

UNIVERSITÉ D'ALGER

14/77

ECOLE NATIONALE POLYTECHNIQUE

DEPARTEMENT DE GENIE MECANIQUE

PROJET DE FIN D'ETUDES

*Bex*

MISE SOUS VIDE D'UNE ENCEINTE DE RESERVOIR  
&  
LIQUEFACTION DE L'AIR ET DU GAZ NATUREL

ECOLE NATIONALE POLYTECHNIQUE

T 1 BIBLIOTHÈQUE

Proposée par :

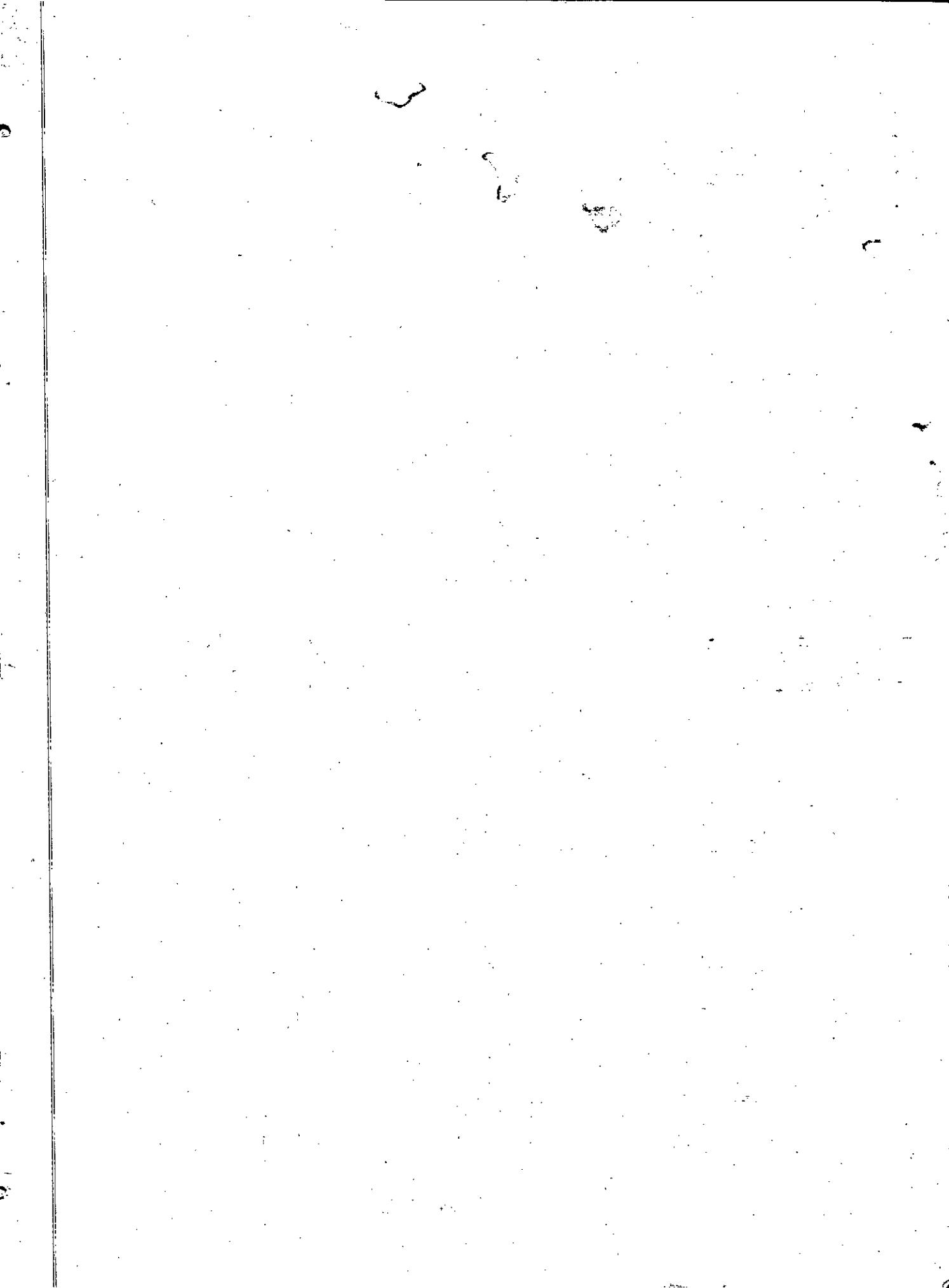
Mr. J.P. MULLER

Etudié par :

MEDJBER S.

avec la collaboration de  
GHEDJATTI A.

Promotion : Juin 1977



UNIVERSITÉ D'ALGER

ECOLE NATIONALE POLYTECHNIQUE

DEPARTEMENT DE GENIE MECANIQUE

PROJET DE FIN D'ETUDES

**MISE SOUS VIDE D'UNE ENCEINTE DE RESERVOIR  
&  
LIQUEFACTION DE L'AIR ET DU GAZ NATUREL**

Proposée par :

Mr. J.P. MULLER

Etudié par :

MEDJBER S.

avec la collaboration de  
GHEDJATTI A.

Promotion : Juin 1977

NOS REMERCIEMENTS VONT A MONSIEUR J.P. MULLER  
NOTRE PROMOTEUR ET AINSI QU'A MESSIEURS BOUSSARD ET  
COEVOET POUR AVOIR SUIVI NOTRE TRAVAIL TOUT LE LONG  
DU SEMESTRE .

A MES PARENTS

PREMIERE PARTIE

---

MISE SOUS VIDE  
D'UNE ENCEINTE  
DE RESERVOIR

## INTRODUCTION

---

Le travail qui nous a été confié et qui constitue le premier tome de l'ensemble de notre projet est l'isolation thermique par un vide poussé d'une enceinte d'un réservoir cryogénique destiné au stockage des gaz liquides. Pour ceci nous avons réalisés certains travaux sur la connection réservoir-installation de pompage et principalement la mise en place du système d'étranglement. Ce système est décrit en détail dans cette étude. L'installation de pompage se compose de 2 pompes Sogev : la première volumétrique est destinée pour le vide moyen; la seconde , à diffusion de vapeur d'huile, pour le vide poussé.

Notre étude a essentiellement porté sur l'utilisation et la mise en service du système de pompage avec l'appareillage de contrôle d'une part et sur l'opération d'étranglement d'autre part. Cette opération d'étranglement nous a conduit à la conception d'un dispositif adéquat qu'on a nommé étrangleur.

---

ch.1 . ETUDE DE LA MISE SOUS VIDE

D'UNE ENCEINTE .

1.1.Pompes à vide.

1.1.1.Classification des pompes à vide.

Les pompes à vide sont des dispositifs évacuant les gaz et les vapeurs d'un récipient où on desire obtenir le vide.. Le mode selon lequel ce processus se réalise détermine la classification des pompes modernes , qui comprend les grands groupes suivants :

-Pompes volumétriques : leur fonctionnement est basé sur la loi de Boyle-Mariotte . L'évacuation se réalise par la variation périodique du volume util de la chambre de la pompe . Les représentants principaux de ce groupe sont les pompes mécaniques rotatives à huile et les pompes à deux rotors .

-Pompes moléculaires : dans ces pompes , l'évacuation se réalise par l'entrainement des molécules du gaz par des surfaces de corps solides mobiles .

-Pompes à flux de vapeur : leur fonctionnement est basé sur l'expulsion des molécules gazeuses , entraînées par le flux de vapeur d'un fluide moteur ( mercure , huiles ,...) .

-Pompes ioniques : dans ces pompes , les molécules du gaz sont ionisées, les ions produits sont extraits au moyen d'un

champs électrique convenablement orienté.

Les pompes volumétriques ne permettent pas d'avoir un vide poussé, les autres ne peuvent fonctionner à la pression atmosphérique ; donc si l'on veut couvrir une large gamme de pression, il est nécessaire d'employer des combinaisons convenables de type de pompes.

La pompe à vide moyen est appelée pompe primaire, et la pompe à vide élevé secondaire.

#### 1.1.2. Caractéristiques des pompes.

-Pression limite : c'est la pression obtenue lorsque la pompe fonctionne sans charge, c'est à dire lorsqu'à son orifice d'admission, des gaz et des vapeurs du récipient ne sont plus admis.

-Débit S:  $S = \left( \frac{dv}{dt} \right)_p$  \* $p$ : pression du gaz à l'admission  
\* $dv$ : volume de gaz entrant par l'orifice d'admission pendant le temps  $dt$ .

Le débit varie avec la pression :  $S = f(p)$ .

-Pression d'amorçage : pression à l'orifice de refoulement nécessaire au fonctionnement normal de la pompe.

-Puissance : quantité de gaz évacuée par unité de temps; elle s'exprime en torr.litre/seconde.

-Efficacité : c'est le rapport  $S/S_{max}$

$S$ : débit à une pression  $p$ .

$S_{max}$ : débit maximal.

## 1.2.Pompe du labe. de mécanique .

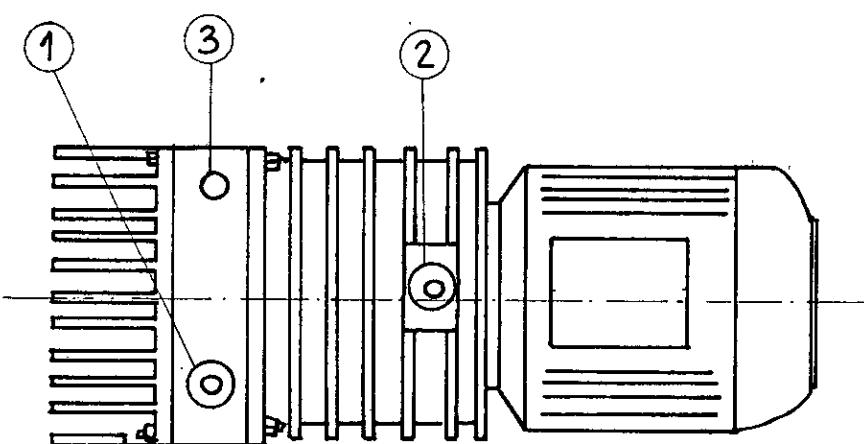
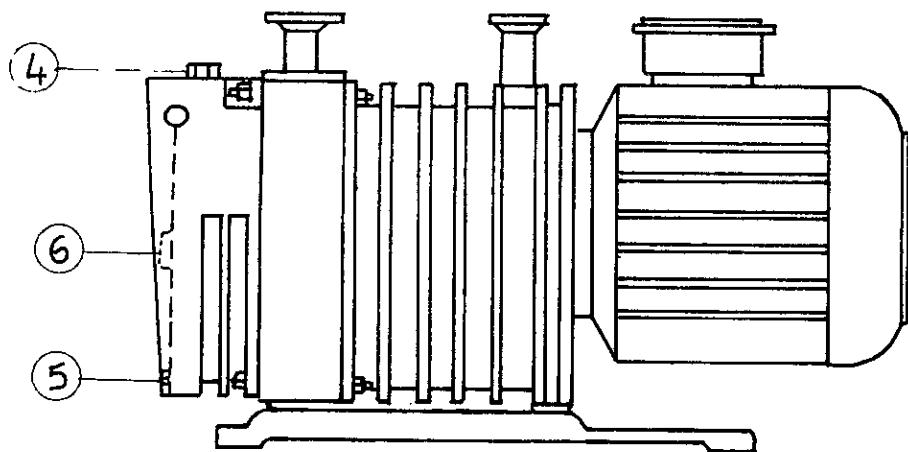
Le vide est fait à l'aide de deux pompes SOGEV ,une est utilisée pour le vide moyen ou primaire , la BL12-102; c'est une pompe mécanique rotative à palettes dans le rotor, elle est composée de deux étages ; la seconde pour le vide poussé ou secondaire , la D150-H320 qui est une pompe à diffusion de vapeur d'huile à trois étages .

### 1.2.1.Pompe primaire .

#### 1.2.1.1.Principe de fonctionnement (PL.N°5)

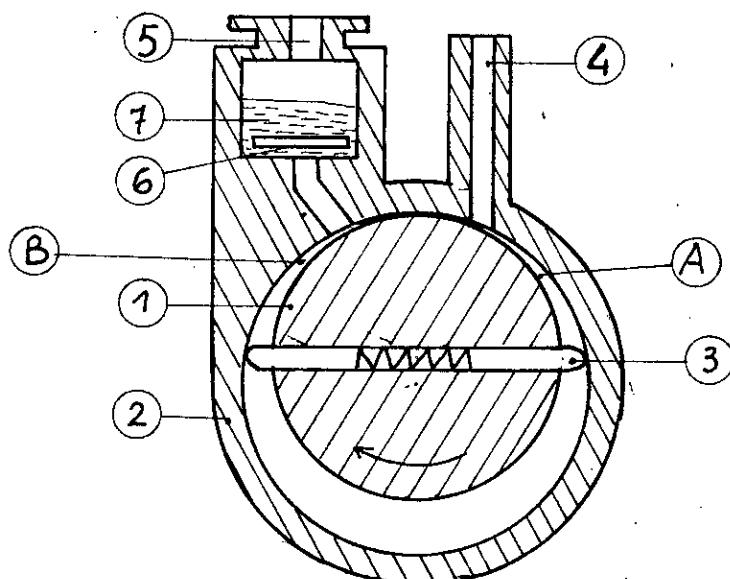
Dans le cylindre (2) où stator de la pompe tourne un rotor (1) monté excentriquement . Le rotor est tangent au cylindre le long de sa génératrice supérieure et reçoit dans une fente un système de deux palettes (3) avec ressorts et tiges-guides qui est aussi en contact avec les parois planes du cylindre .

Quant le rotor tourne dans le sens indiqué, le volume A limité par le rotor , la palette et les parois du cylindre augmente et le gaz est aspiré par l'orifice (4) . En même temps le volume B diminue , le gaz qui s'y trouvent est comprimé et refoulé par le canal (5) lorsque sa pression devient suffisante pour l'ouverture de la soupape de refoulement (6) . Cette soupape se trouve dans une couche d'huile (7) qui empêche la pénétration d'air atmosphérique dans la pompe .



VUES DE FACE ET DESSUS

PL. N°4



FONCTIONNEMENT DE LA POMPE À PALETTES PL. N°5

### 1.2.1.2.Caractéristiques .

Débit à la pression atmosphérique (m <sup>3</sup> /h)	12
Pression limite (torr)	- sans injection d'air - avec injection d'air
Taux de vapeur admissible=10% à 40 torrs (g/h)	280
Vitesse de rotation de la pompe (tr/mn)	710
Puissance du moteur d'entraînement (alimentation triphasé 280 V) (Kw)	0,75
Puissance maximale consommée (Kw)	0,5
Quantité d'huile de lubrification (l)	-max. -min.

### 1.2.1.3.Utilisation (PL.N°4)

Dans le cas de pompage d'enceintes propres le risque d'entraînement de particules à l'intérieur de la pompe est très faible . Néanmoins on doit effectuer la vidange environ tous les 1000heures de fonctionnement . Si on pompe de la vapeur , pour accélérer un cycle de chauffage par exemple , le taux de vapeur d'eau peut dépasser le taux admissible ; il faut alors employer le dispositif de lest d'air .

La pompe contient un robinet d'injection d'air (3) prévu pour éviter la pollution de l'huile par des vapeurs condensables .

Pour faire la vidange , mettre la pompe en marche , faire

la admission d'air à l'aspiration (1) , enlever la vis de vidange (2) .

L'aspiration se fait par l'orifice (1) , le refoulement par (2).

#### 1.2.1.4. mise en service (PL.N°4)

-Effectuer le remplissage d'huile , pour cela :

-Dévisser et enlever le bouchon du carter (4) .

-Verser l'huile par l'orifice (4)

Verser également quelques gouttes dans les tubulures d'aspiration (1) .

-Révisser le bouchon .

Le pompe fonctionne normalement tant que le niveau d'huile sera compris entre les deux voyants d'huile (5) .

Les huiles employées sont des huiles spéciales , variables selon la nature du fluide à extraire :

Huiles de qualité -D : pour pompage de vapeur d'eau ,

" " " " -B : " " " de gaz halogénés ,

" " " " -A : " " " d'air .

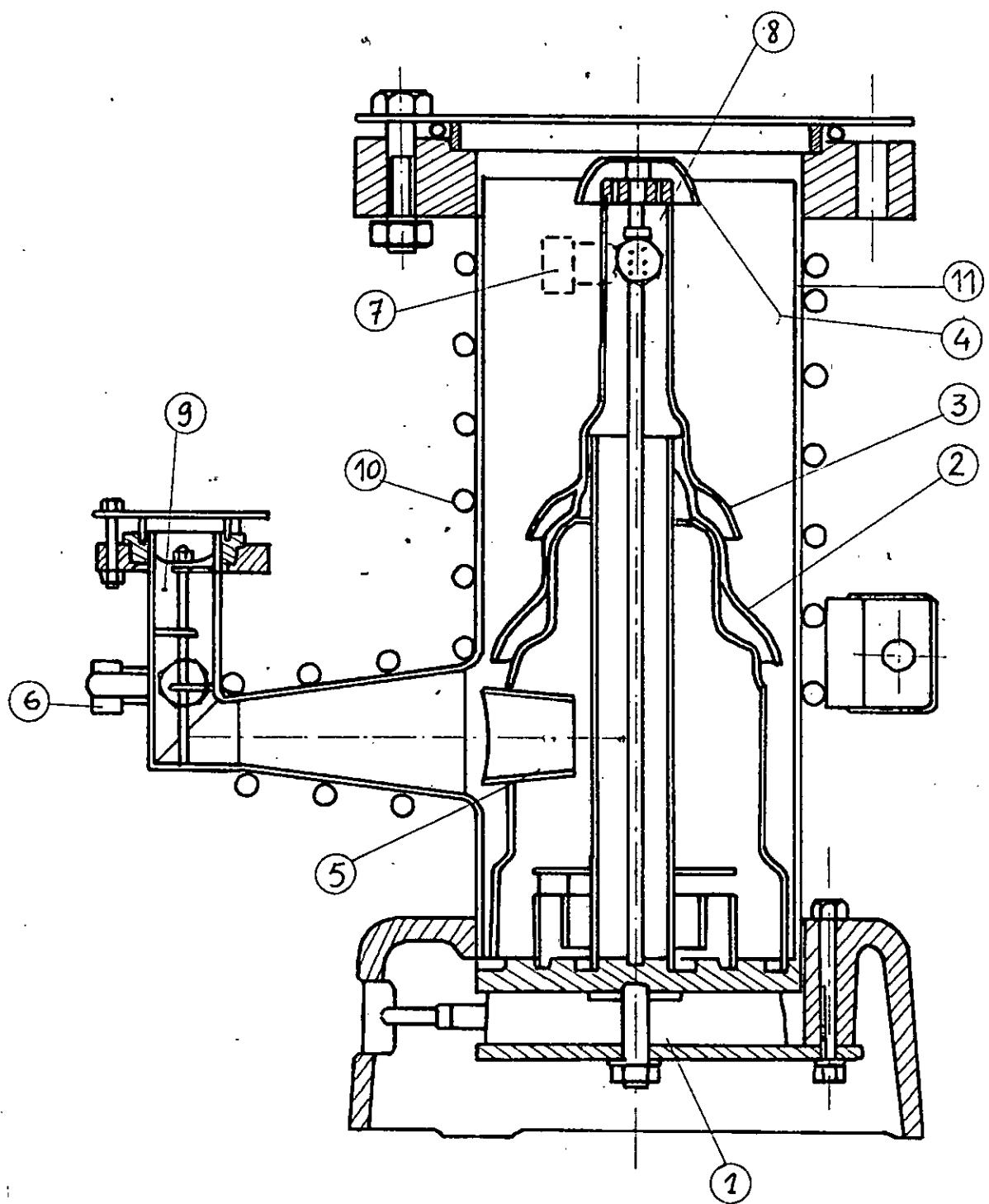
Effectuer le branchement électrique.

La pompe est alimentée en triphasé , la <sup>tension</sup> entre phases est de 380 V . lorsque les fils sont branchés , on donnera une brève impulsion au moteur pour vérifier s'il tourne dans le bons sens.

#### 1.2.2.Pompe secondaire

##### 1.2.2.1.Principe de fonctionnement (PL.N°6).

L'huile de la pompe est chauffée sous basse pression à l'aide du réchaud (1) , elle se vaporise et s'élève dans l'ensemble diffuseur . Les vapeurs les plus légères alimentent le diffu-



POMPE A DIFFUSION

PL. N° 6

seur HP (2) et l'éjecteur (5), puis l'étage moyenne pression (3), enfin l'étage basse pression (4).

Les diffuseurs possèdent des angles bien déterminés et dirigent les molécules vers la parois (1) refroidie par une circulation d'eau extérieure (10). Cette parois condense les molécules d'huile qui retourne à la chaudière par gravité.

Le diffuseur basse pression crée une nappe conique ~~à~~ de molécules d'huile animées d'une grande vitesse de rotation suivant la génératrice de ce cône. Les molécules d'air situées au voisinage de l'orifice d'aspiration sont entraînées par les molécules d'huile de l'étage BP à l'étage HP, puis dirigées dans l'ajutage de refoulement. Elles sont reprises par la pompe primaire.

Si la pression de la pompe est inférieure à  $5 \cdot 10^{-1}$  torrs, les nappes de vapeur diffusant à travers les étages se constituent mal, et l'effet de la pompe est presque nul.

#### 1.2.2.2. Caractéristiques .

Pression primaire d'amorçage (torr)	$5 \cdot 10^{66}$
pression limite (torr)	$10^{-6}$
Quantité d'huile DC704 nécessaire ( $\text{cm}^3$ )	300
Débit min. d'eau de refroidissement (l/mn)	1
Tension nonphasé d'alimentation (V)	220
Puissance de chauffage (W)	800
Débit mini. de la pompe primaire ( $\text{m}^3/\text{h}$ )	15

### 1.2.2.3.Utilisation

Les pompes à diffusion permettent d'avoir un vide poussé ; vu qu'elles ont une pression primaire d'aspiration , il est nécessaire que la pompe primaire ait un débit de refoulement assez élevé pour assurer une pression inférieure à  $5 \cdot 10^{-1}$  torr au niveau de refoulement de la pompe secondaire .

Pour éviter que les jets de vapeur ne pénètrent dans l'enceinte à vider , un baffle est intercalé entre celle-ci et la pompe à diffusion .

Le nettoyage doit être effectuer tous les 2000heures de fonctionnement environ .

### 1.2.2.4.Mise en service .(PL.N°4)

-Verser 300 cm<sup>3</sup> d'huile DC 704 dans le corps de la pompe par l'orifice d'aspiration (8) ou de refoulement (9) .

-Raccorder la pompe à l'enceinte à vider .

-Raccorder la circulation d'eau de refroidissement , l'entrée s'effectue en (6) , la sortie en (7) , puis régler le débit à 1l/mn .

-Effectuer le branchement électrique du réchaud (1) ; prévoir un fusible de 5 A pour 220 V .

-Procéder à un essai d'étanchéité de l'ensemble .

Le temps de montée en température est de l'ordre de 35mn. Lorsqu'on coupe le chauffage , la circulation d'eau doit être maintenue environ 1 heure pour mettre l'intérieur de la pompe à la pression atmosphérique .

### 1.2.3. Mise en marche de l'installation de pompage

-Mettre la manette d'ouverture -(8) en position 1 .

-Raccorder l'enceinte à vider en (10) .

-Appuyer sur le bouton mise en marche (6) de la pompe primaire (1) .

-Appuyer régulièrement sur le bouton (11) jusqu'à la disparition complète de lueur dans le tube témoin (4).

-A ce moment mettre la vanne (8) en position 2 . Le pompage se fait alors dans la pompe secondaire (2) .

-Raccorder les canalisations d'eau de refoulement :  
l'entrée dans la pompe secondaire se fait en (12) , la sortie en (13) ,

\*l'entrée dans le baffle se fait en (14) , la sortie en (15) .

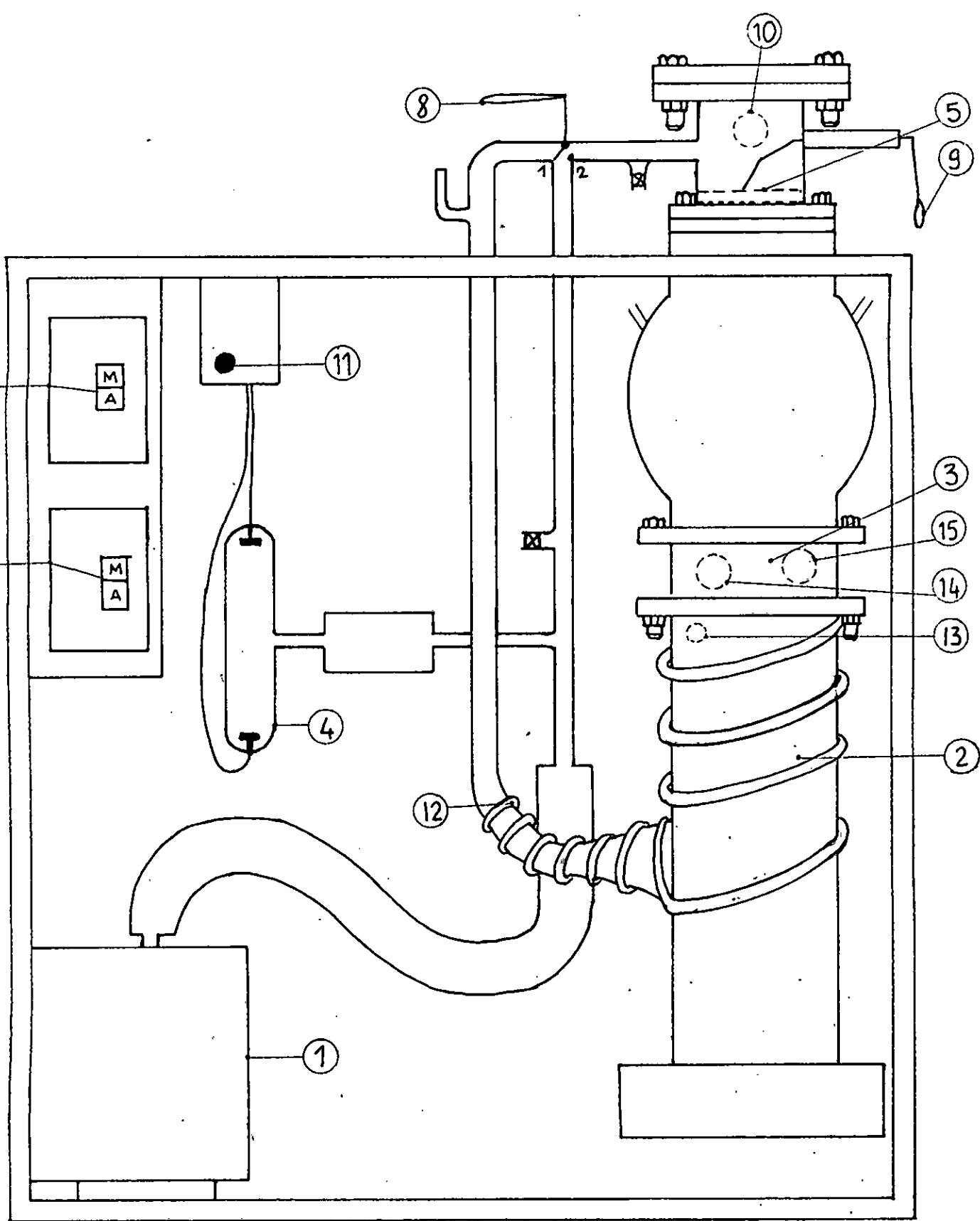
Régler le débit à 1 l/mn .

-Quand le tube témoin s'éteint , ouvrir le couvercle (5) à l'aide du levier articulé (9) .

-Appuyer sur le bouton mise en marche (7) de la pompe secondaire .

-Attention au feu .

-A la fin de l'opération de pompage , maintenir la circulation d'eau de refroidissement durant 1 heure environ .



SCHEMA DE L'INSTALLATION DE POMPAGE

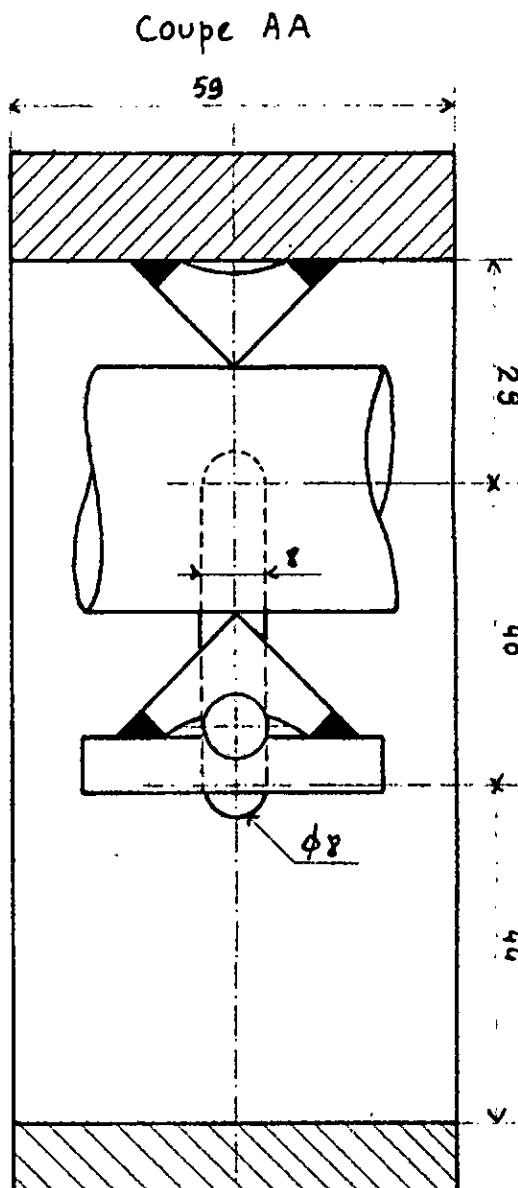
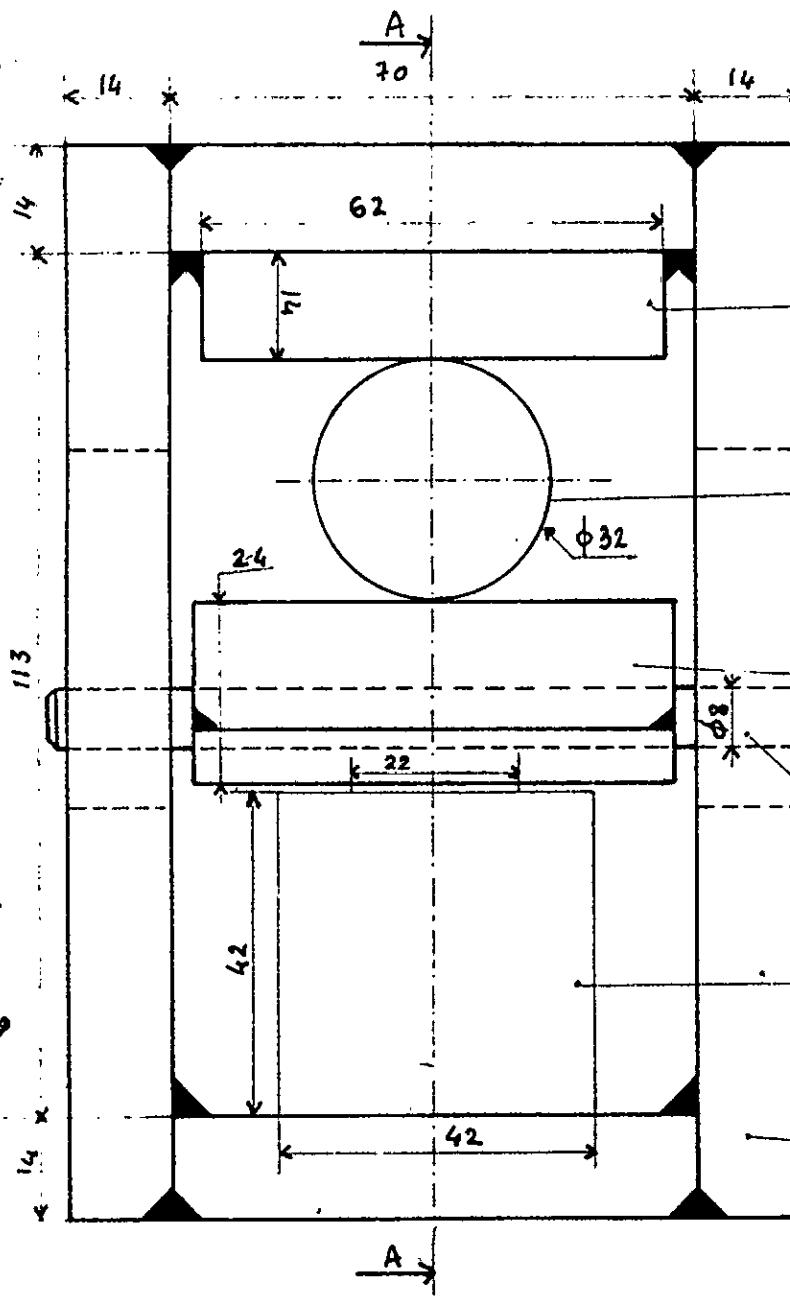
PL.N° 7

### 1.3. Conception de l'étrangleur .

Vu l'espace disponible autour du tube en cuivre par lequel l'evide est obtenu dans l'enceinte , nous avons opté pour un cadre rectangulaire (1) formé de quatre plaques de fer plat assez épaisses (7mm) , soudées entre elles solidement pour résister aux efforts de traction auxquels elles sont soumises, (voir PL. N°1 et 2).

Le tube est étranglé par un étau formé par les arêtes de deux morceaux de cornières de 7 mm d'épaisseur ; l'une (3) est soudée sur la partie supérieure du cadre , l'autre (2) est scudée sur une plaque de fer , entre elles est effectué un alésage qui reçoit la tige (4) . Cette tige glisse dans les rainures faites sur les plaques latérales du cadre .

Pour étrangler le tube qui est recouvert d'étain sur sa surface intérieure il est chauffé , puis une fois le cadre posé sur la bouteille suivant la disposition de la PL.N°3 , on place une petite presse hydraulique à huile (6) qui fait translater la pièce (2) , donc son arête grâce à un piston de section plate. Le tube se trouvant entre les arêtes des pièces (2) et (3) qui sont l'une en face de l'autre , est comprimé jusqu'à l'étranglement . On répète la même opération plus haut , l'étain devenu mou couvre la partie supérieure du tube . On décroche ensuite l'enceinte de la pompe . Une soudure est faite à l'étain dans le tube afin de bien obturer le tube .

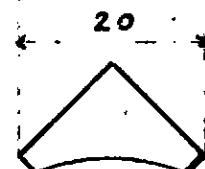
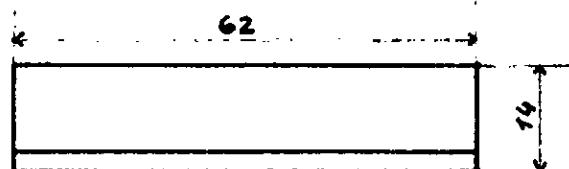


N°	Nbre	Désignation	Matiere
1	1	Cadre	Fer
2	1	Arête inf.	"
3	1	Arête Sup.	"
4	1	Tige	"
5	1	Tube	Cuivre
6	1	Presse	/

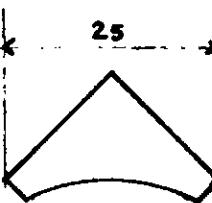
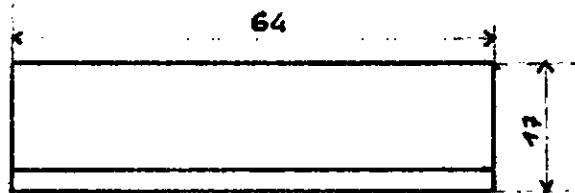
Echelle: 1 PL N° 1

ETRANGLEUR

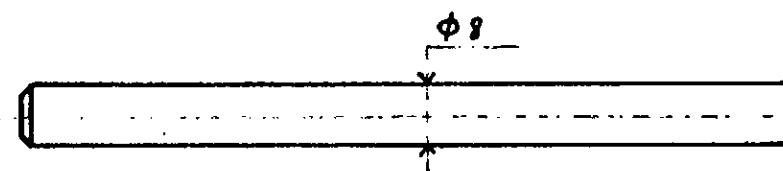
(3)



(2)



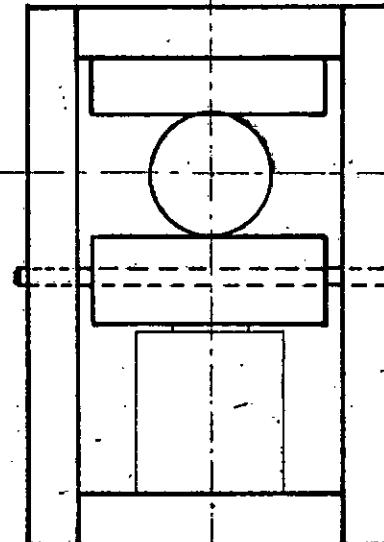
(4)



Echelle : 1

PL N° 2

ELEMENTS DE L'ETRANGLEUR

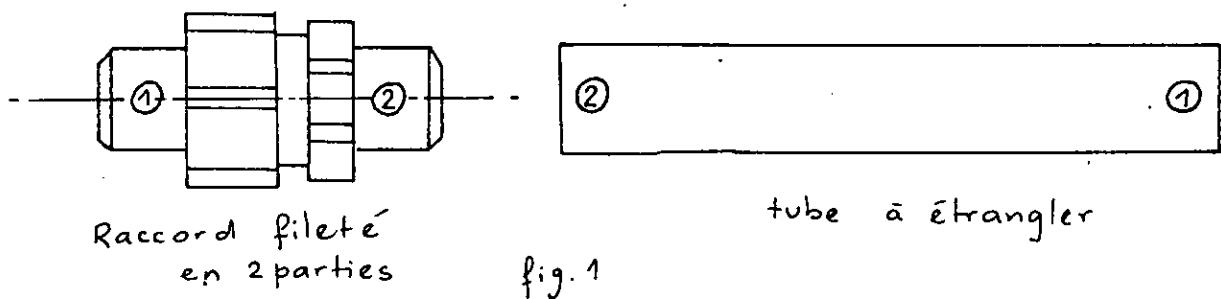


POSITION DU CADRE SUR LA BOUTEILLE

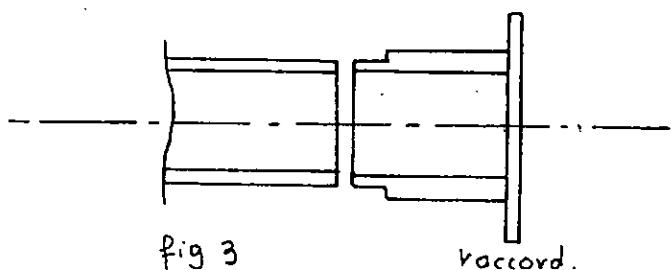
PL. N°3

PREPARATION DES RACCORDEMENTS  
POUR LA MISE SOUS VIDE.

1. Induire l'intérieur du tube à étrangler avec dé de l'étain, pour faciliter la prise de soudure d'étain après étranglement et réalisant ainsi une bonne étanchéité.
2. Cette opération consiste à souder le bout ② du raccord fileté avec le bout ② du tube à étrangler; soudure en brasure d'argent.



3. Soudure du bout ① du raccord fileté avec le bout d'un tuyau en boa inox. (brasure d'argent).
4. Soudure du raccord avec l'autre bout du tube en boa inox.  
(brasure d'argent.)  
voir fig 3 ci-dessous.
5. Soudure d'un tube en cuivre sur l'ancien tube étranglé comme l'indique la figure 2.



6. Faire une orifice à l'aide d'une perceuse manuelle pour permettre la pénétration de CO<sub>2</sub>. (fig. 2)

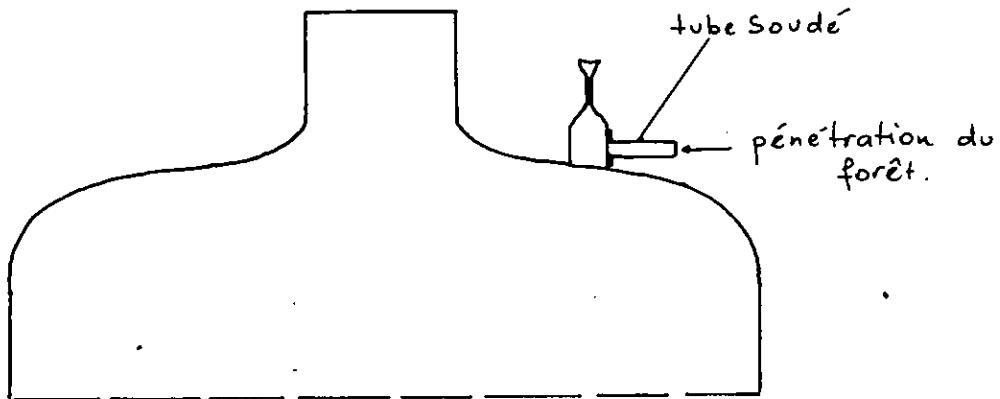


fig. 2. Réservoir Cryogénique.

7. Aussitôt que le forêt est retiré, remplir l'enceinte d'isolation avec du CO<sub>2</sub>. Raison : pour éviter que l'air ne pénètre car il comprend un certain pourcentage de vapeur d'eau qui peut être nuisible à la pompe destinée à créer le vide dans cette enceinte.
8. Dégager l'ancien tube et souder le nouvel ensemble  
(Soudure en brasure d'argent.)
9. Réaliser le montage général : installation de pompage - enceinte
10. Mise en marche de la pompe. (Voir chapitre I.)

## Résultats:

Au niveau de l'opération 4 qui consiste à remplir l'enceinte de CO<sub>2</sub> provenant d'une bouteille sous pression, nous avons remarqué que le dispositif de sécurité sur l'enveloppe extérieure était défaillant, ce qui veut dire que l'enceinte contenait de l'air à la pression atmosphérique. Nous avons remédier à cela en recouvrant l'orifice par lequel le vide a été cassé d'une couche de colle puissante (ARALDITE.).

Après la mise en marche, cette fois ce sont les manomètres mesurant le vide, de marque ALCATEL, inutilisés jusqu'alors, qui ne fonctionnent pas.

Une demande de renseignement a été adressée au fournisseur.

Comme les manomètres ne fonctionnent pas, nous avons décidé de procéder comme suit:

- On réalise un certain vide dans l'enceinte,
- On remplit le réservoir d'un gaz liquide.

Si au bout de 2 à 3 jours, le gaz s'est évaporé, c'est que le vide n'est pas assez poussé et qu'il faut encore pomper et ainsi de suite, jusqu'à ce qu'on constate que l'évaporation du gaz liquide devient faible.

TEXTE DE LA LETTRE ADRESSEE AU FOURNISSEUR

---

Monsieur

Nous disposons au laboratoire de deux manomètres à vide jaugé :

- Appareil ATH 111 type 5631 N° 220 pour jauge THC 4
- APPAREIL ACF 104 type 5316 N° 436 pour jauge 3051

Ces appareils n'ont jamais servi et nous venons de les mettre en service . Après ce long stockage ( 4 ans ) , aucun de ces appareils n'indique le vide .

L'appareil ATH 111 a été livré avec un cable ayant des prises non adaptées ; les bonnes prises étant livrées à part . la notice est celle du type 5412 qui ne correspond pas du tout ou pas tout à fait à notre appareil . Lors de la mise en marche , quelque soit le seuil , la sécurité est toujours déclenchée ( lumière allumée ) L'appareil ACF 104 a été branchée avec sa jauge sur un vide secondaire pendant 30 heures sans résultat . Il ne donne aucune indication quelque soit la gamme utilisée .

Vous seriez bien aimable de nous donner des indications sur la mise en marche de ces appareils et si possible de nous envoyer la notice du type 5631 avec le cablage précis pour le branchement de la jauge THC 4 .

Dans l'espoir que vous puissiez nous aider , croyez monsieur à nos sentiments de respect .

J.P. Muller

Etudiants projet

## CONCLUSION

Notre travail sur l'enceinte du réservoir se termine là. C'est une étude inachevée à cause d'une part de la définition des appareils de mesure du vide (la réponse à la lettre adressée au fournisseur nous est parvenue tardivement) et d'autre part à cause des fuites soit au niveau du réservoir soit au niveau de la connection réservoir-pompe. Ce sont ces fuites qui nous ont empêché de procéder à la mise sous vide de l'enceinte, puisque pour le contrôle on a adopté une autre méthode ( décrite en détail précédemment ) :

Nous proposons pour la continuation de cette étude le programme suivant :

- 1- Etudier l'appareillage de mesure
  - 2- Procéder au contrôle des soudures et localiser les éventuelles fuites .
  - 3- Faire des calculs      j'évaluation des pertes du réservoir .

Bibliographie

1- Le vide poussé au laboratoire et dans l'industrie

E. Grigorov et v. Kanev

2- Notice technique de la BL 12 102 (50 GEV )

3- Notice technique de la D 150 H 320 (50 GEV )

---

DEUXIÈME PARTIE

---

LIQUEFACTION DE L'AIR ET  
DU GAZ NATUREL

## INTRODUCTION

---

D'une manière générale , le but de cette étude est de dégager la plus avantageuse utilisation du liquéfacteur qu'on dispose à l'école nationale polytechnique .

Pour cela , nous avons fait une série d'essais de liquéfaction d'air et de gaz naturel . Nous nous sommes intéressés beaucoup plus à la liquéfaction du gaz naturel que celle de l'air, car c'est la liquéfaction du gaz naturel qui pose beaucoup plus de problèmes quant à la production .

Pour ces différents essais , nous avons relevé essentiellement

- débit d'eau de refroidissement
- puissance fournie par le moteur
- température d'entrée et de sortie de l'eau de refroidissement
- pression d'hydrogène
- débit de gaz liquide ( G.N.L. ou air L. )
- humidité de l'air ambiant
- chronométrage du temps de marche du liquéfacteur .

Pour l'étude proprement dite , nous avons calculé les rendements de liquéfaction , les efficacités de liquéfaction . Un calcul des pertes de gaz naturel au cours de sa liquéfaction . a été fait .

Nous avons représenté sur des graphes l'évolution de la production du gaz naturel et air liquides et du rendement de liquéfaction au cours du temps de marche du liquéfacteur . D'autres courbes ont été nécessaires pour pouvoir arriver à une conclusion .

---

Gaz à liquifier --- AIR

$$P_{air} = 0,764 \frac{kg}{m^3}$$

$$\text{Pair liq} = 855 \text{ kg/m}^3$$

ESSAI N° 1'

9/4/77

Gaz à Liquifier AIR

 $P_{air} = 0,764 \text{ kg/m}^3$  $P_{air\ liq} = 855 \text{ kg/m}^3$ 

Essai N° 1

9/4/77

temps de mesure mn	indication du compteur horaire h	indication du compteur eau m³	debit d'eau l/s	$t_{eau\ entrée}^{\circ C}$	$t_{eau\ sortie}^{\circ C}$	$P_{H_2}$ Kg/cm²	$m_{air}$ kg/s	$m_{air\ liquide}$ g/mn	$m_{air\ liquide}$ l/h	$P_{moteur}$ bar	$t_{thermom. humide}^{\circ C}$	$\phi_{humid.}$
0	1096,0	250,2		13				0	0		14	70
2				"				"	"	0,540		
3				"				"	"	0,645		
3.30				"				"	"	0,690		
4				"				"	"	0,705		
5				"				"	"	0,750		
5.30				"				"	"	0,780		
6				"				"	"	0,810		
6.30				"				"	"	0,840		
7				"				"	"	0,870		
7.30				"				"	"	0,870		
8				"				"	"	0,900		
8.30				"				"	"	0,930		
10				"				"	"	0,945		
17.30				"				"	"	0,960		

## Gaz à liquifier AIR

 $P_{air} = 0,764 \text{ kg/m}^3$  $P_{air \text{ liquide}} = 855 \text{ kg/m}^3$ 

## ESSAI N°1

9/4/77

Temps de mesure mn	Indication du compteur horaire h	Indication du compteur d'eau m³	Débit d'eau l/s	$t_{eau}$ entrée °C	$t_{eau}$ sortie °C	$P_{H_2}$ · kg/cm²	$m_{air}$ kg/s	$m_{air}$ liquide g/min	$m_{air}$ liquide l/h	$P_{moteur}$ cap. froid kw	$t_c$ therm. humide °C	% humidité
19	1096,6	251,40		13	28	22,2		0	0	0,960	14	70%
21	1096,7	251,42	0,166	"	"	22,5		"	"	0,960		
23	1096,7	251,44	0,166	"	"	22,7				0,963		
26	1096,7	251,46	0,111	"	"	22,7				0,990		
31	1096,8	251,56	0,333	"	29	23				1,050		
34	1096,9			"	"	"				0,990		
36	1096,9	251,58		14,5	"	"				0,990		
39	1097,0	251,60	0,111	"	"	"				0,966		
41	1097,0	251,62	0,166	"	"	"				0,996		
43	1097,1	251,64	0,166	"	"	"		85	5,95	1,005		
48	1097,2	251,70	0,200	"	"	"		99	6,93	0,975		
56	1097,3	251,78	0,166	14	28,5	"		99	6,93	0,975		
63	1097,4	251,85	0,166	"	"	22,8		99	6,93	0,975		
66	1097,5	251,89	0,222	14,5	"	22,8		98	6,86	0,975		

Gaz à liquifier Air.

$$\rho_{air} = 0,764 \text{ kg/m}^3$$

$$\rho_{air liq} = 855 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

ESSAI N° 2

10/4/77

temps de mesure en mn	indication du compteur horaire h	indication du compteur d'eau m³	debit d'eau l/s	t°C eau entrée	t°C eau sortie	P Hu kg/cm²	m' air kg/s	m' air liquide g/mn	m' air liquide l/h	P moteur cap. froid	t°C therm. humide	% humidité
0		252,386		13	19	19		0	0	0	14	70
1	1098,2	252,398	0,200	"	20	21		"	"	0,435		
2	"	252,408	0,166	"	22	21,9		"	"	0,480		
3	"	252,420	0,200	"	22,5	"		"	"	0,540		
4	"	252,431	0,183	"	23	21,3		"	"	0,592		
5	"	252,442	0,183	"	"	21,5		"	"	0,645		
6	1098,3	252,455	0,216	"	24	"		"	"	0,705		
7	"	252,466	0,183	"	24,5	21,7		"	"	0,757		
8	"	252,476	0,166	"	25	21,9		"	"	0,810		
9	"	252,490	0,433	"	"	22		"	"	0,862		
10	"	252,500	0,166	"	25,5	"		"	"	0,900		
11	"	252,512	0,200	"	26	"		"	"	0,940		
12	"	252,523	0,183	"	"	22,2		"	"	0,952		
13	"	252,535	0,200	"	"	"		"	"	0,960		
14	1098,4	252,545	0,166	"	26,5	"		"	"	0,960		

## Gaz à liquifier Air

$$P_{air} = 0,764 \text{ kg/m}^3$$

$$\rho_{air\;liq} = 855 \text{ kg/m}^3$$

## ESSAI N°2

10/4/77

temp de mesure mn	indication du compteur horaire h	indication du compteur d'eau m <sup>3</sup>	debit d'eau l/p	t°c eau entrée	t°c eau sortie	pH2 kg/m <sup>3</sup>	m° air kg/p	m° air liquide g/mn	m° air liquide l/h	p moteur froid	t°c therm. humide	% humidité
20	1098,5	252,618	0,202	13	27	22,6		60,0	4,900	0,960	14	70
25	1098,6	252,672	0,108	"	"	22,8				4,020		
29	"	252,722	0,208	"	"	"		70,0	4,900	0,975		
31	1098,7	252,747	0,208	"	"	"				0,978		
34	"	252,780	0,187	"	"	"		89,0	6,090	0,982		
37	1098,8	252,815	0,194	"	"	"				0,982		
40	"	252,850	0,194	"	"	"		90,0	6,300	0,978		
45	1098,9	252,908	0,193	"	"	22,7		90,6	6,342	0,960		
50	1099,0	252,966	0,193	"	"	"				0,952		
55	"	253,022	0,186	"	"	22,5		92,0	6,430	0,960		
60	1099,1	253,081	0,196	"	"	"				0,957		
65	1099,2	253,137	0,186	"	"	22,5		93,0	6,510	0,960		

Gaz à liquifier AIR

$$\rho_{\text{air}} = 0,764 \text{ kg/m}^3$$

$$\rho_{\text{air liq}} = 811 \text{ kg/m}^3$$

ESSAI N° 3

10/4/77

temps de mesure en mn	indication du Compteur horaire h	indication du Compteur d'eau m³	debit d'eau l/s	t°c eau entrée	t°c eau sortie	P H2 kg/cm²	m air kg/s	m air liquide g/mn	m air liquide l/h	P moteur cap froid	t°c thermofluide	% humid
0	1099,3	253,255		12,5	16,5	18		0	0	0	14	70
30	"	253,257	0,07	13	21	21,5		"	"	0,495		
1	"	253,265	0,27	"	22	"		"	"	0,525		
1.30	"	253,270	0,17	"	"	"		"	"	0,570		
2	"	253,275	0,17	"	23	"		"	"	0,600		
2.30	1099,4	253,282	0,23	"	"	"		"	"	0,630		
3	"	253,283	0,03	"	23,5	21,6		"	"	0,660		
3.30	"	253,291	0,27	"	24	"		"	"	0,697		
4	"	253,298	0,23	"	"	21,7		"	"	0,720		
4.30	"	254,303	0,17	"	24,5	22		"	"	0,757		
5	"	254,310	0,23	"	25	"		"	"	0,780		
5.30	"	254,316	0,20	"	"	"		"	"	0,810		
6	"	254,320	0,13	"	"	"		"	"	0,840		
6.30	"	254,325	0,17	"	25,5	"		"	"	0,870		
7	"	254,332	0,23	"	26	22,2		"	"	0,885		

Gaz à liquéfier AIR

 $P_{air} = 0,76 \frac{kg}{m^3}$  $P_{air\ liq} = 855 \frac{kg}{m^3}$ 

ESSAI N° 3

10/4/77

temps de mesure mn	indication compteur horaire h	indication compteur d'eau m³	debit d'eau l/s	$t_{eau\ entree}^{\circ C}$	$t_{eau\ sortie}^{\circ C}$	$P_{H_2} \frac{kg}{m^2}$	$m_{air} \frac{kg/s}{s}$	$m_{air\ liquide} \frac{g/min}{min}$	$m_{air\ liquide} \frac{l/h}{h}$	$P_{cup\ moteur} \frac{kw}{kw}$	$t_{thermo\ humide}^{\circ C}$	% humidité
7.30	"	254,338	0,20	13	26	22,2		"	"	0,907	14	70
8	"	254,344	0,20	"	"	"		"	"	0,915		
8.30	1099,5	254,350	0,20	"	"	"		"	"	0,930		
9	"	254,356	0,20	"	26,5	"		"	"	0,945		
9.30	"	254,360	0,13	"	26,5	"		"	"	"		
10	"	254,367	0,23	"	"	"		"	"	"		
10.30	"	254,372	0,17	"	"	"		"	"	"		
11	"	254,377	0,17	"	27	"		"	"	"		
13.30	"	254,406	0,14	"	"	22,4		"	"	"		
15	"	254,424	0,20	"	"	22,6		"	"	0,960		
16	1099,6	254,435	0,18	"	"	22,8		"	"	0,967		
17	"	254,478	0,72	"	"	"		52,5	3,675	0,975		
19	"	254,502	0,40	"	"	"					1,012	
22	1099,7	254,535	0,18	"	"	"					1,027	
25	"	254,565	0,17	"	"	"					0,960	

## Gaz à liquifier AIR

$$P_{air} = 0,764 \frac{kg}{m^3}$$

$$\text{Pair lig.} = 855 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

ESSAI N° 3

10/4/77

Gaz à liquifier AIR

 $P_{\text{Air}} = 0,764 \text{ kg/m}^3$  $P_{\text{air lig}} = 855 \text{ kg/m}^3$ 

ESSAI N° 4

11/4/77

temps de mesure mn	indication compteur horaire h	indication compteur d'eau $\text{m}^3$	debit d' eau $\text{l/s}$	$t_{\text{eau}}^{\circ}\text{C}$ eau entrée	$t_{\text{eau}}^{\circ}\text{C}$ eau sortie	$P_{\text{H2O}}$ $\text{kg/m}^2$	$m_{\text{air}}$ $\text{kg/s}$	$m_{\text{air}}$ liquide $\text{g/mn}$	$m_{\text{air}}$ liquide $\text{l/h}$	$P_{\text{capillary}}$ froid ew	$t_{\text{thermo}}$ humide $\text{C}$	$\%$ humidité
0			12,5			21,5		0	0	0	14	70
11				"	25	22		"	"	0,825		
12				"	26	"		"	"	0,855		
13				"	"	"		"	"	0,900		
14				"	"	"		"	"	0,930		
15				"	"	"		"	"	0,945		
16			:	"	"	"		"	"	0,952		
17				"	"	"		"	"	"		
18				"	"	"		33	2,310	"		
20			12,27,5			22,5				0,960		
29			12,28			22,7				0,975		
32				"	"	"				0,997		
35				"	"	22,8				1,035		
38	1101,6	255,195		"	"	22,6				0,975		
40	"	255,218	0,190	"	"	"				"		



Gaz à liquifier AIR

 $P_{air} = 0,764$  $P_{air\ liq.} = 855 \text{ kg/m}^3$ 

ESSAI N° 5

12/4/77

Temps de mesure mn	Indication du compteur horaire h	Indication du compteur d'eau m³	Débit d'eau l/s	$t_c$ eau entrée °C	$t_c$ eau sortie °C	$P_{H_2O}$ g/kg/cm²	$m$ air kg/s	$m$ air liq. g/mn	$m$ air liq. l/h	$P$ moteur corps froid (kW)	$t_c$ thermo humide °C	% humidité
0	1102,6	255,870		18	17	18		0	0	0	14	70
1.30	"	255,876	0,200	"	"	21		"	"	0,420		
1	"	255,884	0,266	"	20	"		"	"	0,450		
2	"	255,891	0,116	"	"	21,2		"	"	0,495		
2.30	"	255,897	0,200	"	21	"		"	"	0,525		
3	"	255,908	0,166	"	21,5	21,3		"	"	0,555		
3.30.	"	255,908	0,200	"	22	"		"	"	0,577		
4	"	255,916	0,266	"	"	"		"	"	0,613		
4.30	"	255,922	0,200	"	23	21,5		"	"	0,645		
5	"	255,927	0,166	"	"	"		"	"	0,673		
5.30	"	255,931	0,133	"	"	"		"	"	0,690		
6	"	255,937	0,200	"	"	21,6		"	"	0,720		
6.30	"	255,944	0,233	"	23,5	21,7		"	"	0,750		
7	1102,7	255,949	0,166	"	24	"		"	"	0,780		
7.30	"	255,956	0,233	"	"	21,8		"	"	0,810		

Gaz à liquifier AIR

Pair = 0,764 kg/m<sup>3</sup>Pair lig = 855 kg/m<sup>3</sup>

ESSAI N° S

12/4/77

temps de mesure mn	indication compteur horaire h	indication compteur d'eau m <sup>3</sup>	débit d'eau l/s	t°c eau entrée	t°c eau sortie	p H2 kg/m <sup>3</sup>	m° air kg/s	m° air liq g/mn	m° air liq l/h	P moteur kw	t°c eau froid	t°c therm. humide	% humidité
8.	1102,7	255,960	0,133	12	24	22		0	0	0,825	14	70	
8.30	11	255,966	0,200	"	24,5	"		"	"	0,853			
.9	11	255,972	0,200	"	25	"		"	"	0,892			
9.30	11	255,977	0,166	"	"	"		"	"	0,915			
10	11	255,982	0,166	"	"	22,2		"	"	0,930			
10.30	11	255,988	0,200	"	"	"		"	"	0,945			
11	11	255,993	0,166	"	"	"		"	"	0,957			
11.30	11	256,000	0,233	"	25,2	"		"	"	0,960			
12	11	256,006	0,200	"	25,5	"		"	"	0,967			
12.30	11	256,011	0,166	"	"	"		"	"	0,963			
13	11	256,018	0,233	"	"	"		"	"	0,960			
13.30	11	256,024	0,200	"	26	"		"	"	0,967			
14	1102,8	256,029	0,166	"	"	"		"	"	0,967			
14.30	11	256,034	0,166	"	"	29,3		"	"	0,972			
15	11	256,040	0,200	"	"	"		"	"	0,967			

## Gaz à liquifier AIR

$$\rho_{air} = 0,764 \text{ kg/m}^3$$

$$\text{Pair liq.} = 855 \text{ kg/m}^3$$

ESSAI N° 5

12/4/77

Gaz à liquifier A<sup>o</sup>RP<sub>air</sub> = 0,764Pair liq. = 855 kg/m<sup>3</sup>

ESSAI N° 6

12/4/77

Temps de mesure mn	Indication du compteur horaire h	Indication du compteur d'eau m <sup>3</sup>	Débit d'eau l/s	T <sup>o</sup> C eau entrée	T <sup>o</sup> C eau sortie	P <sub>H2</sub> kg/cm <sup>2</sup>	m <sup>3</sup> air/kg/s	m <sup>3</sup> air liq. g/mn	m <sup>3</sup> air liq. l/h	P <sub>c</sub> moteur froid kw	T <sup>o</sup> C thermique	% humidité
0.30				12	20	21,4				0,435		
1				"	"	"				0,472		
2				"	21	"				0,538		
2.30				"	22	"				0,562		
3				"	"	"				0,592		
3.30				"	23	"				0,630		
4.30				"	"	21,5				0,675		
5				"	24	21,6				0,705		
5.30				"	"	21,7				0,735		
6	1103,3			"	25	21,8				0,765		
6.30	"			"	"	"				0,795		
7	"			"	"	21,9				0,825		
7.30	"			"	"	22				0,855		
8	"			"	"	"				0,870		
8.30	"			"	26	"				0,900		

Gaz à liquifier AIR

$P_{air} = 0,764 \text{ kg/m}^3$

$P_{air\ liq.} = 855 \text{ kg/m}^3$

ESSAI N°6

12 / 4 / 77

temps mesure mn	indication compteur horaire l/h	indication compteur eau $\text{m}^3$	débit d' eau l/s	$t^\circ\text{C}$ eau entrée	$t^\circ\text{C}$ eau sortie	$P_{H_2}$ $\text{kg/cm}^2$	débit air $\text{kg/s}$	$m^\circ\text{ air\ liq}$ $\text{g/mn}$	$m^\circ\text{ air\ liq.}$ $\text{l/h}$	$T_{\text{moteur}}$ cop froid new	$t^\circ\text{C}$ therm. humide	% humidité
9	11			12	26	11				0,915		
9.30	11			11	11	11				0,937		
10	11			11	11	11				0,945		
10.30	1103,4			11	11	22				0,960		
11	11			11	11	22,1				0,967		
11.30	11			11	11	22,2				0,967		
12	11			11	11	22,3				0,967		
12.30	11			11	11	11				0,967		
13	11			11	11	22,4				0,960		
13.30	11			11	11	11				0,960		
14	11			11	11	22,5				0,960		
14.30	11			11	11	11				0,960		
15	11			11	11	22,6				0,967		
20	1103,5			11	27	22,7		52,5	3,675	0,967		
25.30	1103,6			11	11	11				0,984		

ESSAI Gaz à liquifier AIR

$P_{\text{Air}} = 0,764 \text{ kg/m}^3$

$P_{\text{Air liq.}} = 855 \text{ kg/m}^3$

ESSAI N° 6

12 / 4 / 77

Temps de mesure mn	indication du compteur horaire h	indication du compteur d'eau	débit d'eau l/s	$t_{\text{eau entrée}}^{\circ}\text{C}$	$t_{\text{eau sortie}}^{\circ}\text{C}$	$P_{\text{H2}}$ kg/cm²	débit air kg/s	débit air liquide g/mn	débit air liquide l/h	$P_{\text{moteur froid}}$ cop few	$t_{\text{thermo humide}}^{\circ}\text{C}$	% humidité
30	1103,7	256,842		12	27	22,8		80,83	5,658	1,035		
35	1103,8	256,900	0,193	"	26	22,5				0,967		
40	"	256,953	0,176	"	"	22,6		87,85	6,149	0,973		
45	1103,9	257,022	0,00023	"	"	22,5		93,33	6,533	0,967		
55	1104,1	257,124	0,170	"	"	"				0,973		
60	1104,2	257,181	0,190	"	"	"				0,963		
65	1104,3	257,304	0,410	"	"	22,2		92,50	6,475	0,967		
70	1104,4	257,360	0,186	"	"	22,1		90,83	6,358	0,952		68%
80	1104,5	257,419	0,196	"	"	22		92,85	6,499	0,945		
85	1104,6	257,475	0,186	"	"	"				0,945		72%
90	1104,7	257,532	0,190	"	"	"		91,66	6,416	0,960		
101	1104,8	257,656	0,488	"	"	"				0,952		
110	1104,9	257,757	0,240	"	"	"				0,952		70%
115	1105,1	257,815	0,193	"	"	"		91,66	6,416	0,952		
125	1105,3	257,928	0,188	"	"	"		81,90	5,733	0,960		74%

Gaz à liquifier AIR

$$P_{air} = 0,764 \frac{kg}{m^3}$$

$$P_{air\ liq.} = 855 \frac{kg}{m^3}$$

ESSAI N° 7

13/4/77

Temps de mesure mn	indication du compteur horaire h	indication du Compteur d'eau m³	débit d'eau l/s	T°C eau entrée	T°C eau sortie	P <sub>H2</sub> kg/m³	p <sub>air</sub> kg/p	m <sub>air</sub> liq. g/min	m <sub>air</sub> liq. l/h	P moteur cop froid	T°C thermique	% humidité
0	1105,6	257,310		12	17,5	19		0	0	0		
0.30	"	257,314	0,133	"	18	21		"	"	0,397		
1	"	257,320	0,200	"	19,5	21,5		"	"	0,420		
1.30	"	257,325	0,166	"	20	21		"	"	0,450		
2	"	257,330	0,166	"	21	21		"	"	0,480		
2.30	"	257,335	0,166	"	22	21		"	"	0,510		
3	"	257,340	0,166	"	22	21		"	"	0,530		
3.30	1105,7	257,345	0,166	"	22,5	21		"	"	0,570		
4	"	257,350	0,166	"	23	21,6		"	"	0,600		
4.30	"	257,358	0,266	"	"	21		"	"	0,620		
5	"	257,362	0,133	"	"	21,7		"	"	0,640		
5.30	"	257,367	0,166	"	23,5	21		"	"	0,690		
6	"	257,375	0,266	"	24	21,8		"	"	0,720		
6.30	"	257,380	0,166	"	"	21,9		"	"	0,750		
7	"	257,385	0,166	"	24,5	22		"	"	0,780		

Gaz à liquifier AIR

 $\text{Pair} = 0,764 \text{ kg/m}^3$  $\text{Pair liq} = 855 \text{ kg/m}^3$ 

ESSAI N° 7

13 / 4 / 77

enfus de mesure mn	indication du compteur horaire h	indication du compteur d'eau m³	débit d'eau l/s	t°C eau entrée	t°C eau sortie	P H₂O kg/cm²	m air kg/s	m air liquide g/min	m air liquide l/h	m air liquide kg/h	temp moteur à froid °C	t°C thermométrique	% humidité
7.30	1105,7	257,390	0,166	12	24,5	22		0	0	0,802			
8	"	257,395	0,166	"	25	11		/	/	0,825			
8.30	"	258,400	0,166	"	"	22,1		/	/	0,855			
9	1105,8	258,407	0,233	"	25,5	22,2		/	/	0,877			
9.30	"	258,412	0,166	"	"	11		/	/	0,900			
10	"	258,417	0,166	"	26	11		/	/	0,915			
10.30	"	258,422	0,166	"	"	11		/	/	0,930			
11	"	258,428	0,200	"	"	21,1		/	/	0,945			
11.30	"	258,433	0,166	"	"	11		/	/	0,960			
12	"	258,440	0,233	"	"	22,2		/	/	0,960			
12.30	"	258,445	0,166	"	26,5	11		/	/	0,960			
13	"	258,450	0,166	"	"	11		/	/	0,960			
14	"	258,460	0,166	"	"	11		/	/	0,960			
14.30	"	258,465	0,166	"	"	11		/	/	0,960			
15	1105,9	258,522	0,188	"	27	22,7		41,6	2,912	0,990			

Gaz à liquifier Air

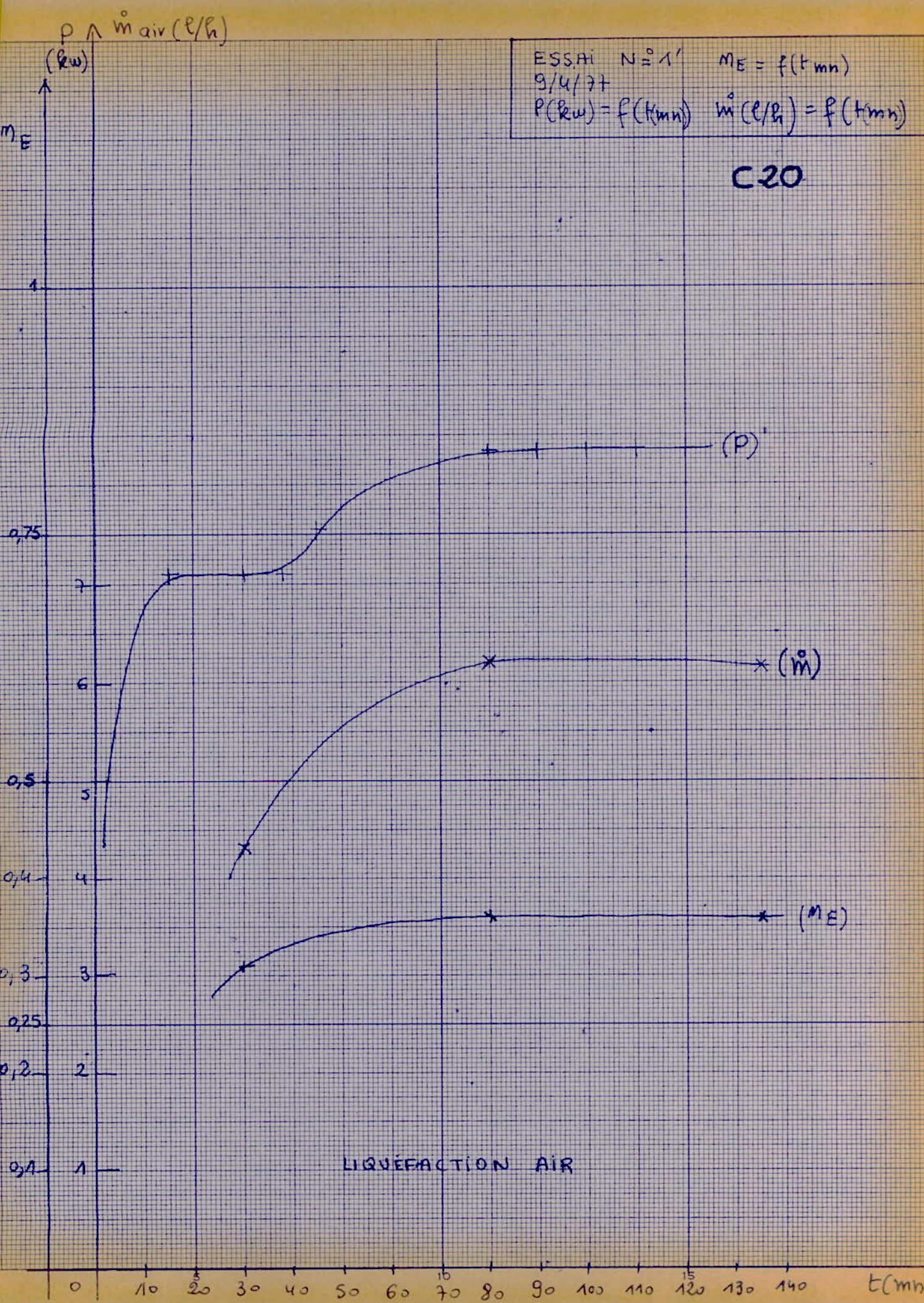
$p_{air} = 0,764 \text{ kg/m}^3$

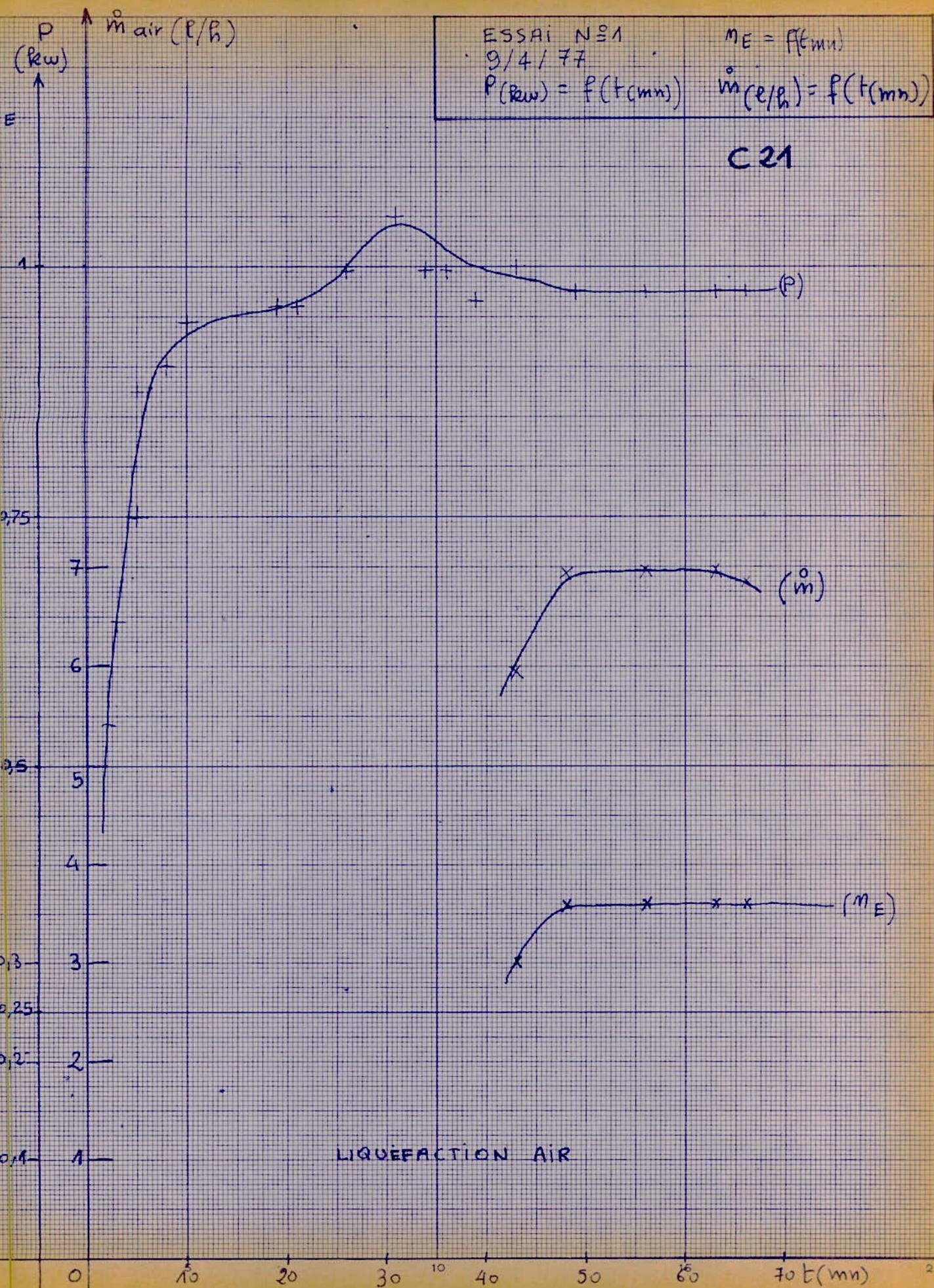
$p_{air \text{ eq}} = 855 \text{ kg/m}^3$

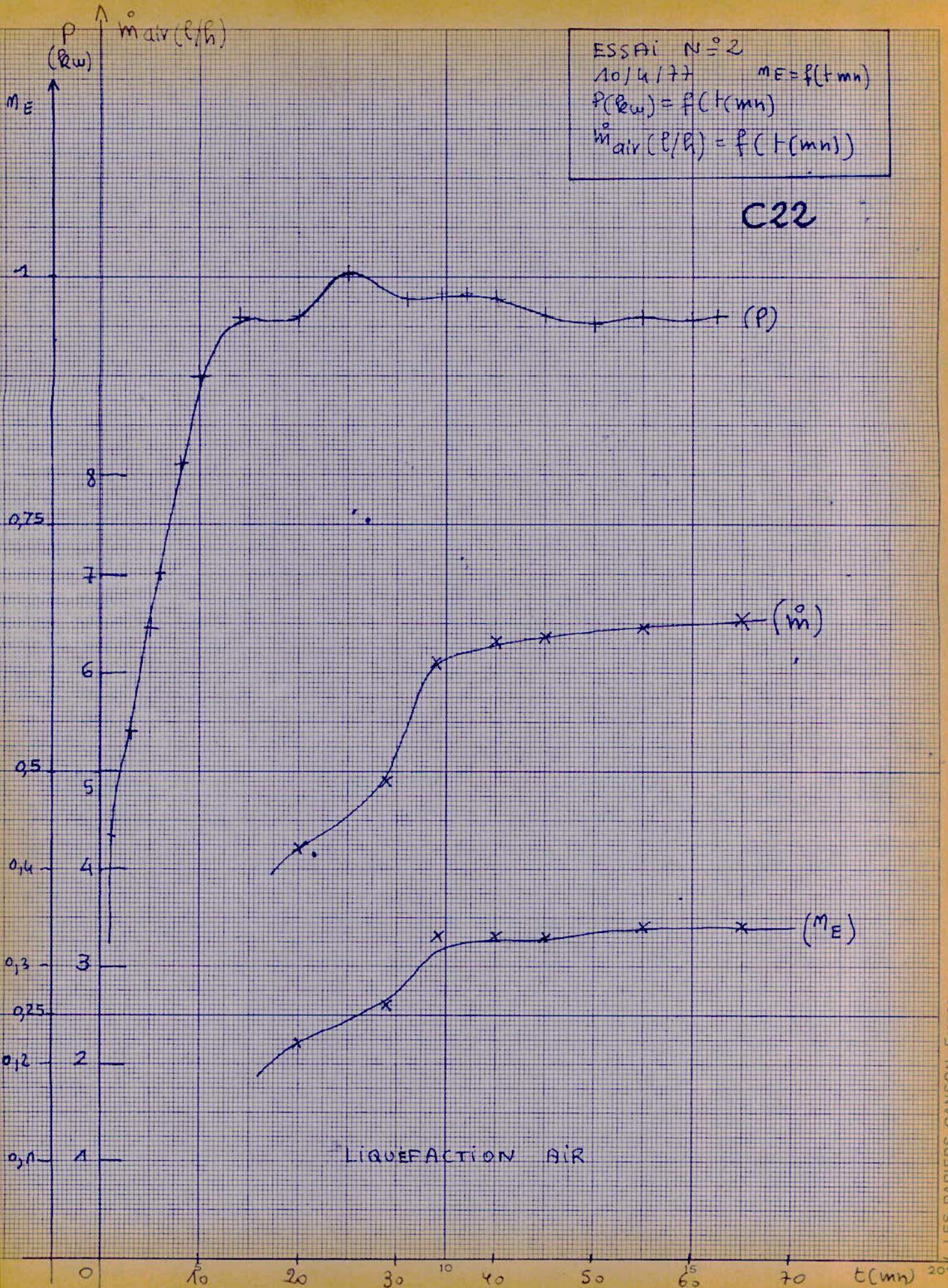
ESSAI N° 7

13/4/77

Temps de mesure mn	Indication du Compteur horaire h	Indication du Compteur d'eau M <sup>3</sup>	Débit d'eau l/s	T <sup>o</sup> C eau entrée	T <sup>o</sup> C eau sortie	P <sub>H2</sub> kg/cm <sup>2</sup>	m <sup>3</sup> air/kg	m <sup>3</sup> air liquide/gmn	m <sup>3</sup> air liquide/s	P moteur cap. froid kw	T <sup>o</sup> C thermom. humide	% humidité
25	1106,0	258,580	0,183	12	27,5	22,8		60	4,20	1,027		
30	1106,1	258,635	0,178	"	27	22,5		60	4,20	0,967		
35,30	1106,2	258,694	0,178	"	"	22,6		73	5,11	0,967	13	52%
40	1106,3	258,743	0,181	"	"	"		79	5,53	0,975	14	52%
45	1106,4	258,797	0,180	"	"	"		83	5,81	0,973	14,5	53%
50	"	258,852	0,183	"	"	22,5		83	5,81	0,963	13	43%
56	1106,5	258,915	0,175	"	"	"				0,972	13,5	46%
60	1106,6	258,959	0,183	"	"	"		85	5,95	0,975	13,5	49%
65	1106,7	259,014		"	"	"		85	5,95	0,972		
70	1106,8	259,069	0,183	"	"	"				0,970		
75	1106,9	259,122	0,176	"	"	22,6		85	5,95	0,975		
80	"	259,175	0,176	"	"	"				0,975		
85	1107,0	259,230	0,183	"	"	"		85	5,95	0,975	13	49%
90	1107,1	259,387	0,523	"	"	22,5		85	5,95	0,975		







$P$  (kW)  $\uparrow \dot{m}_{\text{air}}(t/h)$

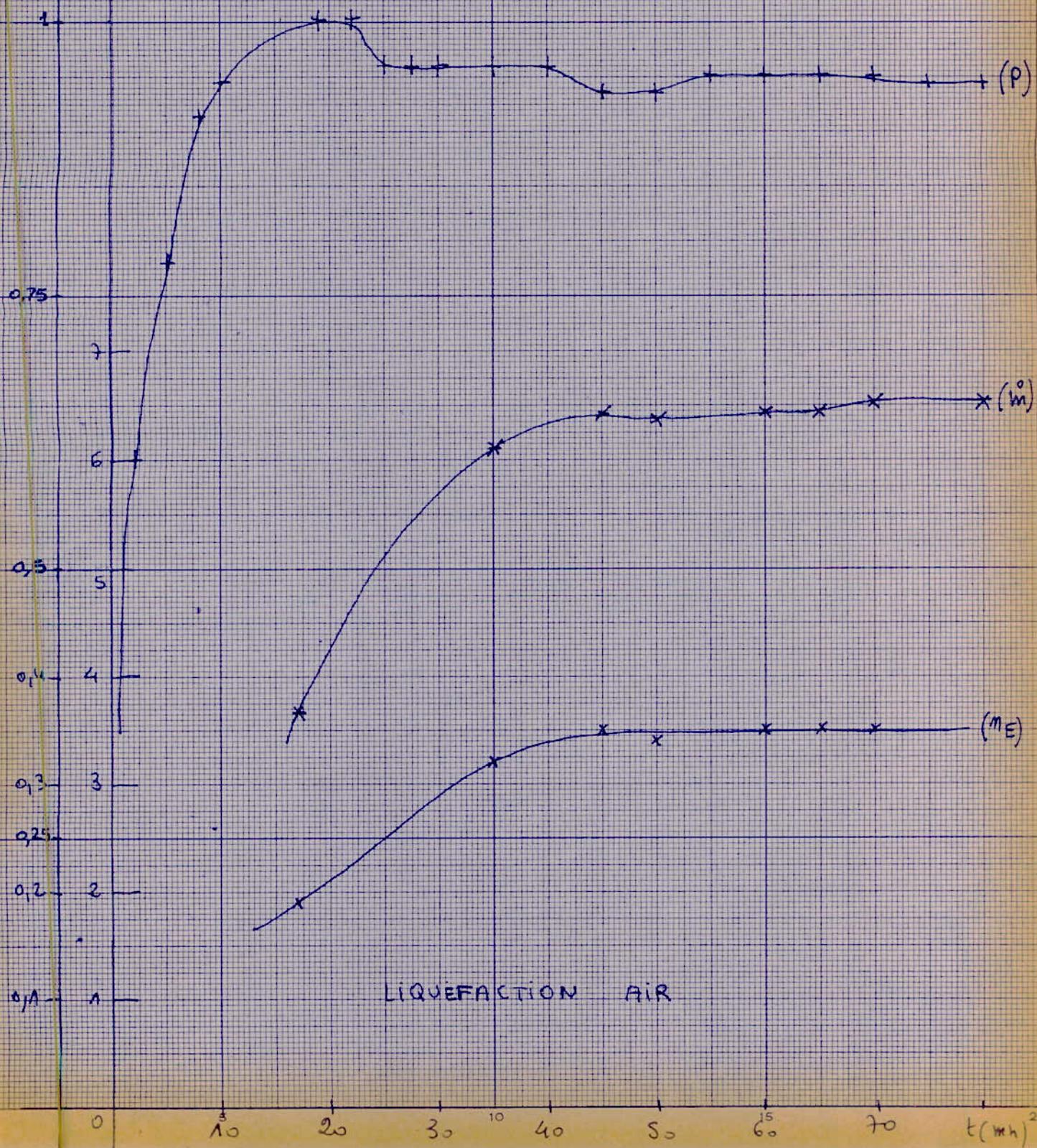
$M_E$

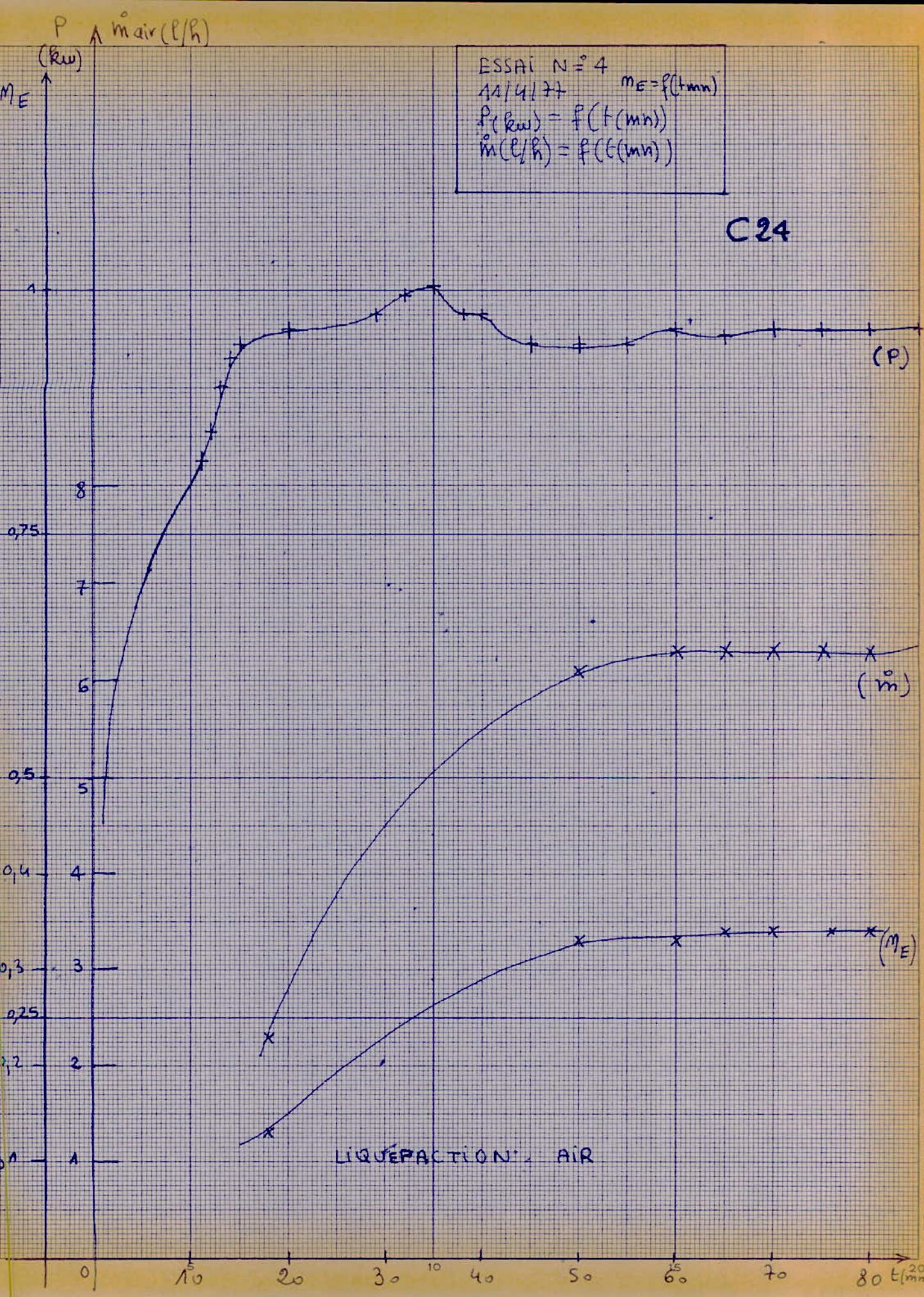
ESSAI N° 3

$$10/41 \quad n_E = f(t) \quad P(\text{kW}) = f(t(\text{mn}))$$

$$\dot{m}(t/h) = f(t(\text{mn}))$$

C 23





$P$   $\Delta m_{air} (\text{g/h})$

( $R_w$ )

$m_E$

ESSAI N° 5

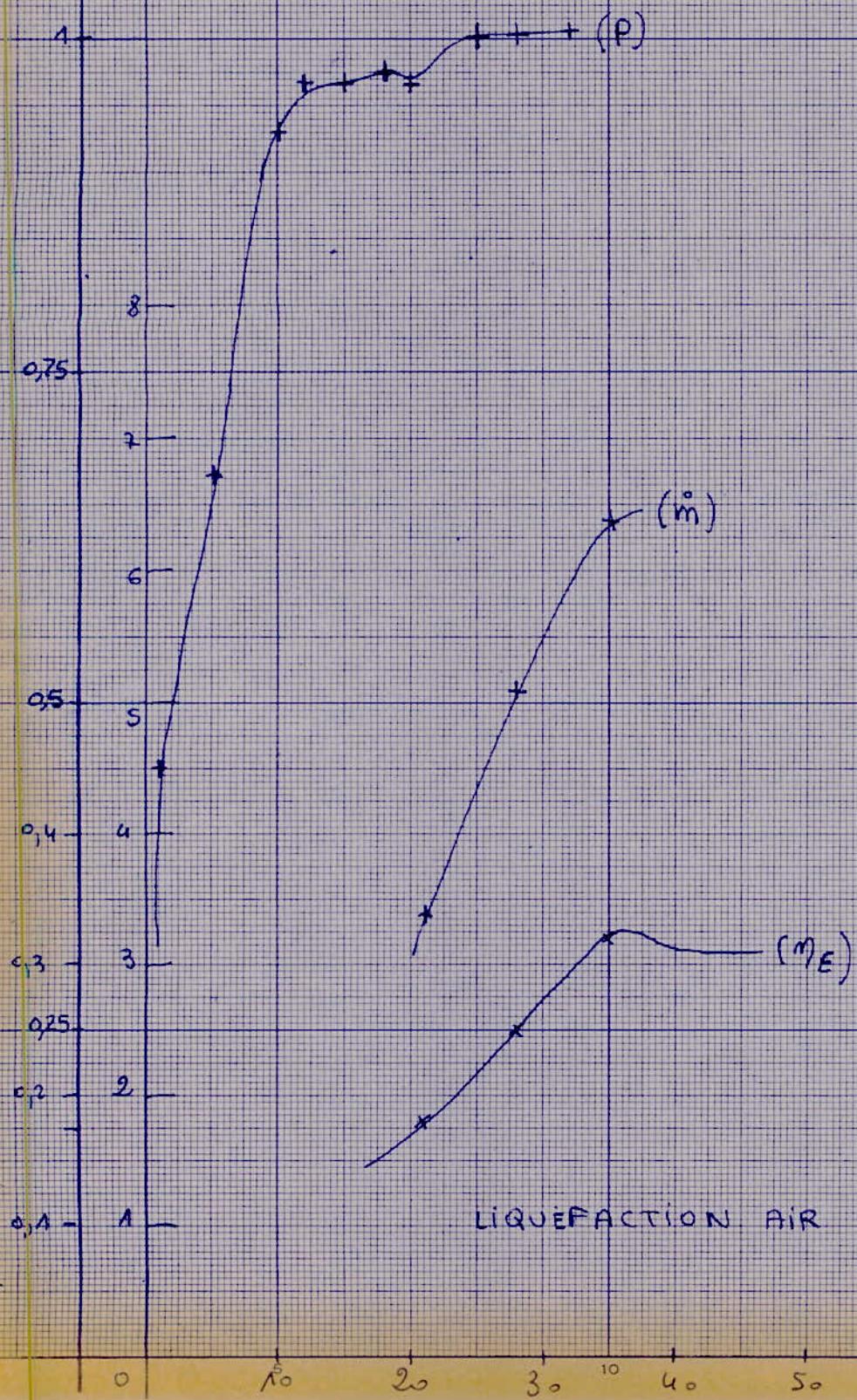
12/4/77

$P(R_w) = f(t(\text{mn}))$

$m(t/h) = f(t(\text{mn}))$

$m_E = f(t \text{ mn})$

C25



$P(\text{Rw}) \uparrow \dot{m}_{\text{air}} (\text{kg/h})$

$\eta_E$

ESSAI N° 6

12/4/77

$$P(\text{Rw}) = f(t(\text{mn}))$$

$$\dot{m}(P/\text{R}) = f(t(\text{mn}))$$

$$\eta_E = f(t(\text{mn}))$$

C26



$P \uparrow \dot{m}_{air} (\text{kg/h})$

(P<sub>kw</sub>)

$m_E$

ESSAI N° 7

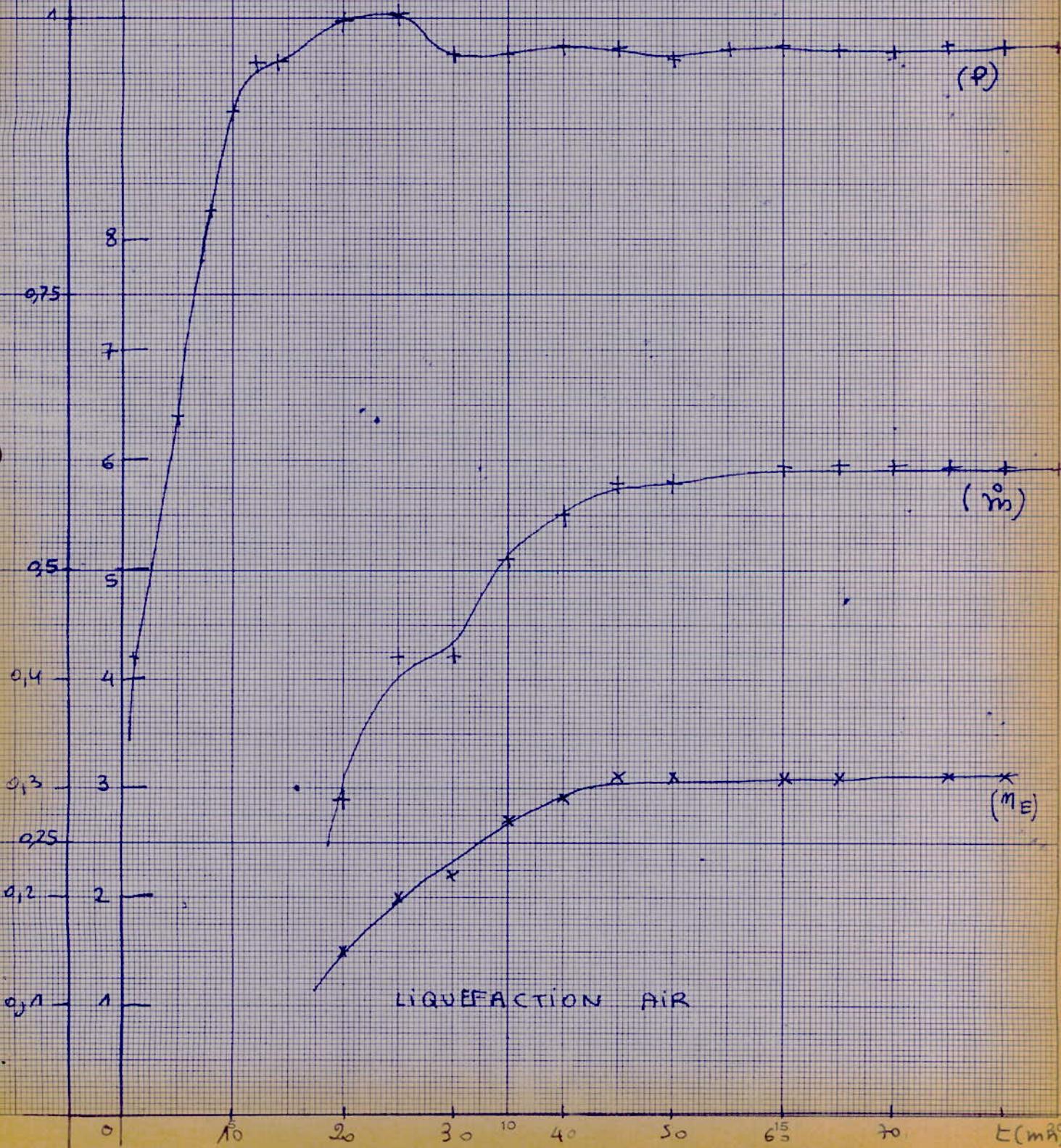
13/4/77

$P(\text{P}_{kw}) = f(t(\text{mn}))$

$\dot{m} (\text{kg/h}) = f(t(\text{mn}))$

$m_E = f(t(\text{mn}))$

C27



## CALCUL DES RENDEMENTS ENERGITIQUES

---

### 1- calcul de l'énergie de liquéfaction

$$E_1 = \dot{m} c_p \Delta T$$

$E_1$  = énergie de liquéfaction du gaz

$\dot{m}$  = débit du gaz liquide

$c_p$  = chaleur massique ( $c_p$  air = 1 Kj / Kg °)

$$\Delta T = T_2 - T_1$$

$T_2$  = température d'entrée gaz ( $T_2$  air = 20° c,  $T_2$  G.N. = 20' °c)

$T_1$  = température de liquéfaction ( $T_1$  air = - 194 °c,  $T_1$  G.N. = - 162 °c)

Pour l'air, on a effectué tous les calculs nécessaires, par contre pour le gaz naturel on a utilisé le diagramme de Mollier pour le Méthane ( $CH_4$ ) qui nous donne directement cette variation d'enthalpie

On aurait pu aussi utiliser un diagramme de Mollier pour les calculs relatifs à l'air.

### 2- calcul du rendement de liquéfaction

$$\eta_E = \frac{\text{Energie de liquéfaction}}{\text{Energie fournie}}$$

La valeur de l'énergie fournie nous est donnée par un wattmètre

Ex de calcul:

Extrait de l'essai (7) de la liquéfaction de l'air

$$t = 45 \text{ mn}$$

$$E_1 = 0,300 \text{ kw}$$

$$E_f = 0,973 \text{ kw}$$

$$\eta_E = \frac{0,300}{0,973} = 0,31$$

Extrait de l'essai (2) de la liquéfaction du G.N.

$$t = 105 \text{ mn}$$

$$E_1 = 0,570 \text{ kw}$$

$$E_f = 0,870 \text{ kw}$$

$$\eta_E = \frac{0,570}{0,870} = 0,65$$

Remarque : on a représenté  $\eta = f(t)$ , voir par la suite .

Nous avons représenté la variation du rendement en fonction du

temps de marche . On constate que pour la liquéfaction de l'air le rendement augmente au début et se stabilise à 0,35 au bout de 60 mn de marche ( voir courbes C20 à C27 ) . Pour la liquéfaction du gaz

naturel , le rendement au ~~début~~ augmente jusqu'à 0,9 et puis descend brusquement à , 0,4 en l'espace de 40 mn et se stabilise à 0,3 au bout de 200 mn de marche ( voir courbes C3 à C4 ) .  
La liquéfaction du gaz naturel fera l'objet d'une étude approfondie dans la suite .

---

## CALCUL DES EFFICACITES DE LIQUEFACTION

---

$$\epsilon = \frac{T_f}{T_c - T_f}$$

$T_f$  =  $t^\circ$  de liquéfaction du gaz considéré

$T_c$  =  $t^\circ$  d'entrée dans le liquéfacteur du gaz considéré

AIR :  $T_f = -194^\circ\text{C} = 78,7^\circ\text{K}$

$T_c = 20^\circ\text{C} = 293^\circ\text{K}$

$$\epsilon_{\text{air}} = 0,37$$

GAZ NATUREL:  $T_f = 162^\circ\text{C} = 111^\circ\text{K}$

$T_c = 20^\circ\text{C} = 293^\circ\text{K}$

$$\epsilon_{\text{gaz nat.}} = 0,61$$

---

## LIQUEFACTION DES GAZ .

### Résultats et conclusion sur la liquéfaction de l'air .

Les résultats obtenus sont valables, puisqu'on a atteint approximativement le débit affiché (voir notice), qui est de 7 l/h dans les conditions de travail normales .

Le débit d'air liquide se stabilise après une heure de marche environ , à 6,5 l/h ; la période de démarrage du liquéfacteur étant de l'ordre de 15 mn environ .

Le tableau des facteurs de correction nous permet de déduire le débit d'air liquide dans les conditions de travail propres à l'expérience :

Conditions de travail	Facteurs de correction
Pression $H_2 = 22 \text{ Kg/cm}^2$	0,92
Tpre eau de refroid. = $12^\circ\text{C}$	1,02
Débit eau de refroid.= $0,7 \text{ m}^3/\text{h}$	0,98
Tpre humide = $14^\circ\text{C}$	1
Altitude = 0 m	1

Le débit dans ces conditions devrait être égal à :

$$\begin{aligned} \dot{m}_{\text{air liq.}} &= 7,5(0,92 \times 1,02 \times 0,98 \times 1 \times 1) \\ &= 7,5 \times 0,9196 \text{ l/h} \\ &= 6,9 \text{ l/h} \end{aligned}$$

Le débit d'air calculé est de 6,9 l/h et celui mesuré à la stabilisa-

tion est de 6,5 l/h : nous avons ici deux résultats assez voisins l'un de l'autre , avec une précision de 6 % .

Pour la liquéfaction de l'air nous avons fait une série de rendements  $\eta_E$  pour les sept essais ( voir courbes  $\eta_E = f(t)$  ) . A la stabilisation , le rendement est de 0,3 ; acceptable .

Remarque :

POUR toute la serie d'essais l'évolution de la puissance du moteur est normale .

---

## Liquide GNL

$\rho_{GN} = 0,847 \text{ kg/m}^3$

$\rho_{GNL} = 0,440 \text{ g/cm}^3$

ESSAI N° 1

16/4/77

Temps de mesure mn	Compteur horaire h	Compteur gaz liquefacteurs m <sup>3</sup>	débit d'eau l/s	$t^\circ\text{C}$ eau entrée	$t^\circ\text{C}$ eau sortie	$P_{H_2}$ kg/cm <sup>2</sup>	$\Delta P$ mm H <sub>2</sub> O	$m_{\text{gaz liq}}$ g/mn	$m_{\text{gaz liq}}$ l/h	Moteur cap. froid kW	$\eta_E$	Eliq. KW
0	1107,1	4224,426	0,166	12	16	18	9			0		
0.30	"	" , "	0,200	"	18	"	5			0,427		
1	"	"	0,200	"	20	"	"			0,450		
1.30	1107,2	"	0,166	"	21	21,5	7			0,480		
2	"	"	"	"	"	"	7			0,495		
2.30	"	"	0,166	"	22	"	8			0,540		
3	"	"	"	"	"	21,6	6			0,562		
3.30	"	"	0,430	"	23	"	"			0,600		
4	"	"	0,330	"	"	21,7	8			0,622		
4.30	"	"	0,400	"	24	21,8	"			0,667		
5	"	"	0,260	"	24,5	21,9	"			0,682		
6	"	4224,428	0,116	"	25	22	"			0,742		
7	"	"	"	"	"	22,1	6			0,802		
7.30	"	"	0,1200	"	"	22,2	"			0,825		
8	1107,3	"	0,166	"	"	"	5			0,855		

## Gaz à liquifier G.N.

$P_{GN} = 0,847 \text{ kg/m}^3$

$P_{GNL} = 0,440 \text{ g/cm}^3$

ESSAI N° 1

ESSAI 16/4/77

Temps de mesure mn	Compteur horaire h	Compteur gaz (gaz) m <sup>3</sup>	Débit d'eau l/s	T°c eau entrée	T°c eau sortie	P <sub>H2</sub> kg/m <sup>3</sup>	D <sub>P</sub> mm H <sub>2</sub> O	m <sup>3</sup> gaz liquide/g/mn	m <sup>3</sup> gaz liquide/h	R <sub>m</sub> moteur capteur froid kw	$\eta_E$	Eliqu kw
8.30	1107,3	4224,428	0,166	12	25,5	22,2	10			0,877		
9	"	"	0,200	"	26	22,3	"			0,900		
9.30	"	"	0,130	"	"	"	"			0,930		
10	"	4224,432	0,230	"	"	22,4	8			0,945		
10.30	"	" , 435	0,166	"	"	"	"			0,967		
11	"	" , 439	0,260	"	"	22,5	"			0,975		
11.30	"	" , 445	0,200	"	"	"	"			0,967		
12	"	" , 456	"	"	"	"	"			0,952		
12.30	"	" , 456	0,166	"	"	"	"			0,930		
13	"	" , 462	"	"	"	22,6	"			"		
13.30	1107,4	" , 488	"	"	"	22,5	"			0,915		
14	"	" , 490	"	"	"	"	"			"		
14.30	"	" , 496	0,166	"	"	22,6	9			"		
15	"	" , 506	"	"	"	22,8	"			0,922		
17	"	" , 604	0,175	"	26,5	22,9	4			0,937		

Gaz à liquéfier = G.N.

$P_{GN} = 0,847 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$

$P_{GNL} = 0,4409 \text{ g/cm}^3$

Essai N° 1

16/4/77

Temps de mesure mn	Compteur Horaire h	Compteur Gaz m <sup>3</sup>	débit eau l/s	t°C entrée eau	t°C sortie eau	DP mm eau	m gaz liq. l/h	m gaz liq. g/mn	P <sub>H<sub>2</sub></sub> kg/cm <sup>2</sup>	Power cap. froid kW	$\eta_E$	E <sub>Eq</sub> kw
19	1107,4	4224,734	0,166	12	26,5	12			22,9	0,930		
22.30	1107,5	" 5,024	0,190	"	26	9			22,8	0,975		
25	"	" ,192	0,180	"	"	11			"	0,945		
30	1107,6	" ,611	0,196	"	"	20	5,44	40	"	0,915	0,656	0,59
35	1107,7	" ,965	0,170	"	"	20	5,71	42	"	"	0,688	0,629
40	1107,8	" 6,348	0,186	"	"	20	5,17	38	"	"	0,623	0,56
45	1107,9	" ,815	0,206	"	"	20			"	0,892	0,639	0,630
50	1108,0	" 7,147	0,170	"	"	20	5,17	38	"	"		
57	1108,1	" ,663	0,174	"	"	27	5,17	38	"	0,900	0,633	0,579
67	1108,1	" ,883	0,177	"	"	20			"	"		
67.30	1108,2	" 8,312	0,188	"	"	30	5,44	40	"	0,885	0,678	0,60
77	1108,4	" 9,197	0,182	"	"	20	5,20	38,3	"	0,870	0,660	0,67
81	1108,5	" ,518	0,187	"	"	25	5,20	38,3	"	"	0,660	0,674
85	"	" ,810	0,175	"	"	23	5,20	38,3	"	0,877		
90	1108,6	+230,190	0,180	"	26,5	20	5,20	38,3	"	0,870		

Gaz a liquifier = G.N.

$$P_{G.N.} = 0,847 \frac{kg}{m^3}$$

$$\rho_{G.N.L.} = 0,4460 \frac{g}{cm^3}$$

ESSAI N° 1

16/4177

Temps de mesure mn	Compteur horaire h	Compteur gaz (m <sup>3</sup> hif.)	débit d'eau l/s	T°c eau entrée	T°c eau sortie	D <sup>2</sup> mm <sup>2</sup>	m <sup>3</sup> gaziq g/min	m <sup>3</sup> gaz l/h	Réacteur capillair froid Kwh.	P <sub>H2</sub> kg/cm <sup>2</sup>	$\eta_E$	Energie kw
95	110 8,7	4230,570	0,166	12	26,5	24	40	5,44	0,870	22,8	0,689	0,600
101	110 8,8	4231,026	0,158	11	11	24	40	5,44	11	11		
105	110 8,9	4231,332	0,262	11	11	25	37,8	5,14	11	11	0,652	0,567
110	110 9,0	4231,720	0,153	11	11	25			11	11		
115	110 9,1	4232,113	0,193	11	11	25			11	11		
120	110 9,1	4232,574	0,166	11	11	30			0,877	11		

## Gaz à liquifier

G.N

$P_{GN} = 0,847 \text{ kg/m}^3$

$P_{GNL} = 0,44 \text{ g/cm}^3$

ESSAI N° 2

16/14/77

temps de mesure	compteur horaire h	compteur gaz m <sup>3</sup>	débit d'eau l/s	t°c eau entrée	t°c eau sortie	DP mm H <sub>2</sub> O	m <sup>3</sup> gaz liquide / mn	m <sup>3</sup> gaz liquide / h	P <sub>moteur</sub> cap. froid (kw)	P <sub>H2</sub> kg/cm <sup>2</sup>	$\eta_E$	Eliqu kw
35	1115,2	4252,418		12	25	5			0,915	22,8		
40	1115,4	4252,978	0,450	11	24,5	10	32	4,352	11	11	0,524	0,48
46	1115,5	4253,650	0,130	11	11	9			11	11		
55	1115,6	4254,230	0,226	11	11	12	32	4,352	0,870	11	0,552	0,48
60	1115,8	4255,550	0,543	11	25	18	28	3,808	11	22,6	0,483	0,42
70	1115,9	4256,020	0,244	11	11	16			11	11		
76	1116,0	4256,420	0,212	11	11	17	40	5,440	11	11	0,689	0,60
80	1116,1	4256,930	0,113	11	25,7	20	41	5,576	11	11	0,707	0,61
85	1116,2	4257,390	0,220	11	25	18	42	5,712	11	11	0,724	0,63
90	1116,1	4257,870	0,200	11	11	16			11	11		
95	1116,2	4258,340	0,189	11	11	10	40	5,440	11	11	0,689	0,60
100	1116,3	4258,810	0,213	11	11	18	42,5	5,780	11	11	0,733	0,63
105	1116,4	4259,400	11	11	11	13	38	5,168	11	11	0,655	0,57
110	1116,6	4260,230	11	11	11	20	44	5,984	11	11	0,758	0,66
125	1116,7		11	11	11	17	60	8,160	11	11		

Gaz à liquéfier = G.N.

$\rho_{GN} = 0,847 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$

$\rho_{GNL} = 0,440 \text{ g/cm}^3$

Essai N° 3

17.4.77

Temps de mesure mn	Compteur horaire h	Compteur gaz liquéfier (2 liquéf.) m <sup>3</sup>	débit eau l/s	t°C eau entrée	t°C eau sortie	D P mm H <sub>2</sub> O	P H <sub>2</sub> kg/cm <sup>2</sup>	m <sup>3</sup> gaz liqu. g/mn	m <sup>3</sup> gaz liqu. l/h	Priseur cap. froid kw.	$\eta_E$	E liqu kw
23	1120,6	,580	.	13	26	14	23			0,945		
24	"	,760		"	"	"	22,8			0,885		
25	"	,930		"	"	18	"			"		
26	"	49293,280		"	"	"	"			0,862		
28	1120,7	,810		"	"	19	22,7			0,840		
31	"	49294,830		"	26	"	"	64	8,70	0,870		
37	1120,8	49297,000		"	"	"	"	62	8,43	0,855		
38	"	,320		"	"	28	22,8			0,862		
50	1121,0	49298,150	0,103	"	"	"	"	58	7,88	0,840		
52	1121,1	49300,290		"	"	47	"			"		
57	,2	49300,190		"	"	52	22,6	56	7,61	"		
70	,4	49302,420		"	"	70	"	50	6,80	0,855	0,877	0,750
76	,5	49305,780		"	26,5	"	22,5	34	4,62	0,892	0,572	0,570
84	,6	49310,010		"	"	"	22,4	22	2,99	0,900	0,367	0,330
107	1122,2			"	"	"	22,6	23	3,17	0,900	0,383	0,345

Gaz à liquéfier = G.N.

$$\rho_{GN} = 0,847 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

$$\rho_{GNL} = 0,4409 \frac{\text{kg}}{\text{cm}^3}$$

Essai N° 3

17-4-77.

Temps de mesure mn	Compteur horaire h	compteur gaz liquéfact. (2 liquéfact.) m <sup>3</sup>	débit d'eau l/s	t°C eau entrée	t°C eau sortie	ΔP mm eau	$\rho_{H_2}$ kg/cm <sup>2</sup>	ingeg. lig. g/mn	ingeg. lig. l/h	P moteur cap. froid kw	$\eta_E$	E <sub>lig</sub> kw
7.	1120,3	49290,850		13				0	0	0,720		
8	"	,870		"				"	"	0,765		
9	"	,879		"				"	"	0,810		
10	"	,885		"				"	"	0,840		
11	1120,4	,892		"				"	"	0,885		
12	"	,890		"				"	"	0,915		
13	"	,956		"				"	"	0,945		
14	"	49291,060		"				"	"	0,815		
15	1120,5	,115		"				"	"	0,885		
16	"	,320		"						0,885		
17	"	,460		"	25			40	5,44	"	0,678	0,600
18	"	,610		"	"					"		
19	"	,760		"	"					0,892		
20	"	49292,1240		"	"					0,900		
22	1120,6	9470		"	26			56	7,61	0,945	0,889	0,800

## Gaz à liquéfier: G.N.

$$\rho_{GN} = 0,847 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

$$\rho_{GNL} = 0,440 \text{ g/cm}^3$$

## Essai N°3

17.4.77

Gaz à liquifier G.N.

$P_{GN} = 0,847 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$

$P_{GNL} = 0,4400 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$

ESSAI N° 4

18. 4. 77

Temps de mesure mn	Compteur horaire h	Compteur gaz $\text{m}^3$ (2 liqu.)	débit d'eau l/h	$t_c^\circ$ eau entrée	$t_c^\circ$ eau sortie	$P_{H2}$ kg/cm <sup>2</sup>	$\Delta P$ mm eau	$m_{\text{gaz}}$ kg/mn	$m_{\text{gaz}}$ kg/l/h	P moteur cap. eau	$\eta_E$	Eliqu kW
0				13	26	22	3	0	0			
6	1127,9	4355,800	0,26	"	11	"	"	"	"	"	0,555	
7	"	" , 890	"	"	23	"	"	"	"	"	0,585	
8	"		"	"	"	"	"	"	"	"	0,630	
10	1128,0	4356,130	"	"	27,5	"	"	"	"	"	0,720	
11	"		"	"	"	"	"	"	"	"	"	
15	1128,0		"	"	"	"	"	"	"	"	0,795	
25	1128,2	4357,370	"	"	"	"	"				0,975	
26	"		"	"	27	23	"	62	8,432	"	0,954	0,930
34	1128,3	4358,570	"	"	"	22,8	5				0,900	
39	1128,4	4359,260	"	"	"	22,6	7	60	8,16	0,855		
49	1128,6	4360,580	"	13,5	"	"	"	54	7,34	0,900	0,900	0,800
54	1128,7	4361,210	"	"	"	"	43	48	6,53	"	0,800	0,730
59	1128,8	4361,830	"	"	"	"	54				0,855	
64	"	4362,435	"	"	"	"	52	24	3,26	0,870	0,414	0,560

Gaz à liquifier G.N.

$$\rho_{GN} = 0,84 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

$$\rho_{GNL} = 0,440 \frac{g}{cm^3}$$

**ESSAI N° 4**

1814177

Temps de mesure mn	Compteur Horaire h	Compteur gaz m <sup>3</sup>	débit d'eau l/s	t°C eau entrée	t°C eau sortie	P <sub>H<sub>2</sub></sub> kg/cm <sup>2</sup>	ΔP mm eau	m <sup>3</sup> gaz liqu. g/mn	m <sup>3</sup> gaz liqu. l/h	Power cap. froid kw	$\eta_E$	Élig. kw
69	1128,9	4363,030	0,26	13,5	27	22,6	60			0,855		
79	1129,1	4364,120	"	"	"	"	"	23	3,13	0,855	0,403	0,345
94	1129,5	4367,070	"	"	"	"	"			0,885		
104	"		"	"	"	"	"	13,6	1,85	"	0,230	0,200
109	1129,8	4369,330	"	"	27,5	"	80	20,0	2,72	0,870	0,345	0,300
124	1130,3	4372,030	"	"	"	"	80	28,0	3,80	0,885	0,474	0,420
134			"	14	"	"	100	14	1,90	"	0,237	0,200

## Liquéfaction Gaz Naturel

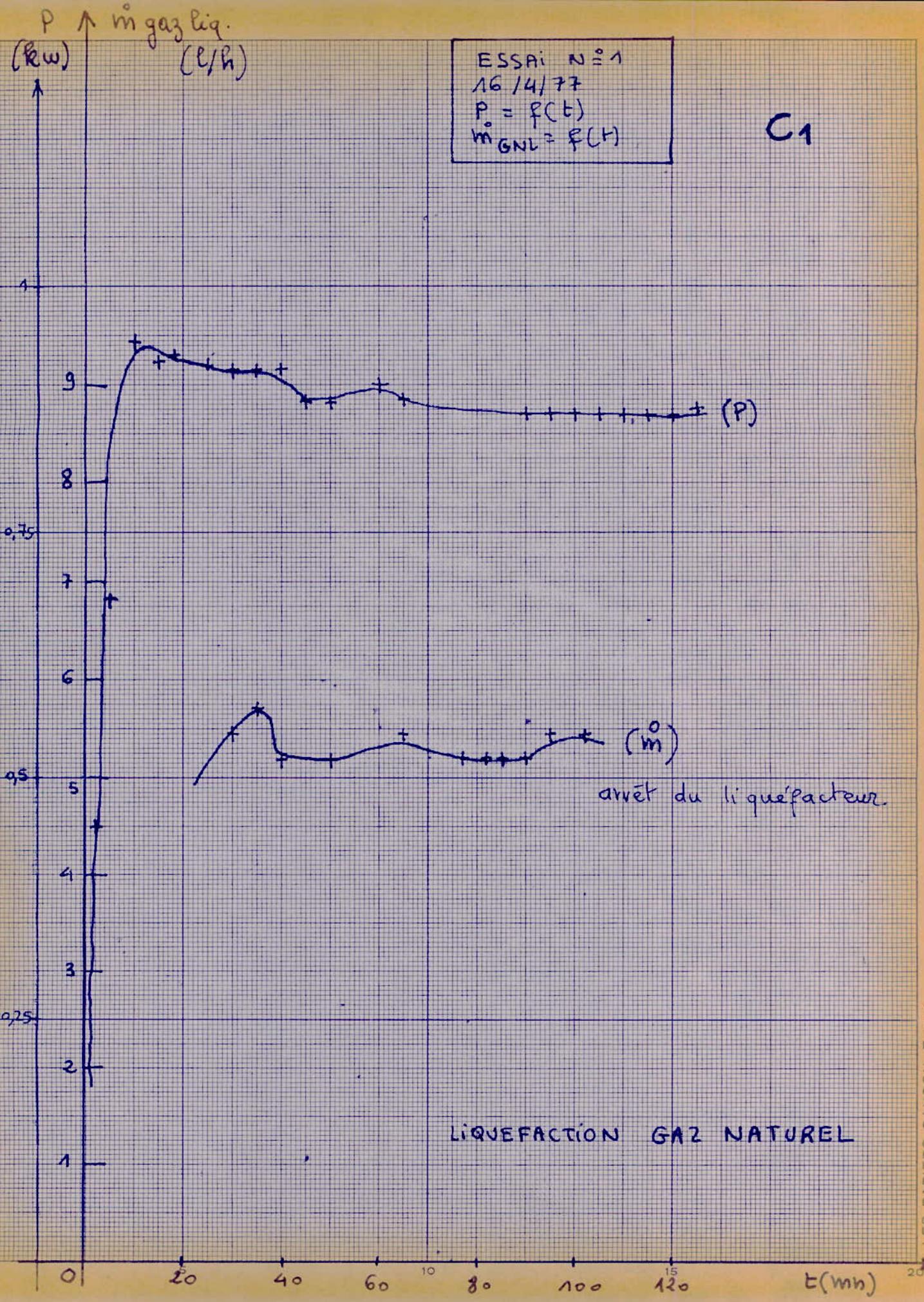
$$P_{GN} = 0,847 \text{ kg/m}^3$$

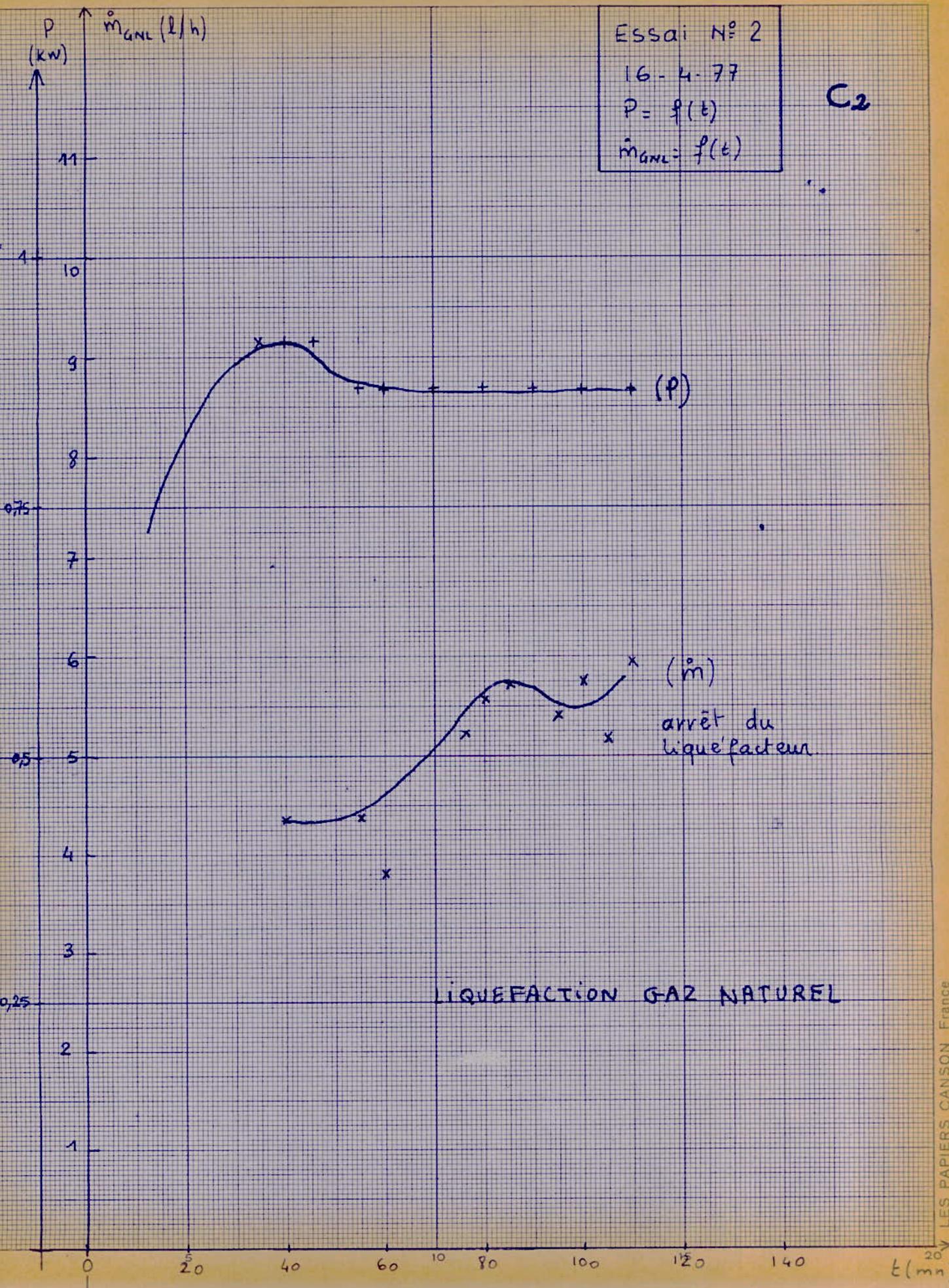
$$\rho_{GNL} = 0,440 \text{ g/cm}^3$$

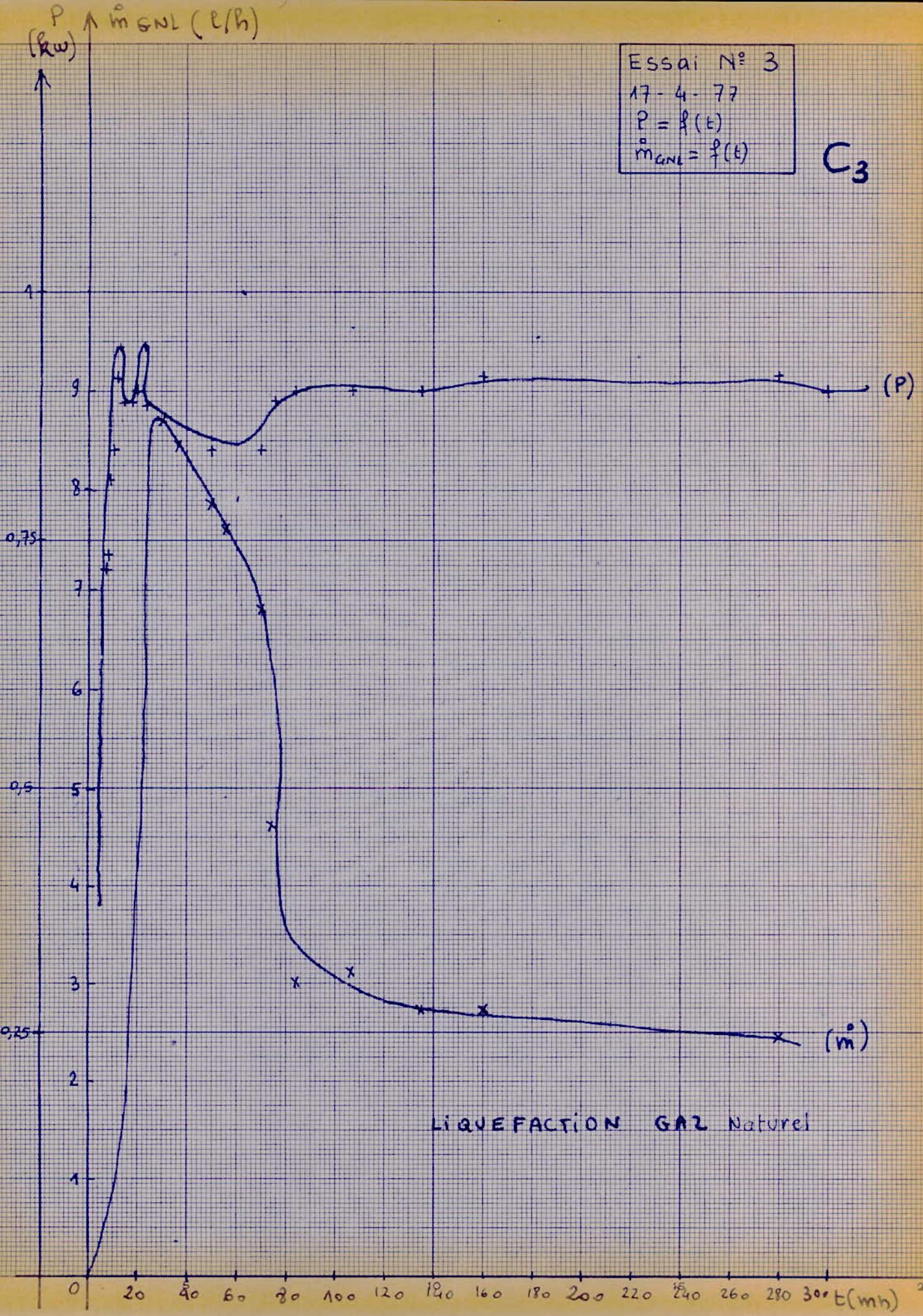
ESSAI N° 5

18/4/77

Temps de mesure mn	Compteur horaire $\eta_h$	Compteur gaz (2 liq.) $m^3$	debit d'eau l/s	$t_{eau}$ entrée °C	$t_{eau}$ sortie °C	$P_{H2O}$ kg/cm²	$\Delta P_{mm H2O}$	$m^o$ gaz liq. g/mn	$m^o$ gaz liq. l/h	Réacteur moteur froid eau.	$\eta_E$	Eliqu. kw
0			0,166	14						0		
15	1131,2	4381,169	"	"	28	22,8	14			0,420		
20	1131,3	4382,055	"	"	29	22,9	14			0,990		
26	1131,4	4382,690	"	"	29	22,8	14	48	6,52	1,005	0,716	0,720
30	1131,5	4383,165	"	"	29	22,9	16	46	6,25	0,900	0,766	0,690
35	1131,6	4833,710	"	"	30	22,9	16	48	6,52	0,885	0,813	0,720
55	1131,9	4835,800	"	"	28	22,9	17	54	7,34	0,855	0,915	0,810







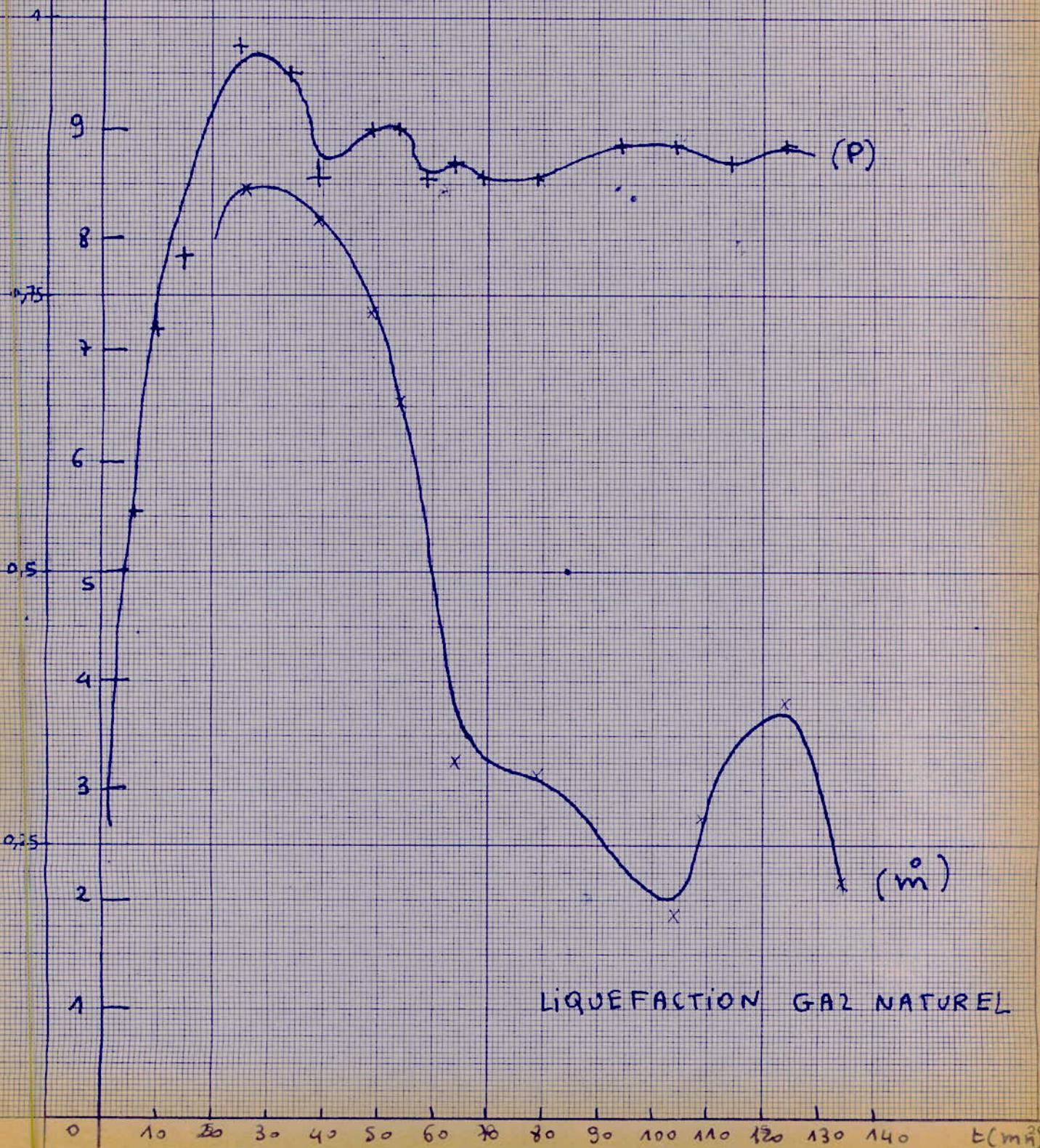
P  
m° GNL (e/h)  
(kw)

ESSAI N° 4

18/4/77

P = f(t) m° GNL = f(t)

C4



P ↑  $\dot{m}$  GNL (t/h)

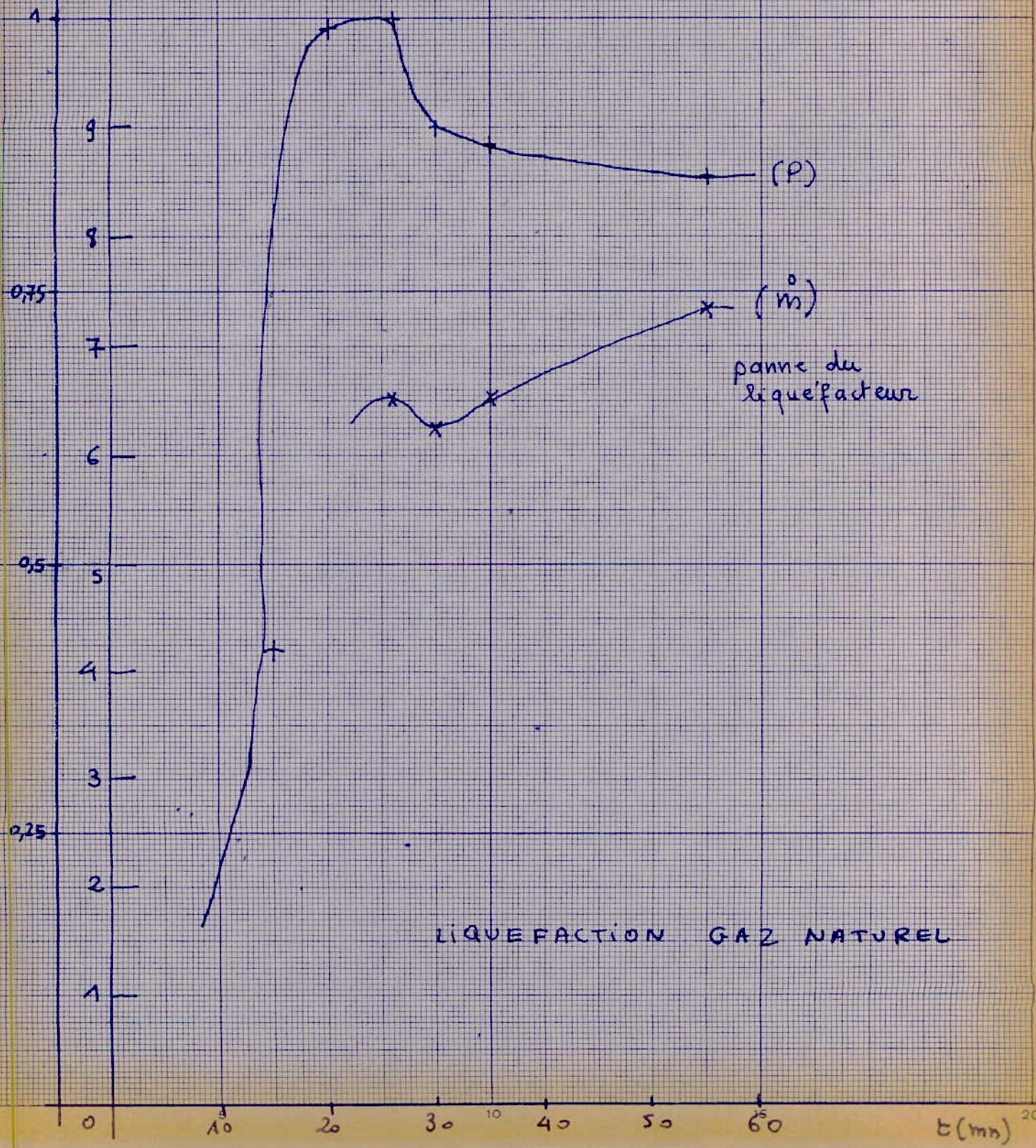
(kW)

ESSAI N° 5

18/4/77

$P = f(t)$   $\dot{m} = f(t)$

C<sub>5</sub>

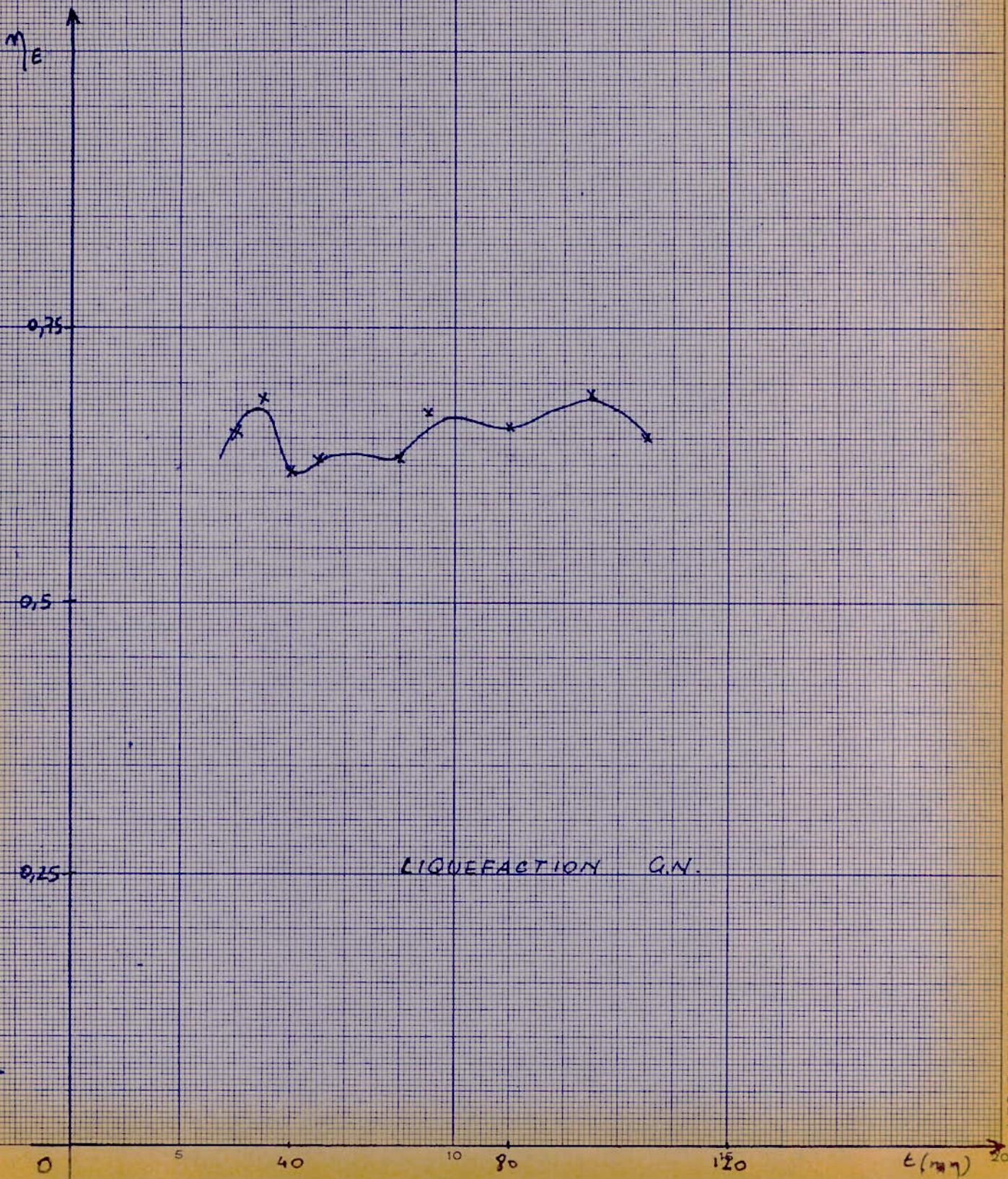


ESSAI N° 1

16.4.77

$$\eta_E = f(t)$$

C6



Essai N° 2

16.4.77

$$\eta_E = f(t)$$

C7

$\eta_E$

0,75

0,5

0,25

LIQUEFACTION

G.N.

0

5

40

10

80

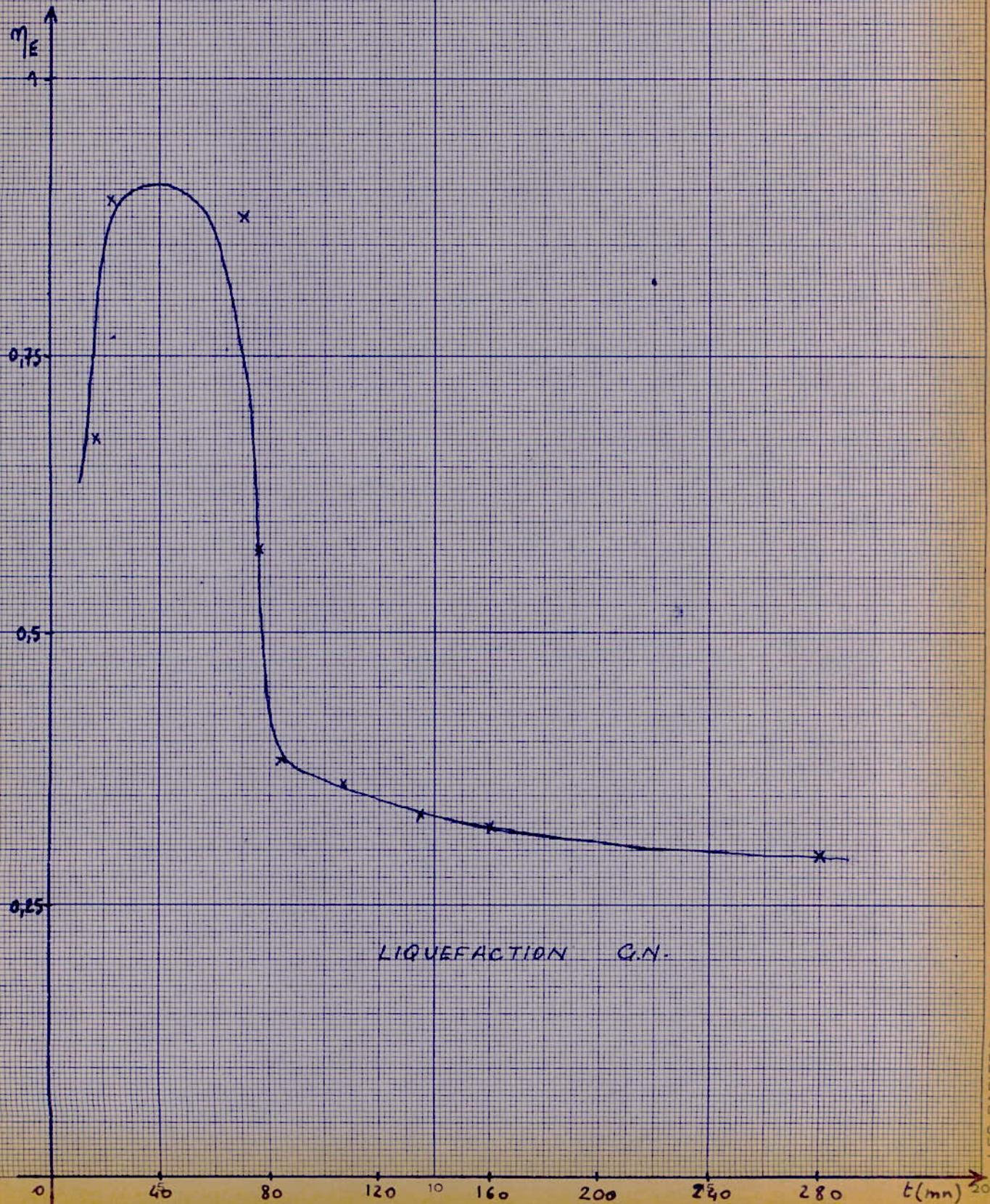
120

t(mn)

Essai N° 3

17-4-77  
 $\eta_E = f(E)$

C8

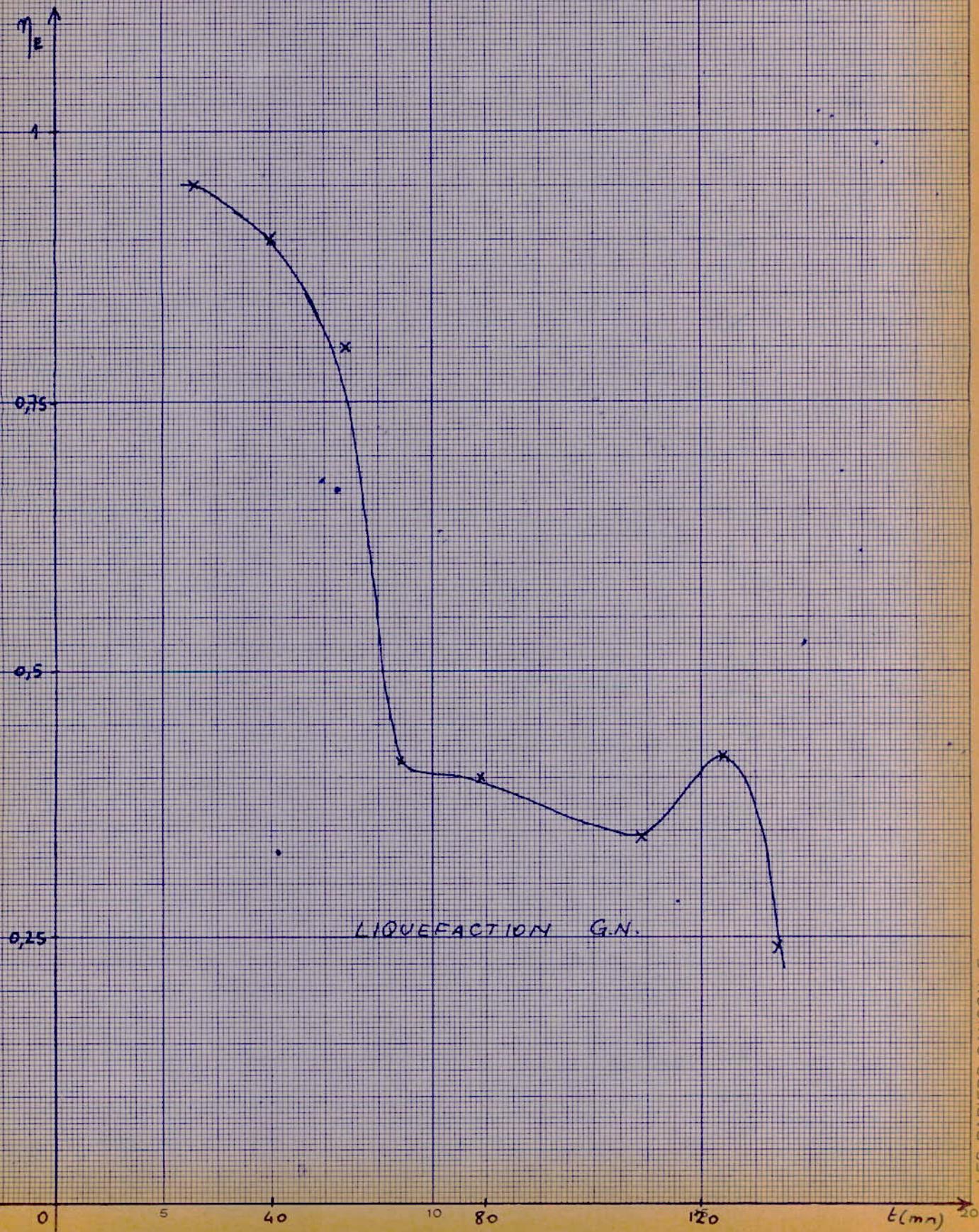


Essai N° 4.

18.4.77

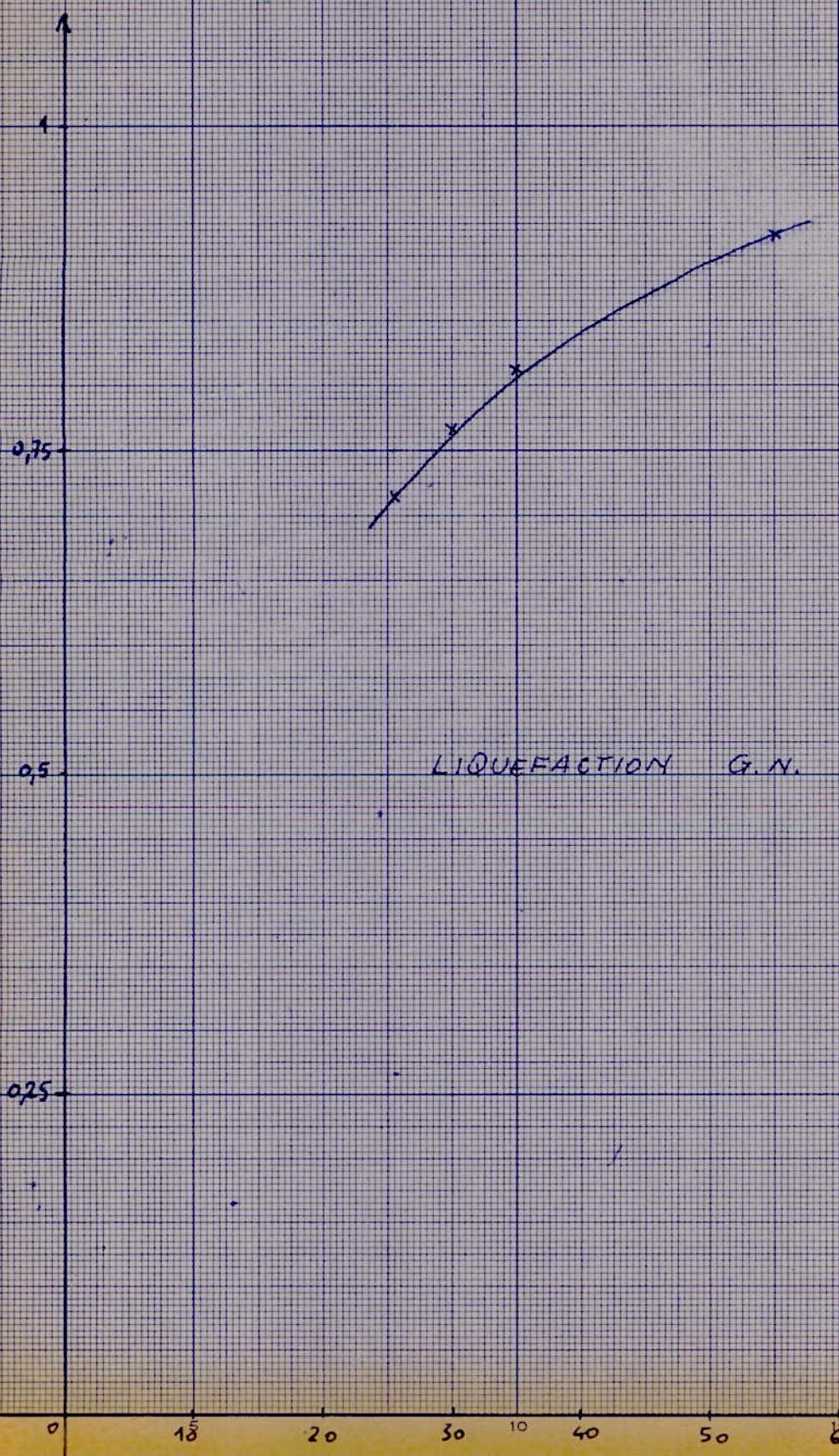
$$\eta_E = f(t)$$

Cg



Essai N° 5  
18.4.77  
 $\gamma_E = f(t)$

C<sub>10</sub>



## LIQUEFACTION AIR ESSAI N° 1 9-4-77

E (mn)	m° air (g/mn)	air (e/h)	m° eau (e/s)	ΔT	En. évac. par e'eau (kW)	En. de liquef. (kW)	P. mot. (kW)	ME m'E
30	61,20	4,284	0,145	17	10,30	0,22	0,710	0,131 14,82
80	88,80	6,216	0,145	14	8,49	0,31	0,870	0,136 10,11
135	88,20	6,174	0,111	15	6,96	0,31	0,870	0,136 8,36

## LIQUEFACTION AIR ESSAI N° 1 9-4-77

E (mn)	m° air (g/mn)	m° eau (e/s)	ΔT	En. évacuée par e'eau (kW)	En. de liquef. (kW)	P. moteur (kW)	ME m'E	
43	85	5,95	0,166	15	10,41	0,30	1,005	0,130 10,66
48	99	6,93	0,200	15	12,54	0,35	0,975	0,136 13,22
56	99	6,93	0,166	14,5	10,06	0,35	0,975	0,136 10,68
63	99	6,93	0,166	14,5	10,06	0,35	0,975	0,136 10,68
66	98	6,86	0,222	14	12,99	0,35	0,975	0,136 13,68

## LIQUEFACTION AIR ESSAI N° 2 10-4-77

E (mn)	m° air (g/mn)	m° eau (e/s)	ΔT	Energie évacuée par eau (kW)	Energie de liquef. (kW)	P. moteur (kW)	ME m'E	
20	60	4,2	0,202	14	11,82	0,21	0,960	0,122 12,53
29	70	4,9	0,208	14	12,17	0,25	0,975	0,126 12,70
34	89	6,09	0,187	14	10,94	0,32	0,982	0,133 11,47
40	90	6,30	0,194	14	11,35	0,32	0,978	0,133 11,93
45	90,6	6,342	0,193	14	11,29	0,32	0,960	0,133 12,09
55	92	6,43	0,186	14	10,88	0,33	0,960	0,134 11,68
65	93	6,510	0,186	14	10,88	0,33	0,960	0,134 11,68

# LIQUEFACTION AIR ESSAI N°3 10-4-77

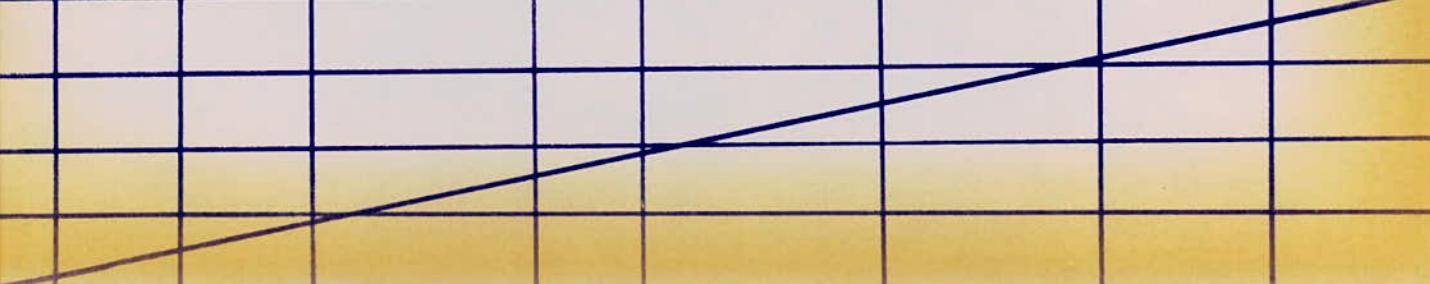
$t$ (mn)	$m^o$ air (g/mn)	$m^o$ eau (e/h)	$m^o$ eau (e/s)	$\Delta T$	Energie évacuée par eau (kw)	Energie de liquefaction (kw)	P. moteur (kw)	ME m'E
17	52,5	3,675	(0,72)?	14	(42,13)?	0,19	0,975	0,19 13,11
35	87	6,09	0,20	14	11,70	0,31	0,960	0,32 12,51
45	92	6,44	0,19	14	11,12	0,33	0,937	0,35 12,22
50	91	6,37	0,19	14	11,12	0,32	0,937	0,34 12,21
60	92	6,44	0,18	14	10,53	0,33	0,959	0,35 11,43
65	92	6,44	0,19	14	11,12	0,33	0,952	0,35 12,03
70	93	6,51	0,196	14	11,12	0,33	0,952	0,35 12,03

# LIQUEFACTION AIR ESSAI N°4 11-4-77

$t$ (mn)	$m^o$ air (g/mn)	$m^o$ eau (e/h)	$m^o$ eau (e/s)	$\Delta T$	Energie évacuée par eau (kw)	Energie liquef. air (kw)	P. moteur (kw)	ME m'E
18	33	2,31	0,19	13,5	10,72	0,12	0,952	0,13 11,39
50	87	6,09	0,17	14,5	10,30	0,31	0,945	0,33 11,93
60	90	6,3	0,18	15,5	11,66	0,32	0,960	0,33 12,48
65	90	6,3	0,17	15,5	11,01	0,32	0,952	0,34 11,90
70	90	6,3	0,17	15,5	11,01	0,32	0,960	0,34 11,80
76	90	6,3	0,15	15,5	9,72	0,32	0,960	0,34 10,46
80	90	6,3	0,18	15,5	11,66	0,32	0,960	0,34 12,48

# LIQUEFACTION AIR ESSAI N°5 12-4-77

$t$ (mn)	$m^o$ air (g/mn)	$m^o$ eau (e/h)	$m^o$ eau (e/s)	$\Delta T$	Energie évacuée eau (kw)	Energie de liquef. (kw)	P. moteur (kw)	ME m'E
21	48	3,36	0,216	14	12,64	0,17	0,967	0,18 13,25
28	74	5,18	0,194	14,5	11,76	0,26	1,035	0,25 11,61
35	91	6,37	0,211	15	13,23	0,32	1,005	0,32 13,48



## LIQUEFACTION AIR

## ESSAI N° 6

12-4-77

t(mn)	m <sup>3</sup> air (g/mn)	m <sup>3</sup> eau (l/h)	m <sup>3</sup> eau (l/s)	ΔT	Energie évacuée eau (kw)	Energie liq. (kw)	P. moteur (kw)	ME m'E
20	52,5	3,675	0,18	15	11,29	0,19	0,967	0,20 11,87
30	80,83	5,658	0,18	15	11,29	0,29	1,035	0,28 11,19
40	87,85	6,149	0,17	14	9,95	0,31	0,973	0,32 10,51
45	93,33	6,533	0,17	14	9,95	0,33	0,967	0,34 10,63
65	92,50	6,475	0,41	14	23,99	0,33	0,967	0,34 9,515
70	90,83	6,358	0,186	14	10,88	0,32	0,952	0,34 11,76
80	92,85	6,499	0,196	14	11,47	0,33	0,945	0,35 12,49

## LIQUEFACTION AIR

## ESSAI N° 7

13-4-77

t (mn)	m <sup>3</sup> air (g/mn)	m <sup>3</sup> eau (l/h)	m <sup>3</sup> eau (l/s)	ΔT	Energie évacuée eau (kw)	Energie de liq. (kw)	P. moteur (kw)	ME m'E
20	41,6	2,912	0,188	15	11,79	0,15	0,99	0,15 12,06
25	60	4,20	0,178	15	11,16	0,21	1,027	0,20 11,07
30	60	4,20	0,178	15	11,16	0,21	0,967	0,22 11,76
35	73	5,11	0,181	15	11,35	0,26	0,967	0,27 12,01
40	79	5,13	0,180	15	11,35	0,28	0,975	0,29 11,93
45	83	5,81	0,183	15	11,35	0,30	0,973	0,31 11,97
50	83	5,81	0,183	15	11,35	0,30	0,963	0,31 12,10

## LIQUEFACTION AIR

## ESSAI N° 7 (Suite)

13-4-77

60	85	5,95	0,183	15	11,35	0,30	0,975	0,31 11,95
65	85	5,95	0,183	15	11,35	0,30	0,972	0,31 11,99
75	85	5,95	0,176	15	11,16	0,30	0,975	0,31 11,75
85	85	5,95	0,183	15	11,35	0,30	0,975	0,31 11,95
90	85	5,95	0,523	15	(32,79)?	0,30	0,975	0,31 33,94

M G.N.L. (l/h)

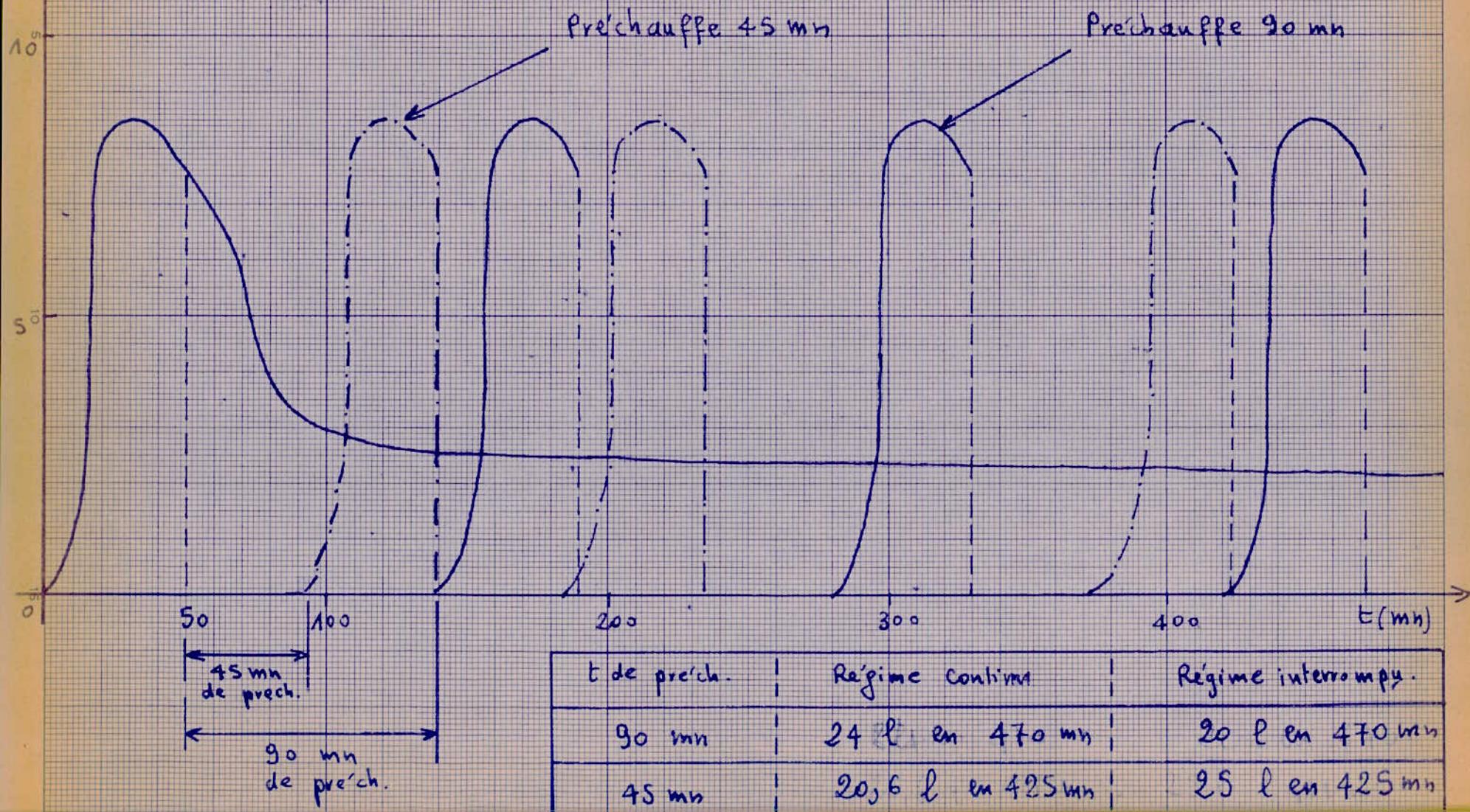
temps de marche  
pour régime  
interrompu  $t = 50 \text{ mn}$

ESSAI N° 3

17/4/77

$$M \text{ G.N.L.} = f(t \text{ mn})$$

C11

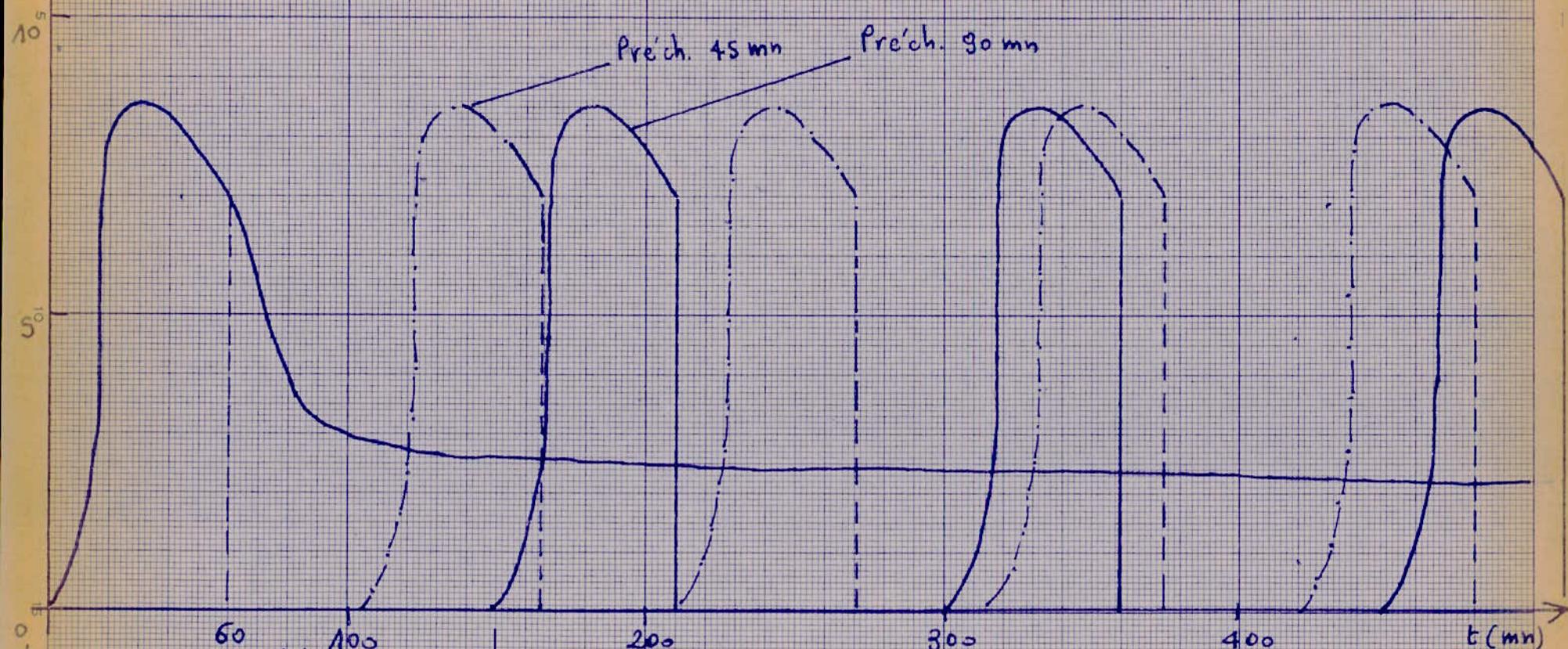


$m$  G.N.L. ( $\ell/h$ )

temps de marche  
pour régime  
interrompu = 60 mn

ESSAI N° 3  
17/4/71  
 $m = f(t)$ .  
G.N.L.

C12



$t_{de} Pre = 45$  mn  
 $t_{de} prech = 90$  mn

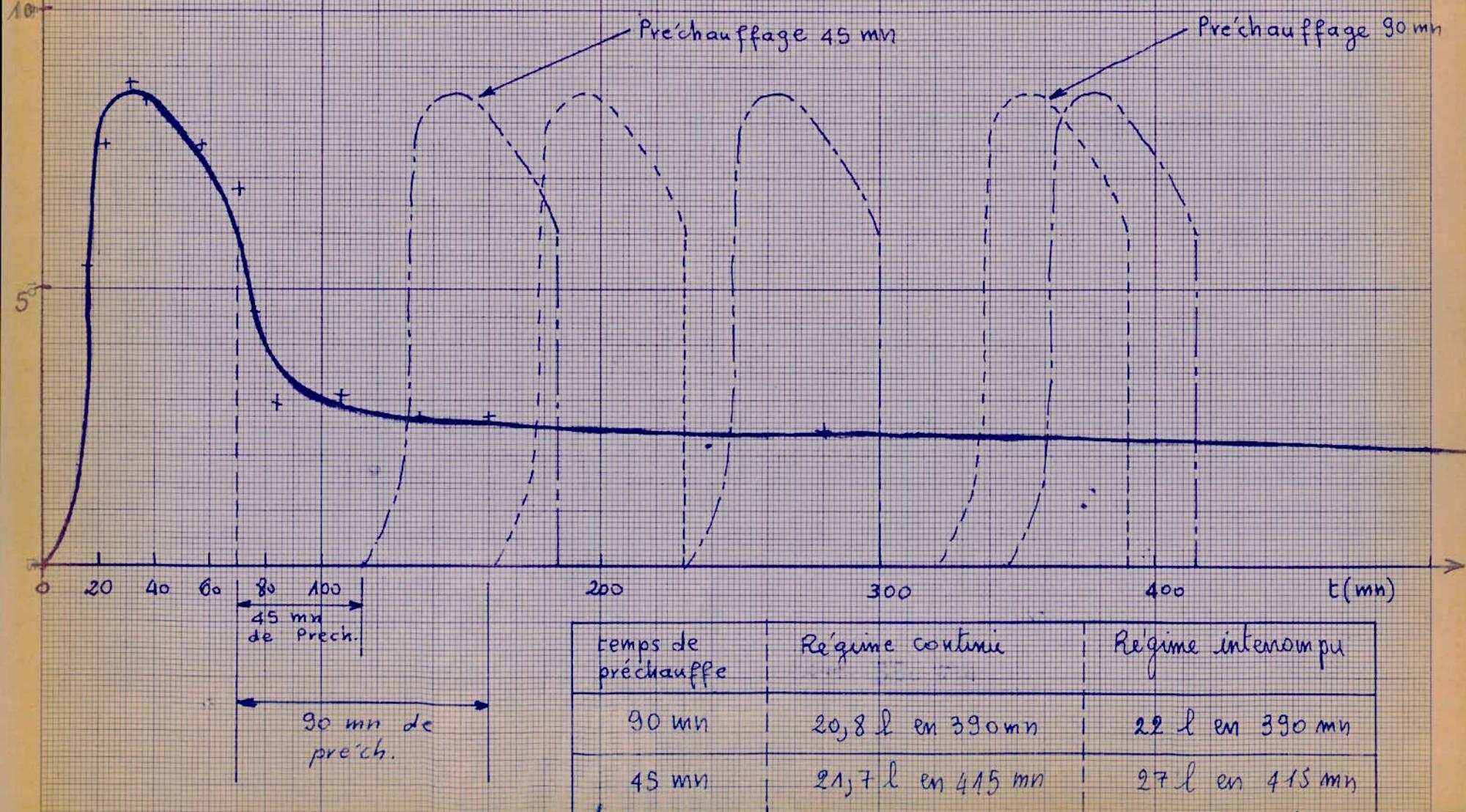
$t$ de prech.	Régime Continu	Régime interrompu
90 mn	26 l en 510 mn	24 l en 510 mn
45 mn	24,3 l en 480 mn	30 l en 480 mn

$m^{\circ}$  GNL (l/h)

temps de marche  
par régime  
interrrompu = 70 mn.

ESSAI N° 3  
17/4/77  
 $m^{\circ}$  GNL = f(t)

C13



$\text{m}^{\circ}$  G.N.L. ( $\ell/\text{h}$ )

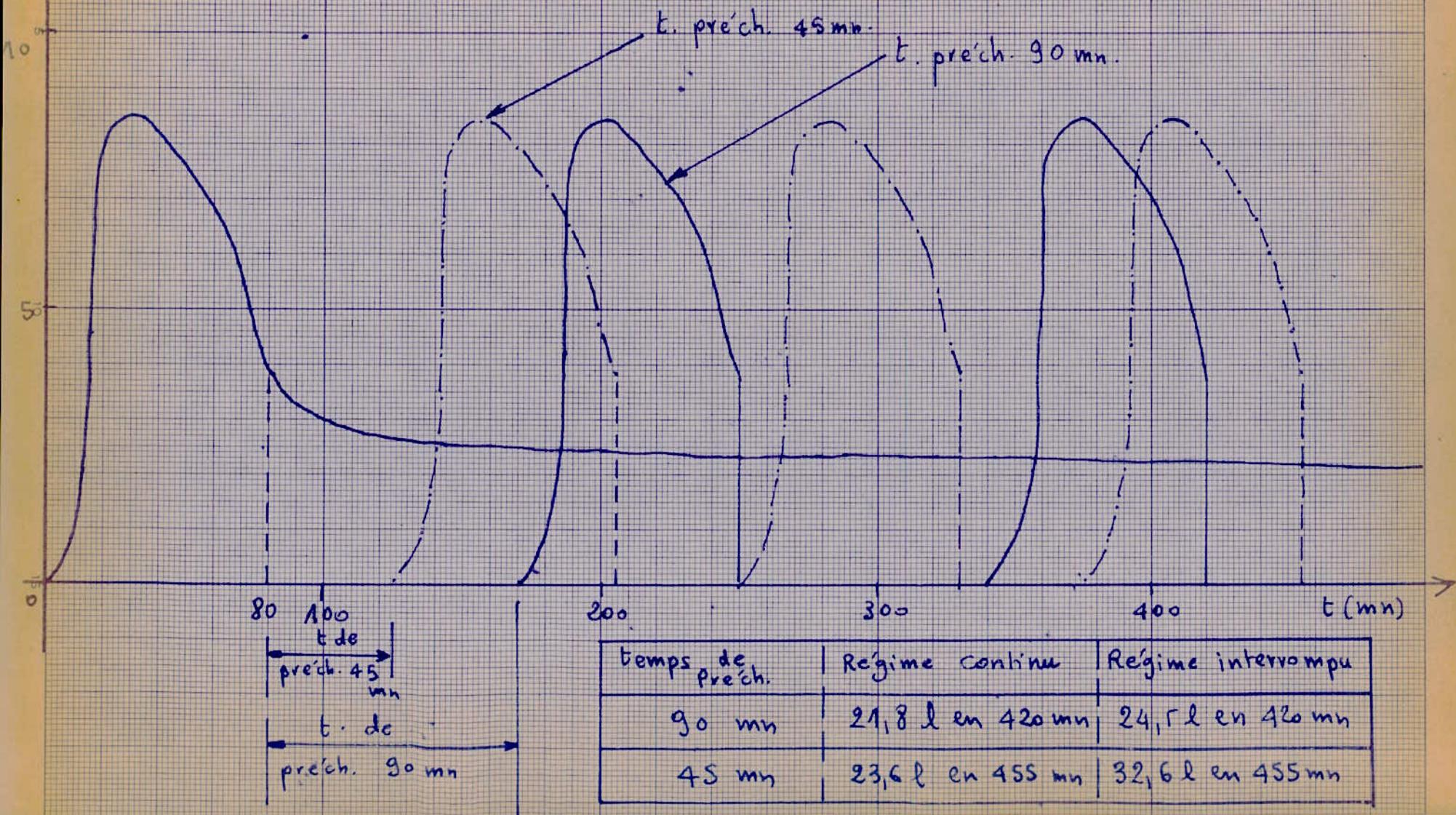
temps de marche  
pour régime  
interrompu 80 mn

ESSAI N° 3

17/4/77

$\text{m}^{\circ}$  G.N.L =  $F(t)$ .

C14



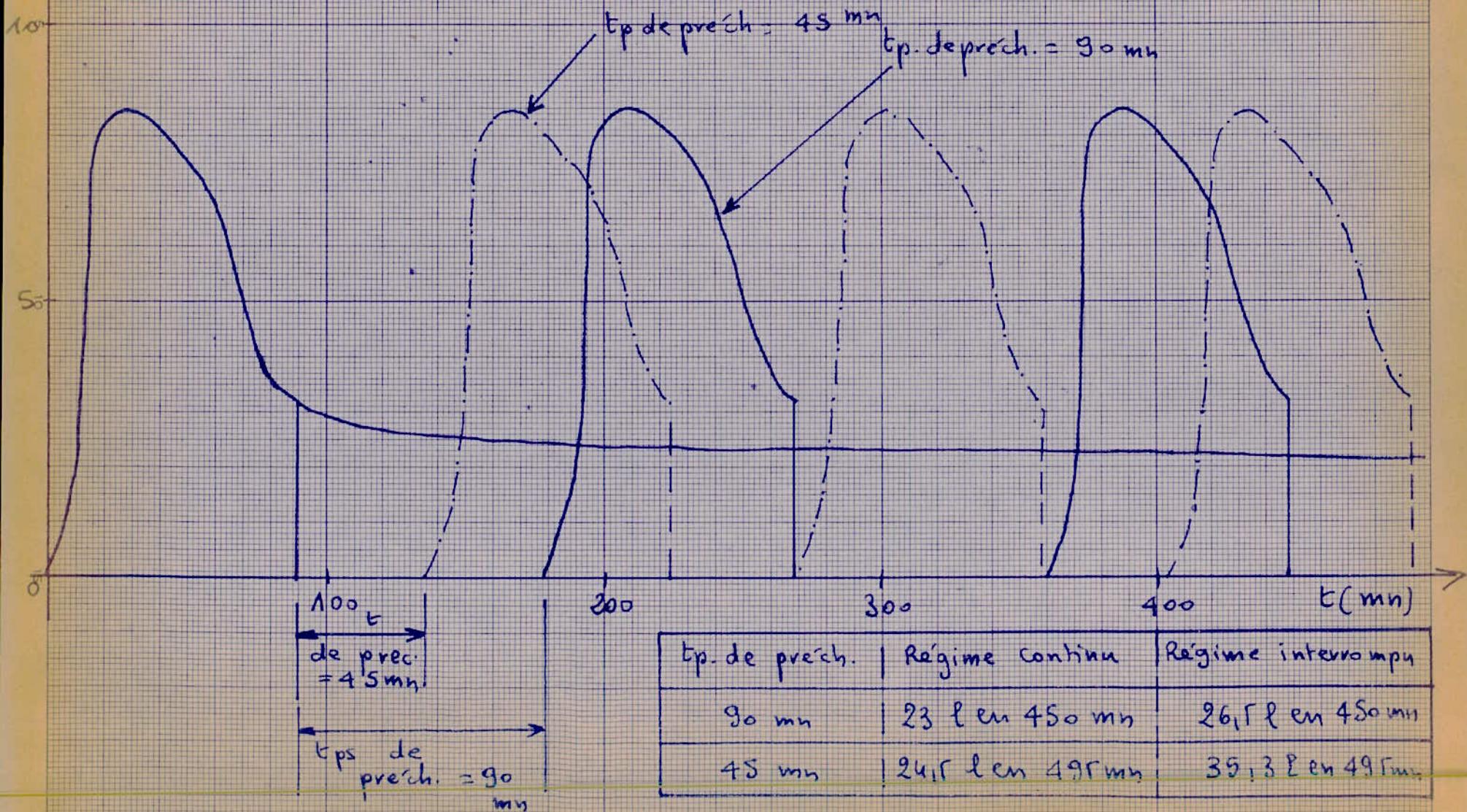
$M$  (GNL. =  $\ell/h$ )

temps de marche

régime interrompu = 90 mn

ESSAI N° 3  
17/4/77  
 $M = f(t)$

C<sub>15</sub>

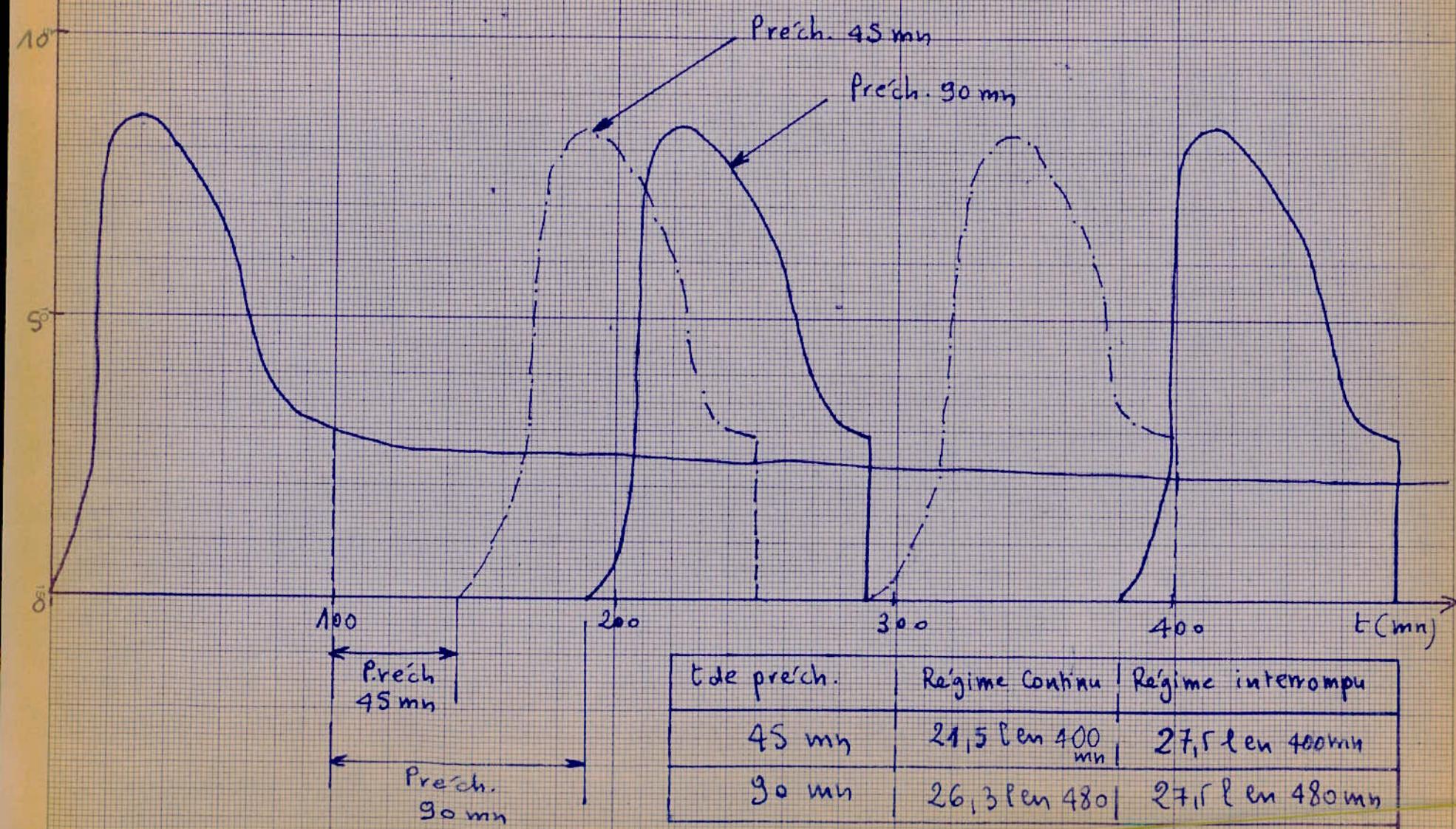


m G.N.L. (l/h)

temps de marche  
régime interrompu  
de 100 mn

ESSAI N°3  
17/4/77  
 $m = f(t)$

C16



$$\dot{m}_{G.N.L.} = f(t)$$

e/h.

Temps de marche

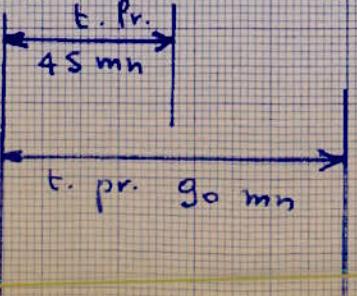
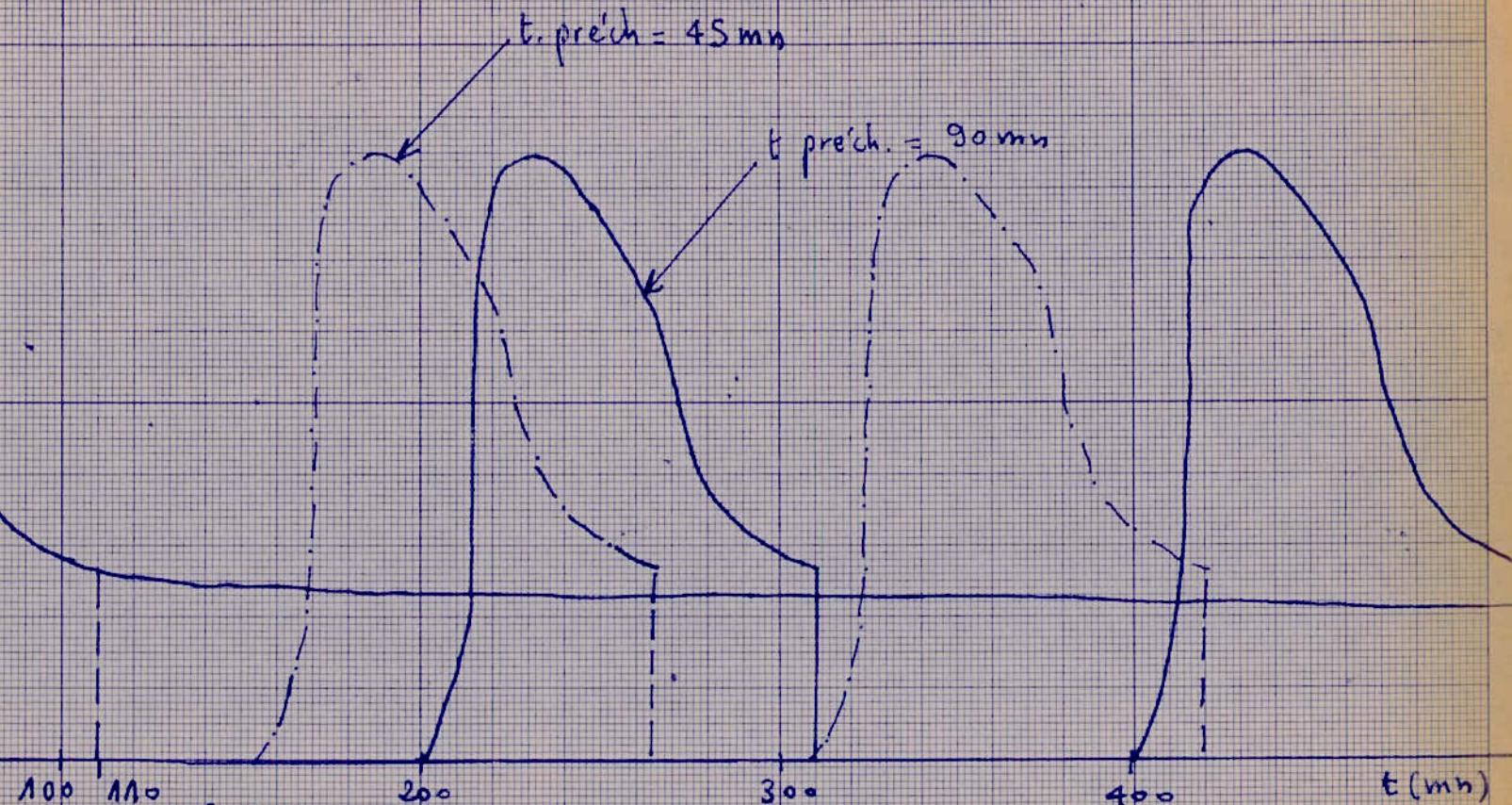
Régime interrompu : 110 mn

ESSAI N° 3

17/4/77

$$\dot{m}_{G.N.L.} = f(t).$$

C17



$t_{de pr.ch.}$	Régime Continu	Régime Interrrompu
90 mn	26,8 en 510 mn	29,2 en 510 mn
45 mn	21,8 en 420 mn	29,2 en 420 mn

ESSAI N°3 . PLANIMETRISATION  
DE LA COURBE  $m = f(t)$  DU  
REGIME CONTINU.

N°1

Temps de fonctionnement (mn)	Production de G.N.L. en P.	Temps de fonctionnement (mn)	Production de G.N.P. en P.
10	0,16	150	11,50
20	0,83	180	12,66
30	2,33	210	13,83
40	3,90	240	15,00
50	5,33	270	15,90
60	6,33	300	17,46
70	7,13	330	18,66
80	8,00	360	19,83
90	8,66	390	21,00
100	9,16	420	22,00
110	9,66	450	23,18
120	10,16	480	24,33

RECATITULATIF DES RESULTATS  
DE COMPARAISON OBTENUS PAR  
PLANIMETRISATION DES COURBES  $m = f(t)$ .

N°2

"temps de marche" en mn	temps de Préchauffe en mn	PRODUCTION DU REGIME INTERROMPU	PRODUCTION DU REGIME CONTINU
50	90	20 l en 470 mn	24 l en 470 mn
	45	25 l en 425 mn	20,6 l en 425 mn
60	90	24 l en 510 mn	26 l en 510 mn
	45	30 l en 480 mn	24,3 l en 480 mn
70	90	22 l en 390 mn	20,8 l en 390 mn
	45	27 l en 415 mn	21,7 l en 415 mn
80	90	24,5 l en 420 mn	21,8 l en 420 mn
	45	32,6 l en 455 mn	23,6 l en 455 mn
90	90	26,5 l en 450 mn	23 l en 450 mn
	45	35,3 l en 495 mn	24,5 l en 495 mn
100	90	27,5 l en 400 mn	21,3 l en 400 mn
	45	27,5 l en 480 mn	26,3 l en 480 mn
110	90	29,2 l en 510 mn	26 l en 510 mn
	45	29,2 l en 420 mn	21,8 l en 420 mn

$t$  (min)

100

98

96

0

R<sub>C</sub>  
R<sub>ITP</sub> 90  
R<sub>ITP</sub> 45

50

"courbes de variation des débits moyens en fonction des intervalles de marée du régime inférieur."  
 $R_{ITP\ 45} = R_{ITP\ 90} = "confluence."$   
 $R_C = "confluence."$

M.G.N.L (P/E)

C18

## Résultats et conclusion sur la liquéfaction du gaz naturel.

### Essais et dépouillement

Nous avons fait 5 essais sur la liquéfaction du gaz naturel; dans les essais (1) , (2) , (5) l'évolution de la production de G.N.L. n'a pas été bien suivie puisque le temps de marche fut très court et ceci à cause des différents arrêt et pannes du liquéfacteur (ex: détérioration des fusibles qui nécessitent 1/4 d'heure de réparation , arrêt du liquéfacteur quand le débit est trop faible ) . Par contre , les essais (3) et (4) nous ont permis de contrôler et d'étudier l'évolution de la production de ce liquéfacteur . Nous constatons d'une manière générale , dans les premières 40 mn , la production est croissante jusqu'à une valeur d'environ 8,5 l/h, puis elle décroît brusquement et descend jusqu'à 3 l/h, et ceci en l'espace de 30 mn et se stabilise à cette valeur . On note au passage que l'évolution de la puissance fournie par le moteur est normale et se stabilise à 0,9 kw au bout de 70 mn de marche du liquéfacteur : voir courbes ( C1,C2,C3, C4,C5); les rendements pour les essais qui nous intéressent(essais 3 et 4 ) ont les mêmes allures que celles du débit en fonction du temps ; a la stabilisation de la production le rendement est de 0,3 , voir courbes ( C6,C7,C8,C9,C10) ;

On remarque que la production est beaucoup affectée par le dépôt de givre sur la tête du condenseur. Le drain d'évacuation des lourds se trouve souvent bouché , ce qui augmente le givrage de la tête , donc

diminution de la production et quelques fois arrêt du liquéfacteur .

#### Détermination du meilleur temps de marche

Maintenant il s'agit de voir quelle est la meilleure utilisation du liquéfacteur . On aura à comparer pour cela deux sortes d'utilisations :

-Utilisation sous régime permanent .

-Utilisation sous régime interrompu , au bout d'un temps bien approprié en préchauffant à chaque fois .

Pour cette étude , on a choisi l'essai 3 qui est beaucoup plus régulier que l'essai 4 .

Observons pour cela la courbe  $m^{\circ} = f(t)$  , voir C3 . On se propose d'arrêter le liquéfacteur au bout d'un certain temps T de façon que le liquéfacteur aura été utilisé que là où il débite le plus . Donc l'opération aura les séquences suivantes :

1- début: préchauffage du liquéfacteur et mise en marche du liquéfacteur .

2- arrêt du liquéfacteur au bout d'un temps T .

3- préchauffage du liquéfacteur durant un temps t .

4- mise en marche du liquéfacteur de nouveau et arrêt au bout du même temps T ; et ainsi de suite .

Nous avons fait varier le temps de marche T de 50mn à 110mn par pas de 10mn et avons par ailleurs considéré 2 temps de préchauffe  $t_1 = 90\text{mn}$  donné par la soufflerie ( PW 7115 ) disponible au laboratoire et  $t_2 = 45\text{mn}$  donné par les souffleries ( PW 7201 à 7209 ) non disponible au laboratoire de liquéfaction . On a construit les courbes débit de G.N.L. en fonction du temps pour ce régime interrompu en reproduisant

le long de l'axe des temps la partie de la courbe du régime continu où le liquéfacteur débite le plus ; voir courbes C11 à C17 .

Pour avoir la production de G.N.L. pour chaque couple( $T$  ,  $t$  ) ( $T$ = temps de marche ou intervalle de marche et  $t$  = temps de préchauffe) on a planimétré donc toutes les courbes C11 à C17 : voir tableau des résultats N° 2. Nous avons calculé les débits moyens pour chaque régime et avons tracé les courbes de débits moyens en fonction du temps, voir courbe C18 .

Sur la courbe C18 on peut voir quelle est le couple ( $T$ , $t$ ) qui nous donne la meilleure production. On voit dans C18 que pour un préchauffage de 90mn ou de 45mn, le meilleur temps de marche du liquéfacteur est de 85mn. Pour ce temps ou intervalle de temps de marche (85) , les débits sont :

$$-t=45 \text{ mn} , \quad \overset{\circ}{m} = 4,4 \text{ l/h}$$

$$-t=90 \text{ mn}, \quad \overset{\circ}{m} = 3,7 \text{ l/h}$$

$$- \text{ régime continu} , \quad \overset{\circ}{m} = 31/\text{h} : \text{constant} .$$

soufflerie ou temps de préchauffe	t. de marche du liquéfacteur	débit régime continu	débit régime interrompu	accroissement
PW 7201 à 7209 $t= 45 \text{ mn}$			4,4 l/h	46%
PW 7115 $t= 90 \text{ mn}$	85 mn	3 l/h constant	3,7 l/h	23%

Donc avec un temps de marche de 85 mn et avec un préchauffage de 90 mn , notre production moyenne passe de 3 l/h à 3,7 l/h et se trouve ainsi accrue de 23% . Mais les résultats atteints par un préchauffage de 45 mn et toujours un temps de marche de 85 mn sont beaucoup plus importants puisque la production moyenne se trouve améliorée de 46% . Il serait donc avantageux que le laboratoire soit équipé de l' une des souffleries PW 7201 à 7209 .

#### Zone d'utilisation

Observons les courbes C19 : ces courbes représentent en fonction du temps les productions suivantes :

- Production en régime continu.
- Production en régime interrompu avec une préchauffe de 90 mn .
- Production en régime interrompu avec une préchauffe de 45 mn .

On a convenu d'utiliser le liquéfacteur sous régime interrompu (85 mn ) avec un temps de préchauffe de 45 mn ou 90 mn . Mais il y a des endroits bien visible dans la courbe C19 où l'utilisation du liquéfacteur sous le régime continu est plus rentable.

- DONC : - Résultat général: l'utilisation (85,45) est plus économique que l'utilisation (85, 90 ) qui elle-même plus économique que le régime continu . Cependant :
- En certains endroits le régime continu ( RC ) est plus rentable que les utilisations (85,45) ou (85,90)

EXEMPLE: on a un réservoir de 10 l à remplir de G.N.L . , regardons la courbe C19, elle indique :

- le liquéfacteur débite 10 l en 114 mn sous le régime continu
- le liquéfacteur débite 10 l en 156 mn sous le régime (RI 85 45)
- le liquéfacteur débite 10 l en 200 mn sous le régime (RI 85 90)
- le liquéfacteur débite 14 l comme suit :
  - en 186 mn sous le régime ( RI 85 45 )
  - en 200 mn sous le régime continu ( RC )
  - en 234 mn sous le régime ( RI 85 90 )

RI 85 45 = REGIME INTERROMPU TEMPS DE MARCHE 85 MN , PRECHAUFFE 45 MN

RI 85 90 = \_\_\_\_\_ 90 MN

RC = REGIME CONTINU

GAIN DE TEMPS = GAIN D'ENERGIE = ECONOMIE

Remarque : ceci est valable que dans le cas . où on a à remplir un réservoir de G.N.L. et de n'utiliser le liquéfacteur que plus tard .

On va classer donc ces utilisations particulières du liquéfacteur comme suit :

TABLEAU D'UTILISATION DU LIQUEFACTEUR EN  
PRODUCTION DE G.N.L.

---

0 < Q ≤ 12 litre	(1) RC, (2) RI8545, (3) RI8590
12 < Q ≤ 14,4 litre	(1) RI8545, (2) RC, (3) RI8590
14,4 < Q ≤ 16,4 litre	(1) RI8545, (2) RI8590, (3) RC
16,4 < Q ≤ 18,8 litre	(1) RI8545, (2) RC, (3) RI8590
18,8 < Q litre	Utilisation sous RI8545 ou RI8590 les courbes correspondantes sont nettement au-dessus de celles de RC

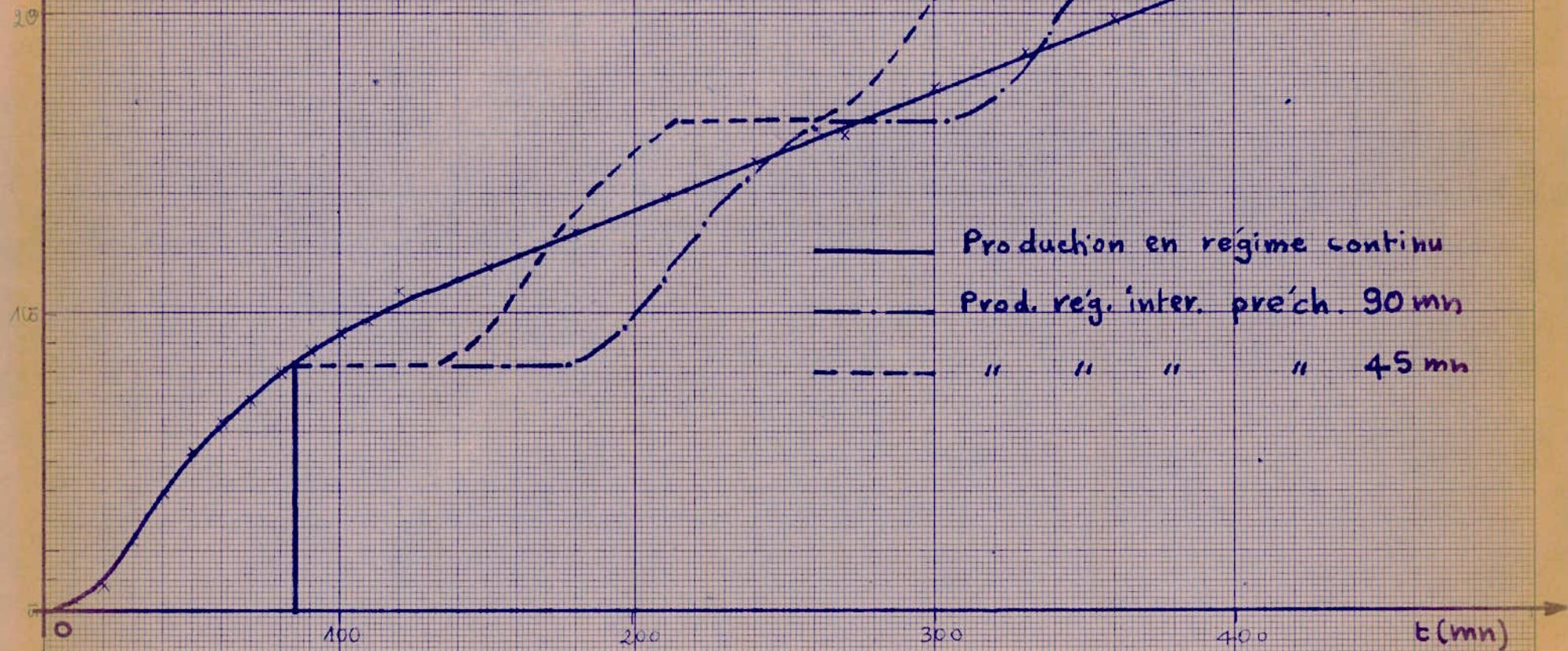
Remarque : Q est la production de gaz naturel liquide en litre

---

$Q_{GNL}(t)$

intervalle de marche  
adopté = 85 mn  
 $Q_{GNL} = f(t)$

C19



CALCUL DES PERTES DE GAZ NATUREL

Extrait du tableau des résultats de l'essai numéro (1)

temps de mesure en mn	indication du compteur de G.N. en m	débit de G.N. mesuré en g/mn	masse à volu. du G.N. en Kg : /m <sup>3</sup>
85	4229,810	38,3	0,85
90	4230,190	38,3	0,85

Calcul du débit de gaz naturel:

$$n \text{ G.N.} = \frac{4230,190 - 4229,810}{90 - 85} \text{ m}^3 / \text{mn}$$

$$n \text{ G.N.} = 78,5 \text{ g/mn}$$

Calcul des pertes //

On a fourni 78,5 g/mn et l'on récupère seulement 38,3 g/mn .  
On remarque que cet exemple nous donne des pertes assez importantes , de l'ordre de 50 % .

## REMARQUES ET PROPOSITIONS

---

Si l'air ambiant était sec , il n'aurait pas fallu préchauffer la tête du condenseur durant 45 mn ou 90 mn . Durant les essais , l'air ambiant était très humide et son humidité est montée jusqu'à 80 % . Mais à défaut d'air sec , on aurait pu utiliser comme gaz sec le gaz naturel lui-même et dans ce cas , quelques minutes suffiront pour faire démarrer le liquéfacteur . Un essai provisoire a été fait auparavant et cela a donné de bons résultats . Il est nécessaire de reconsidérer cette possibilité de préchauffage de la tête avec le gaz naturel et de faire des calculs de rentabilité .

Puisqu'on a convenu d'utiliser le liquéfacteur sous le régime intermittent( interrompu ) , il est commode d'automatiser la combinaison arrêt-mise en marche du liquéfacteur et arrêt-mise en marche de la soufflerie par un système d'horlogerie électronique .

Dans les essais de liquéfaction du gaz naturel , nous avons rencontré beaucoup d'incommodités au niveau des mesures de débit de G.N. , car en vidant le dewar de son contenu de G.N.L dans un réservoir il y a un dégagement considérable de vapeurs qui nuisent à l'organisme humain .Pour cela il faut que le laboratoire de liqué-

faction soit équipé de masques à gaz ou bien aménager un robinet sur le dewar ( ce qui améliorera le transvasement dewar-réservoir )

On a constaté à plusieurs reprises que les pannes du liquéfacteur sont dues pour la plupart à une diminution du débit d'eau de refroidissement , car le liquéfacteur au-delà d'une valeur minimale du débit d'eau , s'arrête de lui-même et déclenche une sonnerie. Cette sonnerie est actuellement en panne .

Cette diminution du débit d'eau de refroidissement est due en particulier à l'utilisation considérable d'eau par les autres au laboratoire . Il est donc nécessaire d'isoler le circuit d'alimentation en eau du liquéfacteur .

---

Bibliographie

- 1- Notice du liquéfacteur.
  - 2- Cours de Mr Muller sur la liquéfaction .
  - 3- Projet de fin d'étude de Mr Achour sur la liquéfaction .
-



UNIVERSITÉ D'ALGER

14/77

ECOLE NATIONALE POLYTECHNIQUE

DEPARTEMENT DE GENIE MECANIQUE

LesC  
PROJET DE FIN D'ETUDES

LIQUEFACTION DE L'AIR ET  
DU GAZ NATUREL  
&  
COMBUSTION DU  
GAZ NATUREL

T<sub>2</sub>

Proposée par :

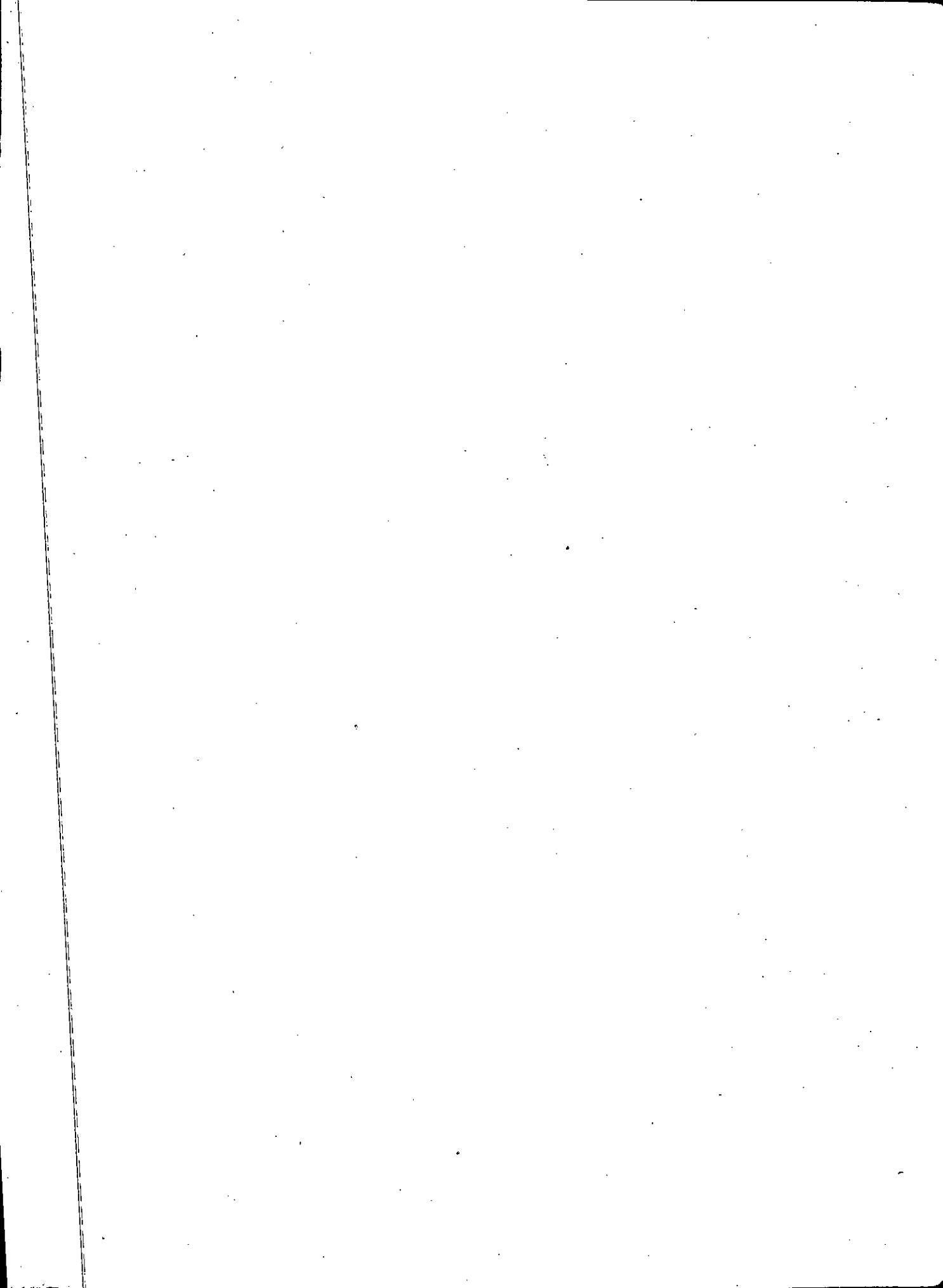
Mr. J.P. MULLER

Etudié par :

GHEDJATTI A.

avec la collaboration de  
MEDJBER S.

Promotion : Juin 1977



UNIVERSITÉ D'ALGER

ECOLE NATIONALE POLYTECHNIQUE

DEPARTEMENT DE GENIE MECANIQUE

PROJET DE FIN D'ETUDES

LIQUEFACTION DE L'AIR ET  
DU GAZ NATUREL  
&  
COMBUSTION DU  
GAZ NATUREL

Proposée par :

Mr. J.P. MULLER

Etudié par :

GHEDJATTI A.

avec la collaboration de  
MEDJBER S.

Promotion : Juin 1977

NOS REMERCIEMENTS VONT A MONSIEUR J.P. MULLER  
NOTRE PROMOTEUR ET AINSI QU'A MESSIEURS BOUSSARD ET  
COEVOET POUR AVOIR SUIVI NOTRE TRAVAIL TOUT LE LONG  
DU SEMESTRE .

A MES PARENTS

PREMIERE PARTIE

---

LIQUEFACTION DE L'AIR

ET DU GAZ NATUREL

## INTRODUCTION

---

D'une manière générale , le but de cette étude est de dégager la plus avantageuse utilisation du liquéfacteur qu'on dispose à l'école nationale polytechnique .

Pour cela , nous avons fait une série d'essais de liquéfaction d'air et de gaz naturel . Nous nous sommes intéressés beaucoup plus à la liquéfaction du gaz naturel que celle de l'air, car c'est la liquéfaction du gaz naturel qui pose beaucoup plus de problèmes quant à la production .

Pour ces différents essais , nous avons relevé essentiellement

- débit d'eau de refroidissement
- puissance fournie par le moteur
- température d'entrée et de sortie de l'eau de refroidissement
- pression d'hydrogène
- débit de gaz liquide ( G.N.L. ou air L. )
- humidité de l'air ambiant
- chronométrage du temps de marche du liquéfacteur .

Pour l'étude proprement dite , nous avons calculé les rendements de liquéfaction , les efficacités de liquéfaction . Un calcul des pertes de gaz naturel au cours de sa liquéfaction a été fait .

Nous avons représenté sur des graphes l'évolution de la production du gaz naturel et air liquides et du rendement de liquéfaction au cours du temps de marche du liquéfacteur . D'autres courbes ont été nécessaires pour pouvoir arriver à une conclusion .

---

## Gaz à liquifier AIR

$$P_{air} = 0,764 \frac{kg}{m^3}$$

$$\text{Pair liq} = 855 \text{ kg/m}^3$$

ESSAI N° 1'

9/4/77

Temps de mesure mn	Indication du compteur horaire h	Indication du compteur d'eau m <sup>3</sup>	Débit d'eau l/s	T°c eau entrée	T°c eau sortie	P H2 kg/cm <sup>2</sup>	m air kg/s	m air liquide g/mn	m air liquide l/h	P moteur cap. froid (kW)	T°c therm. humide	% humidité
0	1094,0	248,9		12	23	18		0	0	0	14	70
15	1094,2			"	27	19				0,710		
30	1094,5			"	29	19,5		61,20	4,284	0,710		
38	1094,6			"	"	19,6				0,710		
45	1094,7			12,5	30	20,7				0,755		
80	1095,1	249,6	0,1145	13	27	21		88,80	6,216	0,870		
90	1095,3	249,7	0,1166	"	27,5	"				0,870		
105	1095,5	250,0	0,1333	"	28	"				0,870		
120	1095,8	250,1	0,1111	"	"	20,8				0,870		
135	1096,0	250,2	0,1111	"	"	21		88,20	6,174	0,870		

Gaz à Liquipier AIR

$$P_{air} = 0,764 \text{ kg/m}^3$$

$$P_{air liq} = 850 \text{ kg/m}^3$$

Essai N° 1

9/4/77

Temps de mesure mn	indication du compteur horaire h	indication du compteur d'eau m³	debit d'eau l/s	$t_c$ eau entrée °C	$t_c$ eau sortie °C	$P_{H_2}$ Kg/cm²	$m_{air}$ kg/s	$m_{air liquide}$ g/mn	$m_{air liquide}$ l/h	$P$ moteur fuel	$t_c$ thermom. humide °C	% humidité
0	1096,0	250,2	13				0	0			14	70
2			"				"	"	"	0,540		
3			"				"	"	"	0,645		
3.30			"				"	"	"	0,690		
4			"				"	"	"	0,705		
5			"				"	"	"	0,750		
5.30			"				"	"	"	0,780		
6			"				"	"	"	0,810		
6.30			"				"	"	"	0,840		
7			"				"	"	"	0,870		
7.30			"				"	"	"	0,870		
8			"				"	"	"	0,900		
8.30			"				"	"	"	0,930		
10			"				"	"	"	0,945		
11.30			"				"	"	"	0,960		

Gaz à liquifier AIR

Pair =  $0,764 \text{ kg/m}^3$ Pair  $\text{Liq} = 855 \text{ kg/m}^3$ 

ESSAI N°1

9/4/77

Temps de mesure mn	Indication du compteur horaire h	Indication du compteur d'eau $\text{m}^3$	Débit d'eau l/s	$t_{\text{eau entrée}}^{\circ}\text{C}$	$t_{\text{eau sortie}}^{\circ}\text{C}$	$P_{\text{H}_2}$ $\text{kg/cm}^2$	$m_{\text{air}}$ $\text{kg/s}$	$m_{\text{air liquide}}$ $\text{g/min}$	$m_{\text{air liquide}}$ $\text{l/h}$	$P_{\text{cap. froid}}$ $\text{kW}$	$t_{\text{c therm. humide}}$ $^{\circ}\text{C}$	% humidité
19	1096,6	251,40		13	28	22,2		0	0	0,960	14	70%
21	1096,7	251,42	0,166	"	"	"		"	"	0,960		
23	1096,7	251,44	0,166	"	"	22,5				0,963		
26	1096,7	251,46	0,111	"	"	22,7				0,990		
31	1096,8	251,56	0,333	"	29	23				1,050		
34	1096,9			"	"	"				0,990		
36	1096,9	251,58		14,5	"	"				0,990		
39	1097,0	251,60	0,111	"	"	"				0,966		
41	1097,0	251,62	0,166	"	"	"				0,996		
43	1097,1	251,64	0,166	"	"	"		85	5,95	1,005		
48	1097,2	251,70	0,200	"	"	"		99	6,93	0,975		
56	1097,3	251,78	0,166	14	28,5	"		99	6,93	0,975		
63	1097,4	251,85	0,166	"	"	22,8		99	6,93	0,975		
66	1097,5	251,89	0,222	14,5	"	22,8		98	6,86	0,975		

Gaz à Liquifier AIR

$$\rho_{air} = 0,764 \frac{kg}{m^3}$$

$$\rho_{air\ liq} = 855 \frac{kg}{m^3}$$

ESSAI N° 2

10/4/77

temps de mesure en mn	indication du compteur horaire h	indication du compteur d'eau m³	debit d'eau l/s	t°c eau entrée	t°c eau sortie	P Hu kg/cm²	m° air kg/s	m° air liquide g/mn	m° air liquide l/s	P moteur cap Hu	t°c therm. humide	% humidité
0	.	252,386		13	19.	19		0	0	0	14	70
1	1098,2	252,398	0,200	"	20	21		"	"	0,435		
2	"	252,408	0,166	"	22	21,9		"	"	0,480		
3	"	252,420	0,200	"	22,5	"		"	"	0,540		
4	"	252,431	0,183	"	23	21,3		"	"	0,592		
5	"	252,442	0,183	"	"	21,5		"	"	0,645		
6	1098,3	252,455	0,216	"	24	"		"	"	0,705		
7	"	252,466	0,183	"	24,5	21,7		"	"	0,757		
8	"	252,476	0,166	"	25	21,9		"	"	0,810		
9	"	252,490	0,433	"	"	22		"	"	0,862		
10	"	252,500	0,166	"	25,5	"		"	"	0,900		
11	"	252,512	0,200	"	26	"		"	"	0,940		
12	"	252,523	0,183	"	"	22,2		"	"	0,952		
13	"	252,535	0,200	"	"	"		"	"	0,960		
14	1098,4	252,545	0,166	"	26,5	"		"	"	0,960		

Gaz à liquifier Air

$$P_{air} = 0,764 \text{ kg/m}^3$$

$$\rho_{air\ liq} = 855 \text{ kg/m}^3$$

## ESSAI N°2

10/4/77

Temps de mesure en mn	Indication du Compteur horaire h	Indication du Compteur d'eau m <sup>3</sup>	Débit d'eau l/P	t° eau entrée °C	t° eau sortie °C	pH2 kg/cm <sup>2</sup>	m° air kg/P	m° air liquide g/m <sup>3</sup>	m° air liquide l/h	P moteur froid	t°c therm. humide	% humidité
20	1098,5	252,618	0,202	13	27	22,6		60,0	4,200	0,960	14	70
25	1098,6	252,672	0,108	"	"	22,8			.	4,020		
29	"	252,722	0,208	"	"	"		70,0	4,900	0,975		
31	1098,7	252,747	0,208	"	"	"				0,978		
34	"	252,780	0,187	"	"	"		89,0	6,090	0,982		
37	1098,8	252,815	0,194	"	"	"				0,982		
40	"	252,850	0,194	"	"	"		90,0	6,300	0,978		
45	1098,9	252,908	0,193	"	"	22,7		90,6	6,342	0,960		
50	1099,0	252,966	0,193	"	"	"				0,952		
55	"	253,022	0,186	"	"	22,5		92,0	6,430	0,960		
60	1099,1	253,081	0,196	"	"	"				0,957		
65	1099,2	253,137	0,186	"	"	22,5		93,0	6,510	0,960		

Gaz à liquifier AIR

 $P_{air} = 0,764 \text{ kg/m}^3$  $P_{air\ liq} = 811 \text{ kg/m}^3$ 

ESSAI N° 3

10/4/77

Temps de mesure en mn	Indication du Compteur horaire h	Indication du Compteur d'eau m³	Débit d'eau l/h	$t^{\circ}\text{c}$ eau entrée	$t^{\circ}\text{c}$ eau sortie	$P_{H2}$ kg/cm²	$m_{air}$ kg/h	$m_{air\ liquide}$ g/mn	$m_{air\ liquide}$ l/h	$P_{moteur\ cap\ froid}$ bar	$t^{\circ}\text{c}$ therm. humide	% humidité
0	1099,3	253,255		12,5	16,5	18		0	0	0.	14	70
30	"	253,257	0,07	13	21	21,5		"	"	0,495		
1	"	253,265	0,27	"	22	"		"	"	0,525		
1.30	"	253,270	0,17	"	"	"		"	"	0,570		
2	"	253,275	0,17	"	23	"		"	"	0,600		
2.30	1099,4	253,282	0,23	"	"	"		"	"	0,630		
3	"	253,283	0,03	"	23,5	21,6		"	"	0,660		
3.30	"	253,291	0,27	"	24	"		"	"	0,697		
4	"	253,298	0,23	"	"	21,7		"	"	0,720		
4.30	"	254,303	0,17	"	24,5	22		"	"	0,757		
5	"	254,310	0,23	"	25	"		"	"	0,780		
5.30	"	254,316	0,20	"	"	"		"	"	0,810		
6	"	254,320	0,13	"	"	"		"	"	0,840		
6.30	"	254,325	0,17	"	25,5	"		"	"	0,870		
7	"	254,332	0,23		26	22,2		"	"	0,885		

Gaz à liquifier AIR

$$\rho_{air} = 0,76 \frac{kg}{m^3}$$

$$\rho_{air\ liquid} = 855 \frac{kg}{m^3}$$

ESSAI N° 3

10/4/77

temp de mesure mn	indication du compteur horaire h	indication du compteur d'eau m³	debit d'eau l/s	t°C eau entrée	t°C eau sortie	P H₂ Kg/m²	m' air Kg/s	m' air liquide g/m³	m' air liquide l/h	P cap. moteur p/wo kw	t°C therm. humide	% humidité
7.30	"	254, 338	0,20	13	26	22,2	"	"	"	0,907	1,4	70
8	"	254, 344	0,20	"	"	"	"	"	"	0,915		
8.30	1099,5	254, 350	0,20	"	"	"	"	"	"	0,930		
9	"	254, 356	0,20	"	26,5	"	"	"	"	0,945		
9.30	"	254, 360	0,13	"	26,5	"	"	"	"	"	"	
10	"	254, 367	0,23	"	"	"	"	"	"	"	"	
10.30	"	254, 372	0,17	"	"	"	"	"	"	"	"	
11	"	254, 377	0,17	"	27	"	"	"	"	"	"	
13.30	"	254, 406	0,14	"	"	22,4	"	"	"	"	"	
15	"	254, 424	0,20	"	"	22,6	"	"	"	0,960		
16	1099,6	254, 435	0,18	"	"	22,8	"	"	"	0,967		
17	"	254, 478	0,72	"	"	"		52,5	3,675	0,975		
19	"	254, 502	0,40	"	"	"				1,012		
22	1099,7	254, 535	0,18	"	"	"				1,027		
25	"	254, 565	0,17	"	"	"				0,960		

## Gaz à liquifier Air

$$\rho_{air} = 0,764 \frac{kg}{m^3}$$

$$\text{Pair lig.} \doteq 8SS\frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

# ESSAI N° 3

10/4/77

Temps de mesure mn	Indication du Compteur horaire h	Indication du Compteur d'eau m <sup>3</sup>	Débit d'eau l/s	t°c eau entrée	t°c eau sortie	P <sub>H2</sub> kg/m <sup>2</sup>	m° air kg/s	m° air liquide g/m <sup>3</sup>	m° air liquide l/h	P moteur cop. froid kPa	t°c thermo humide	% humidité
30	1099,8	254,592	0,09	13	27	22,8				0,960	14	70
35	1099,9	254,652	0,20	"	"	"		87	6,09	"		
40	1100,0	254,706	0,18	"	"	"				"		
45,	1100,1	254,763	0,19	"	"	22,14		92	6,44	0,937		
50	"	254,821	0,19	"	"	22,9		91	6,37	"		
55	1100,2	254,880	0,20	"	"	22,5				0,959		
60	1100,3	254,935	0,18	"	"	"		92	6,44	"		
65	1100,4	254,992	0,19	"	"	"		92	6,44	"		
70	1100,5	255,051	0,196	"	"	"		93	6,51	"		
75	1100,6	255,110	0,200	"	"	"				0,945		
80	"	255,164	0,180	"	"	"		93	6,51	0,945		

Gaz à liquifier AIR

 $P_{Air} = 0,764 \text{ kg/m}^3$  $\rho_{air\,liq} = 855 \text{ kg/m}^3$ 

ESSAI N° 4

11/4/77

temps mesure mn	indication compteur horaire h	indication compteur d'eau $\text{m}^3$	debit d' eau $\text{l/s}$	$t_{oc}$ eau entree	$t_{oc}$ eau sortie	$P_{H_2}$ $\text{kg/m}^2$	$\dot{m}_{air}$ $\text{kg/s}$	$\dot{m}_{air}$ liquide $\text{g/mn}$	$\dot{m}_{air}$ liquide $\text{l/h}$	$P_{op\,moteur}$ eau froid	$t_{oc}$ thermo humide	% humidité
0				12,5		21,5		0	0	0	14	70
11				"	25	22		"	"	0,825		
12				"	26	"		"	"	0,855		
13				"	"	"		"	"	0,900		
14				"	"	"		"	"	0,930		
15				"	"	"		"	"	0,945		
16				"	"	"		"	"	0,952		
17				"	"	"		"	"	"		
18				"	"	"		33	2,310	"		
20			12	27,5	22,5					0,960		
28			12	28	22,7					0,975		
32			"	"	"					0,997		
35			"	"	22,8					1,035		
38	1101,6	255,195	"	"	"	22,6				0,975		
40	"	955,918	0,190	"	"	"				"		

Gaz à liquifier AIR

$$P_{air} = 0,764 \frac{kg}{m^3}$$

$$P_{air\ liq} = 855 \text{ kg/m}^3$$

ESSAI N° 4

11/4/77

temps de mesure en mn	indication du compteur horaire	indication du compteur d'eau m <sup>3</sup>	debit d'eau l/s	t°c eau entrée	t°c eau sortie	P Hz kg/cm <sup>2</sup>	m° air kg/s	m° air liquide g/m <sup>3</sup>	m° air liquide l/h	P moteur cap. froid kw	t°c therm. humide	% humidité
45	1101,7	255,268	0,170	12,5	27,5	22,2				0,945	14	70
50	1101,8	255,318	0,170	12	"	"			87	6,09	"	
55	1101,9	255,367	0,160	"	"	"				"		
60		255,422	0,180	12,5	28	"			90	6,300	0,960	
65	1102,0	255,473	0,170	"	"	"			90	6,300	0,952	
70	1102,1	255,525	0,170	"	"	"			90	6,300	0,960	
76	1102,2	255,587	0,150	"	"	"			90	6,300	"	
80	1102,2	255,630	0,180	"	"	"			90	6,300	"	
87	1102,4	255,703	0,170	"	"	"				"		
90	1102,5	255,734	0,170	"	"	"			92	6,440	"	

## Gaz à liquifier AIR

 $P_{\text{air}} = 0,764$  $P_{\text{air liq.}} = 855 \text{ kg/m}^3$ 

ESSAI N° 5

12/4/77

Temps de mesure mn	Indication du compteur horaire n	Indication du compteur d'eau m³	Débit d'eau l/s	$t_c$ eau entrée °C	$t_c$ eau sortie °C	$P_{H_2}$ kg/cm²	$m$ air kg/s	$m$ air liq. g/mn	$m$ air liq. l/h	$P$ moteur corps froid (kW)	$t_c$ therm. humide	% humidité
0	1102,6	255,870		18	17	18		0	0	0	14	70
30	"	255,876	0,200	"	"	21		"	"	0,420		
1	"	255,884	0,266	"	20	"		"	"	0,450		
2	"	255,891	0,116	"	"	21,2		"	"	0,495		
2.30	"	255,897	0,200	"	21	"		"	"	0,525		
3	"	255,908	0,166	"	21,5	21,3		"	"	0,555		
3.30	"	255,908	0,200	"	22	"		"	"	0,577		
4	"	255,916	0,266	"	"	"		"	"	0,613		
4.30	"	255,922	0,200	"	23	21,5		"	"	0,645		
5	"	255,927	0,166	"	"	"		"	"	0,673		
5.30	"	255,931	0,133	"	"	"		"	"	0,690		
6	"	255,937	0,200	"	"	21,6		"	"	0,720		
6.30	"	255,944	0,233	"	23,5	21,7		"	"	0,750		
7	1102,7	255,949	0,166	"	24	"		"	"	0,780		
7.30	"	255,956	0,233	"	"	21,8		"	"	0,810		

Gaz à liquéfier AIR

Pair = 0,764 kg/m<sup>3</sup>Pair lig = 855 kg/m<sup>3</sup>

ESSAI N° S

12/4/77

Temps de mesure mn	Indication compteur horaire h	Indication compteur eau m <sup>3</sup>	debit d'eau l/s	t <sup>o</sup> c eau entrée	t <sup>o</sup> c eau sortie	P H2 kg/m <sup>3</sup>	m <sup>o</sup> air kg/s	m <sup>o</sup> air liq g/mn	m <sup>o</sup> air liq l/h	P moteur cop. froid kW	t <sup>o</sup> c therm. humide	% humidité
8	1102,7	255,960	0,133	12	24	22		0	0	0,825	14	70
8.30	11	255,966	0,200	"	24,5	"		"	"	0,853		
9	11	255,972	0,200	"	25	"		"	"	0,892		
9.30	11	255,977	0,166	"	"	"		"	"	0,915		
10	11	255,982	0,166	"	"	22,2		"	"	0,930		
10.30	11	255,988	0,200	"	"	"		"	"	0,945		
11	11 -	255,993	0,166	"	"	"		"	"	0,957		
11.30	11	256,000	0,233	"	25,2	"		"	"	0,960		
12	11	256,006	0,200	"	25,5	"		"	"	0,967		
12.30	11	256,011	0,166	"	"	"		"	"	0,963		
13	11	256,018	0,233	"	"	"		"	"	0,960		
13.30	11	256,024	0,200	"	26	"		"	"	0,967		
14	1102,8	256,029	0,166	"	"	"		"	"	0,967		
14.30	11	256,034	0,166	"	"	29,3		"	"	0,972		
15	11	256,040	0,200	"	"	"		"	"	0,967		

Gaz à liquifier AIR

$$\rho_{air} = 0,764 \frac{kg}{m^3}$$

$$\text{Pair liq.} = 855 \text{ kg/m}^3$$

ESSAI N° 5

12/4/77

Gaz à liquifier AIR

 $P_{air} = 0,764$  $P_{air\ liq.} = 855 \text{ kg/m}^3$ 

ESSAI N° 6

12/4/77

heure de mesure mn	indication du compteur horaire h	indication du compteur d'eau m³	debit d'eau l/s	$t_c^o$ eau entrée	$t_c^o$ eau sortie	$P_{H_2}$ kg/m²	$m^o$ air kg/s	$m^o$ air liq. g/mn	$m^o$ air liq. l/h	$P$ comp. moteur kew	$t_c^o$ thermique	% humidité
0.30				12	20	21,4				0,435		
1				"	"	"				0,472		
2				"	21	"				0,538		
2.30				"	22	"				0,562		
3				"	"	"				0,592		
3.30				"	23	"				0,630		
4.30				"	"	21,5				0,675		
5				"	24	21,6				0,705		
5.30				"	"	21,7				0,735		
6	1103,3			"	25	21,8				0,765		
6.30	"			"	"	"				0,795		
7	"			"	"	21,9				0,825		
7.30	"			"	"	22				0,855		
8	"			"	"	"				0,870		
8.30	"			"	26	"				0,900		

Gaz α'. liquifier Air

 $P_{air} = 0,764 \text{ kg/m}^3$  $P_{airliq.} = 855 \text{ kg/m}^3$ 

ESSAI N°6

12 / 4 / 77

Temps de mesure mn	Indication du compteur horaire h	Indication du compteur eau $\text{m}^3$	Débit d'eau l/s	$t_e^\circ\text{C}$ eau entrée	$t_e^\circ\text{C}$ eau sortie	$P_{H2}$ $\text{kg/cm}^2$	Débit air $\text{kg/s}$	$m^o$ air liq. $\text{g/mh}$	$m^o$ air liq. $\text{g/h}$	$T$ moteur froid cop. fw	$t_e^\circ\text{C}$ therm humide	% humidité
9	11			12	26	11				0,915		
9.30	11			11	11	11				0,937		
10	11			11	11	11				0,945		
10.30	1103,4			11	11	22				0,960		
11	11			11	11	22,1				0,967		
11.30	11			11	11	22,2				0,967		
12	11			11	11	22,3				0,967		
12.30	11			11	11	22				0,967		
13	11			11	11	22,4				0,960		
13.30	11			11	11	11				0,960		
14	11			11	11	22,5				0,960		
14.30	11			11	11	11				0,960		
15	11			11	11	22,6				0,967		
20	1103,5			11	27	22,7		52,5	3,675	0,967		
9.5.30	1103,6			11	11	11				0,984		

ESSAI Gaz à liquifier AIR

$$P_{Air} = 0,764 \text{ kg/m}^3$$

$$P_{Air liq.} = 855 \text{ kg/m}^3$$

ESSAI N° 6

12 / 4 / 77

temps de mesure mn	indication du compteur horaire h	indication du compteur d'eau	débit d'eau l/s	$t_c^o$ eau entrée	$t_c^o$ eau sortie	$P_{H2}$ kg/cm²	débit air kg/s	débit air liquide g/min	débit air liquide l/h	$P_{cop}$ moteur froid bar	$t_c^o$ moteur froid	% thermohumide	% humidité
30	1103,7	256,842		12	27	22,8		80,83	5,658	1,035			
35	1103,8	256,900	0,193	"	26	22,5				0,967			
40	1103,9	256,953	0,176	"	"	22,6		87,85	6,149	0,973			
45	1103,9	257,022	0,00023	"	"	22,5		93,33	6,533	0,967			
55	1104,1	257,124	0,170	"	"	"				0,973			
60	1104,2	257,181	0,190	"	"	"				0,963			
65	1104,3	257,304	0,410	"	"	22,9		92,50	6,475	0,967			
70	1104,4	257,360	0,186	"	"	29,1		90,83	6,358	0,952		68%	
80	1104,5	257,419	0,196	"	"	22		92,85	6,499	0,945			
85	1104,6	257,475	0,186	"	"	"				0,945		72%	
90	1104,7	257,532	0,190	"	"	"		91,66	6,416	0,960			
101	1104,8	257,656	0,188	"	"	"				0,952			
110	1104,9	257,757	0,240	"	"	"				0,952		70%	
115	1105,1	257,815	0,193	"	"	"		91,66	6,416	0,952			
125	1105,3	257,878	0,188	"	"	"		81,90	5,733	0,960		74%	

Gaz à liquifier AIR

$P_{air} = 0,764 \frac{kg}{m^3}$

$P_{air\ liq.} = 855 \frac{kg}{m^3}$

ESSAI N° 7

13/4/77

Temps de mesure mn	indication du compteur horaire h	indication du compteur d'eau m³	débit d'eau l/s	T°C eau entrée	T°C eau sortie	P <sub>H2</sub> kg/m³	m° air kg/s	m° air liq. g/mn	m° air liq. l/s	P moteur cop. froid	T°C therm. humide	% humidité
0	1105,6	257,310		12	17,5	19		0	0	0		
0.30	"	257,314	0,133	"	18	21		"	"	0,397		
1	"	257,320	0,200	"	19,5	21,5		"	"	0,420		
1.30	"	257,325	0,166	"	20	"		"	"	0,450		
2	"	257,330	0,166	"	21	"		"	"	0,480		
2.30	"	257,335	0,166	"	22	"		"	"	0,510		
3	"	257,340	0,166	"	"	"		"	"	0,530		
3.30	1105,7	257,345	0,166	"	22,5	"		"	"	0,570		
4	"	257,350	0,166	"	23	21,6		"	"	0,600		
4.30	"	257,358	0,266	"	"	"		"	"	0,620		
5	"	257,362	0,133	"	"	21,7		"	"	0,640		
5.30	"	257,367	0,166	"	23,5	"		"	"	0,690		
6	"	257,375	0,266	"	24	21,8		"	"	0,720		
6.30	"	257,380	0,166	"	"	21,9		"	"	0,750		
7	"	257,385	0,166	"	24,5	9,9		"	"	0,780		

## Gaz à liquifier AIR

 $\rho_{air} = 0,764 \text{ kg/m}^3$  $\rho_{air liq} = 855 \text{ kg/m}^3$ 

ESSAI N° 7

13/4/77

enfouissement de mesure mn	indication du compteur horaire h	indication du compteur comp d'eau m³	débit d'eau l/s	$t_{eau}$ entrée °C	$t_{eau}$ sortie °C	$P_{H_2}$ kg/cm²	$m_{div}$ kg/s	$m_{air liq}$ g/min	$m_{air}$ kg/h	$T_{moteur}$ température eau °C	$t_{thermo}$ humide °C	% humidité
7.30	1105,7	257,390	0,166	12	24,5	22.		0	0	0,802		
8	"	257,395	0,166	"	25	"		"	"	0,825		
8.30	"	258,400	0,166	"	"	22,1		"	"	0,855		
9	1105,8	258,407	0,233	"	25,5	22,2		"	"	0,877		
9.30	"	258,412	0,166	"	"	"		"	"	0,900		
10	"	258,417	0,166	"	26	"		"	"	0,915		
10.30	"	258,422	0,166	"	"	"		"	"	0,930		
11	"	258,428	0,200	"	"	21,1		"	"	0,945		
11.30	"	258,433	0,166	"	"	"		"	"	0,960		
12	"	258,440	0,233	"	"	22,2		"	"	0,960		
12.30	"	258,445	0,166	"	26,5	"		"	"	0,960		
13	"	258,450	0,166	"	"	"		"	"	0,960		
14	"	258,460	0,166	"	"	"		"	"	0,960		
14.30	"	258,465	0,166	"	"	"		"	"	0,960		
15	1105,9	258,577	0,188	"	27	29,7		41,6	9,919,	0,990		

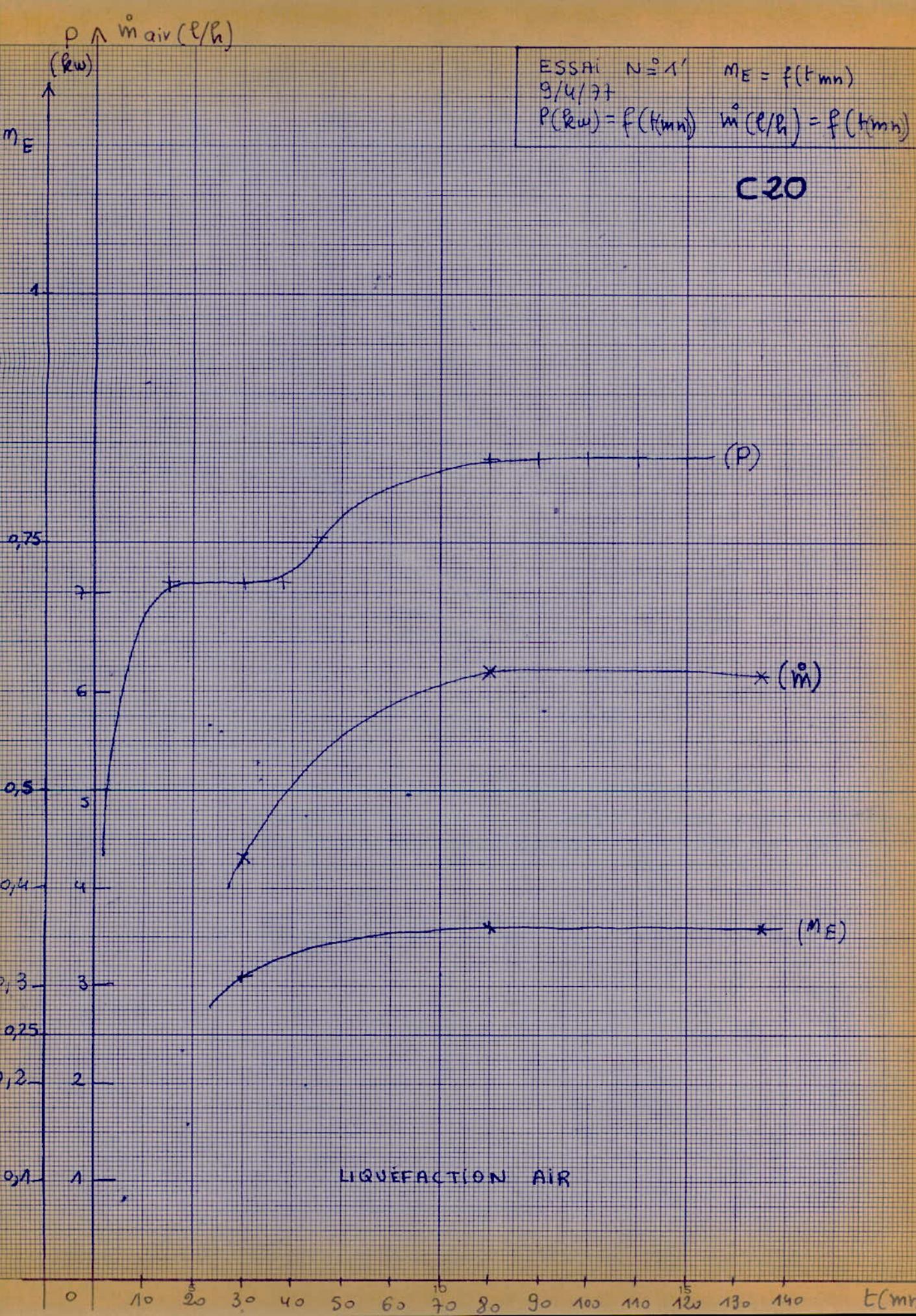
Gaz à liquifier AIR

$$\rho_{air} = 0,764 \text{ kg/m}^3 \quad \Rightarrow \quad \rho_{air \text{ liqu}} = 855 \text{ kg/m}^3$$

ESSAI N° 7

13/4/77

Temps de mesure min	Indication du compteur horaire h	Indication du compteur d'eau m <sup>3</sup>	Débit d'eau l/s	T <sub>c</sub> eau entrée °C	T <sub>c</sub> eau sortie °C	P <sub>H2</sub> kg/cm <sup>2</sup>	m air kg/s	m air liqu. g/min	m air liqu. l/h	P moteur cap. froid kW	T <sub>c</sub> therm. humide °C	% humidité
25	1106,0	258,580	0,183	12	27,5	22,8		60	4,20	1,027		
30	1106,1	258,635	0,178	11	27	22,5		60	4,20	0,967		
35,30	1106,2	258,694	0,178	11	11	22,6		73	5,11	0,967	13	52%
40	1106,3	258,743	0,181	11	11	11		79	5,53	0,975	14	52%
45	1106,4	258,797	0,180	11	11	11		83	5,81	0,973	14,5	53%
50	11	258,852	0,183	11	11	22,5		83	5,81	0,963	13	43%
56	1106,5	258,915	0,175	11	11	11				0,972	13,5	46%
60	1106,6	258,959	0,183	11	11	11		85	5,95	0,975	13,5	49%
65	1106,7	259,014		11	11	11		85	5,95	0,972		
70	1106,8	259,069	0,183	11	11	11				0,970		
75	1106,9	259,122	0,176	11	11	22,6		85	5,95	0,975		
80	"	259,175	0,176	11	11	11				0,975		
85	1107,0	259,230	0,183	11	11	11		85	5,95	0,975	13	49%
90	1107,1	259,387	0,523	11	11	22,5		85	5,95	0,975		



$P$  (kW)

$\dot{m}_{\text{air}}$  (kg/h)

$m_E$

ESSAI N°1

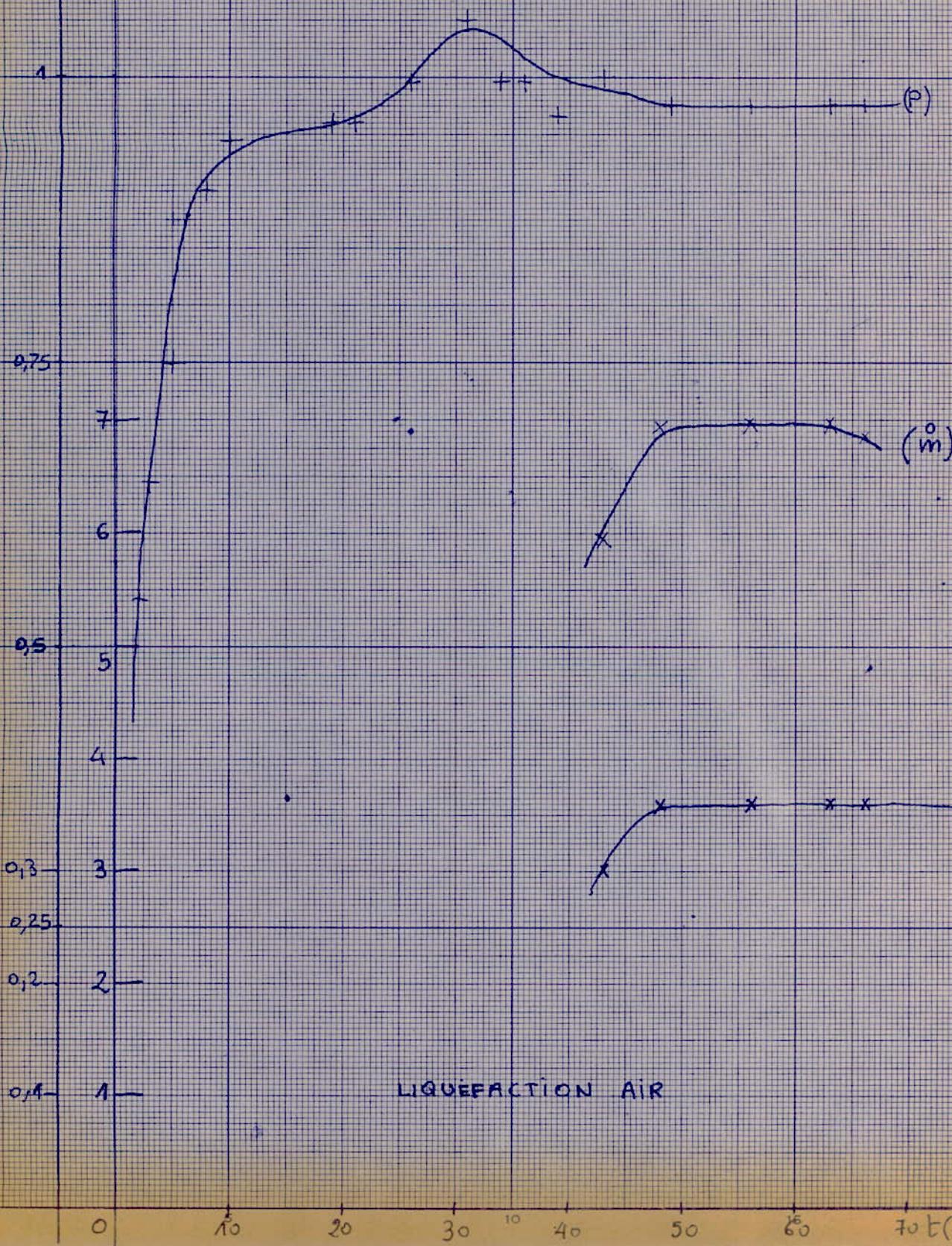
9/4/77

$P(\text{kW}) = f(t(\text{mn}))$

$m_E = f(t(\text{mn}))$

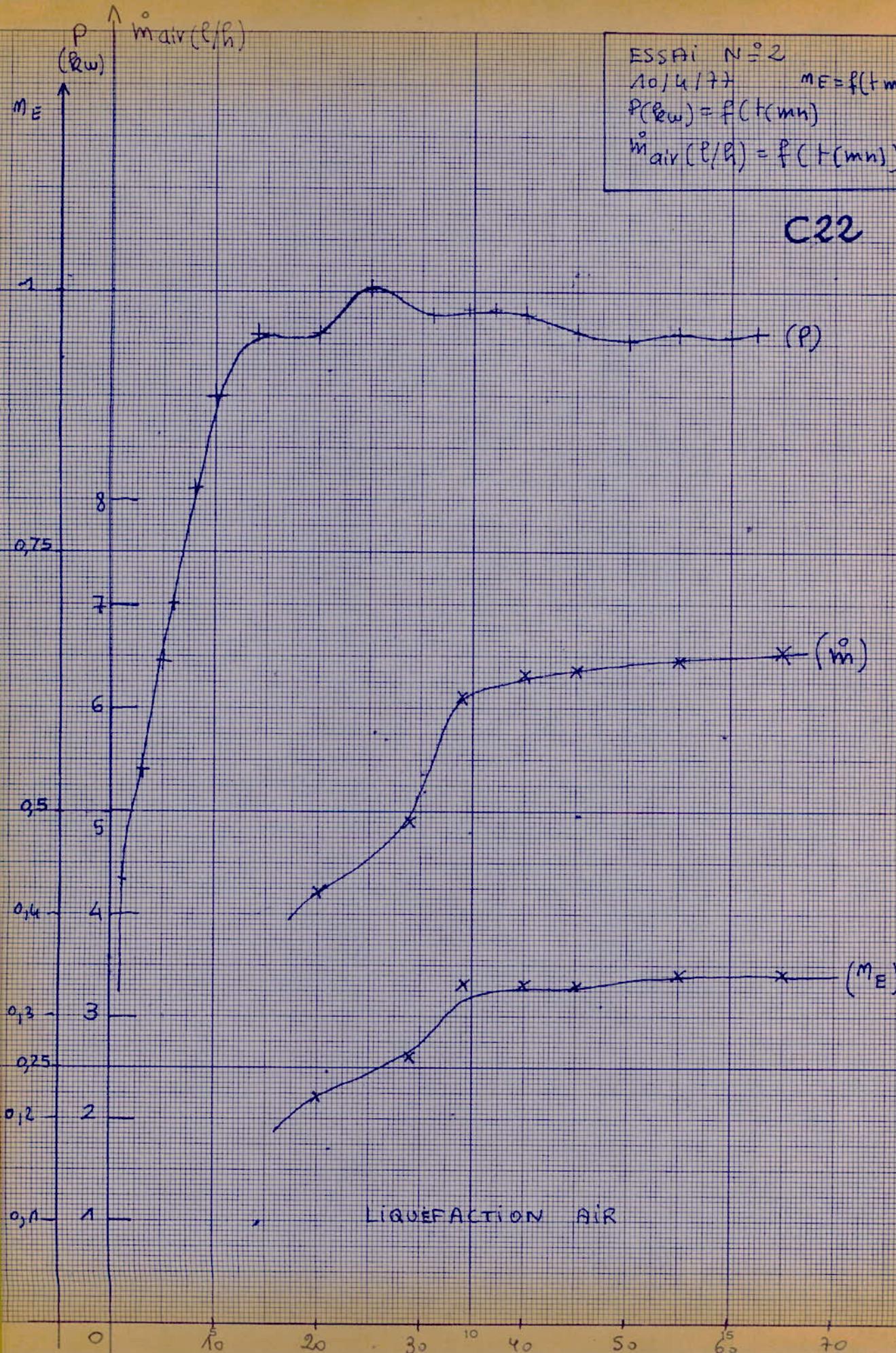
$\dot{m}(e/\text{h}) = f(t(\text{mn}))$

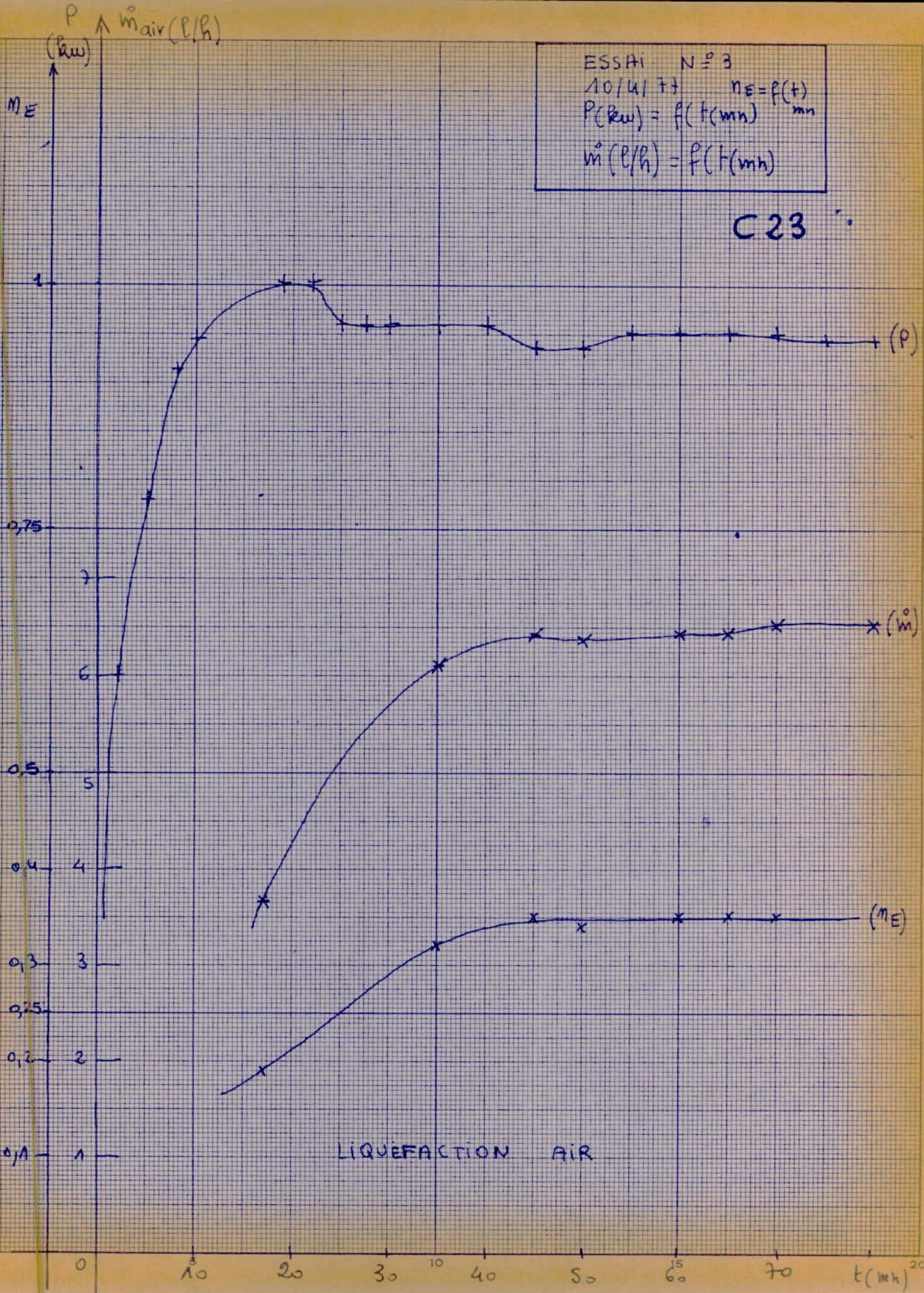
C 21

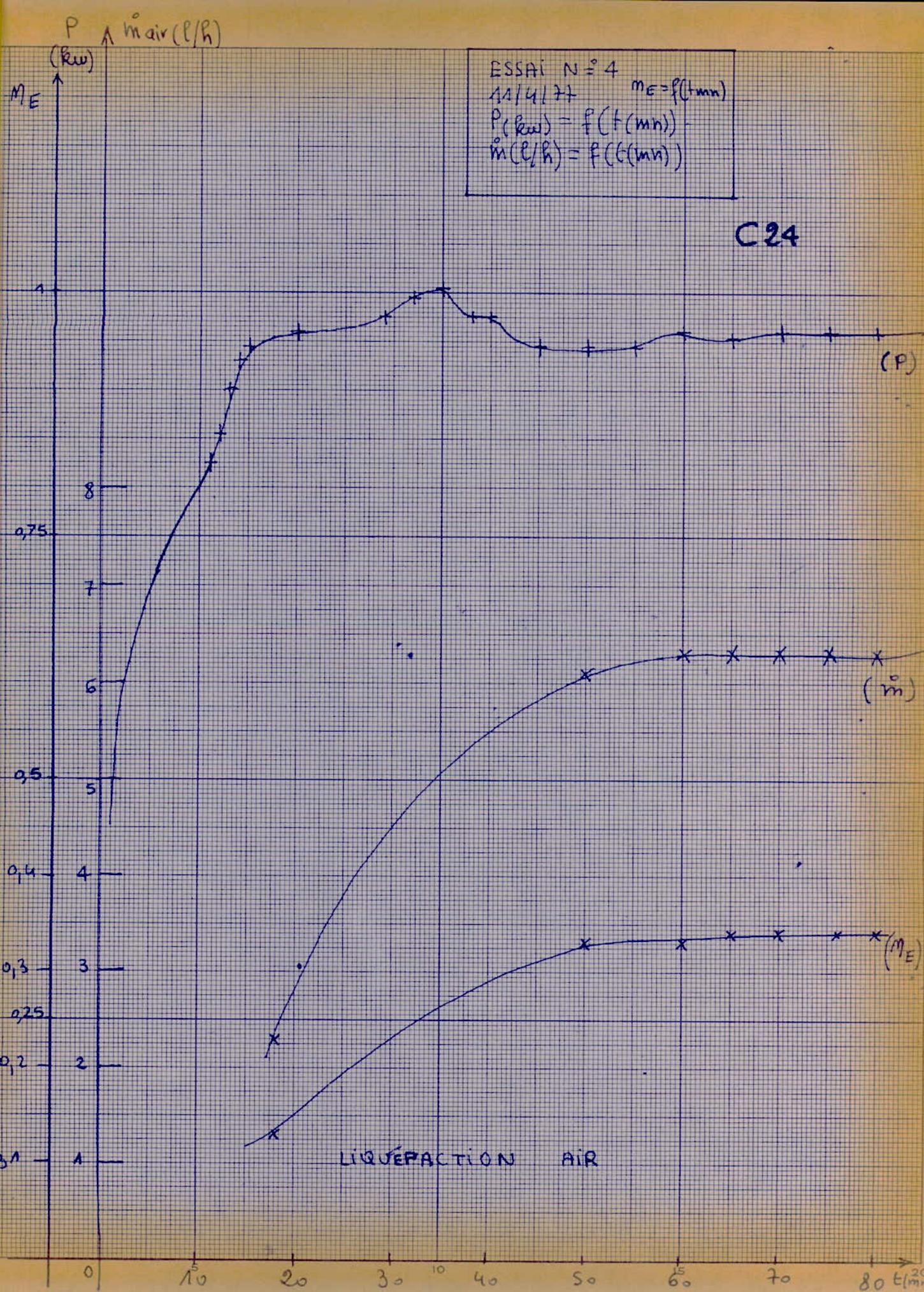


ESSAI N° 2  
 10/4/77       $m_E = f(t \text{ mn})$   
 $P(\text{Pa}) = f(t \text{ mn})$   
 $\dot{m}_{\text{air}}(\text{g/h}) = f(t \text{ mn})$

C22







$P \wedge m_{air} (\ell/h)$

(Rw)

$m_E$

ESSAI N° 5

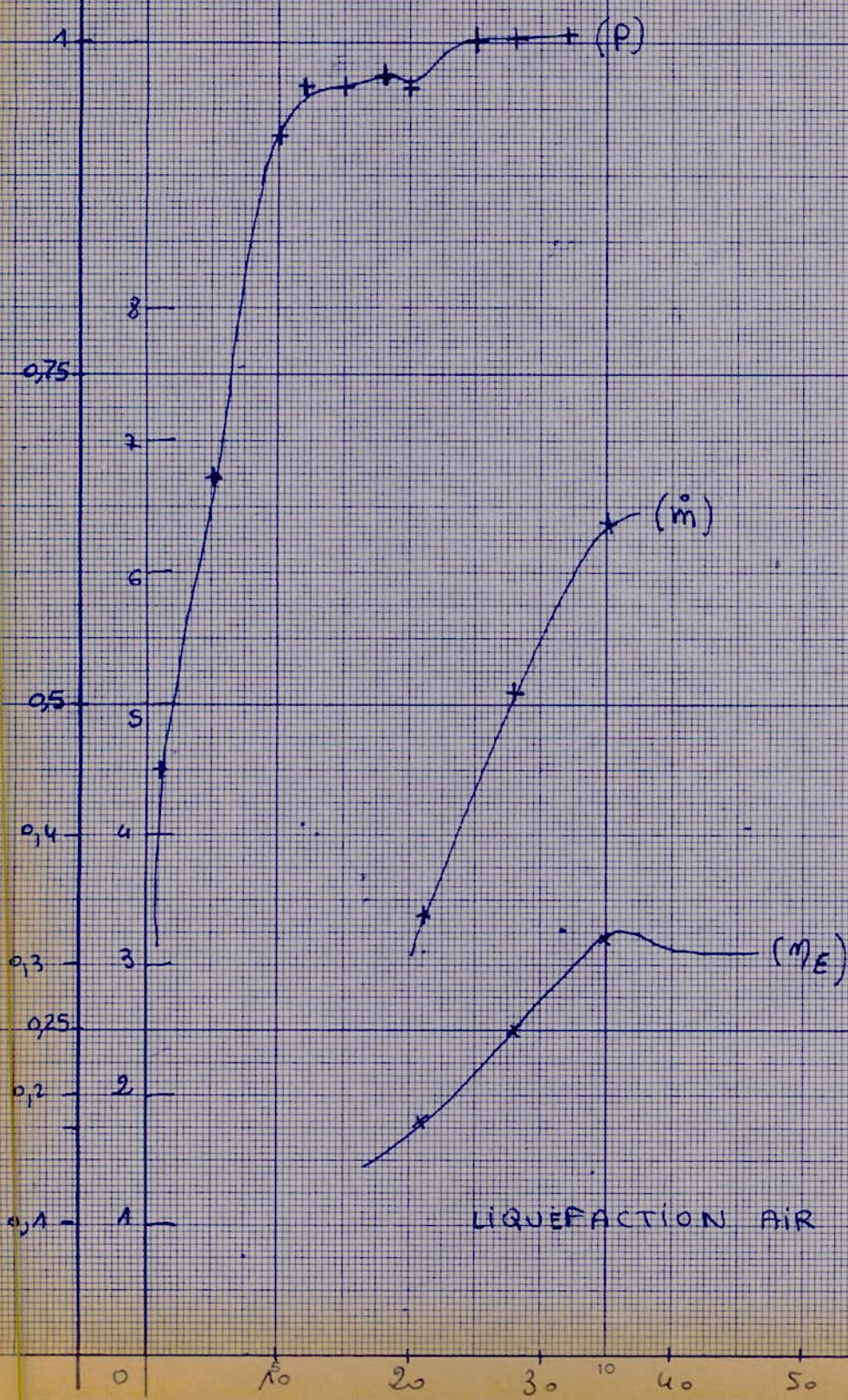
12/4/77

$$P(Rw) = f(t(mn))$$

$$m(\ell/h) = f(E(mn))$$

$$m_E = f(t(mn))$$

C25

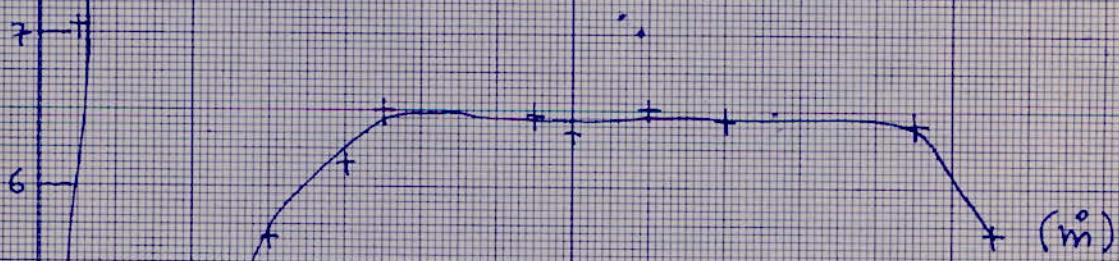


$P_{(Rw)}$   $\uparrow$   $m^{\circ}$  air ( $\rho/h$ )

$m_E$

ESSAI N° 6  
12/4/77  
 $P_{(Rw)} = f(t(mn))$   
 $m(\rho/h) = f(t(mn))$   
 $m_E = f(t(mn))$

C26



LIQUEFACTION AIR

$P$   $\uparrow \dot{m}_{\text{air}} (\text{kg/h})$

(kW)

$m_E$

ESSAI N° 7

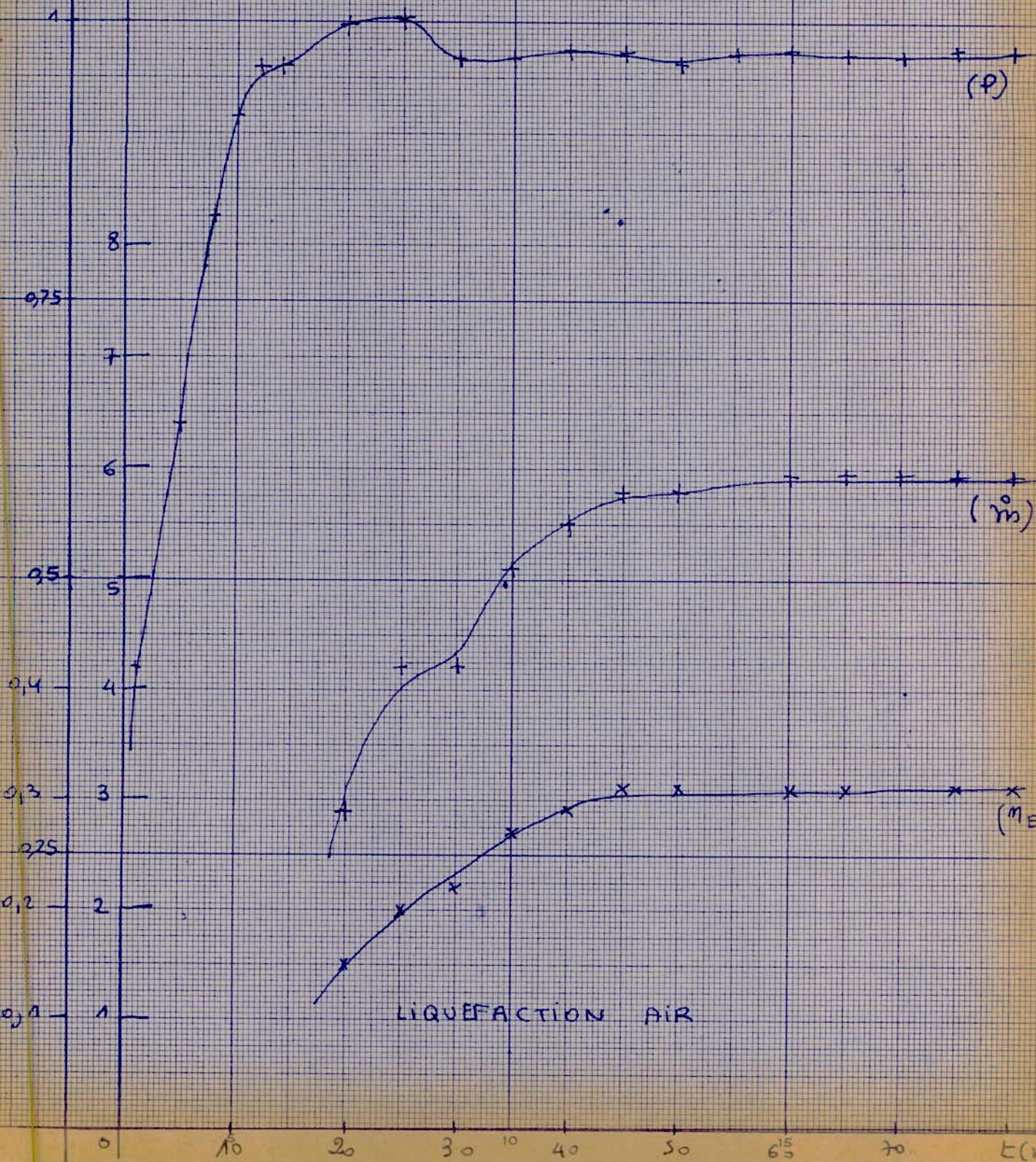
13/4/77

$P(P_{\text{RW}}) = f(t(\text{mn}))$

$\dot{m}(t/\text{h}) = f(t(\text{mn}))$

$m_E = f(t(\text{mn}))$

C 27



## CALCUL DES RENDEMENTS ENERGÉTIQUES

---

### 1- calcul de l'énergie de liquéfaction

$$E_1 = \dot{m} c_p \Delta T$$

$E_1$  = énergie de liquéfaction du gaz

$\dot{m}$  = débit du gaz liquide

$c_p$  = chaleur massique ( $c_p$  air = 1 Kj / Kg °)

$$\Delta T = T_2 - T_1$$

$T_2$  = t° entrée gaz ( $T_2$  air = 20° c,  $T_2$  G.N. = 20' °c )

$T_1$  = t° de liquéfaction ( $T_1$  air = - 194 °c,  $T_1$  G.N. = - 162 °c )

Pour l'air, on a effectué tous les calculs nécessaires, par contre pour le gaz naturel on a utilisé le diagramme de Mollier pour le Méthane ( $CH_4$ ) qui nous donne directement cette variation d'enthalpie

On aurait pu aussi utiliser un diagramme de Mollier pour les calculs relatifs à l'air.

### 2- calcul du rendement de liquéfaction

$$\eta_E = \frac{\text{Energie de liquéfaction}}{\text{Energie fournie}}$$

La valeur de l'énergie fournie nous est donnée par un wattmètre

Ex de calcul:

Extrait de l'essai (7) de la liquéfaction de l'air

$$t = 45 \text{ mn}$$

$$\begin{aligned} E_1 &= 0,300 \text{ kw} \\ E_f &\equiv 0,973 \text{ kw} \end{aligned} \quad \eta_E = \frac{0,300}{0,973} \approx 0,31$$

Extrait de l'essai (2) de la liquéfaction du G.N.

$$t = 105 \text{ mn}$$

$$\begin{aligned} E_1 &= 0,570 \text{ kw} \\ E_f &= 0,870 \text{ kw} \end{aligned} \quad \eta_E = \frac{0,570}{0,870} = 0,65$$

Remarque : on a représenté  $\eta = f(t)$ , voir par la suite .

Nous avons représenté la variation du rendement en fonction du temps de marche . On constate que pour la liquéfaction de l'air le rendement augmente au début et se stabilise à 0,35 au bout de 60 mn de marche ( voir courbes C20 à C27 ) . Pour la liquéfaction du gaz

naturel , le rendement au **début** augmente jusqu'à 0,9 et puis descend brusquement à , 0,4 en l'espace de 40 mn et se stabilise à 0,3 au bout de 200 mn de marche ( voir courbes C3 à C4 ) . La liquéfaction du gaz naturel fera l'objet d'une étude approfondie dans la suite .

---

## CALCUL DES EFFICACITES DE LIQUEFACTION

---

$$\epsilon = \frac{T_f}{T_c - T_f}$$

$T_f$  = température de liquéfaction du gaz considéré

$T_c$  = température d'entrée dans le liquéfacteur du gaz considéré

AIR :  $T_f = -194^\circ\text{C} = 78,7^\circ\text{K}$

$T_c = 20^\circ\text{C} = 293^\circ\text{K}$

$$\epsilon_{\text{air}} = 0,37$$

GAZ NATUREL:  $T_f = 162^\circ\text{C} = 111^\circ\text{K}$

$T_c = 20^\circ\text{C} = 293^\circ\text{K}$

$$\epsilon_{\text{gaz nat.}} = 0,61$$

---

## LIQUEFACTION DES GAZ .

### Résultats et conclusion sur la liquéfaction de l'air .

Les résultats obtenus sont valables, puisqu'on a atteint approximativement le débit affiché (voir notice), qui est de 7 l/h dans les conditions de travail normales .

Le débit d'air liquide se stabilise après une heure de marche environ , à 6,5 l/h ; la période de démarrage du liquéfacteur étant de l'ordre de 15 mn environ .

Le tableau des facteurs de correction nous permet de déduire le débit d'air liquide dans les conditions de travail propres à l'expérience :

Conditions de travail	Facteurs de correction
Pression $H_2 = 22 \text{ Kg/cm}^2$	0,92
T <pre> eau de refroid. = 12°C</pre>	1,02
Débit eau de refroid.= $0,7 \text{ m}^3/\text{h}$	0,98
T <pre> humide = 14°C</pre>	1
Altitude = 0 m	1

Le débit dans ces conditions devrait être égal à :

$$\begin{aligned}\dot{m}_{\text{air liq.}} &= 7,5(0,92 \times 1,02 \times 0,98 \times 1 \times 1) \\ &= 7,5 \times 0,9196 \text{ l/h} \\ &= 6,9 \text{ l/h}\end{aligned}$$

Le débit d'air calculé est de 6,9 l/h et celui mesuré à la stabilisa-

tion est de 6,5 l/h : nous avons ici deux résultats assez voisins l'un de l'autre , avec une précision de 6 % .

Pour la liquéfaction de l'air nous avons fait une série de rendements  $\eta_E$  pour les sept essais ( voir courbes  $\eta_E = f(t)$  ) . A la stabilisation , le rendement est de 0,3 ; acceptable .

Remarque :

POUR toute la serie d'essais l'evolution de la puissance du moteur est normale .

---

## Liquide GNL

$P_{GN} = 0,847 \text{ kg/m}^3$

$P_{GNL} = 0,440 \text{ g/cm}^3$

ESSAI N° 1

16/4/77

Temps de mesure mn	Compteur horaire h	Compteur gaz (2 liquefacteurs) m <sup>3</sup>	débit d'eau e/p	t°C eau entrée	t°C eau sortie	P <sub>H2</sub> kg/m <sup>3</sup>	ΔP mmH <sub>2</sub> O	m <sub>gaz</sub> liqui g/mn	m <sub>gaz</sub> liqui l/h	P <sub>moteur</sub> capifroid kW	$\eta_E$	Eliqu. kw
0	1107,1	4224,426	0,166	12	16	18	9			0		
0.30	"	" , "	0,200	"	18	"	5			0,427		
1	"	"	0,200	"	20	"	"			0,450		
1.30	1107,2	"	0,166	"	21	21,5	7			0,480		
2	"	"	"	"	"	"	7			0,495		
2.30	"	"	0,166	"	22	"	8			0,540		
3	"	"	"	"	21,6	"	6			0,562		
3.30	"	"	0,430	"	23	"	"			0,600		
4	"	"	0,330	"	21,7	"	8			0,622		
4.30	"	"	0,400	"	21,8	"	"			0,667		
5	"	"	0,260	"	24,5	21,9	"			0,682		
6	"	4224,428	0,116	"	25	22	"			0,742		
7	"	"	"	"	22,1	"	6			0,802		
7.30	"	"	0,200	"	22,2	"	"			0,825		
8	1107,3	"	0,166	"	"	"	5			0,855		

Gaz à liquifier -- G.N.

$P_{GN} = 0,847 \text{ kg/m}^3$

$\rho_{GNL} = 0,440 \text{ g/cm}^3$

ESSAI N° 1

ESSAI 16/4/77

Temps de mesure mn	Compteur horaire h	Compteur gaz (219F) m³	débit d'eau l/s	$t^{\circ}\text{C}$ eau entrée	$t^{\circ}\text{C}$ eau sortie	$P_{H2}$ kg/cm²	$\Delta P$ mm H₂O	$m_{\text{gaz}}^{\circ}$ lig g/mn	$m_{\text{gaz}}^{\circ}$ lig 1/h	Capteur moteur capteur froid 2W	$\eta_E$	Eliqu kW
8.30	1107,3	4224,428	0,166	12	25,5	22,2	10			0,877		
9	"	"	0,200	"	26	22,3	11			0,900		
9.30	"	"	0,130	"	"	11	11			0,930		
10	"	4224,432	0,230	"	"	22,4	8			0,945		
10.30	"	" , 435	0,166	"	"	"	"			0,967		
11	"	" , 439	0,160	"	"	22,5	"			0,975		
11.30	"	" , 445	0,200	"	"	"	"			0,967		
12	"	" , 456	"	"	"	"	"			0,952		
12.30	"	" , 456	0,166	"	"	"	"			0,930		
13	"	" , 462	"	"	"	22,6	"			"		
13.30	1107,4	" , 488	"	"	"	22,5	"			0,915		
14	"	" , 490	"	"	"	"	"			"		
14.30	"	" , 496	0,166	"	"	22,6	9			"		
15	"	" , 506	"	"	"	22,8	"			0,922		
17	"	" , 604	0,175	"	26,5	22,9	4			0,932		

Gaz à liquéfier = G.N.

$$\rho_{GN} = 0,847 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

$$\rho_{GNL} = 0,4409 \frac{\text{kg}}{\text{cm}^3}$$

Essai N° 1

16/4/77

Temps de mesure mn	Compteur horaire h	Compteur Gaz m <sup>3</sup>	débit eau l/s	t°C entrée eau	t°C sortie eau	DP mm eau	m gaz liqu. l/h	m gaz liqu. g/mn	P Hz kg/cm <sup>2</sup>	Priseur cap froid K.W.	$\eta_E$	Eh. kw
19	1107,4	4224,734	0,166	12	26,5	12			22,9	0,930		
230	1107,5	" 5,024	0,190	"	26	9			22,8	0,975		
25	"	" 192	0,180	"	"	11			"	0,945		
30	1107,6	" 611	0,196	"	"	20	5,44	40	"	0,915	0,656	0,591
35	1107,7	" 965	0,170	"	"	20	5,71	42	"	"	0,688	0,629
40	1107,8	" 6,348	0,186	"	"	20	5,17	38	"	"	0,623	0,569
45	1107,9	" 815	0,206	"	"	20			"	0,892	0,639	0,630
50	1108,0	" 7,147	0,170	"	"	20	5,17	38	"	"		
55	1108,1	" 663	0,174	"	"	27	5,17	38	"	0,900	0,633	0,579
67	1108,1	" 883	0,177	"	"	20			"	"		
00.30	1108,2	" 8,312	0,188	"	"	30	5,44	40	"	0,885	0,678	0,600
77	1108,4	" 9,197	0,182	"	"	20	5,20	38,3	"	0,870	0,660	0,67
81	1108,5	" 518	0,187	"	"	25	5,20	38,3	"	"	0,660	0,674
85	"	" 810	0,175	"	"	23	5,20	38,3	"	0,877		
90	1108,6	+230,190	0,180	"	26,5	20	5,20	38,3	"	0,870		

Gaz a liquifier = G.N.

$$P_{G.N.} = 0,847 \frac{kg}{m^3}$$

$$\rho_{G.N.L.} = 0,44 \text{ kg/cm}^3$$

ESSAI N° 4

16/4177

Temps de mesure mn	Compteur horaire h	Compteur gaz (2 m <sup>3</sup> hif.)	debit d'eau l/s	T°c eau entrée	T°c eau sortie	D <sub>P</sub> mm H <sub>2</sub> O	m <sup>3</sup> gaziq g/mn	m <sup>3</sup> gaziq l/h	Power moteur cap. froid	P <sub>H2</sub> kg/m <sup>2</sup>	$\eta_E$	E <sub>gaz</sub> kw
95	110 8,7	4230,570	0,166	12	26,5	24	40	5,44	0,870	22,8	0,689	0,600
101	110 8,8	4231,026	0,158	11	11	24	40	5,44	11	11		
105	110 8,9	4231,332	0,262	11	11	25	37,18	5,14	11	11	0,652	0,567
110	110 9,0	4231,720	0,153	11	11	25			11	11		
115	110 9,1	4232,113	0,193	11	11	25			11	11		
120	110 9,1	4232,574	0,166	11	11	30			0,1877	11		

## Gaz à liquifier G.N

 $P_{GN} = 0,947 \text{ kg/m}^3$  $P_{GNL} = 0,444 \text{ g/cm}^3$ 

ESSAI N° 2

16/4/77

temps de mesure	compteur horaire h	compteur gaz $\text{m}^3$	débit d'eau l/s	$t^\circ\text{C}$ eau entrée	$t^\circ\text{C}$ eau sortie	$\Delta P$ mm H <sub>2</sub> O	$m^\circ\text{ gaz liquide}$ g/m <sup>3</sup>	$m^\circ\text{ gaz liquide}$ l/h	$P_{moteur}$ cap(froid kw)	$P_{H_2}$ kg/cm <sup>2</sup>	$\eta_E$	$E_{liq}$ kw
35	1115,2	4252,418		12	25	5			0,915	22,8		
40	1115,4	4252,978	0,450	"	24,5	10	32	4,352	"	"	0,524	0,480
46	1115,5	4253,650	0,130	"	"	9			"	"		
55	1115,6	4254,230	0,226	"	"	12	32	4,352	0,870	"	0,552	0,480
60	1115,8	4255,550	0,543	"	25	18	28	3,808	"	22,6	0,483	0,425
70	1115,9	4256,020	0,244	"	"	16		.	"	"		
76	1116,0	4256,420	0,212	"	"	17	40	5,440	"	"	0,689	0,600
80	"	4256,930	0,113	"	25,7	20	41	5,576	"	"	0,707	0,611
85	"	4257,390	0,220	"	25	18	42	5,712	"	"	0,724	0,630
90	1116,1	4257,870	0,200	"	"	16			"	"		
95	1116,2	4258,340	0,189	"	"	10	40	5,440	"	"	0,689	0,600
100	1116,3	4258,810	0,213	"	"	18	42,5	5,780	"	"	0,733	0,637
105	1116,4	4259,400	"	"	"	13	38	5,168	"	"	0,655	0,570
110	1116,6	4260,230	"	"	"	20	44	5,984	"	"	0,758	0,660
125	1116,7		"	"	"	17	60	8,160	"	"		

Gaz à liquéfier: G.N.

$$\rho_{GN} = 0,847 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

$$\rho_{GNL} = 0,4409 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$$

Essai N° 3

17. 4. 77.

Temps de mesure mn	Compteur horaire h	Compteur gaz liquéfact. (2 liquifact.) m <sup>3</sup>	débit d'eau l/s	t°C eau entrée	t°C eau sortie	ΔP mm eau	P <sub>H<sub>2</sub></sub> kg/cm <sup>2</sup>	ingaz lig. g/mn	ingaz lig. l/h	P moteur cap. froid kw	$\eta_E$	Eig kw
7	1120,3	49290,850		13				0	0	0,720		
8	"	,870		"				"	"	0,765		
9	"	,879		"				"	"	0,810		
10	"	,885		"				"	"	0,840		
11	1120,4	,892		"	"			"	"	0,885		
12	"	,890		"	"			"	"	0,915		
13	"	,956		"	"			"	"	0,945		
14	"	49291,060		"	"			"	"	0,815		
15	1120,5	,115		"	"			"	"	0,885		
16	"	,320		"	"					0,885		
17	"	,460		"	25			40	5,44	"	0,678	0,60..
18	"	,610		"	"					"		
19	"	,760		"	"					0,892		
20	"	49292,1240		"	"					0,900		
22	1120,6	9410		"	26			56	7,61	0,945	0,889	0,800

Gaz à liquéfier = G.N.

$\rho_{GN} = 0,847 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$

$\rho_{GNL} = 0,440 \text{ g/cm}^3$

Essai N° 3

17.4.77

Temps de mesure mn	Compteur Horaire h	Compteur gaz (2 liquéf.) m <sup>3</sup>	debit eau l/s	t°C eau entrée	t°C eau sortie	D <sup>P</sup> mm H <sub>2</sub> O	P <sub>H2</sub> kg/cm <sup>2</sup>	ingaz liqu. g/mn	ingaz liqu. l/h	Priseur cap. froid kW.	$\eta_E$	Eliqu. kw
23	1120,6	,580		13	26	14	23			0,945		
24	"	1760		"	"	"	22,8			0,885		
25	"	,930		"	"	18	"			"		
26	"	49293,280		"	"	"	"			0,862		
28	1120,7	,810		"	"	19	22,7			0,840		
31	"	49294,830		"	26	"	"	64	8,70	0,870		
37	1120,8	49297,000		"	"	"	"	62	8,43	0,855		
38	"	,320		"	"	28	22,8			0,862		
50	1121,0	49298,150	0,103	"	"	"	"	58	7,88	0,840		
52	1121,1	49300,290		"	"	47	"			"		
57	,2	49300,190		"	"	52	22,6	56	7,61	"		
70	,4	49302,420		"	"	70	"	50	6,80	0,855	0,877	0,750
76	,5	49305,780		"	26,5	"	22,5	34	4,62	0,892	0,572	0,57-
84	,6	49310,010		"	"	"	22,4	22	2,99	0,900	0,367	0,330
107	1122,2			"	"	"	22,6	23	3,17	0,900	0,383	0,345

## Gaz à liquéfier: G.N.

$$\rho_{GN} = 0.847 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

$$\rho_{GNL} = 0,440 \text{ g/cm}^3$$

ESSAI N° 3

17.4.77

Gaz à liquifier G.N.

$$\dot{P}_{GN} = 0,84t \frac{kg}{m^3}$$

$$\rho_{GNL} = 0,440 \frac{g}{cm^3}$$

ESSAI N° 4

18.4.77

Temps de mesure min	Compteur horaire h	Compteur gaz (2 liqu.)	débit d'eau l/s	$t_{oc}$ eau entrée	$t_{oc}$ eau sortie	$\rho_{H_2}$ kg/cm <sup>2</sup>	$\Delta P$ mm eau	$m_{gaz}$ g/m <sup>3</sup>	$m_{gaz}$ g/m <sup>3</sup>	$P$ mat. froid cap. eau	$\eta_E$	Eliqu. kw
0				13	26	22	3	0.	0			
6	1127,9	4355,800	0,26	"	11	"	"	"	"	"	0,555	
7	"	" , 890	"	"	23	"	"	"	"	"	0,585	
8	"		"	"	"	"	"	"	"	"	0,630	
10	1128,0	4356,130	"	"	27,5	"	"	"	"	"	0,720	
11	"		"	"	11	"	"	"	"	"	"	
15	1128,0		"	"	"	"	"	"	"	"	0,795	
25	1128,2	, 4357,370	"	"	"	"	"	"	"	"	0,975	
26	"		"	"	27	23	"	62	8,432	"	0,954	0,930
34	1128,3	4358,570	"	"	"	22,8	5				0,900	
39	1128,4	4359,260	"	"	"	22,6	7	60	8,16	0,855		
49	1128,6	4360,580	"	13,5	"	"	"	54	7,34	0,900	0,900	0,900
54	1128,7	4361,210	"		"	"	43	48	6,53	"	0,800	0,730
59	1128,8	4361,830	"		"	"	54				0,855	
64	"	4362,435	"		"	"	52	24	3,26	0,870	0,414	0,560

Gaz air liquifier G.N.

$$\rho_{GN} = 0,84 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

$$\rho_{GNL} = 0,44 \text{ g/cm}^3$$

ESSAI N° 4

1814177

Temps de mesure mn	Compteur Horaire h	Compteur gaz m <sup>3</sup>	débit d'eau l/s	t°C eau entrée	t°C eau sortie	P <sub>H2</sub> kg/cm <sup>2</sup>	DP mm eau	m <sup>3</sup> gaz liquide g/mn	m <sup>3</sup> gaz liquide l/h	Power cap' froid kw	$\eta_E$	Eliquide kw
69	1128,9	4363,030	0,26	13,5	27	22,6	60			0,855		
79	1129,1	4364,120	"	"	"	"	"	23	3,13	0,855	0,403	0,345
94	1129,5	4367,070	"	"	"	"	"			0,885		
104	"		"	"	"	"	"	13,6	1,85	"	0,230	0,200
109	1129,8	4369,330	"	"	27,5	"	80	20,0	2,72	0,870	0,345	0,300
124	1130,3	4372,030	"	"	"	"	80	28,0	3,80	0,885	0,474	0,420
134	"	.	"	14	"	"	100	14	1,90	"	0,237	0,200

## Liquéfaction Gaz Naturel

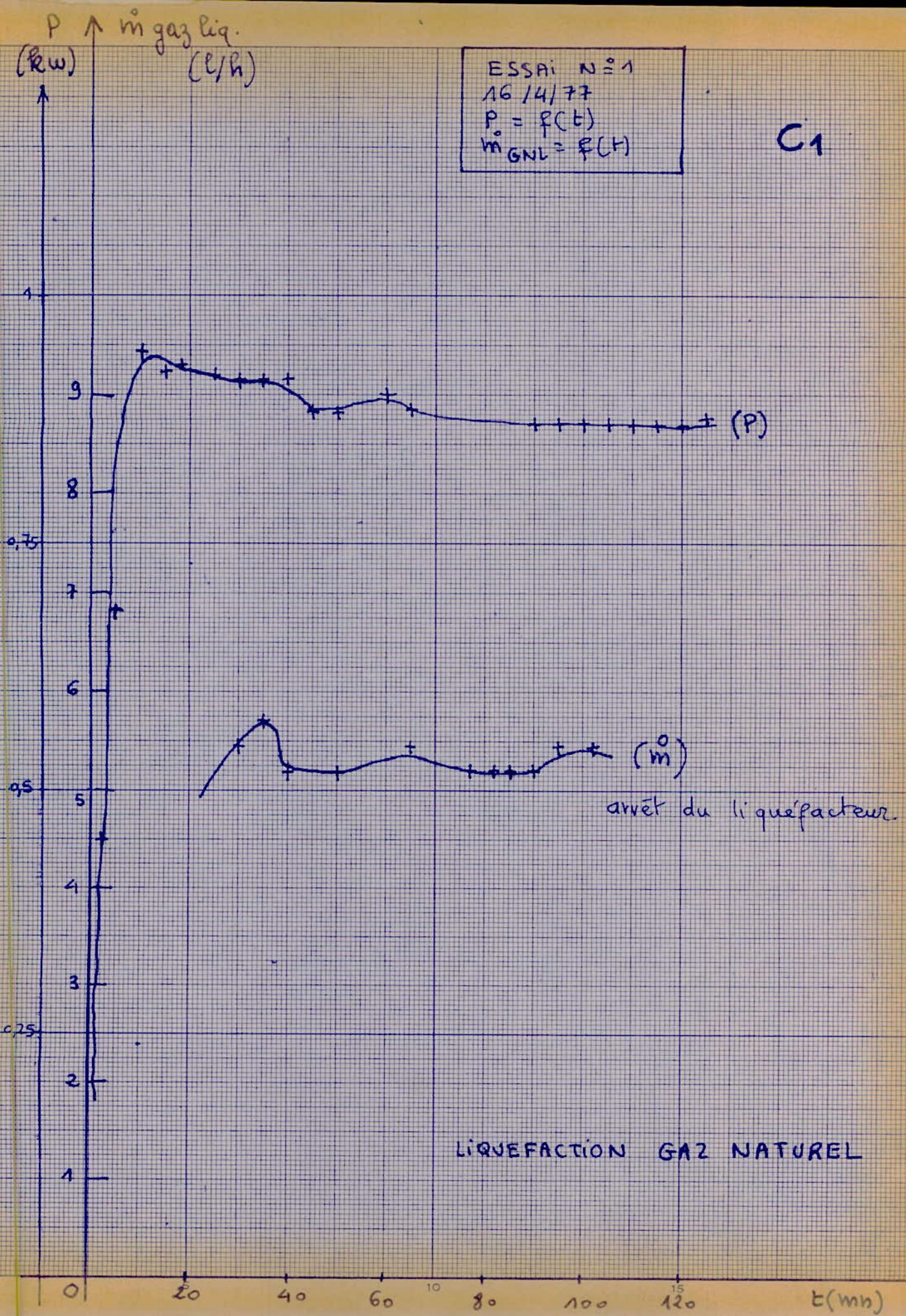
$$\rho_{GN} = 0,847 \frac{kg}{m^3}$$

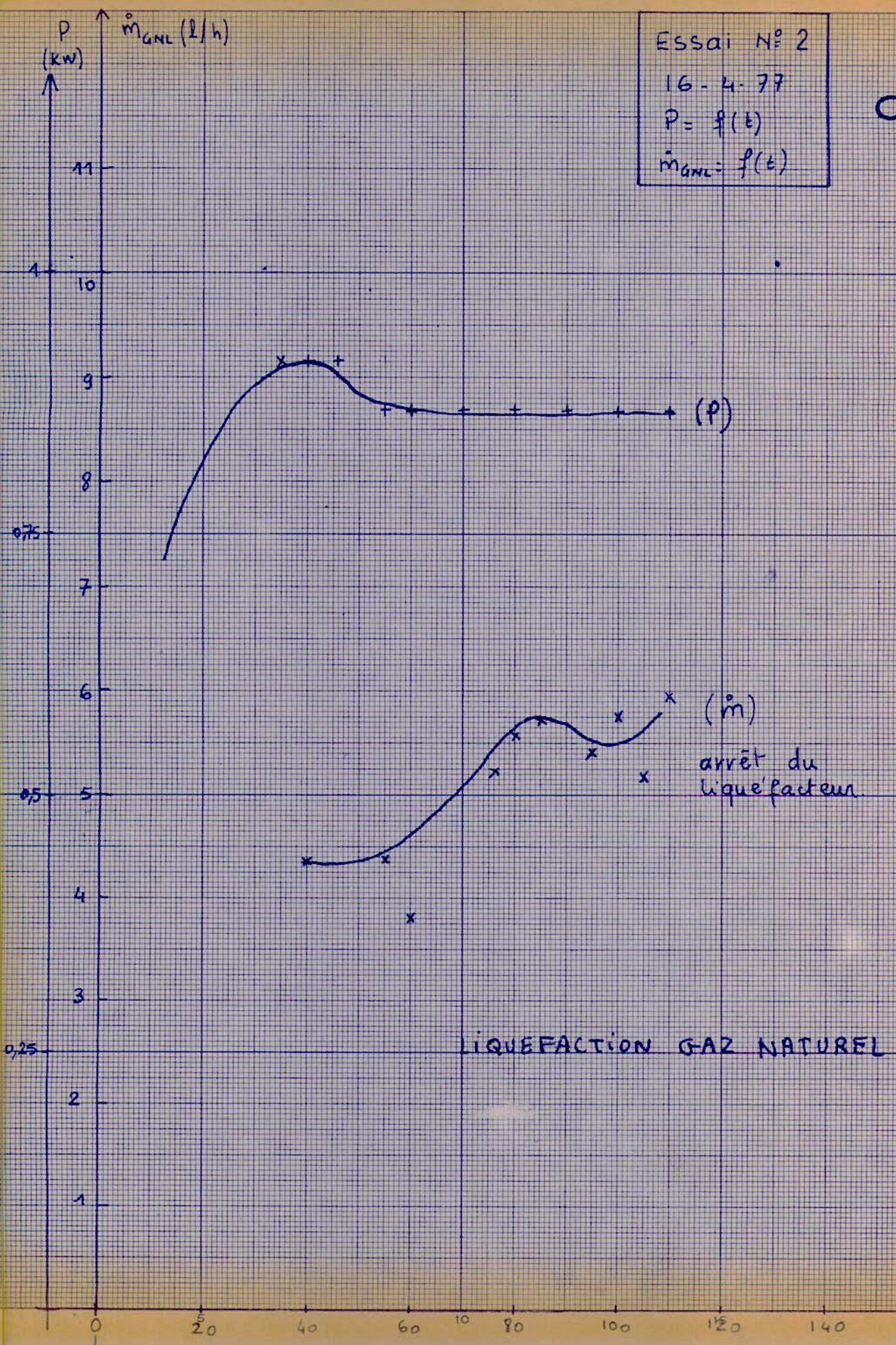
$$\rho_{GNL} = 0,440 \text{ g/cm}^3$$

ESSAI N° : 5

18/4/77

Temps de mesure mn	Compteur horaire h	Compteur gaz (2 litr.) m <sup>3</sup>	débit d'eau l/s	t°c eau entrée	t°c eau sortie	p <sub>H2</sub> kg/cm <sup>2</sup>	ΔP mm H <sub>2</sub> O	m <sup>3</sup> gaz liqu. g/min	m <sup>3</sup> gaz liqu. l/h	Réacteur capillaires froid	$\eta_E$	Eliqu. kw
0	1		0,166	14.						0		
15	1131,2	4381,169	11	11	28	22,8	14			0,420		
20	1131,3	4382,055	11	11	29	22,9	14			0,990		
26	1131,4	4382,690	11	11	29	22,8	14	48	6,52	1,005	0,716	0,720
30	1131,5	4383,165	11	11	29	22,9	16	46	6,25	0,900	0,766	0,690
35	1131,6	4833,710	11	11	30	22,9	16	48	6,52	0,885	0,813	0,720
55	1131,9	4835,800	11	11	28	22,9	17	54	7,34	0,855	0,915	0,810





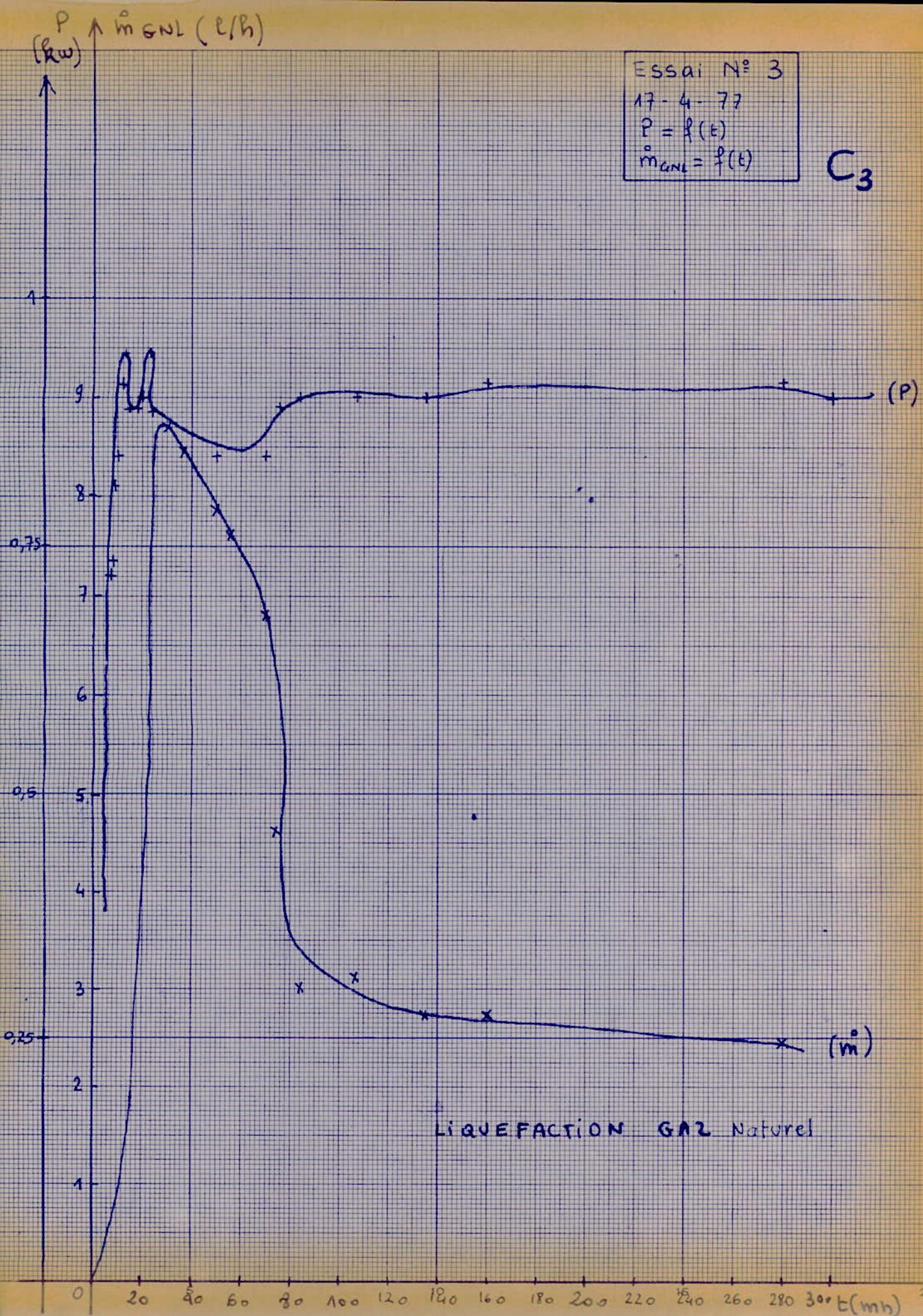
ESSAI N° 3

17-4-77

$P = f(t)$

$\dot{m}_{SNL} = \dot{f}(t)$

C<sub>3</sub>

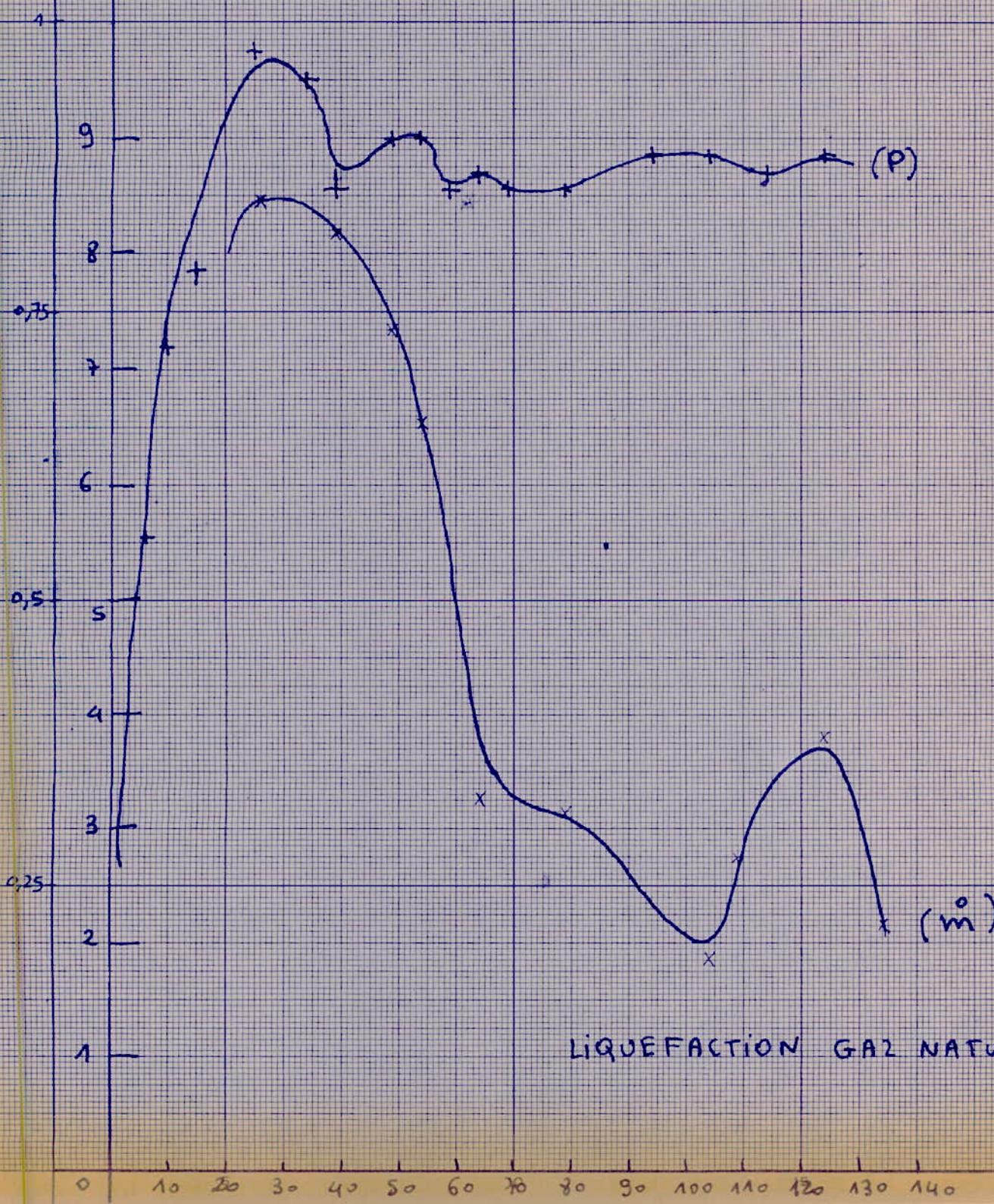


P  
m<sup>o</sup><sub>GNL</sub> (t/h)  
(kW)

ESSAI N°4  
18/4/77

P = f(t) m<sup>o</sup><sub>GNL</sub> = f(t)

C4



P  
m° GNL (kg/h)

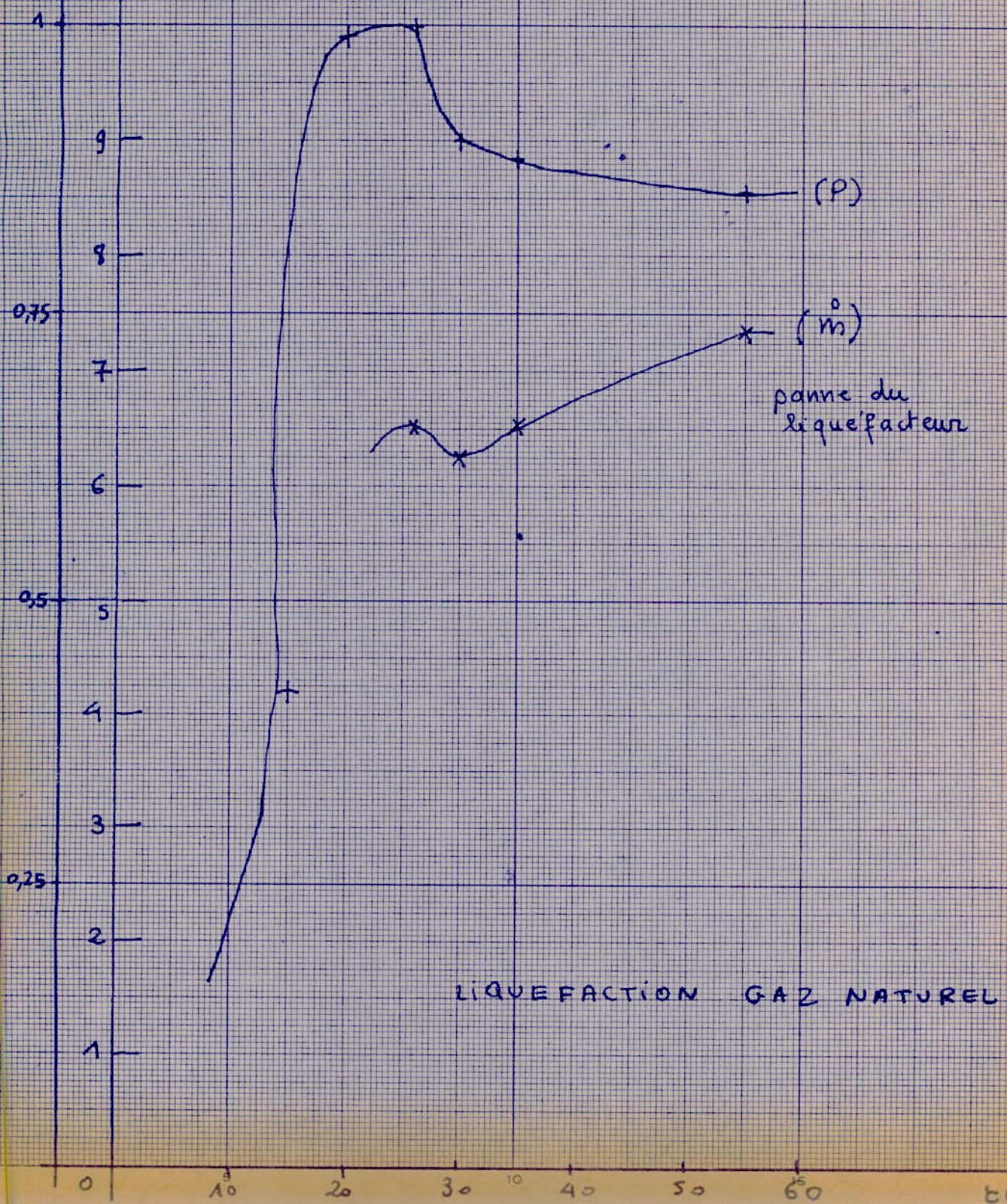
(kg/h)

ESSAI N° 5

18/4/77

$P = f(t)$     $m^o = f(t)$

C<sub>5</sub>

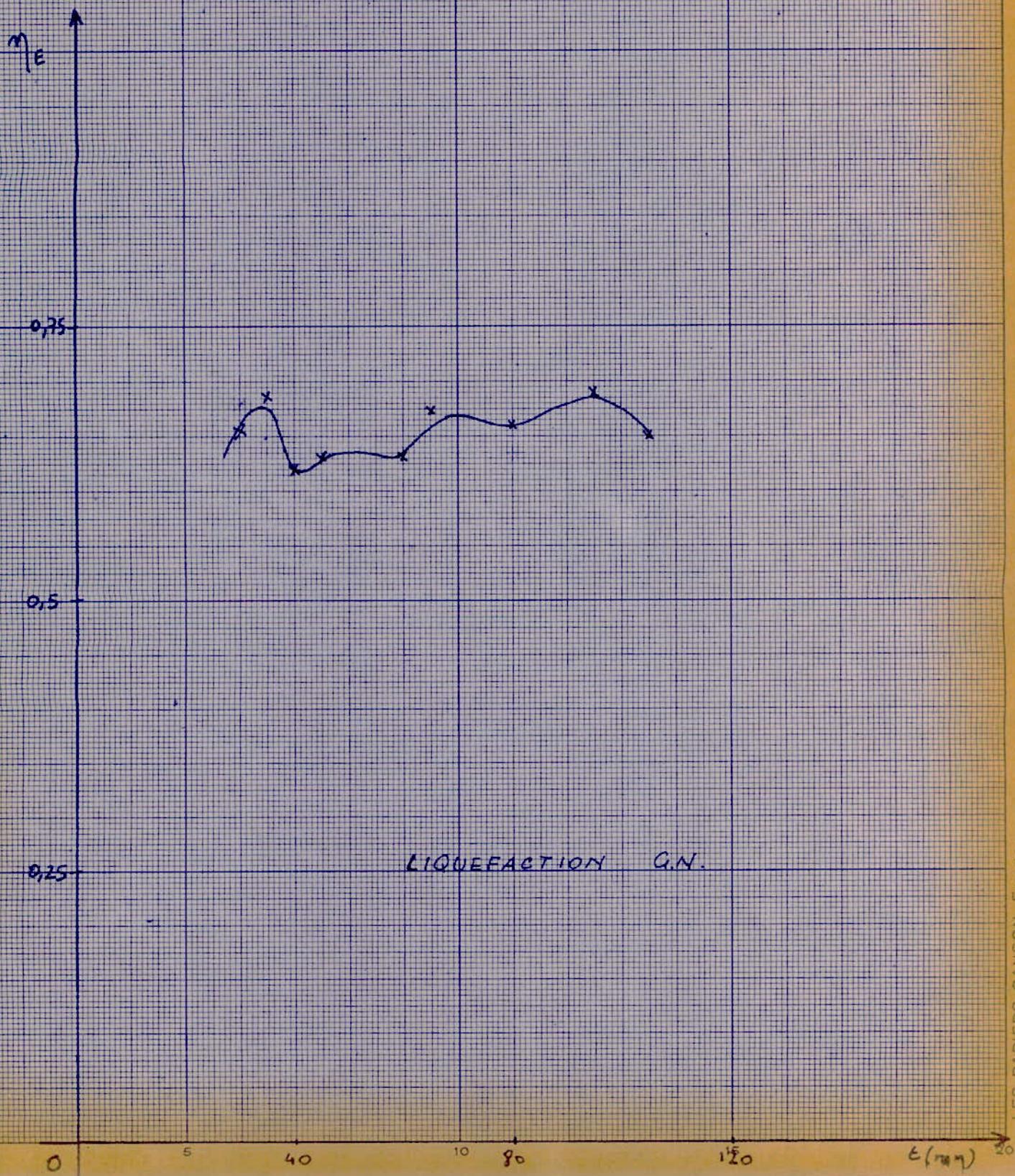


ESSAI N° 1.

16.4.77

$$\eta_E = f(t)$$

C6



Essai N° 2

16.4.77

$$\eta_E = f(t)$$

C7

$\eta_E$

0,75

0,5

0,25

LIQUEFACTION C.N.

0

5

40

10

80

120

$t(\text{mn})$  20

Essai N° 3

17-4-77

$$\eta_e = f(t)$$

C8

$\eta_e$

1

0,75

0,5

0,25

0

40

80

120

160

200

240

280

$t(\text{mn})$

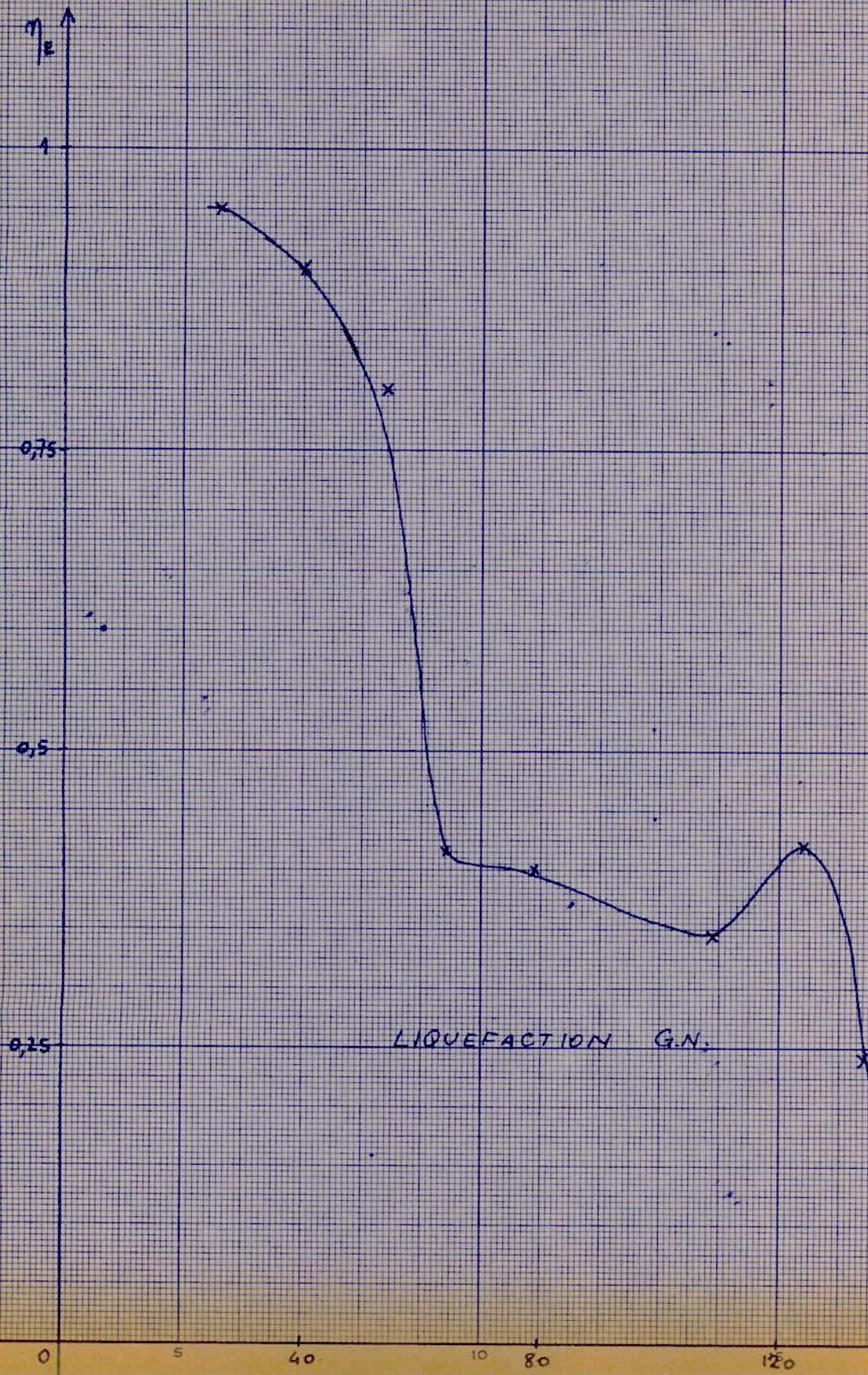
LIQUEFACTION C.N.

Essai N° 4.

18.4.77

$$\gamma_E = f(t)$$

Cg

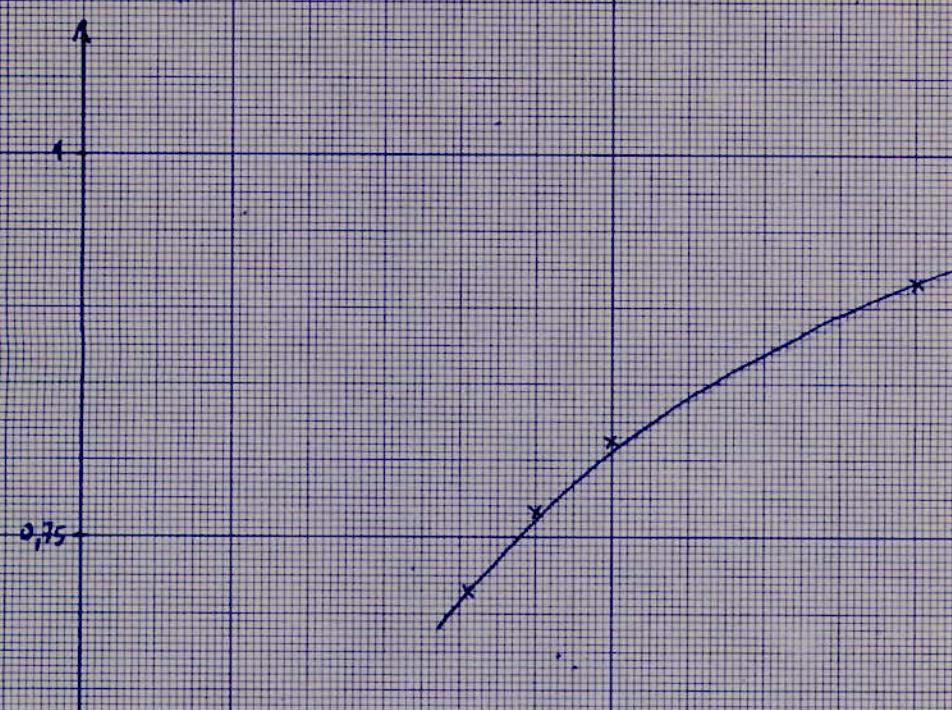


Essai N° 5

18-4-77

$$\gamma_E = f(t)$$

C<sub>10</sub>



LIQUEFACTION G.N.

0.25

0 10 20 30 40 50 60

## LIQUEFACTION AIR

## ESSAI N° 1'

9-4-77

$t$ (mn)	$m^o$ air (g/mn)	$m^o$ eau (l/s)	$\Delta T$	En. évacuée par e'eau (kw)	En. de liquef. (kw)	P. mot. (kw)	ME m'E
30	61,20	4,284	0,145	17	10,30	0,22	0,710
80	88,80	6,216	0,145	14	8,49	0,31	0,870
135	88,20	6,174	0,111	15	6,96	0,31	0,870

## LIQUEFACTION AIR

## ESSAI N° 1

9-4-77

$t$ (mn)	$m^o$ air (g/mn)	$m^o$ eau (l/s)	$\Delta T$	En. évacuée par e'eau (kw)	En. de liquef. (kw)	P. moteur (kw)	ME m'E
43	85	5,95	0,166	15	10,41	0,30	1,005
48	99	6,93	0,200	15	12,54	0,35	0,975
56	99	6,93	0,166	14,5	10,06	0,35	0,975
63	99	6,93	0,166	14,5	10,06	0,35	0,975
66	98	6,86	0,222	14	12,99	0,35	0,975

## LIQUEFACTION AIR

## ESSAI N° 2

10-4-77

$t$ (mn)	$m^o$ air (g/mn)	$m^o$ eau (l/s)	$\Delta T$	Energie évacuée par eau (kw)	Energie de liquef. (kw)	P. moteur (kw)	ME m'E
20	60	4,2	0,202	14	11,82	0,21	0,960
29	70	4,9	0,208	14	12,17	0,25	0,975
34	89	6,09	0,187	14	10,94	0,32	0,982
40	90	6,30	0,194	14	11,35	0,32	0,978
45	90,6	6,342	0,193	14	11,29	0,32	0,960
55	92	6,43	0,186	14	10,88	0,33	0,960
65	93	6,510	0,186	14	10,88	0,33	0,960

## LIQUEFACTION AIR ESSAI N°3

10-4-77

$t$ (mn)	$m'$ air (g/mn)	$m'$ eau (e/h)	$m'$ eau (e/s)	$\Delta T$	Energie évacuée par eau (kw)	Energie de liquefaction (kw)	P. moteur (kw)	ME m'E
17	52,5	3,675	(0,72)?	14	(42,13)?	0,19	0,975	0,19 43,41
35	87	6,09	0,20	14	11,70	0,31	0,960	0,32 12,51
45	92	6,44	0,19	14	11,12	0,33	0,937	0,35 12,22
50	91	6,37	0,19	14	11,12	0,32	0,937	0,34 12,21
60	92	6,44	0,18	14	10,53	0,33	0,952	0,35 11,43
65	92	6,44	0,19	14	11,12	0,33	0,952	0,35 12,01
70	93	6,51	0,196	14	11,12	0,33	0,952	0,35 12,03

## LIQUEFACTION AIR ESSAI N°4

11-4-77

$t$ (mn)	$m'$ air (g/mn)	$m'$ eau (e/h)	$m'$ eau (e/s)	$\Delta T$	Energie évacuée par eau (kw)	Energie lique. air (kw)	P. moteur (kw)	ME m'E
18	33	2,31	0,19	13,5	10,72	0,12	0,952	0,13 11,39
50	87	6,09	0,17	14,5	10,30	0,31	0,945	0,33 11,23
60	90	6,3	0,18	15,5	11,66	0,32	0,960	0,33 12,48
65	90	6,3	0,17	15,5	11,01	0,32	0,952	0,34 11,90
70	90	6,3	0,17	15,5	11,01	0,32	0,960	0,34 11,80
76	90	6,3	0,15	15,5	9,72	0,32	0,960	0,34 10,46
80	90	6,3	0,18	15,5	11,66	0,32	0,960	0,34 12,48

## LIQUEFACTION AIR ESSAI N°5

12-4-77

$t$ (mn)	$m'$ air (g/mn)	$m'$ eau (e/h)	$m'$ eau (e/s)	$\Delta T$	Energie évacuée eau (kw)	Energie de lique. (kw)	P. moteur (kw)	ME m'E
21	48	3,36	0,216	14	12,64	0,17	0,967	0,18 13,25
28	74	5,18	0,194	14,5	11,76	0,26	1,035	0,25 11,61
35	91	6,37	0,211	15	13,23	0,32	1,005	0,32 13,48

## LIQUEFACTION AIR

## ESSAI N° 6

12-4-77

t(mn)	m° air (g/mn)	m° eau (e/h)	m° eau (e/s)	ΔT	Energie évacuée eau (kw)	Energie liq. (kw)	P. moteur (kw)	ME m'E
20	52,5	3,675	0,18	15	11,29	0,19	0,967	0,20 11,87
30	80,83	5,658	0,18	15	11,29	0,29	1,035	0,28 11,19
40	87,85	6,149	0,17	14	9,95	0,31	0,973	0,32 10,50
45	93,33	6,533	0,17	14	9,95	0,33	0,967	0,34 10,63
65	92,50	6,475	0,41	14	23,99	0,33	0,967	0,34 9,51
70	90,83	6,358	0,186	14	10,88	0,32	0,952	0,34 11,76
80	92,85	6,499	0,196	14	11,47	0,33	0,945	0,35 12,46

## LIQUEFACTION AIR

## ESSAI N° 7

13-4-77

t (mn)	m° air (g/mn)	m° eau (e/h)	m° eau (e/s)	ΔT	Energie évacuée eau (kw)	Energie de liq. (kw)	P. moteur (kw)	ME m'E
20	41,6	2,912	0,188	15	11,79	0,15	0,99	0,15 12,06
25	60	4,20	0,178	15	11,16	0,21	1,027	0,20 11,07
30	60	4,20	0,178	15	11,16	0,21	0,967	0,22 11,76
35	73	5,11	0,181	15	11,35	0,26	0,967	0,27 12,01
40	79	5,13	0,180	15	11,35	0,28	0,975	0,29 11,93
45	83	5,81	0,183	15	11,35	0,30	0,973	0,31 11,77
50	83	5,81	0,183	15	11,35	0,30	0,963	0,31 12,10

## LIQUEFACTION AIR

## ESSAI N° 7 (Suite)

13-4-77

60	85	5,95	0,183	15	11,35	0,30	0,975	0,31 11,95
65	85	5,95	0,183	15	11,35	0,30	0,979	0,31 11,99
75	85	5,95	0,176	15	11,16	0,30	0,975	0,31 11,75
85	85	5,95	0,183	15	11,35	0,30	0,975	0,31 11,95
90	85	5,95	0,523	15	(32,79)?	0,30	0,975	0,31 33,96

m G.N.L. (L.H.)

Temps de marche  
D'après la grille  
interv. 8 mm L = 50 mm

ESSAI N° 3  
A7 / 4 / 77

$$m_{G.N.L} = f(t \text{ mn})$$

C.M

Préchauffe 90 mn

Préchauffe 45 mn

Préchauffe 90 mn

Préchauffe 45 mn

10

10

10



t (mn)

100

200

300

400

Régime continu Régime interrompu

90 mn 24 L en 470 mn 20 P en 470 mn

45 mn 20,6 L en 425 mn 25 L en 425 mn

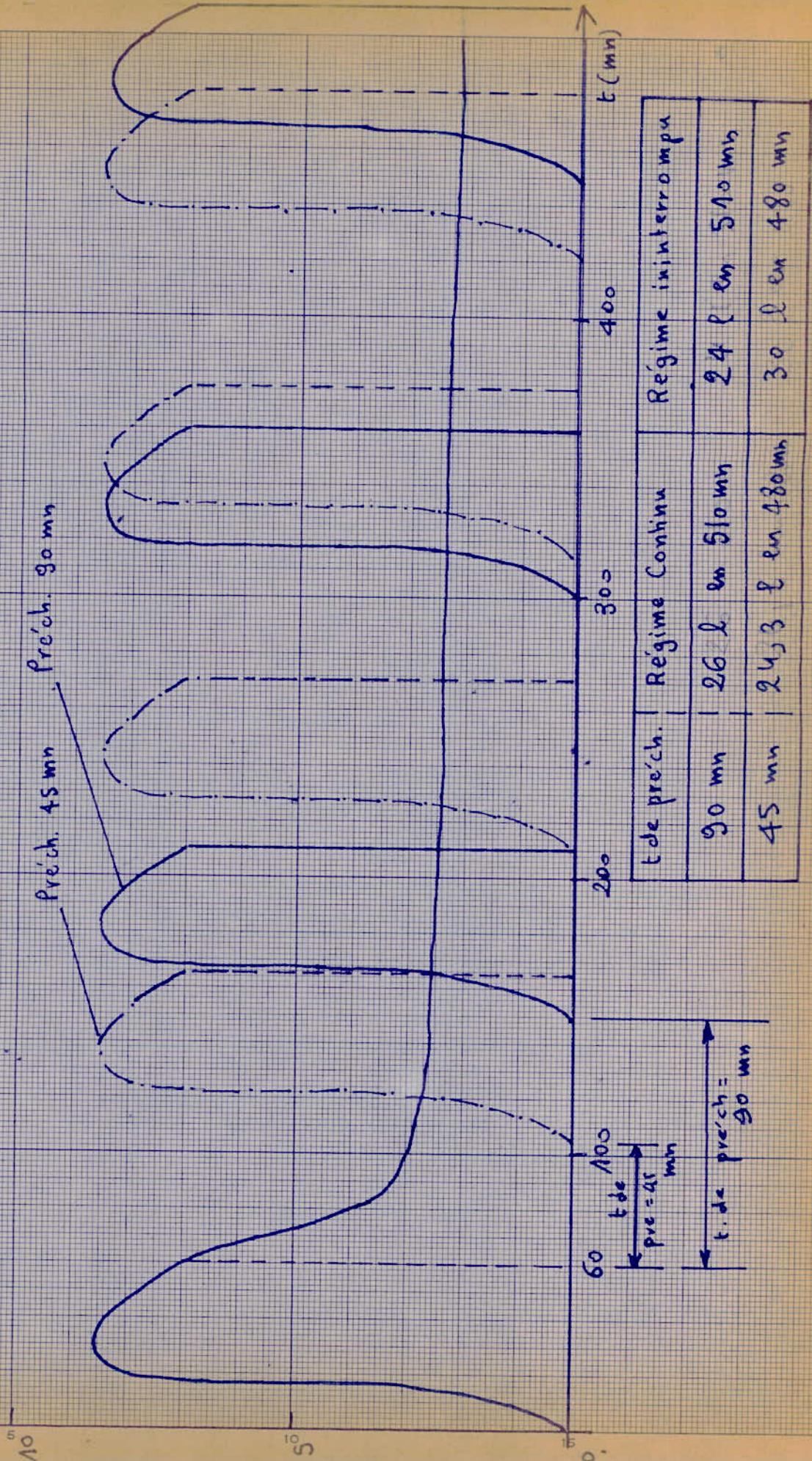
45 mn de préch.  
90 mn de préch.

W.G.N.L. ( $\frac{e}{e_m}$ )

Temps de marche  
pour régime  
intervallaire = 60 mn

ESSAI N°3  
17/4/71  
 $w = p(t)$ .  
G.N.L.

C12

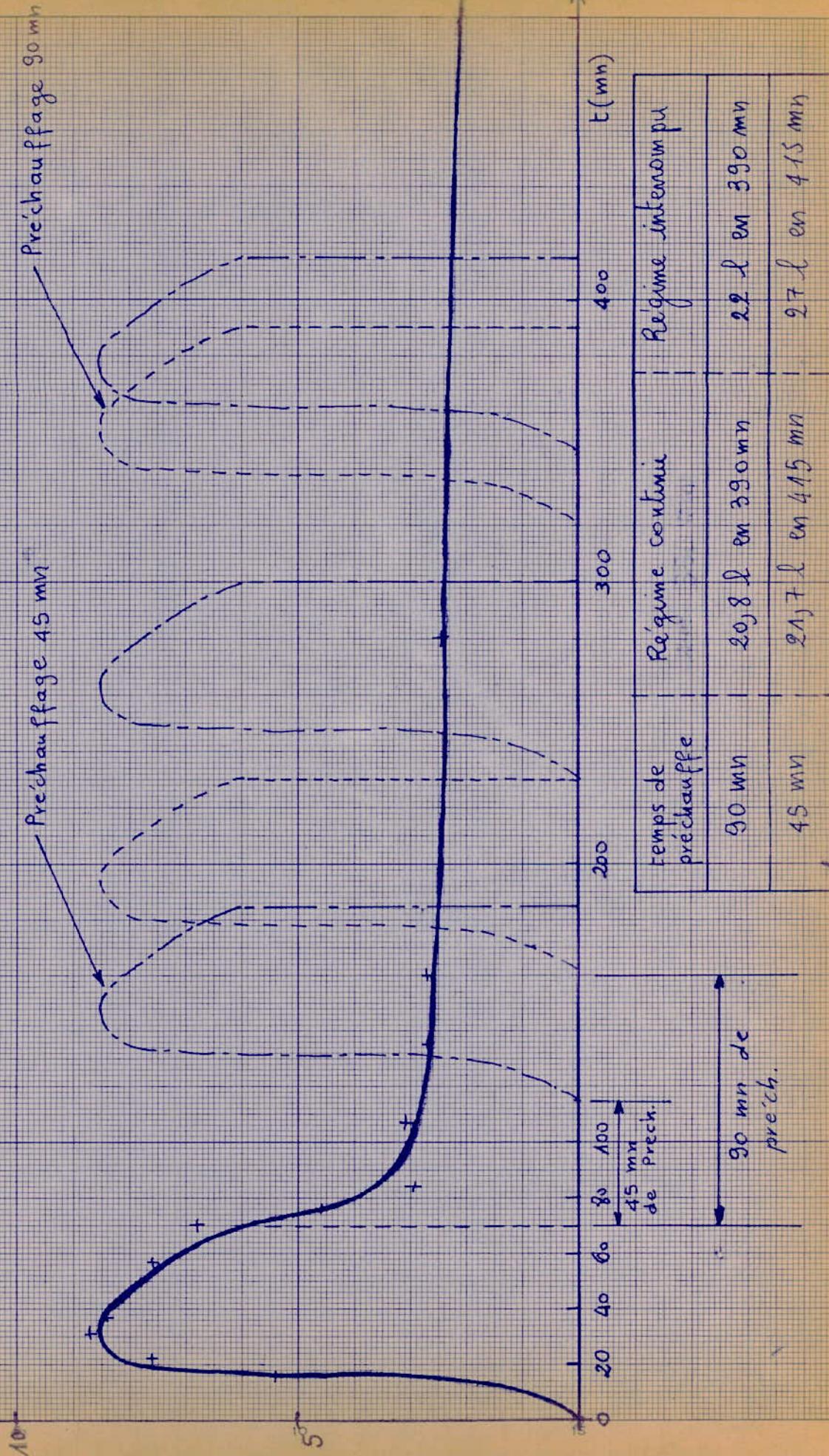


$\text{m}_\text{GNL} \cdot (\text{t}/\text{h})$

Temps de marche  
pour accélerer  
l'intervalle = 70 min.

$$\begin{cases} \text{ESSAI N}^{\circ} 3 \\ 17/4/77 \\ \text{m}_\text{GNL} = f(t) \end{cases}$$

C13.



ESSAI N° 3  
17/4/77  
en G.N.L. = P(+).

C14

Temps de marche  
pour une réjime  
intervrompu 80 mn

t. préch. 45 min. t. préch. 90 mn.

10

50

80

100

120

140

160

180

200

220

240

260

280

300

320

340

360

380

400

t (mn)

Temps de préch.	Régime continu	Régime intervrompu
90 mn	21,8 l en 420 mn	24,1 l en 420 mn
45 mn	23,6 l en 455 mn	32,6 l en 455 mn

→  
t de préch. 90 mn

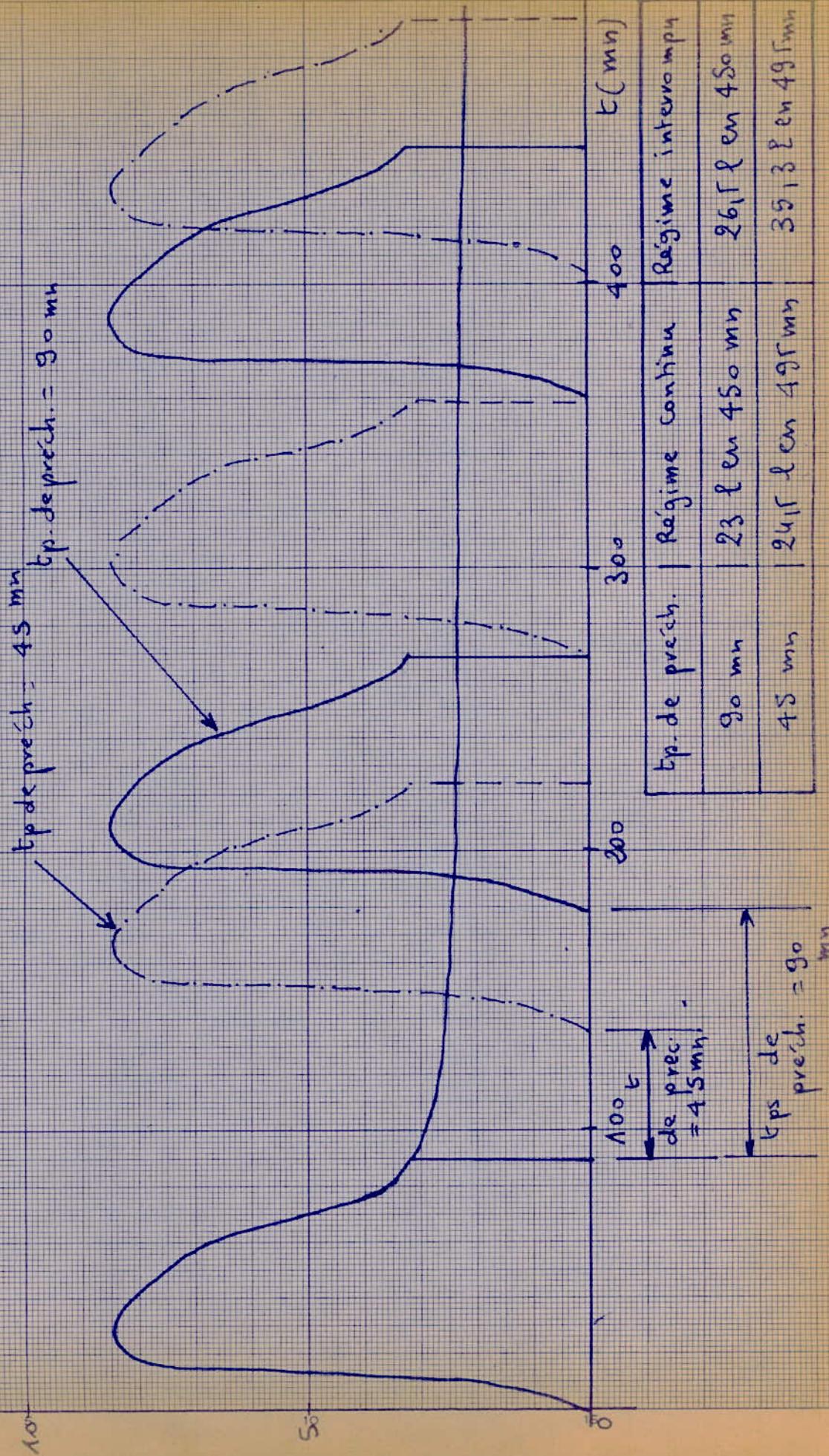
→  
t de préch. 45 mn

$m$  (GNC) =  $c(t)$

Temps de marche  
Régime intermittent = 90 mn

ESSAI N° 3  
17/4/77  
 $m = f(t)$

C15

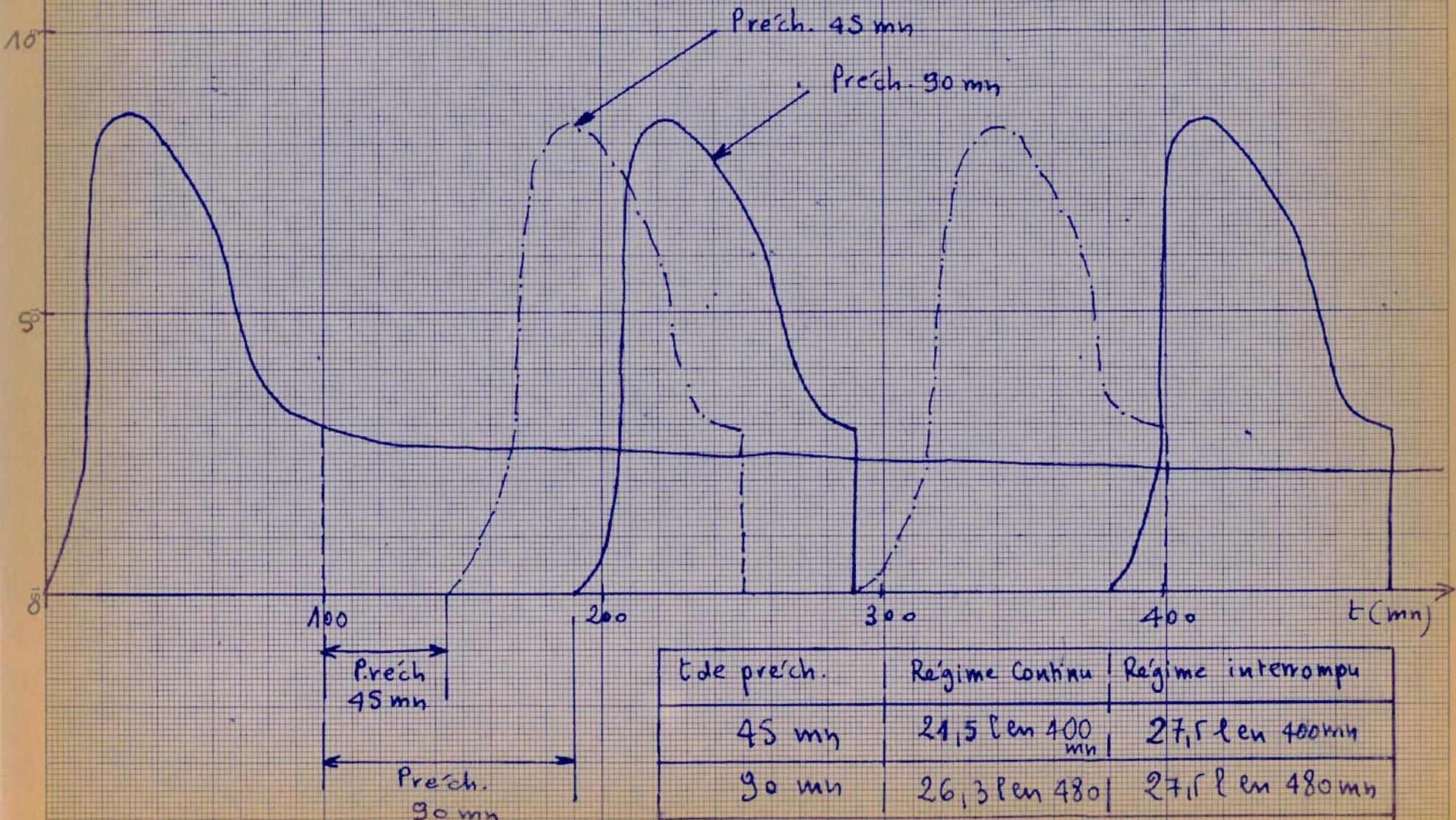


m G.N.L. (l/h)

Temps de marche  
régime interrompu  
de 100 mn

ESSAI N°3  
17/4/77  
 $m = f(t)$

C16



$$m_{G.N.L} = f(t)$$

e/h.

temps de marche

régime interrompu : 110 mn

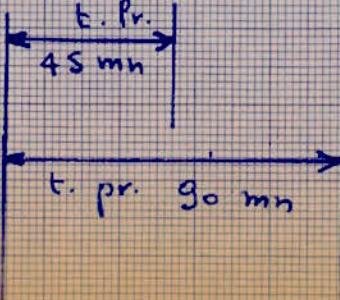
ESSAI N° 3  
17/4/77  
 $m_{G.N.L} = f(t)$ .

C17

$t_{\text{prech.}} = 45 \text{ mn}$

$t_{\text{prech.}} = 90 \text{ mn}$

100 110 200 300 400 t (mn)



$t_{\text{de prech.}}$	Régime Continu	Régime interrompu
90 mn	26,8 en 510 mn	29,2 l'en 510 mn
45 mn	21,8 l'en 420 mn	29,2 l'en 420 mn

ESSAI N°3 . PLANIMETRISATION  
DE LA COURBE  $m = f(t)$  DU  
REGIME CONTINU.

N°1

Temps de fonctionnement (mn)	Production de G.N.L. en l	Temps de fonctionnement (mn)	Production de G.N. l. en l.
10	0,16	150	11,50
20	0,83	180	12,66
30	2,33	210	13,83
40	3,90	240	15,00
50	5,33	270	15,90
60	6,33	300	17,46
70	7,13	330	18,66
80	8,00	360	19,83
90	8,66	390	21,00
100	9,16	420	22,00
110	9,66	450	23,18
120	10,16	480	24,33

RECATITULATIF DES RESULTATS  
DE COMPARAISON OBTENUS PAR  
PLANIMETRISATION DES COURBES  $m^o = f(t)$ .

N°2

"temps de marche" en mn	temps de Préchauffe en mn	PRODUCTION DU REGIME INTERROMPU	PRODUCTION DU REGIME CONTINU
50	90	20 l en 470 mn	24 l en 470 mn
	45	25 l en 425 mn	20,6 l en 425 mn
60	90	24 l en 510 mn	26 l en 510 mn
	45	30 l en 480 mn	24,3 l en 480 mn
70	90	22 l en 390 mn	20,8 l en 390 mn
	45	27 l en 415 mn	21,7 l en 415 mn
80	90	24,5 l en 420 mn	21,8 l en 420 mn
	45	32,6 l en 455 mn	23,6 l en 455 mn
90	90	26,5 l en 450 mn	23 l en 450 mn
	45	35,3 l en 495 mn	24,5 l en 495 mn
100	90	27,5 l en 400 mn	21,3 l en 400 mn
	45	27,5 l en 480 mn	26,3 l en 480 mn
110	90	29,2 l en 510 mn	26 l en 510 mn
	45	29,2 l en 420 mn	21,8 l en 420 mn

courbes de variation des débits moyens en fonction des intervalles de marche du liquéfacteur.

Ri TP 45 = Régime interr. temps de préch. 45 mn  
Ri TP 90 = " " " " " 90 mn  
RC = " continu.



## Résultats et conclusion sur la liquéfaction du gaz naturel.

### Essais et dépouillement

Nous avons fait 5 essais sur la liquéfaction du gaz naturel; dans les essais (1) , (2) , (5) l'évolution de la production de G.N.L. n'a pas été bien suivie puisque le temps de marche fut très court et ceci à cause des différents arrêt et pannes du liquéfacteur (ex: détérioration des fusibles qui nécessitent 1/4 d'heure de réparation , arrêt du liquéfacteur quand le débit est trop faible ) . Par contre , les essais (3) et (4) nous ont permis de contrôler et d'étudier l'évolution de la production de ce liquéfacteur . Nous constatons d'une manière générale , dans les premières 40 mn ; la production est croissante jusqu'à une valeur d'environ 8,5 l/h, puis elle décroît brusquement et descend jusqu'à 3 l/h, et ceci en l'espace de 30 mn et se stabilise à cette valeur . On note au passage que l'évolution de la puissance fournie par le moteur est normale et se stabilise à 0,9 kw au bout de 70 mn de marche du liquéfacteur : voir courbes ( C1,C2,C3, C4,C5); les rendements pour les essais qui nous intéressent(essais 3 et 4 ) ont les mêmes allures que celles du débit en fonction du temps ; à la stabilisation de la production le rendement est de 0,3 , voir courbes ( C6,C7,C8,C9,C10) ;

On remarque que la production est beaucoup affectée par le dépôt de givre sur la tête du condenseur. Le drain d'évacuation des lourds se trouve souvent bouché , ce qui augmente le givrage de la tête , donc

diminution de la production et quelques fois arrêt du liquéfacteur .

#### Détermination du meilleur temps de marche

Maintenant il s'agit de voir quelle est la meilleure utilisation du liquéfacteur . On aura à comparer pour cela deux sortes d'utilisations :

-Utilisation sous régime permanent .

-Utilisation sous régime interrompu , au bout d'un temps bien approprié en préchauffant à chaque fois .

Pour cette étude , on a choisi l'essai 3 qui est beaucoup plus régulier que l'essai 4 .

Observons pour cela la courbe  $\dot{m} = f(t)$  , voir C3 . On se propose d'arrêter le liquéfacteur au bout d'un certain temps T de façon que le liquéfacteur aura été utilisé que là où il débite le plus . Donc l'opération aura les séquences suivantes :

1- début: préchauffage du liquéfacteur et mise en marche du liquéfacteur .

2- arrêt du liquéfacteur au bout d'un temps T .

3- préchauffage du liquéfacteur durant un temps t .

4- mise en marche du liquéfacteur de nouveau et arrêt au bout du même temps T ; et ainsi de suite .

Nous avons fait varier le temps de marche T de 50mn à 110Mn par pas de 10mn et avons par ailleurs considéré 2 temps de préchauffe  $t_1 = 90\text{mn}$  donné par la soufflerie ( PW 7115 ) disponible au laboratoire et  $t_2 = 45\text{mn}$  donné par les souffleries ( PW 7201 à 7209 ) non disponible au laboratoire de liquéfaction . On a construit les courbes débit de G.N.L. en fonction du temps pour ce régime interrompu en reproduisant

le long de l'axe des temps la partie de la courbe du régime continu où le liquéfacteur débite le plus ; voir courbes C11 à C17 .

Pour avoir la production de G.N.L. pour chaque couple( $T$  ,  $t$ ) ( $T$ = temps de marche ou intervalle de marche et  $t$  = temps de préchauffe) on a planimétré donc toutes les courbes C11 à C17 : voir tableau des résultats N° 2. Nous avons calculé les débits moyens pour chaque régime et avons tracé les courbes de débits moyens en fonction du temps, voir courbe C18 .

Sur la courbe C18 on peut voir quelle est le couple ( $T$ , $t$ ) qui nous donne la meilleure production. On voit dans C18 que pour un préchauffage de 90mn ou de 45mn, le meilleur temps de marche du liquéfacteur est de 85mn. Pour ce temps ou intervalle de temps de marche (85) , les débits sont :

$$-t=45 \text{ mn} , \quad m^{\circ} = 4,4 \text{ l/h}$$

$$-t=90 \text{ mn} , \quad m^{\circ} = 3,7 \text{ l/h}$$

$$- \text{régime continu} , \quad m^{\circ} = 31/\text{h} : \text{constant} .$$

soufflerie ou temps de préchauffe	t. de marche du liquéfacteur	débit régime continu	débit régime interrompu	accroissement
PW 7201 à 7209 $t= 45 \text{ mn}$			4,4 l/h	46%
PW 7115 $t= 90 \text{ mn}$	85 mn	3 l/h constant	3,7 l/h	23%

Donc avec un temps de marche de 85 mn et avec un préchauffage de 90 mn ; notre production moyenne passe de 3 l/h à 3,7 l/h et se trouve ainsi accrue de 23% . Mais les résultats atteints par un préchauffage de 45 mn et toujours un temps de marche de 85 mn sont beaucoup plus importants puisque la production moyenne se trouve améliorée de 46% . Il serait donc avantageux que le laboratoire soit équipé de l'une des souffleries PW 7201 à 7209 .

#### Zone d'utilisation

Observons les courbes C19 : ces courbes représentent en fonction du temps les productions suivantes :

- Production en régime continu.
- Production en régime interrompu avec une préchauffe de 90 mn .
- Production en régime interrompu avec une préchauffe de 45 mn .

On a convenu d'utiliser le liquéfacteur sous régime interrompu (85 mn) avec un temps de préchauffe de 45 mn ou 90 mn . Mais il y a des endroits bien visibles dans la courbe C19 où l'utilisation du liquéfacteur sous le régime continu est plus rentable.

DONC : - Résultat général: l'utilisation (85,45) est plus économique que l'utilisation (85, 90) qui elle-même plus économique que le régime continu . Cependant :  
- En certains endroits le régime continu ( RC ) est plus rentable que les utilisations (85,45) ou (85,90)

EXEMPLE: on a un réservoir de 10 l à remplir de G.N.L , regardons la courbe C19, elle indique :

- le liquéfacteur débite 10 l en 114 mn sous le régime continu
- le liquéfacteur débite 10 l en 156 mn sous le régime (RI 85 45)
- le liquéfacteur débite 10 l en 200 mn sous le régime (RI 85 90)
- le liquéfacteur débite 14 l comme suit :
  - en 186 mn sous le régime ( RI 85 45 )
  - en 200 mn sous le régime continu ( RC )
  - en 234 mn sous le régime ( RI 85 90 )

RI 85 45 = REGIME INTERROMPU TEMPS DE MARCHE 85 MN , PRECHAUFFE 45 MN

RI 85 90 = \_\_\_\_\_ 90 MN

RC = REGIME CONTINU

GAIN DE TEMPS = GAIN D'ENERGIE = ECONOMIE

Remarque : ceci est valable que dans le cas où on a à remplir un réservoir de G.N.L et de n'utiliser le liquéfacteur que plus tard .

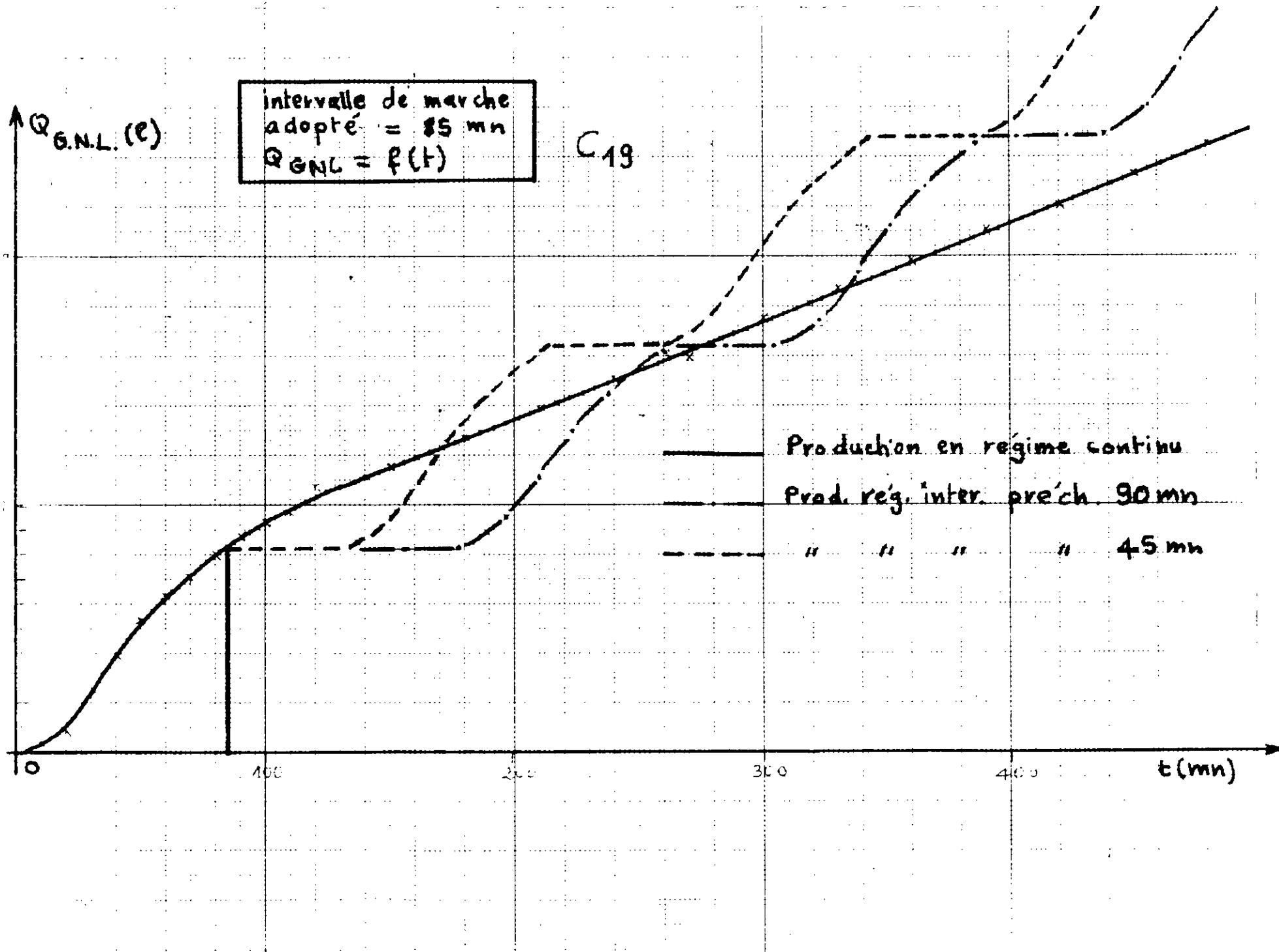
On va classer donc ces utilisations particulières du liquéfacteur comme suit :

## TABLEAU D'UTILISATION DU LIQUEFACTEUR EN

PRODUCTION DE G.N.L.

$0 < Q \leq 12$ litre	(1) RC, (2) RI8545, (3) RI8590
$12 < Q \leq 14,4$ litre	(1) RI8545, (2) RC, (3) RI8590
$14,4 < Q \leq 16,4$ litre	(1) RI8545, (2) RI8590, (3) RC
$16,4 < Q \leq 18,8$ litre	(1) RI8545, (2) RC, (3) RI8590
$18,8 < Q$ litre	Utilisation sous RI8545 ou RI8590 les courbes correspondantes sont nettement au-dessus de celles de RC

Remarque : Q est la production de gaz naturel liquide en litre



CALCUL DES PERTES DE GAZ NATUREL

---

Extrait du tableau des résultats de l'essai numéro (1)

temps de mesure en mn	indication du compteur de G.N. en m	débit de G.N. mesuré en g/mn	masse à volu. du G.N. en Kg :/m <sup>3</sup>
85	4229,810	38,3	0,85
90	4230,190	38,3	0,85

Calcul du débit de gaz naturel:

$$\text{m}^3 \text{ G.N.} = \frac{4230,190 - 4229,810}{90 - 85} \text{ m}^3 / \text{mn}$$

$$\text{m}^3 \text{ G.N.} = 78,5 \text{ g/mn}$$

Calcul des pertes //

On a fourni 78,5 g/mn et l'on récupère seulement 38,3 g/mn.  
On remarque que cet exemple nous donne des pertes assez importantes, de l'ordre de 50%.

---

## REMARQUES ET PROPOSITIONS

---

Si l'air ambiant était sec , il n'aurait pas fallu préchauffer la tête du condenseur durant 45 mn ou 90 mn . Durant les essais , l'air ambiant était très humide et son humidité est montée jusqu'à 80 % . Mais à défaut d'air sec , on aurait pu utiliser comme gaz sec le gaz naturel lui-même et dans ce cas , quelques minutes suffiront pour faire démarrer le liquéfacteur . Un essai provisoire a été fait auparavant et cela a donné de bons résultats . Il est nécessaire de reconsidérer cette possibilité de préchauffage de la tête avec le gaz naturel et de faire des calculs de rentabilité . Puisqu'on a convenu d'utiliser le liquéfacteur sous le régime intermittent( interrompu ) , il est commode d'automatiser la combinaison arrêt-mise en marche du liquéfacteur et arrêt-mise en marche de la soufflerie par un système d'horlogerie électronique .

Dans les essais de liquéfaction du gaz naturel , nous avons rencontré beaucoup d'incommodités au niveau des mesures de débit de G.N. , car en vidant le dewar de son contenu de G.N.L dans un réservoir il y a un dégagement considérable de vapeurs qui nuisent à l'organisme humain .Pour cela il faut que le laboratoire de liqué-

faction soit équipé de masques à gaz ou bien aménager un robinet sur le dewar ( ce qui améliorera le transvasement dewar-réservoir )

On a constaté à plusieurs reprises que les pannes du liquéfacteur sont dues pour la plupart à une diminution du débit d'eau de refroidissement , car le liquéfacteur au-delà d'une valeur minimale du débit d'eau , s'arrête de lui-même et déclenche une sonnerie. Cette sonnerie est actuellement en panne .

Cette diminution du débit d' eau de refroidissement est due en particulier à l'utilisation considérable d'eau par les autres au laboratoire . Il est donc nécessaire d'isoler le circuit d'alimentation en eau du liquéfacteur .

---

Bibliographie

- 1- Notice du liquéfacteur.
  - 2- Cours de Mr Muller sur la liquéfaction .
  - 3- Projet de fin d'étude de Mr Achour sur la liquéfaction .
-

DEUXIEME PARTIE

---

COMBUSTION

DU GAZ NATUREL

#### AVERTISSEMENT

---

Il arrive que la méthode de calcul de certains coefficients ou de certaines grandeurs ( ex: richesse ....) ne figure pas dans cette étude .Pour cela il faut se référer à la documentation et notamment au cours de Mr Matton sur la combustion.

Dans ce cours figure aussi la théorie complète sur l'utilisation du diagramme Enthalpie-richesse et les calculs de rendements .

---

## INTRODUCTION

---

Dans cette troisième partie de notre projet , on s'est fixé pour but d'étudier le comportement d'une chambre de combustion d'un réacteur , en comparant les résultats expérimentaux avec les résultats théoriques .

Mais limités par le temps , nous n'avons pas pu faire des essais sur cette chambre et comme côté pratique nous avons procédé à certains travaux d'ordre secondaire ( ex : changement de la vanne de régulation de température

Comme point de départ , nous avons reconcidéré les essais qui ont été faits en juin 1975 . Nous avons repris les calculs et avons complété le dépouillement de quelques essais , notamment en procédant aux calculs des rendements .

Donc cette étude comprendra deux parties : une partie sur la théorie et la pratique des mesures et une partie sur les essais et le dépouillement avec la conclusion .

Dans la partie théorie et pratique des mesures nous trouverons:

- Description du banc de combustion et mise en marche .
- Calcul des enthalpies globale et de combustion.
- Calcul du coefficient stoechiométrique.
- Calcul des débits de gaz et d'air .
- Théorie des analyses de gaz à absorption de rayonnement infrarouge.
- Théorie des analyses d'oxygène .

## Partie essai et dépouillement

### -ESSAIS

-Calcul des rendements

-Courbes  $\eta = f(T_{bi})$

- Courbes  $\eta = f(\varphi_g)$

---

## HANIPULATION

### BANC DE COMBUSTION

#### But

La manipulation consiste à enflammer un mélange gazeux ( air - gaz) dans une chambre de combustion d'un reacteur pour étudier le comportement de celle-ci sous different regime et a comparer les résultats experimentaux à la theorie présentée sous forme de diagramme.

#### Description

Se referer aux differents schémas d'installations : Pl n°3, Pl n°6 Pl n°7 .

Le banc se compose essentiellement de :

- 1- Une chambre de combustion (Pl n°2)
- 2- turboventilateur (arrivée d'air )
- 3- Une centrale de gaz (stockage de gaz de gaz naturel ) , se referer aux Pl n°1 et Pl n°6.
- 4- Un pupitre de commande (Pl n°3)
- 5- Un ensemble d'analyse des gaz Pl n°4
- 6- Un systeme de sonde (Pl n°9)

#### Remarque

En ce qui concerne l'ensemble d'analyse des gaz , il y aura dans cette étude un chapitre où seront étudiés les analyseurs de gaz .

2- Banc de combustion

a- Préchauffe C.P.

- Ouvrir la vanne d'arrivée du gaz naturel (vanne n°4, EP1n°5)
- Régler le mano-détendeur à 10 bars relatifs (10 Pln°5)

b- Chambre de combustion C.C.

- Ouvrir la vanne d'arrivée du gaz c.c. ( vanne n°5 ,1Pln°5)
- Régler le mano-détendeur à 10 bars relatifs (9Pl n°5)

3- Compresseur

- Mettre la commande 18 planche n°3 sur position marche .

4- Allumage C.P

a- Sans régulation en préchauffe

- Mettre le pupitre sous tension (1Pl n°3)
- Enclencher l'électrovanne (2Pl n°3)

- S'assurer que la vanne papillon de l'entrée d'air du compresseur est au minimum (7Pl n°3)

- Mettre le compresseur en route (6Pl n°3)

- Ouvrir légèrement la vanne C.P ( vanne n°7 ,28 Pln°3 ) jusqu'à ce que le débit mètre indique une pression de quelques centimètres (31 Pl n°3)

- Appuyer sur l'allumage(10 Pl n°3) jusqu'à ce que la chambre s'allume et de façon intermittente ( la durée d'enclenchement continu ne doit en aucun cas dépasser 2 secondes, et ceci pour ne pas détériorer le transformateur inséré dans le circuit de commande par un échauffement excessif.

5- Allumage de la chambre de combustion

- Ouvrir légèrement la vanne C.C (vanne n°6, 27 Pl n°3 ) jusqu'à ce qu'on ait une dénivellation sur le manomètre (30 Pln°3)

## MISE EN MARCHE

### Préparation

#### Etalonnage des analyseurs

-il faut que le système soit mis en circuit au moins quatre heures avant l'étalementage .

-Voir plus loin la théorie sur les analyseurs et la méthode d'étalementage .

#### 1- Centrale des gaz

Se référer au schéma d'installation (Pl n°6 )

Avant tout , il faut que toutes les bouteilles de gaz soient remplies environ à 130 bars à l'aide du compresseur haute pression

a- S'assurer que toutes les vannes du banc sont fermées , il s'agit des vannes suivantes :

vanne n°\*1 (9Pl n°6)

vanne n°4 ( 8pl n°5)

vanne n°2 ( 4Pl n°6)

vanne n°5 ( 1Pl n°5)

b- Ouvrir la vanne de sortie de la rampe allant vers le ré - chauffeur ( vanne n°1 -9Pl16 )

c- Brancher le réchauffeur ( 8Pl n°6)

Prise de courant 220 volts ( 7Pl n°6 )

d- Mettre le mano détendeur à 16 bars relatifs en basse pression .

e- Ouvrir la vanne d'alimentation du banc ( vanne n°2 -4Pl16)

Appuyer de façon intermittente (au maximum 2 secondes d'enclenchement) sur le bouton d'allumage (9P1 n°3) jusqu'à ce que la chambre de combustion s'allume .

---

## MESURES

### 1- Débit d'air comburant

Le débit d'air comburant se mesure à l'aide d'un venturi dont on lit la différence de pression amont - col sur le manomètre (19P1 n°3), (P1 n°8)

Un rappel sur cette méthode de mesure sera présenté en annexe (voir annexe 3)

### 2- Débit de gaz C.C et débit de gaz C.P

Ces débits se lisent sur les manomètres 30 et 31 Planche n°3) reliés à deux débit -mètres à orifice.

Un rappel sur la théorie de ces mesures suivra en annexe (voir annexe 4) .

## Résumé

Pour l'air on aura à relever:

- La pression atmosphérique
- La température de l'air à l'entrée
- Le h d'eau (19P1 n°3)

Pour le gaz il faut relever :

- La pression d'arrivée( 20 et 21 P1 n°3)
  - La température du gaz ( gaz C.C et C.P)
- Les thermomètres sont situés derrière le pupitre A (voir P1 3 et P1 7 )

3- Analyse des gaz:

Pour l'analyse des gaz il faut relever :

a- % de CO<sub>2</sub>

b- % de CO<sub>2</sub> total

c- % de CO

d- % de O<sub>2</sub>

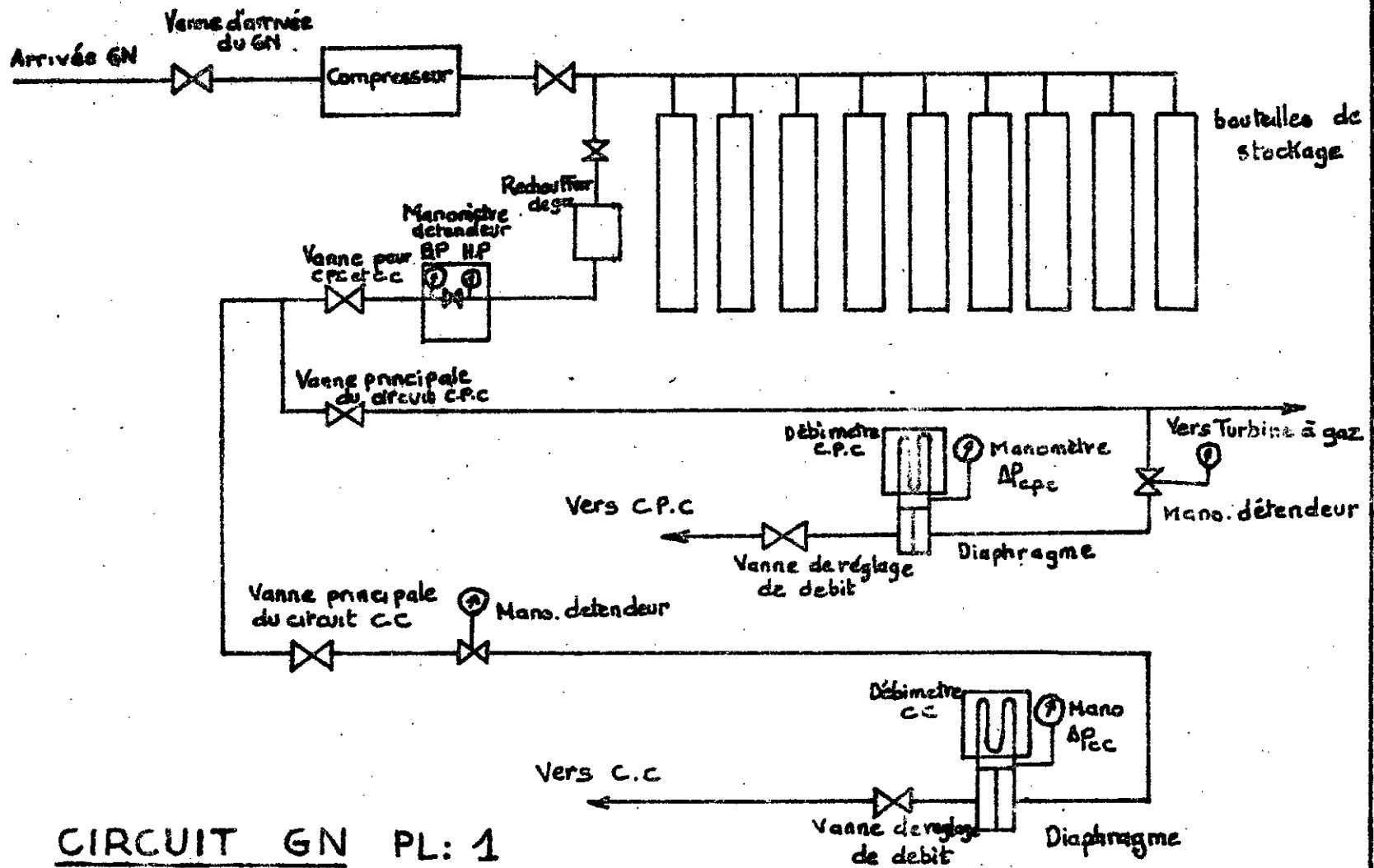
Se référer à l'annexe sur les analyseurs qui suit (Annexe 1)

4- Mesure des températures

a- Relever la température de sortie du turboventilateur

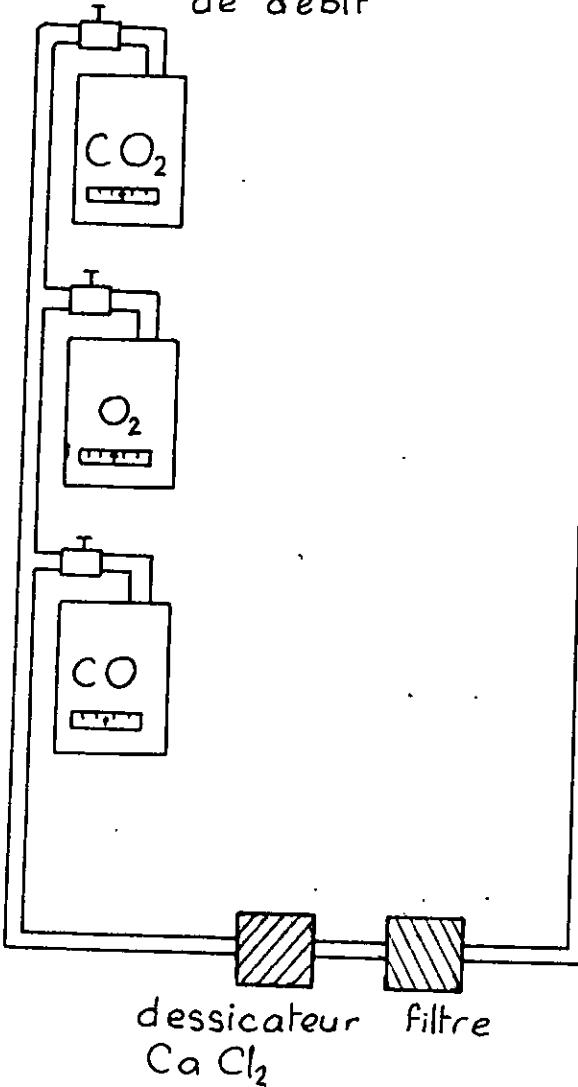
b- Relever la ou les températures de sortie des chambres . .

---

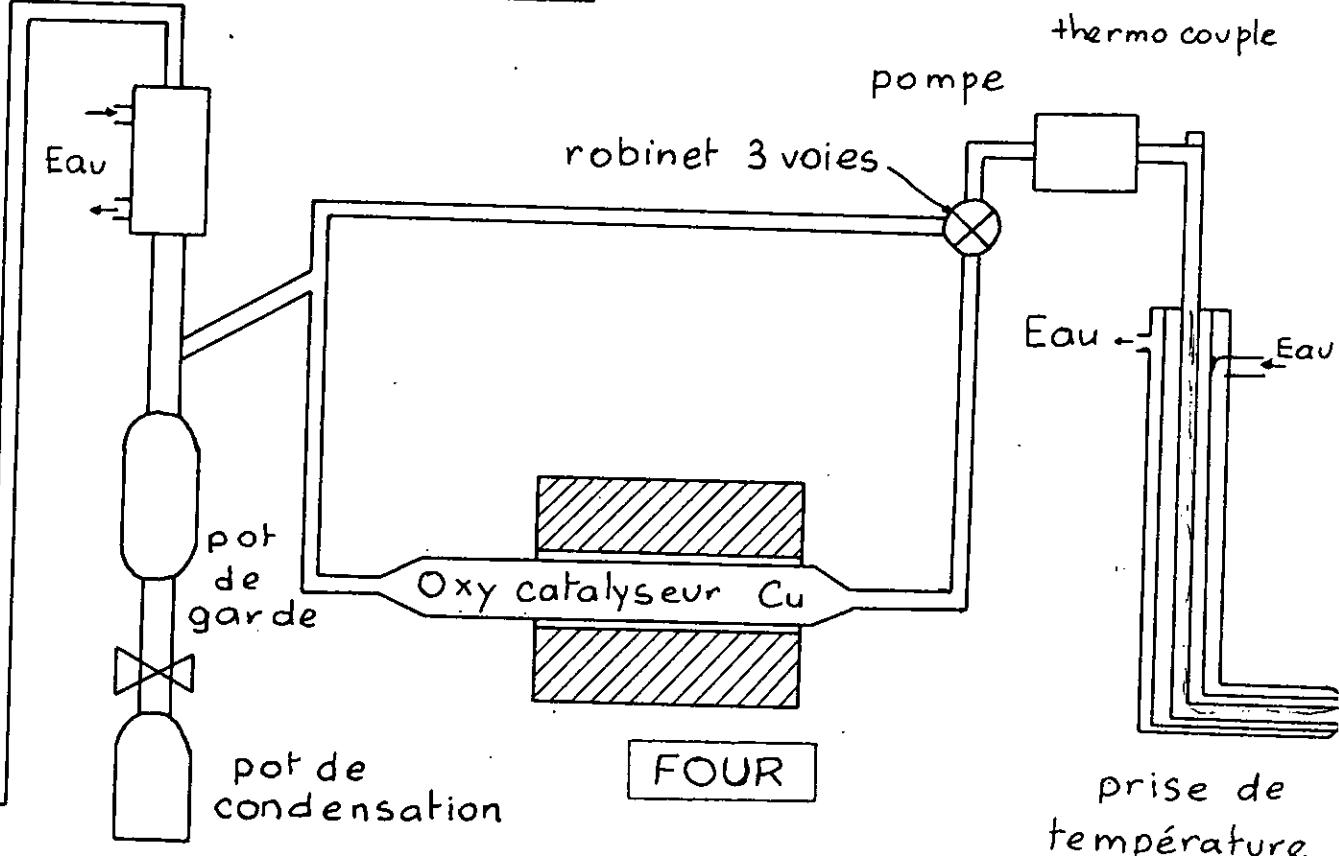


## ANALYSEURS

robinet de réglage  
de débit



## DESHYDRATEUR



SCHEMA DE L'INSTALLATION  
D'ANALYSE DES GAZ

## Notice

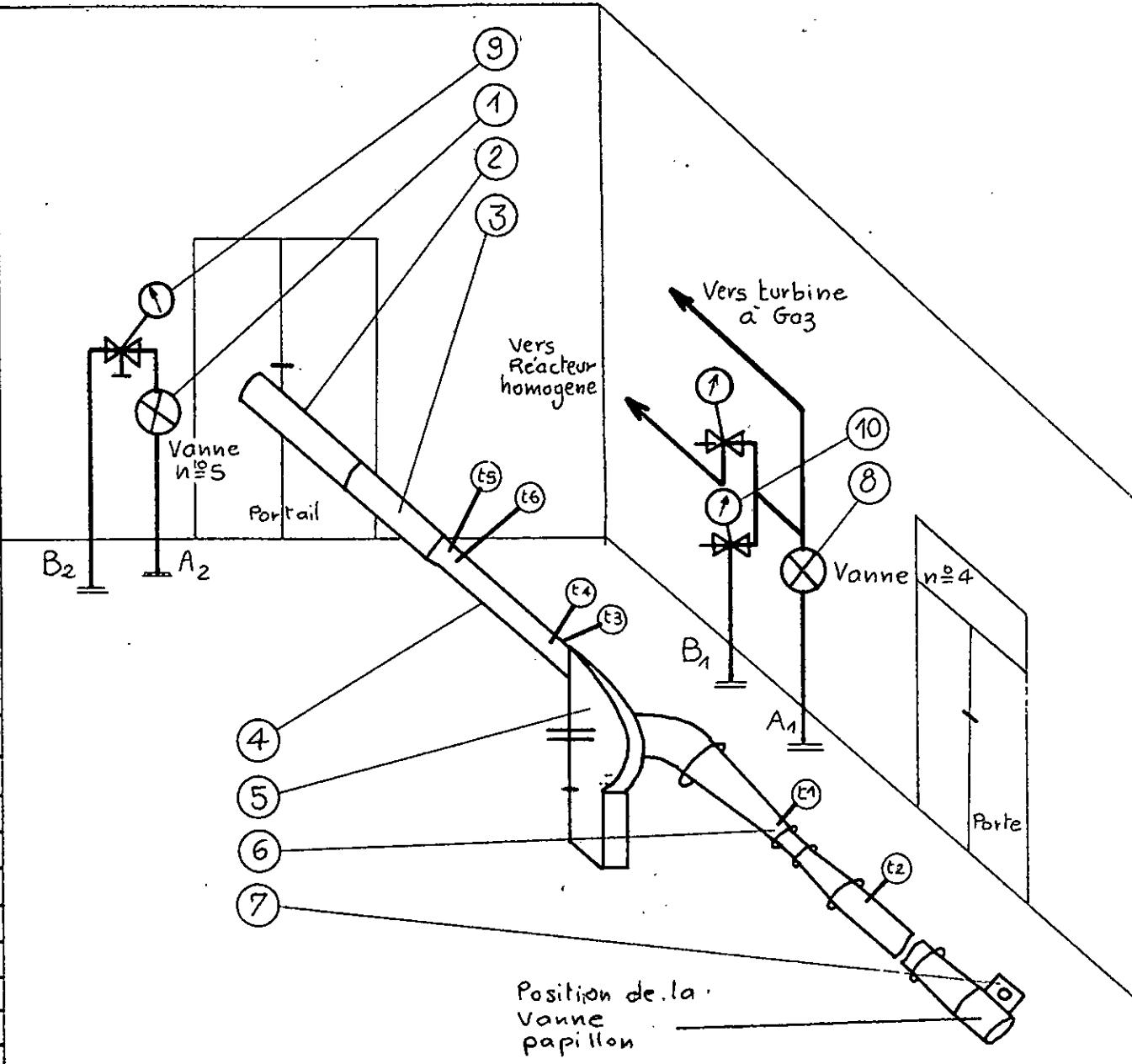
A<sub>1</sub> et A<sub>2</sub>: arrivées du Gaz Naturel de A<sub>0</sub> (Voir PI n°6)

B<sub>1</sub>: conduite du gaz naturel vers diaphragme de la chambre de préchauffe (Voir PI n°1 et PI n°8)

B<sub>2</sub>: conduite du gaz naturel vers diaphragme de la chambre de combustion (Voir PI n°1 et PI n°8)

Pour les tubes de prise de pression, voir PI n°3 et PI n°7.

## SCHEMA D'INSTALLATION BANC DE COMBUSTION PI 5



1	Vanne d'alimentat. generale CC.
2	Uniformisseur
3	Chambre de combustion
4	Chambre de préchauffe
5	Turboventilateur
6	Venturi
7	Réglage d'air du compresseur
8	Vanne d'alimentat. generale C.P.C.
9	Mano. détendeur C.C.
10	Mano. détendeur C.P.C.

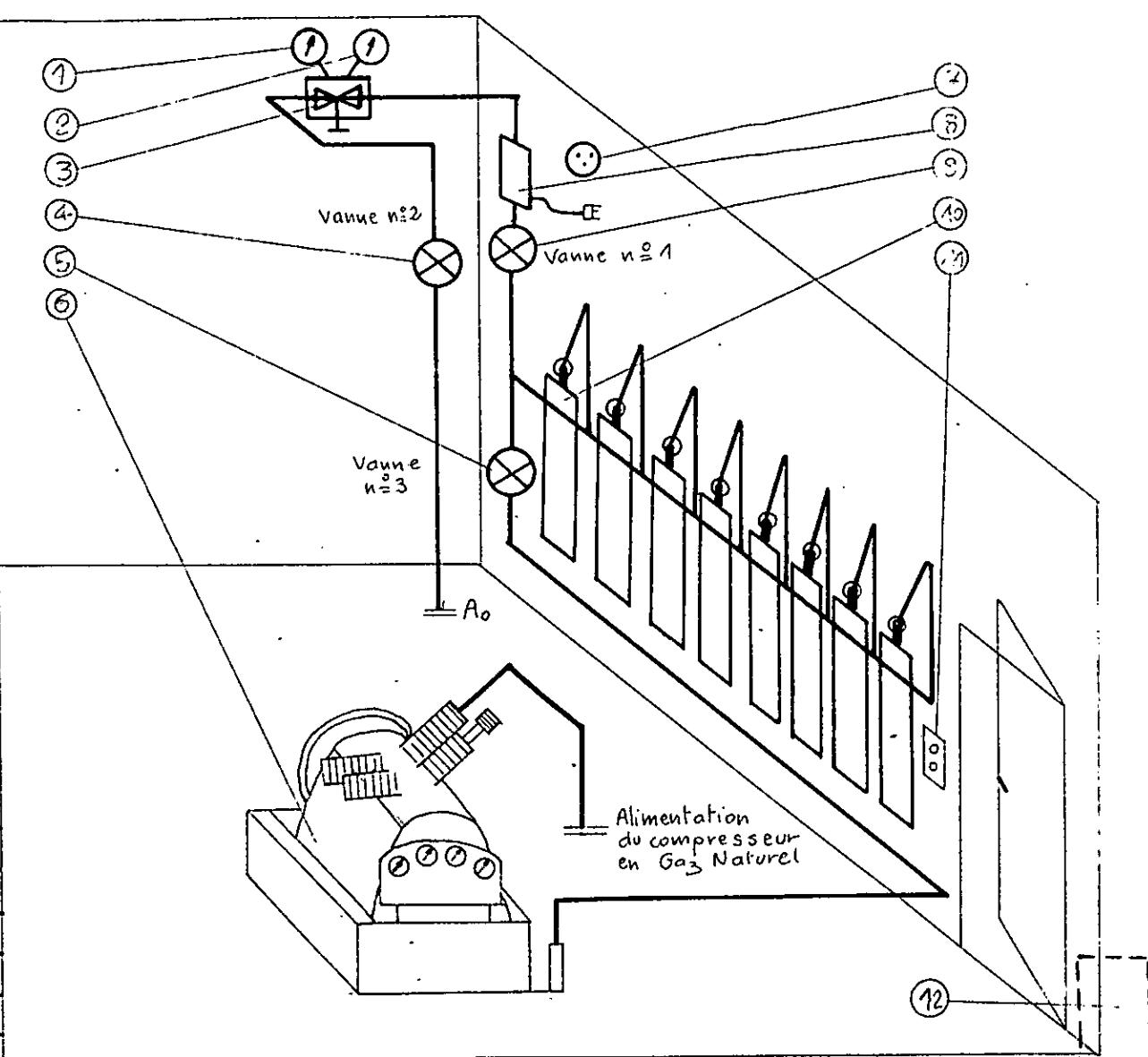
## Notice

quand le compresseur réfoule le gaz naturel dans les bouteilles, la vanne n° 3 est ouverte et la vanne n° 1 est fermée.

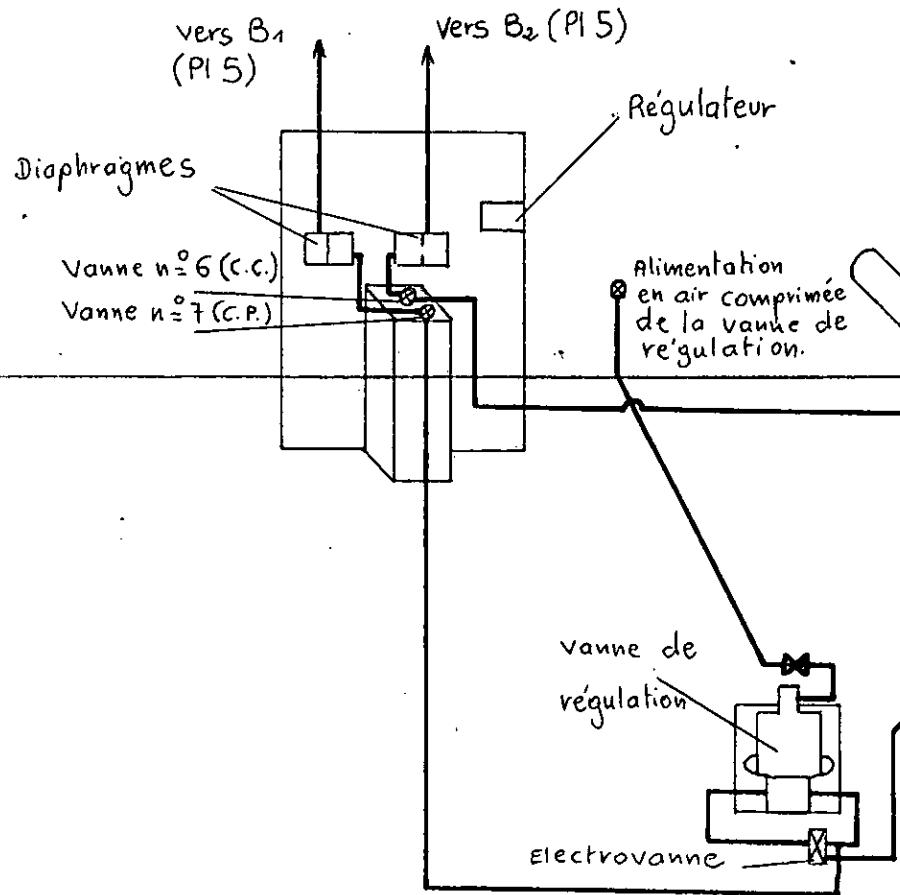
quand les bouteilles alimentent le banc de combustion, la vanne n° 1 est ouverte et la vanne n° 3 est fermée.

Ao vers A<sub>1</sub> et A<sub>2</sub> (voir PI 5 et PI 1)

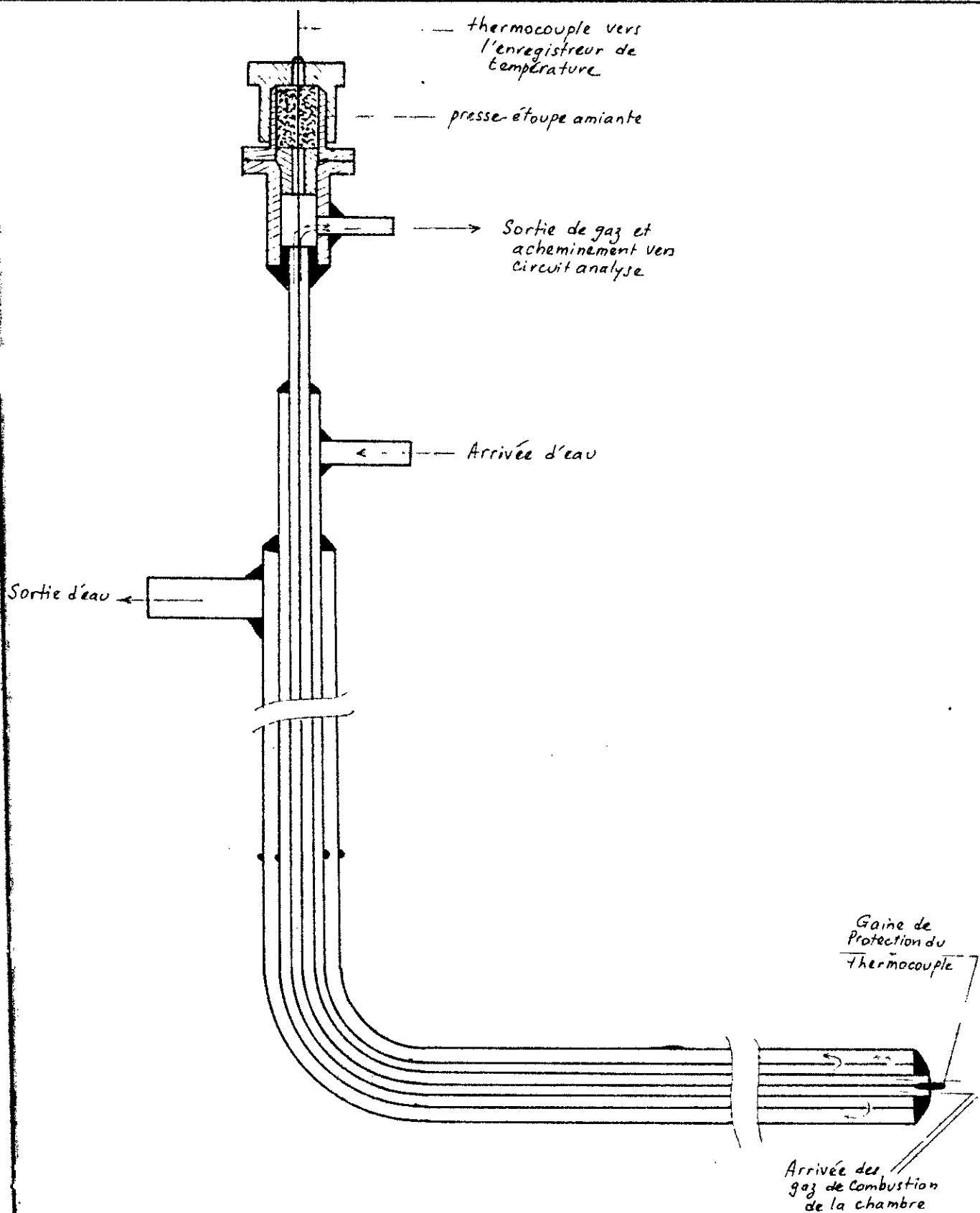
1	Manomètre H.P.
2	Manomètre B.P.
3	Détendeur
4	Vanne d'alimentation CC et C.P.C.
5	Vanne (Voir Notice)
6	Compresseur haute pression
7	Prise 220 V
8	Réchauffeur de G <sub>az</sub>
9	Vanne (Voir Notice)
10	Bouteilles de Stockage G.N.
11	commande électrique du compresseur
12	Compteur général du G.N.



SCHEMA D'INSTALLATION  
CENTRALE DES GAZ PI 6



**SCHEMA D'INSTALLATION**  
**BANC DE COMBUSTION**  
**P1 N°7**



# SONDE REFROIDIE

Pl. N° 9

## ANNEXE I

Analyseur de gaz à absorption de

rayonnement infrarouge  $\text{CO}, \text{CO}_2$

Type ANIR 11

### 1. Utilisation

Il assure la mesure en continu, de la teneur d'un gaz considéré, dans un mélange binaire ou complexe.

#### 1.1 caractéristiques techniques

Etendue de la mesure

minimale (à la pression atmosphérique)

$\text{CO}_2$  0 à 50 ppm.

$\text{CO}$  0 à 100 ppm.

$$1 \text{ ppm} = 10^{-6} = 10^{-4}\% \quad 1\% = 10^4 \text{ ppm}$$

$$\text{ex: } 1\% \text{ CO} = 10^4 \text{ ppm}$$

maximale : 0 à 100%.

#### 1.2 Alimentation pneumatique :

- Caractéristiques du gaz : l'appareil résiste à tous les gaz usuels sauf aux vapeurs d'acide.

- Pression d'alimentation de 0,5 à 1,5 bar absolu, l'indication en concentration est directement proportionnelle à la pression absolue.

- Débit recommandé 60 l/h. Le débit est fonction de la pression d'alimentation.

- Température ambiante limite de fonctionnement +15 à +35°C

- Alimentation : 127V, 220V  $\pm 15\%$ , 50 Hz

Consommation 100VA environ

- Bloc d'injection des gaz étalons

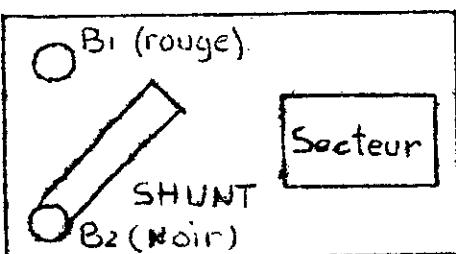
Il faut toujours prévoir des bouteilles de gaz étalons et d'azote munies de détendeurs régulateurs de pression de manière à ce que les trois gaz ,mesure zéro(azote),fin d'échelle (gaz étalon) soient tous régulés à une même pression comprise entre 120 et 150 mbar par rapport à la pression atmosphérique.

- le régulation du débit se fait à l'intérieur de l'analyseur par le robinet pointeau précédant le débitmètre.
- Ne jamais faire passer dans l'appareil un mélange gazeux saturé ou contenant des poussières.

### 1.3 Récepteur extérieur

La sortie de la mesure est en courant et en outre isolée de la masse. Il faut donc toujours shunter la sortie de l'analyseur (bornes  $B_1$  et  $B_2$ ) situées à l'arrière de l'appareil par une impédance donnant pour le courant maximal une chute de tension inférieure à 24V.

Par exemple: calibre 5mA impédance admissible de 0 à 4000 .Dans le cas où il y a plusieurs récepteurs extérieurs il faut les brancher en série.



Plaque de raccordement

Raccorder l'analyseur à une source tension 110 - 127 - 220 ou 237 V (50 Hz)  
au moyen du cordon.

Remarque ; au dessus du transformateur d'alimentation générale se trouve une plaque quetteéquipée de bornes permettant d'effectuer les différentes raccordements secteur (110 & 127 - 220 - 237 V)

#### Raccordement gaz

Raccorder sur la face avant ;

- le filtre de sécurité à l'entrée du gaz
- la tubulure sortie à une canalisation d'évacuation

#### Exploitation

Si le mélange contenant le gaz à analyser est saturé d'humidité il est recommandé à brancher l'appareil au moins une heure à l'avance sans mettre la pompe en marche , pour éviter les condensations de la vapeur d'eau contenue dans le mélange à l'intérieur du tube d'analyse.

Si le temp de préchauffage de l'appareil est respecté le tarage sera précis et plus stable.

#### Mise en service de l'analyseur

##### -Verifications préliminaires

Verifier le zéro de l'amplificateur( agir sur le potentiomètre P<sub>2</sub> si c'est nécessaire ,situé à l'intérieur de l'appareil).

##### -Réglage du zéro des teneurs

Faire circuler dans le tube d'analyse un gaz neutre(azote ou air) ne contenant pas le gaz à doser.

-Vérifier que le commutateur C01 est sur la position mesure, et que le gain est à la valeur probable indiquée.

#### Pseudo-tarage et tarage

##### - Pseudo-tarage:

Cette opération consiste à contrôler le fonctionnement de l'appareil .

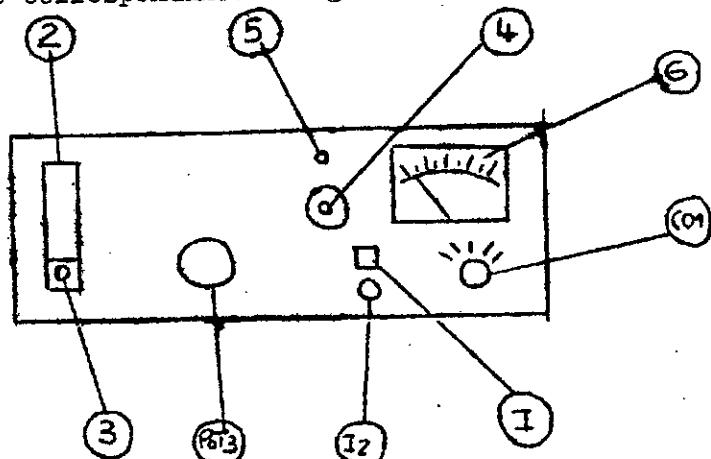
-Balayer le tube d'analyse avec un gaz neutre (N<sub>2</sub>).

-Mettre le commutateur C0 1,(vérifier la correspondance entre la valeur lue

sur le milliampermètre et la valeur indiquée sur la fiche d'instruction.

### Tarage

- Mettre le commutateur sur la position mesure.
- Balayer le tube d'analyse avec un gaz titré.
- Contrôler que la valeur lue sur le milliampermètre correspond à la valeur lue sur la courbe d'étalonnage .
- Ajuster cette correspondance en agissant sur le potentiomètre POT 3.



C0 1: commutateur (zéro amplificateur, tarage, mesure)

G : millampèremètre

I : bouton poussoir MARCHE ARRET

I2 : inverseur zéro

POT3: potentiomètre gain

4 : filtre de sécurité

5 : tubulure sortie gaz

2 : débitmètre

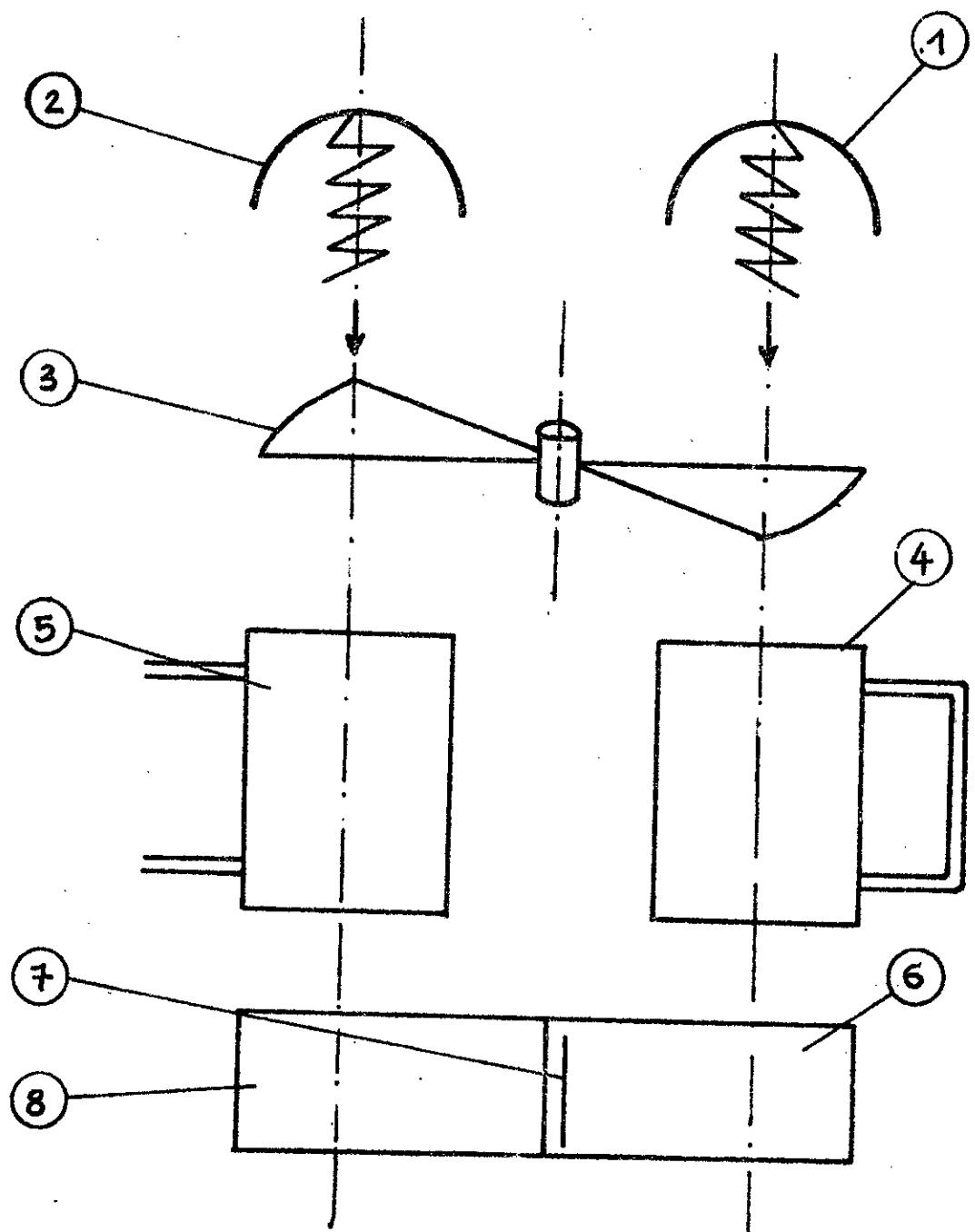
3 : axe fendu(débitmètre)

### Fonctionnement

L'analyseur comprend deux émetteurs identiques 1 et 2 constitués de spirales chauffées électriquement au rouge ,et munies de réflecteurs ; Les tubes 3 et 4 servent ,l'un de tube d'analyse et contient le mélange gazeux à analyser , l'autre de tube de comparaison et contient un gaz neutre.

Les deux chambres 5 et 6 du récepteur sont remplies par le même gaz que celui que l'on veut analyser. Le gaz absorbera les radiations qui ont été affaiblies par la présence dans le mélange du gaz à doser. L'émission infrarouge est interrompue périodiquement et simultanément par la rotation d'un obturateur 7. Les pressions qui règnent dans les deux chambres de mesure se trouvent modulées à la fréquence de passage des pales de l'obturateur.

La membrane séparant les deux chambres, constituant l'armature d'un condensateur substitue la mesure de la variation de pression à une variation de capacité électrique, qui s'effectue au moyen d'un amplificateur dont le signal de sortie fait dévier un milliampèremètre.



1-2 Emetteurs

4 Tube de comparaison

5 Tube d'analyse

3 Obturateur

7 Membrane

6-8 Chambre (récepteur)

## SCHEMA DE PRINCIPE DE L'ANALYSEUR

## Analyseur d'Oxygène

### Type OSCAR

Principe : Oscar est un analyseur de gaz utilisant les propriétés paramagnétiques de l'oxygène. Il mesure en continu, la teneur en oxygène d'un mélange gazeux

gaz paramagnétiques :  $O_2$  ;  $NO_2$  ;  $NO$

- De tous les gaz industriels, seul l' $O_2$  est paramagnétique.  
(les deux oxydes d'azote  $NO$  et  $NO_2$  sont également paramagnétiques, mais leur susceptibilité magnétique est plus faible et on les rencontre généralement en très faible proportion)

#### Caractéristiques techniques

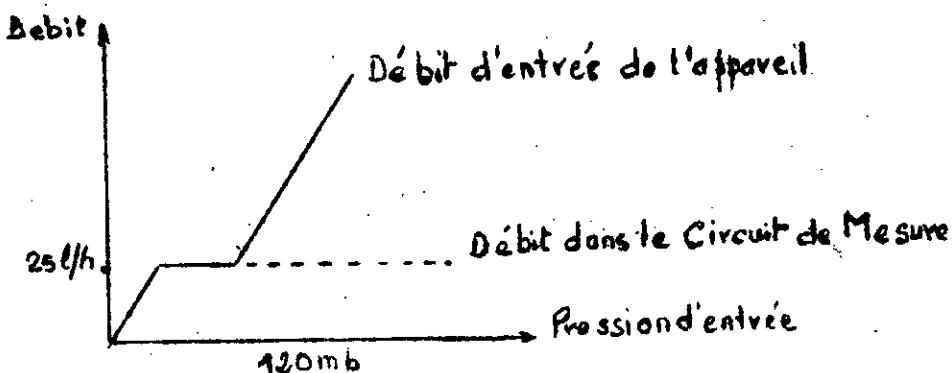
- alimentation secteur
- Tension 220V  $\pm$  10%
- Fréquence 45 à 65 Hz sinusoïdal
- Consommation 120 VA

#### Alimentation pneumatique

L'appareil résiste à tous les gaz usuels sauf aux vapeurs de solvants et aux vapeurs d'acide (HCl).  
Ne pas faire passer de mélange inflammable dans l'analyseur.  
celui-ci comportant un point chaud ( $230^\circ$ ) .

Pression d'alimentation : 0,1 à 1b absolu

Débit muni d'un régulateur à 25l/h



### Caractéristiques de la mesure

- Echelles : 0 à 1% à 0 à 100% de  $O_2$

Les appareils ont trois échelles :

- Courbes d'étalonnage : linéaire sur toutes les gammes
  - signal de sortie : 4- 20mA avec une impedance comprise entre 0 et 1500 ohms.
  - Fidélité : 1% de l'étendue de mesure .
  - Reproductibilité : 2% de l'étendue de mesure par sonnette
  - Temps de réponse : environ 6s.

### Conditions ambientales et influences extérieures

- Température ambiante de fonctionnement + 15 à 35°C avec consigne de température réglée à + 45°C  
consigne réglable entre + 30 et + 60°C.

- #### - Pression atmosphérique

Indication directement proportionnelle à la pression atmosphérique

## Exploitation

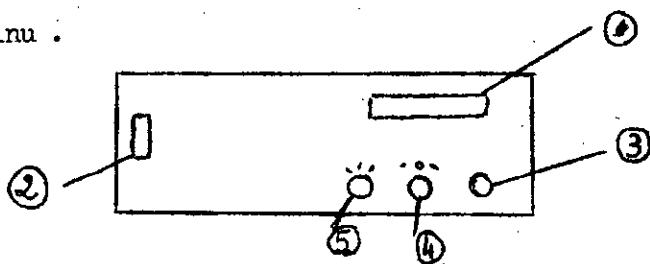
#### - Vérifications préliminaires

- S'assurer de l'étanchiéité des circuits de gaz .
  - S'assurer que la suspension de la platine "mesure" a été libérée
  - Vérifier le zéro mécanique de l'indicateur (1)

Remarque : Si le mélange contient de l'humidité , il faut brancher l'appareil au moins 1h avant l'utilisation , sans mettre la pompe en marche . ( Pour éviter les condensations de la vapeur d'eau contenue dans le mélange à l'intérieur de l'analyseur ).

- lorsque l'appareil à atteint sa température de fonctionnement ( environ 2 heures ) procéder à son étalonnage.

l'appareil peut rester en marche constamment (reglage = 1fois par semaine )  
en controle continu .



### Etalonnage de l'analyseur

Reglage du zero des teneurs - après deux heures de fonctionnement faire passer de l'azote

- Ramener l'indicateur de l'échelle des teneurs à l'aide du potentiomètre (4)

- Lorsque l'appareil est utilisé sur ses 3 sensibilités, régler le zero sur la position 1 du commutateur (5)

### Reglage du gain

Envoyer dans l'analyseur un mélange de gaz étalon. Ancrer la lecture à la valeur voulue en agissant sur le potentiomètre du gain (3) quand l'appareil est utilisé sur ces trois sensibilités, faire le réglage du gain sur la sensibilité correspondant à la valeur du gaz étalon.

On peut utiliser l'air ambiant dans certains cas.

### Fonctionnement

#### Circuit de mesure:

Le circuit de mesure est constitué de deux tubes en acier inoxydable magnétique. Le gaz à doser est envoyé à l'intérieur de ces tubes qui ont une section rectangulaire afin de soumettre un grand volume de gaz aux variations du champ magnétique. Le gaz est chauffé par des résistances électriques.

Les tubes de mesure sont soumis à un champ magnétique périodique obtenu en alimentant simultanément la bobine en courant continu et en courant alternatif. Cette superposition de courant, permet l'obtention d'un champ magnétique très intense. Les variations de pression sont transmises au condensateur de mesure.

### THEORIE DE LA COMBUSTION DU GAZ NATUREL

1- Calcul de l'enthalpie globale , soit:  $(\Delta H_G^\circ)^{298\text{°K}}$

- Calcul de l'enthalpie de combustion , soit:  $(\Delta H_R^\circ)$

2- Calcul du rapport stoéchiométrique, soit :  $(C/A)_{st}$

---

#### 1- Calcul des enthalpies globale et de combustion

##### 1.1-Composition moyenne volumétrique en % du gaz naturel

H <sub>e</sub>	N <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub>	CH <sub>4</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub>	C <sub>5</sub> H <sub>12</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>6</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>8</sub>	C <sub>4</sub> H <sub>10</sub>
0,19	5,93	0,21	83,43	0,13	0,21	6,92	2,12	0,83

##### 1.2-Rappel théorique

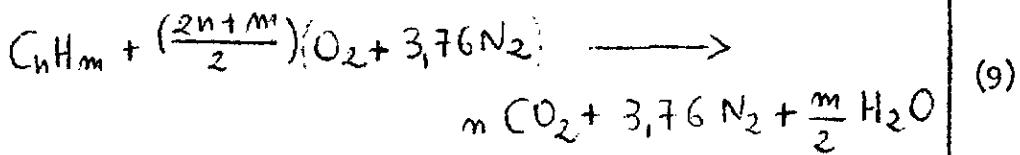
a) Déf.(1): l'enthalpie globale est la somme de l'enthalpie de formation à la température de référence et de l'enthalpie sensible .

$$(\Delta H_G^\circ)^{298} = (\Delta H_F^\circ)^\circ + \int_0^{298} C_p dT \quad (1)$$

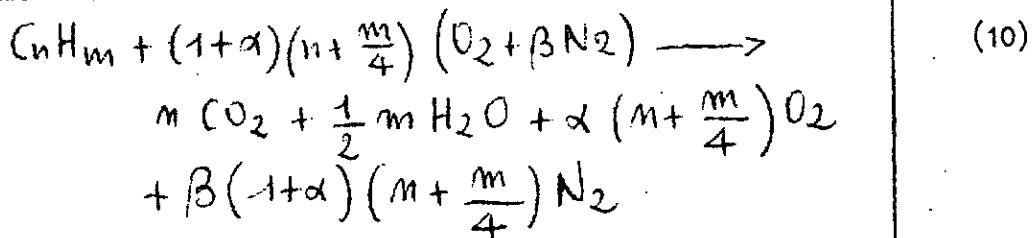
b) Déf.(2): l'enthalpie de combustion est égale à la différence des enthalpies globales des produits et des réactifs

$$(\Delta H_R^\circ)^{298} = \sum_{\text{produits}} (\Delta H_G^\circ)^{298} - \sum_{\text{réactifs}} (\Delta H_G^\circ)^{298} \quad (2)$$

Equation stoéchiométrique de la combustion d'un hydrocarbure dans l'air .



ou bien

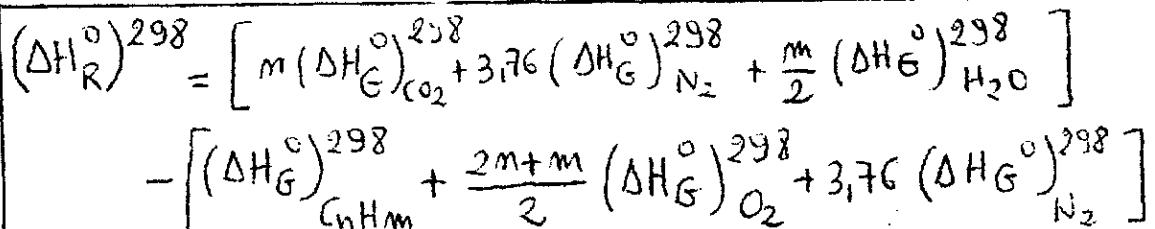


$\beta = 3,76$  ( nbre de moles d'azote par mole d'oxygène )

$$\alpha = \text{excès d'air} = \frac{1-\phi}{\phi}$$

$$\phi = \text{richesse} = \frac{C/A}{(C/A)_{st}}$$

Nous aurons donc une enthalpie de réaction donnée par :



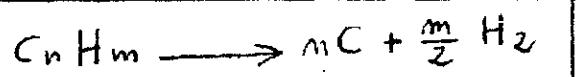
Toutes les enthalpies globales du second membre de cette égalité sont données par les tables de Ribeaud .

( Voir TABLE DE RIBEAUD )

Pour le CO<sub>2</sub>

$$(\Delta H_F^\circ)_{CO_2}^{0K} = (\Delta H_F^\circ)_{CO_2}^{298} - (\Delta H_S^\circ)_{CO_2} + (\Delta H_S^\circ)_C + (\Delta H_S^\circ)_{H_2} \quad (6)$$

Pour les hydrocarbures



$$(\Delta H_F^\circ)_r^{0K} = (\Delta H_F^\circ)_r^{298} - (\Delta H_S^\circ)_r + m (\Delta H_S^\circ)_C + \frac{m}{2} (\Delta H_S^\circ)_{H_2} \quad (7)$$

d) Théorie sur le calcul de l'enthalpie de réaction

Application de la loi de Kirchoff:

$$\begin{aligned} (\Delta H_R^\circ)^T &= \sum_{i=1}^n v_i \left[ (\Delta H_F^\circ)_{X_i}^{T_r} + \int_{T_r}^T c_p_{X_i} dT \right] \\ &\quad - \sum_{i=1}^m v_i \left[ (\Delta H_F^\circ)_{X_i}^{T_r} + \int_{T_r}^T c_p_{X_i} dT \right] \\ &= A - B \end{aligned}$$

$v_i$ : nbre de moles des produits

$v_i$ : Nbre de moles des réactifs

A : enthalpie globale du produit .

B : enthalpie globale du réactif .

c) Théorie sur le calcul de l'enthalpie de formation du G.N.

à  $T_r = 0^\circ K$

$$\left(\Delta H_F^{\circ}\right)_{G.N.}^{0^\circ K} = \frac{1}{100} \sum_i p_i \left(\Delta H_F^{\circ}\right)_i^{0^\circ K} \quad (3)$$

$p_i$  = % du réactif i dans le gaz naturel :

$$\left(\Delta H_F^T\right)_r - \left(\Delta H_F^{\circ}\right)_r = \int_0^T c_p dT - \sum_i \left( \nu_i \int_0^T c_{p,i} dT \right) \quad (4)$$

On pose :  $T = 298^\circ K$

Et soit:

$$\int_0^{298} c_{p,r} dT = \left(\Delta H_S^{\circ}\right)_r$$

L'enthalpie sensible du gaz à l'état standard .

$$\left(\Delta H_F^{\circ}\right)_r^{0^\circ K} = \left(\Delta H_F^{\circ}\right)^{298} - \left(\Delta H_S^{\circ}\right)_r + \sum_i \nu_i \left(\Delta H_S^{\circ}\right)_i \quad (5)$$

Tous les termes de l'égalité (5) sont donnés par les tables de Ribeaud .

TABLE DE RIBAUD DES  
ENTHALPIES DE FORMATION

	$\Delta H_F^{298}$	$\Delta H_S^{0-298}$	T <sub>F</sub>	T <sub>0</sub>	$-\Delta H_R^{298}$	$-\Delta H_R^{298}$	Etat physique du combustible
	Kcal/mole	Kcal/mole	°C	°C	H <sub>2</sub> O liq. Kcal/mole	H <sub>2</sub> O vap. Kcal/mole	
H <sub>2</sub>	0	2,02381	-259,2	-252,77	68,3174	57,7979	Gaz
C	0	0,2516		3497	94,052	Pas de formation d'eau.	
O <sub>2</sub>	0	2,06978	-218,77	-182,97	—	—	
N <sub>2</sub>	0	2,07227	-210,01	-195,80	—	—	
CO	-26,4157	2,07263	-205,06	-191,49	67,6361	Pas de formation d'eau	Gaz
CO <sub>2</sub>	-94,0518	2,23811	-56,18	-78,48	—	—	
H <sub>2</sub> O	-57,7979	2,3651	0	100	—	—	
CH <sub>4</sub>	-17,889	2,397	-182,48	-161,49	212,798	191,759	Gaz
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub>	-20,236	2,856	-183,23	-88,63	372,820	341,261	Gaz
C <sub>3</sub> H <sub>8</sub>	-24,820	3,512	-187,65	-42,07	530,605	488,527	Gaz
					526,782	484,704	Liq.
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub>	-29,812	4,645	-138,33	-0,5	687,982	635,384	Gaz
					682,844	630,246	Liq.
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub>	-35,00	5,668	-129,72	36,07	845,16	782,04	Gaz
					838,8	775,68	Liq.
C <sub>6</sub> H <sub>14</sub>	-39,96	6,691	-95,32	68,74	1002,57	928,93	Gaz
					995,01	921,37	Liq.

$\Delta H$	$-(\Delta H_F^\circ)^{0^\circ K}$			$-(\Delta H_G^\circ)^{298^\circ K}$			$-(\Delta H_R^\circ)^{298^\circ K}$		
Gaz	Kcal/mole	Kcal/Kg	KJ/Kg	Kcal/mole	Kcal/Kg	KJ/Kg	Kcal/mole	Kcal/Kg	KJ/Kg
N <sub>2</sub>	0	0	0	2,07227	73,96737	309,590451	0	0	0
CO <sub>2</sub>	93,96853	2135,163145	8936,725343	91,73042	2084,30856	8723,87350	0	0	0
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub>	16,51737	549,333843	2299,23680	13,66137	454,34914	1901,6783	341,2613	11349,6507	47503,383
CH <sub>4</sub>	15,98678	996,55778	4171,09261	13,58978	847,137514	3545,6940	191,7586	11952,9983	50023,811
C <sub>3</sub> H <sub>8</sub>	19,48196	441,8279131	1849,27073	15,96996	362,179884	1515,90392	448,527	11079,21713	46372,2771
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub>	23,33155	401,437543	1680,216836	18,68655	321,5166896	1345,70810	635,3847	10932,2900	45757,17364
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub>	27,26714	377,943891	1581,88415	21,59914	299,38097	1253,05908	782,0464	10839,7749	45563,811
C <sub>6</sub> H <sub>14</sub>	30,97473	359,45237	1504,487913	24,28373	281,805342	1179,49626	928,93609	10780,0224	45119,7837
G.N. en tenant compte des %.	151,38230 <sup>4.02</sup>	8131,5926558	34051,292061	12192365708	683,55120 <sup>7.5</sup>	2861,003579	2021,0798617	10688,300 <sup>7.4</sup>	447351,88279

CALCUL DU RAPPORT STOÉCHIOMÉTRIQUE (C/A)<sub>st</sub> : GN et GNL

III.1 (C/A)<sub>st</sub> du GN:

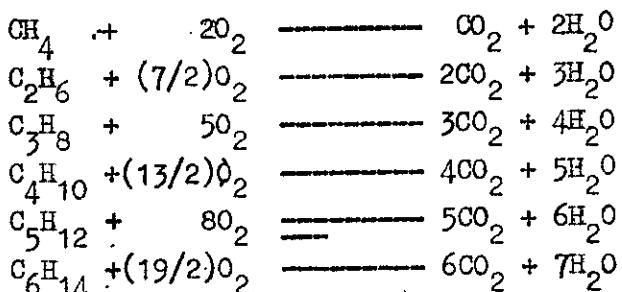
III.1.1 Masse molaire du GN: M<sub>GN</sub>

100 moles de GN contiennent:

83,43	moles de Méthane.....(CH <sub>4</sub> )	pesant 83,43.16,042 = 1338,38406 gr
6,92	" " Ethane.....(C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> )	" 6,92.30,068 = 208,07056 gr
2,12	" " Propane.....(C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> )	" 2,12.44,094 = 93,47928 gr
0,83	" " Butane.....(C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> )	" 0,83.58,120 = 48,33960 gr
0,21	" " Pentane.....(C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> )	" 0,21.72,146 = 15,15066 gr
0,13	" " Hexane.....(C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> )	" 0,13.86,173 = 11,20236 gr
0,19	" " Hélium.....( He )	" 0,19.4,003 = 0,7657 gr
5,93	" " Azote.....( N <sub>2</sub> )	" 5,93.28,016 = 166,13488 gr
0,21	" " Gaz carbonique.(CO <sub>2</sub> )	" 0,21.44,010 = 9,24210 gr
<u>=100</u>		<u>= 1890,664 gr</u>

$$M_{GN} = 18,90664 \text{ Kg/Kmole}$$

III.1.2 Réactions des composants du GN en mélange stoéchiométrique:



III.1.3 Calcul de la masse d'air

Masse d'oxygène nécessaire à la combustion de 100 MOLES de GN :

Pour 83,43 moles de (CH <sub>4</sub> )	il faut :	2.83,43 = 166,86 moles d'O <sub>2</sub>
" 6,92 " " C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> " "	: $\frac{7}{2}$ .6,92 = 24,22 "	" "
" 2,12 " " C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> " "	: 5.2,12 = 10,60 "	" "
" 0,83 " " C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> " "	: $\frac{13}{2}$ .0,83 = 5,395 "	" "
" 0,21 " " C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> " "	: 8.0,21 = 1,68 "	" "
" 0,13 " " C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> " "	: $\frac{19}{2}$ .0,13 = 1,235 "	" "

La masse d'oxygène nécessaire à la combustion de 100 moles de GN est:  
 $166,86 + 24,22 + 10,60 + 5,395 + 1,68 + 1,235 = 209,99$  moles d' $O_2$

La quantité de  $N_2$  est :  $3,76 \cdot 209,99$  moles de  $N_2$

La masse d'air est de:

$$209,99 \cdot 32 + 3,76 \cdot 209,99 \cdot 28,016 = 6719,68 + 22120,3802 = 28840,0602 \text{ gr}$$

Pour 100 moles de GN il faut une masse d'air de:

$$\underline{A = 28840,0602 \text{ GR}}$$

### III.1.4 - $(C/A)_{st}$ du GN:

100 moles de GN pèsent:

$$C = 100 \cdot M_{GN} = 1890,664 \text{ gr}$$

$$(C/A)_{st} = \frac{1890,664}{28840,0602} = 0,06555$$

$$\boxed{f_s = (C/A)_{st} = 0,06555}$$

### III.2. $(C/A)_{st}$ du GNL:

#### III.2.1 Masse molaire du GNL

Nous partons du pourcentage en masse estimé suivant :

80 % de Méthane ( $CH_4$ )

13,6 % " Ethane ( $C_2H_6$ )

6,4 % " Propane ( $C_3H_8$ )

Ceci nous donne la composition molaire suivante:

89,301 % de Méthane ( $CH_4$ )

8,100 % de Ethane ( $C_2H_6$ )

2,599 % de Propane ( $C_3H_8$ )

100 moles de GNL contiennent donc:

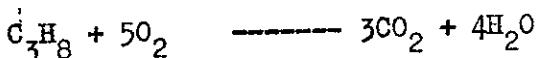
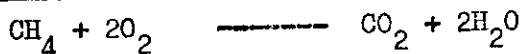
89,301 moles de Méthane ( $CH_4$ ) qui pèsent  $89,301 \cdot 16,042 = 1432,5666 \text{ gr}$

8,100 " " Ethane ( $C_2H_6$ ) " "  $8,100 \cdot 30,068 = 243,5508 \text{ "}$

2,599 " " Propane ( $C_3H_8$ ) " "  $2,599 \cdot 44,094 = \underline{114,6003 \text{ "}}$   
 $= 1790,7177 \text{ gr}$

$$\boxed{M_{GNL} = 17,907177 \text{ Kg/Kmole}}$$

#### III.2.2-Réactions chimiques:



III.2.3 Calcul de la masse d'air :

Pour 89,301 moles de CH<sub>4</sub> il faut 2.89,301 = 178,602 moles d'O<sub>2</sub>

" 8,100 " " C<sub>2</sub>H<sub>6</sub> " " 2.8,100 = 28,350 " "

" 2,599 " " C<sub>3</sub>H<sub>8</sub> " " 5.2,599 = 12,995 " "

La quantité d'oxygène nécessaire à la combustion de 100 moles de GNL est

$$178,602 + 28,350 + 12,995 = 219,947 \text{ moles d}'O_2$$

La quantité de N<sub>2</sub> est : 219,947.3,76 moles de N<sub>2</sub>

La masse d'air est de:

$$219,947.32 + 3,76.219,947.28,016 = 7038,304 + 23169,252 = 30207,256 \text{ Gr}$$

Pour 100moles de GNL il faut une masse d'air de:

$$\underline{\underline{A = 30207,256 \text{ gr}}}$$

2.4 - (C/A)<sub>st</sub> du GNL:

100 moles de GNL pèsent:

$$C = 100.M_{GNL} = 1790,7177 \text{ gr}$$

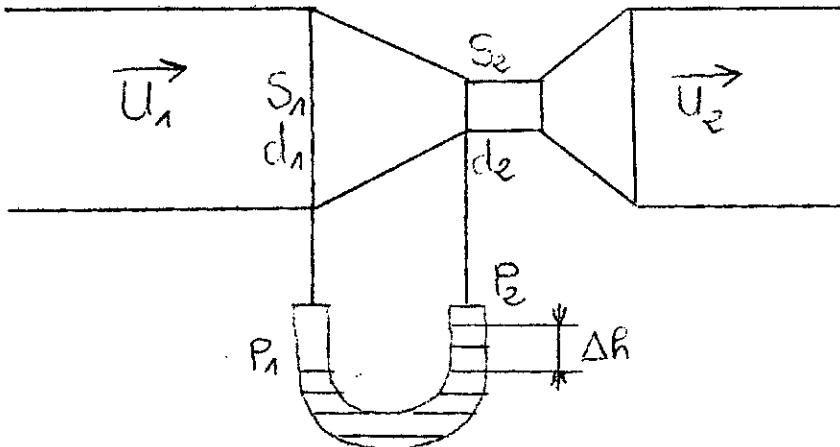
$$(C/A)_{st} = \frac{1790,7177}{30207,256} = 0,05928$$

$$\boxed{f_s = (C/A)_{st} = 0,05928}$$

ANNEXE 3

CALCUL DU DEBIT D'AIR

La méthode utilisée est celle du tube de Venturi (Schéma ci dessous )



On suppose l'air incompressible ( $\rho = \text{constante}$ )

Equation de continuité:

$$U_1 S_1 = U_2 S_2 \quad (1)$$

Equation de Bernoulli :

$$\frac{P_1}{\rho_{\text{air}}} + \frac{U_1^2}{2} = \frac{P_2}{\rho_{\text{air}}} + \frac{U_2^2}{2} \quad (2)$$

En plaçant (1) dans (2)

$$U_2 = \sqrt{\frac{2(P_1 - P_2)}{\rho_{\text{air}} \left[ 1 - \left( \frac{S_2}{S_1} \right)^2 \right]}}$$

Débit massique /

$$\dot{m}_{\text{th}} = \rho_{\text{air}} S_2 U_2$$

Données:

$$d_1 = 0,320 \text{ m} \quad d_2 = 0,16 \text{ m}$$

$$S_1 = 0,08024 \text{ m}^2 \quad S_2 = 0,0201 \text{ m}^2$$

$$\rho_e = 10^3 \text{ kg/m}^3$$

$$g = 9,81 \text{ m/s}^2$$

$$\text{Pour un manomètre à eau : } P_1 - P_2 = \rho_e g \Delta h$$

$$\dot{m}_{th} = S_2 \sqrt{\frac{2 \rho_{air} (P_1 - P_2)}{1 - (S_2/S_1)^2}}$$

En pratique le débit mesuré est inférieur au débit liquide du fait d'une répartition des vitesses non uniforme. Pour tenir compte de cette anomalie on introduit un coefficient de contraction K.

$$\text{Et } A = \dot{m}_f = \dot{m}_{th} \cdot K$$

$$K \text{ dépend de } S_1/S_2 \text{ et de } R_e = U_2 D_2 / \nu$$

Pour ce genre de venturi,  $K = 0,96 \text{ à } 0,98$

Soit en prenant  $K = 0,97$

$$A = 0,97 S_2 \sqrt{\frac{2 \rho_{eau} g \Delta h_{pair}}{1 - (S_2/S_1)^2}}$$

D'où avec les données précédentes, en calculant les opérations sur les termes constants.

$$A = 89,24 \sqrt{\rho_{air} \Delta H}$$

A en  $\text{m}^2$

$\rho_{air}$  en  $\text{kg/m}^3$

$\Delta H$  en mm d' $\text{H}_2\text{O}$

en S.I.

$$A = 0,002822 \sqrt{P_{air} \Delta H}$$

A en Kg/s

P<sub>air</sub> en Kg/m<sup>3</sup>

ΔH en m d'H<sub>2</sub>O

On a établit des courbes du débit A (Kg/s) en fonction de ΔH (mm H<sub>2</sub>O)  
et ceci pour différentes valeurs de P<sub>air</sub>.

On distinguerá deux courbes , l'une pour des faibles et l'autre  
pour des débits élevées .

---

SA Kai

1000

0,750

0,500

0,250

Q<sub>1</sub> = 1,35  
Q<sub>2</sub> = 2,15 m<sup>3</sup>/s

$$A = 0,03924 \text{ m}^2$$

Reich Paus

LEBIT D'AIR venant de l'ebai)

*A kg/la*

2500

$$Q_m = A = 0.08924 \sqrt{P_{air} \Delta h P_{out}}$$

*kg/la m kg/m³*

5

2000

10

1500

5

1000

0

100

200

300

400

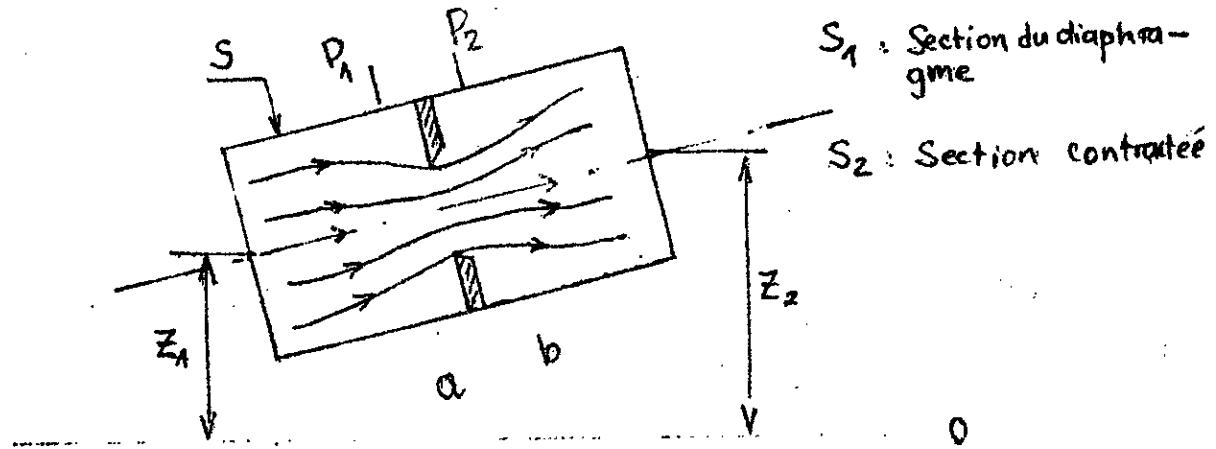
DEBIT D'AIR venturi

Débit de gaz dans la chambre de combustion : (C2)

## a) fluide incompressible :

En supposant un fluide parfait s'écoulant dans une conduite dans laquelle est intercalé un diaphragme. On néglige les frottements du fluide sur les parois.

Considérons les mesures de pressions entre les sections a et b



L'Équation de BERNOULLI appliquée entre a et b s'écrit :

$$z_1 \cdot g + \frac{P_1}{\rho} + \frac{V_1^2}{2} = z_2 \cdot g + \frac{P_2}{\rho} + \frac{V_2^2}{2}$$

$z_1$  et  $z_2$  : Altitude des axes des deux sections considérées.

$P_1$  et  $P_2$  : Pressions statiques.

$V_1$  et  $V_2$  : Vitesses aux sections droites.

$\rho$  : Masse volumique du fluide.

La différence d'Altitude peut être négligée  
 $(z_2 - z_1)$  faible.

$$P_1 - P_2 = \frac{\rho (V_2^2 - V_1^2)}{2}$$

Dont le second membre représente la pression différentielle dynamique.

$$\text{Or : } S \cdot V_1 = S_2 \cdot V_2 \Rightarrow V_1 = \frac{S_2}{S} \cdot V_2$$

$$\text{on a : } \frac{S_2}{S} = \frac{S_2}{S_1} \cdot \frac{S_1}{S} \quad \text{on pose } m = \frac{S_1}{S} \quad \text{Coefficient d'ouverture}$$

$$\text{et } \frac{S_2}{S} = \mu \cdot m \quad \text{et } V_1 = m \cdot \mu \cdot V_2$$

$$P_1 - P_2 = \frac{\rho}{2} \cdot (1 - m^2 \mu^2) V_2^2$$

$$V_2 = \frac{1}{\sqrt{1 - m^2 \mu^2}} \cdot \sqrt{\frac{2(P_1 - P_2)}{\rho}}$$

Or le débit volume est :

$$Q_V = S_2 \cdot V_2 = S_1 \cdot V_2 \cdot \mu$$

$$Q_V = \frac{\mu}{\sqrt{1 - m^2 \mu^2}} \cdot S_1 \cdot \sqrt{\frac{2(P_1 - P_2)}{\rho}}$$

$$\text{On pose } \Delta P = P_1 - P_2$$

Du fait qu'il y ait des frottements et que dans la section , la vitesse varie , on prend un coefficient  $C$ .

$$Q_v = \frac{C \cdot u}{\sqrt{1-m^2 u^2}} S_1 \sqrt{\frac{2(\Delta P)}{P}}$$

On pose:  $\alpha = \frac{C \cdot u}{\sqrt{1-m^2 u^2}}$  ( coefficient d'écoulement de débit )

Le débit masse sera

$$Q_m = \alpha \cdot S_1 \cdot \sqrt{\frac{2 \Delta P}{P}} = C_2$$

$\alpha$  est déterminé expérimentalement puisqu'il tient compte de plusieurs facteurs : ( vitesse , frottement....)

Si on considère que la section contractée est égale à la section du diaphragme , on aura :

$$\frac{S_2}{S_1} = M = 1$$

Si nous négligeons les frottements et l'irrégularité de la vitesse dans la section , il vient :

$$Q_m = C_2 = \frac{1}{\sqrt{1-m^2}} S_1 \sqrt{2 \rho_{gaz} \Delta P}$$

En réalité cette formule n'est pas correcte et pour la rétablir , on introduit un coefficient  $C$  qui tient compte de toutes les hypothèses .

Donc en rétablissant les corrections :

$$Q_m = \frac{C}{\sqrt{1-m^2}} S_1 \sqrt{2 \rho_{gaz} \Delta P}$$

$C$  : coefficient de perte de charge .

Si le fluide est compressible ( gaz , vapeur ) , on introduit ( $\varepsilon$ ) un coefficient de compressibilité : ce qui est le cas puisqu'on a du gaz . ( voir courbe de compressibilité )

$$C = \alpha \sqrt{1-m^2}$$

$$\alpha = \frac{C}{\sqrt{1-m^2}}$$

$$Q_m = \varepsilon \cdot \alpha \cdot S_1 \sqrt{\frac{2 \Delta P}{\rho_{gaz} P}}$$

En S.I.  $\Delta P = \rho_{gaz} \Delta h$  ( en utilisant un manomètre à eau )

$$Q_m = \varepsilon \cdot \alpha \cdot S_1 \sqrt{2 g} \sqrt{\rho_{eau} \rho_{gaz} \Delta h}$$

$$Q_m = \varepsilon \alpha d_1^2 \sqrt{2g \frac{\pi^2}{16}} \sqrt{\rho_{eau} \Delta h \rho_{gaz}}$$

$$Q_m = 3,4788 d_1^2 \varepsilon \sqrt{\rho_{eau} \Delta h \rho_{gaz}}$$

1) Chambre de combustion

$$d = 20 \text{ mm}$$

$$d_1 = 13 \text{ mm}$$

$$\alpha = 0,69$$

$$m = 0,42$$

$$Q_m = 4,057 \cdot 10^{-4} \varepsilon \sqrt{\rho_{eau} \Delta h \rho_{gaz}}$$

2) Chambre de préchauffage

$$d = 20 \text{ mm}$$

$$d_1 = 8 \text{ mm}$$

$$m = 0,16 \quad \alpha = 0,628$$

$$Q_m = 1,398 \cdot 10^{-4} \varepsilon \sqrt{\rho_{eau} \Delta h \rho_{gaz}}$$

Remarque :

Précédemment, on a établi des courbes  $Q_m (\text{Kg/s}) = f(\Delta H_{mmH2O})$  pour des valeurs de pressions absolues allant de 4 Atm à 11 atm. On distingue deux séries de courbes :

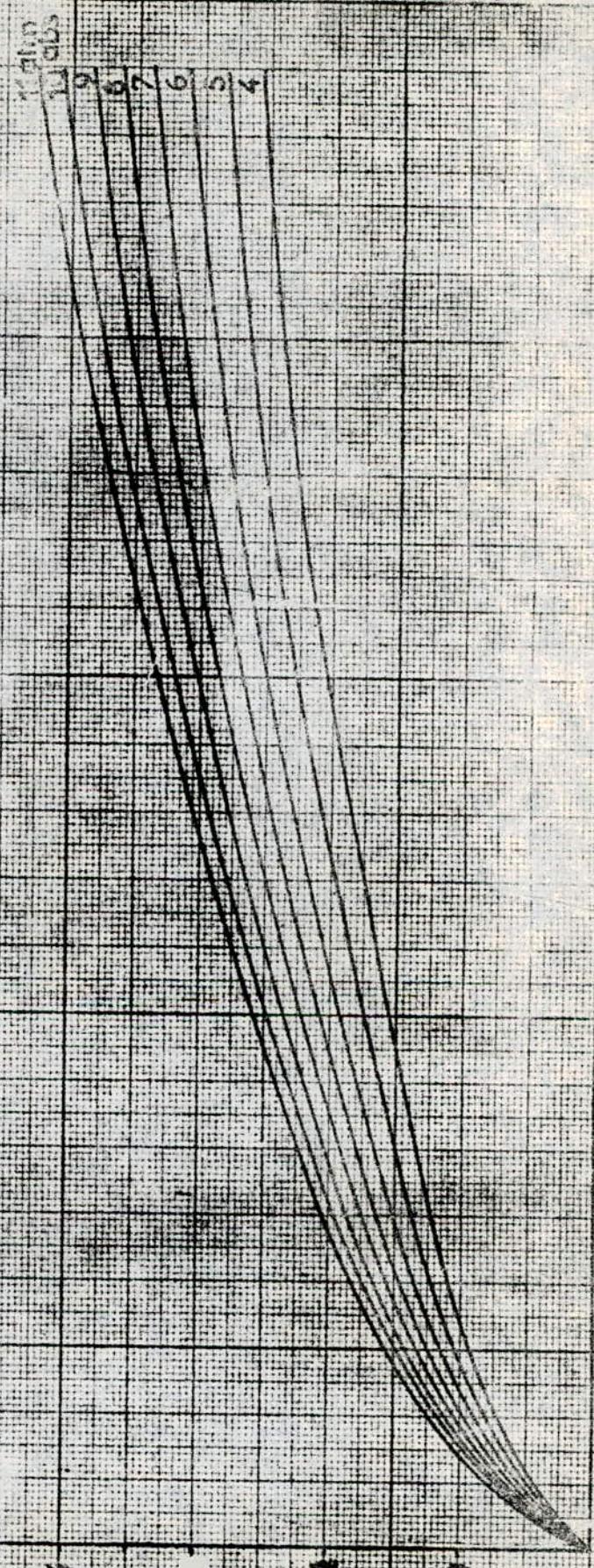
- faible débit
- débit élevé.

on a aussi des courbes représentant le coefficient de compressibilité ( $\varepsilon$ ) en fonction de la pression absolue et enfin la variation du coefficient d'écoulement ( $\alpha$ ) en fonction de  $m$  ou de  $m_d$  pour les diaphragmes.

Q<sub>44</sub>

$$Q_{44} = 1,398 \times 10^{-11} \epsilon \sqrt{\rho_m \eta_k} \sigma_{44}$$

$\epsilon = 0,622$     $m = 0,916$     $T = 292,94$   
 $\sigma_{44} = 1$     $n = 440 \text{ J/mg}$

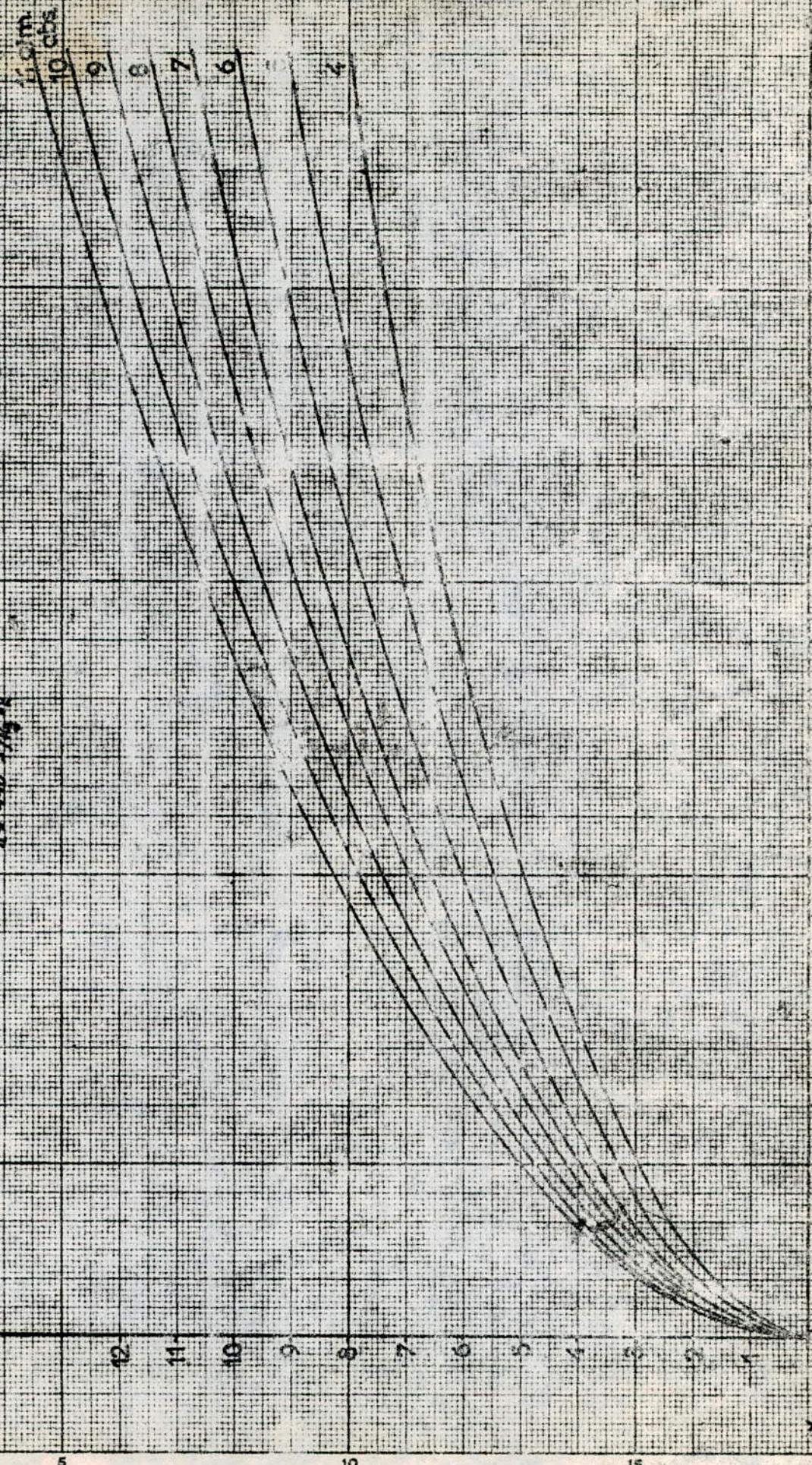


0

25

$Q_{\text{eff}} = 1,398 \times 10^{-4} \epsilon \sqrt{\rho_{\text{cav}} \Delta h \rho_{\text{gas}}}$   
 $\epsilon = 0,78 \quad m = 0,16 \quad T = 292^{\circ}\text{K}$   
 $h = 430 \text{ cm}$

$Q \%$

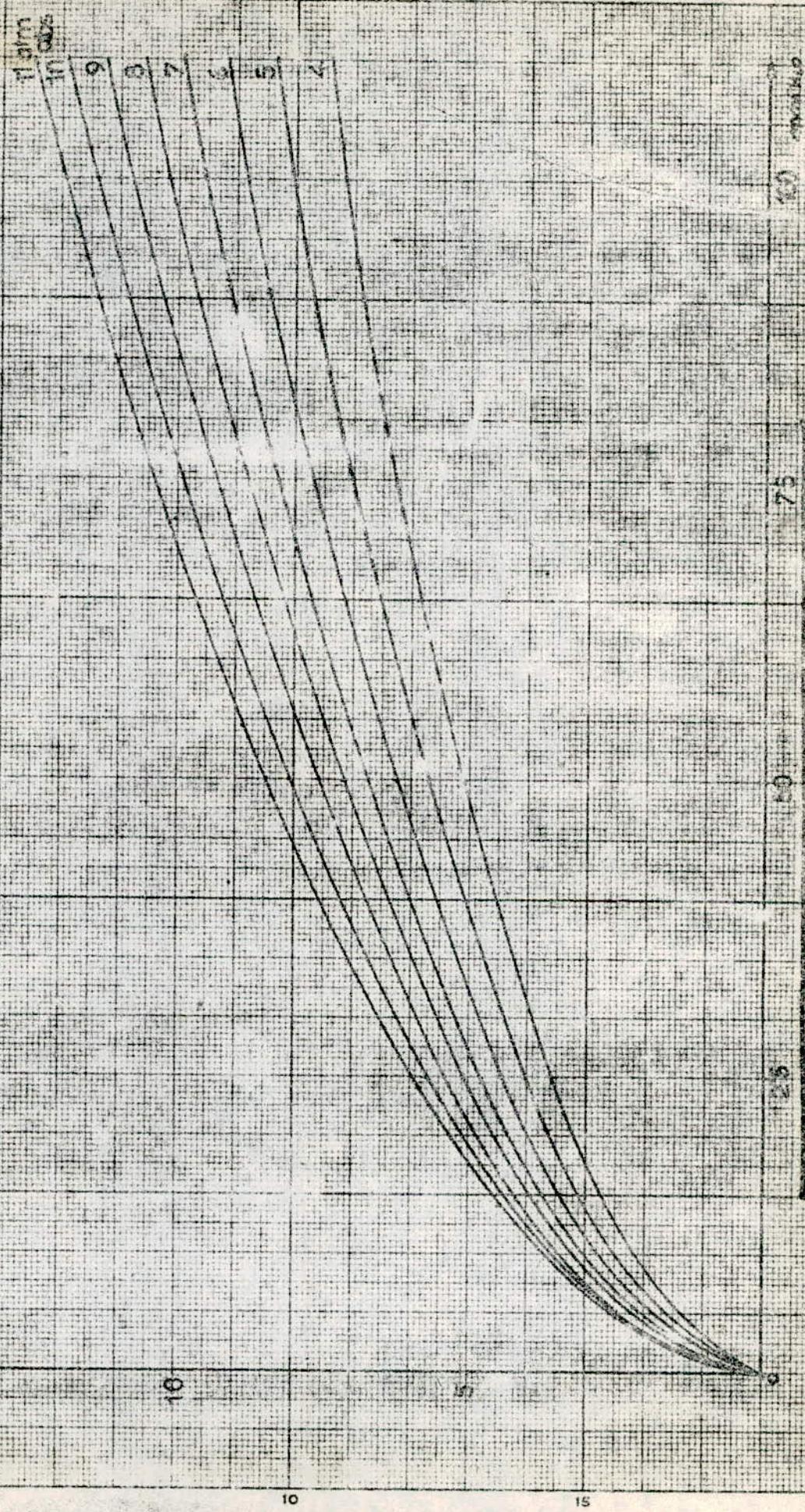


COURBES DE DÉSIGN Chambre de préchauffage

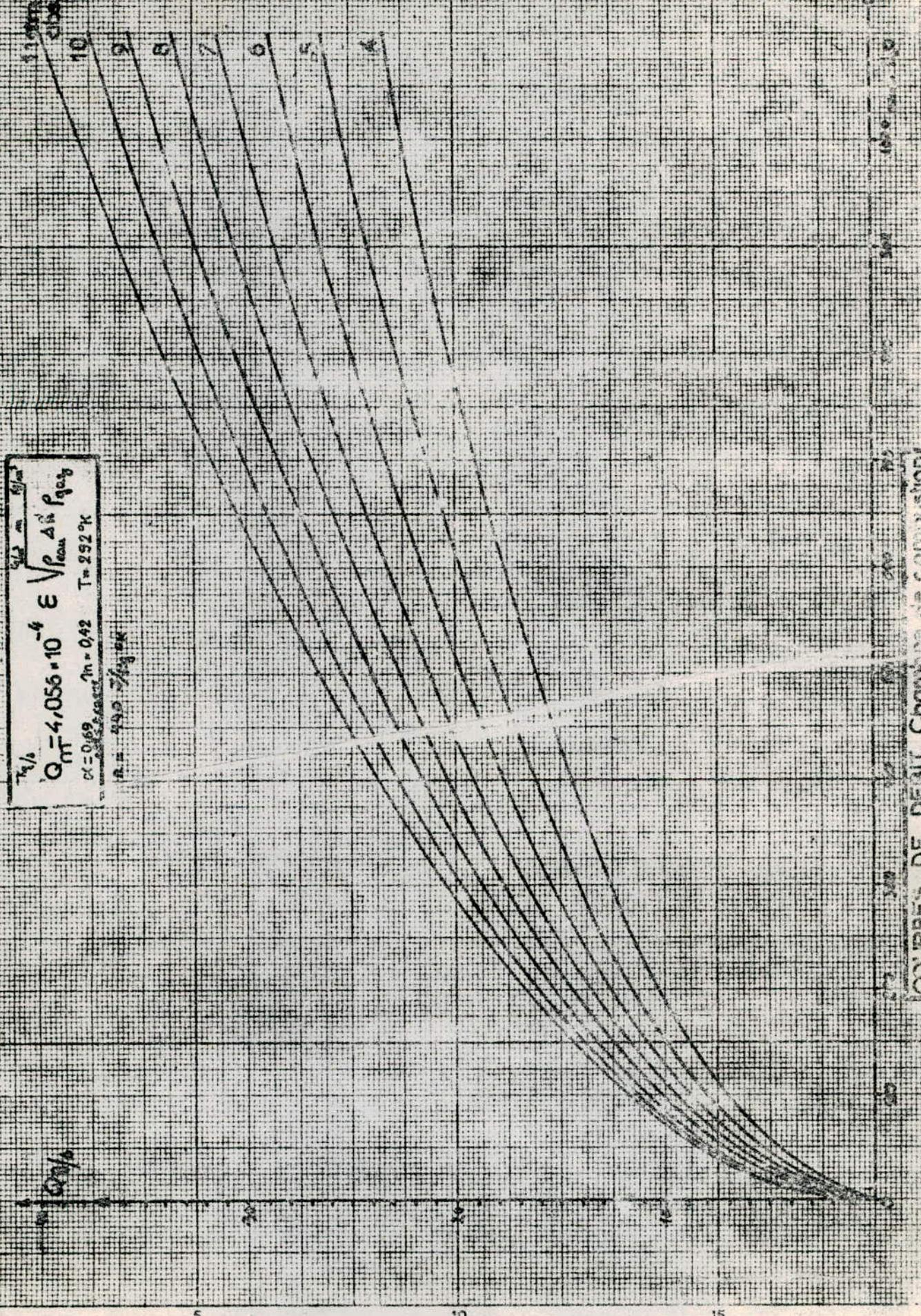
$$Q_m = 4.056 \cdot 10^{-4} \in \sqrt{\frac{P_{\text{amb}}}{k_{\text{eff}}^2 m}} \frac{P_{\text{amb}}^2}{P_{\text{amb}}^2}$$

$k_{\text{eff}} = 0.69$     $m = 0.42$     $\varepsilon = 1$     $T = 292^\circ \text{K}$

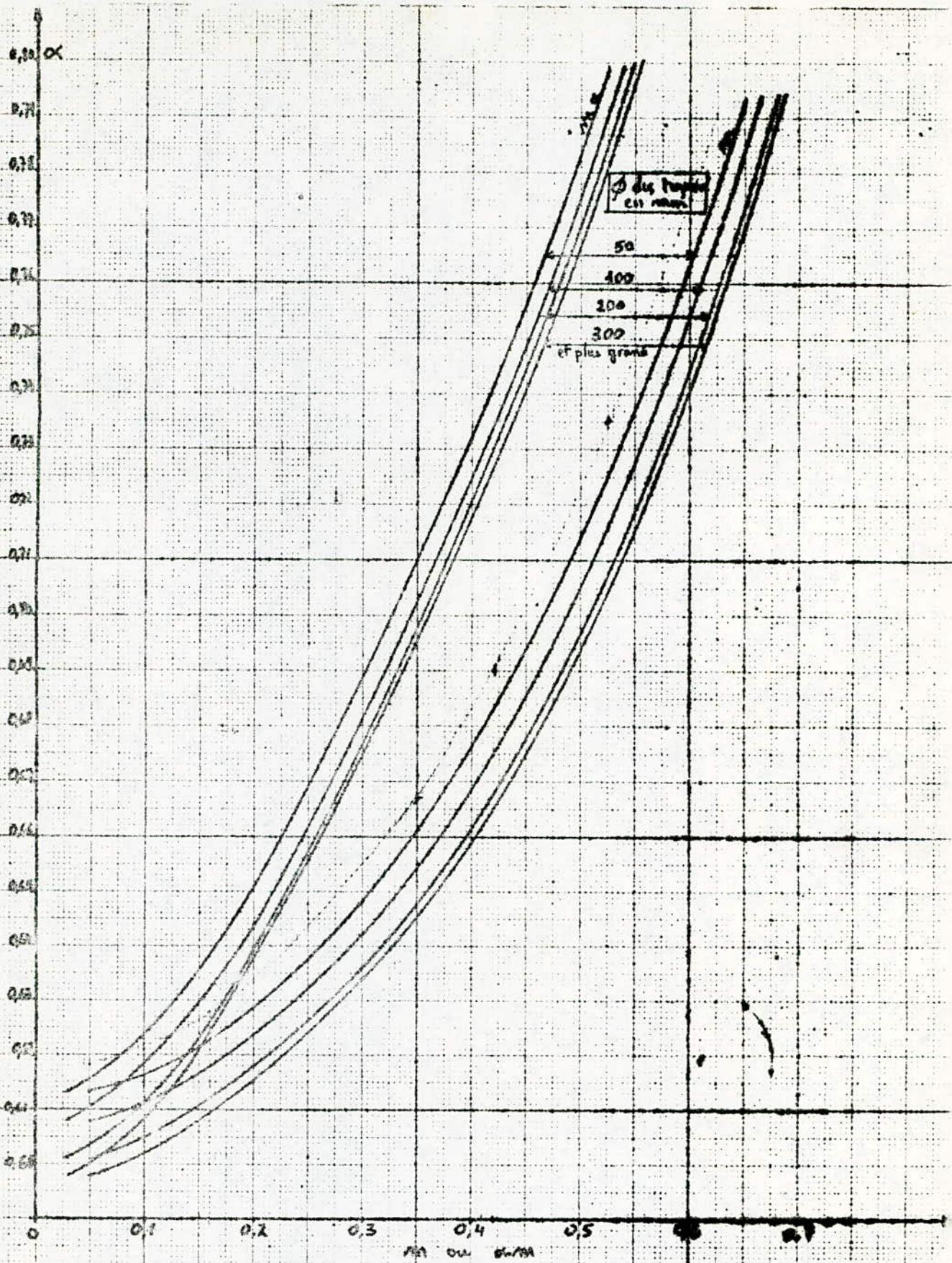
$\Delta Q_m$



CURBES DE FAIBLES DEBITS Chambre de combustion



## COURBES DE DEBIT Champs de convection



Coefficient d'écoulement  $\alpha$  en fonction de  $d_0/d_1$  pour les dia phragmes

Formulaire des calculs  
de rendement.

1- Rendement déduit du bilan thermique

$$\eta_h = \frac{h_2 - h_1}{h_f - h_1}$$

2- Rendement déduit de la richesse équivalente

$$\eta_\phi = \frac{\phi_o}{\phi_i}$$

3- Efficacité thermique

$$\eta_T = \frac{T_2 - T_1}{T_b - T_1}$$

4- Indice de qualité de combustion

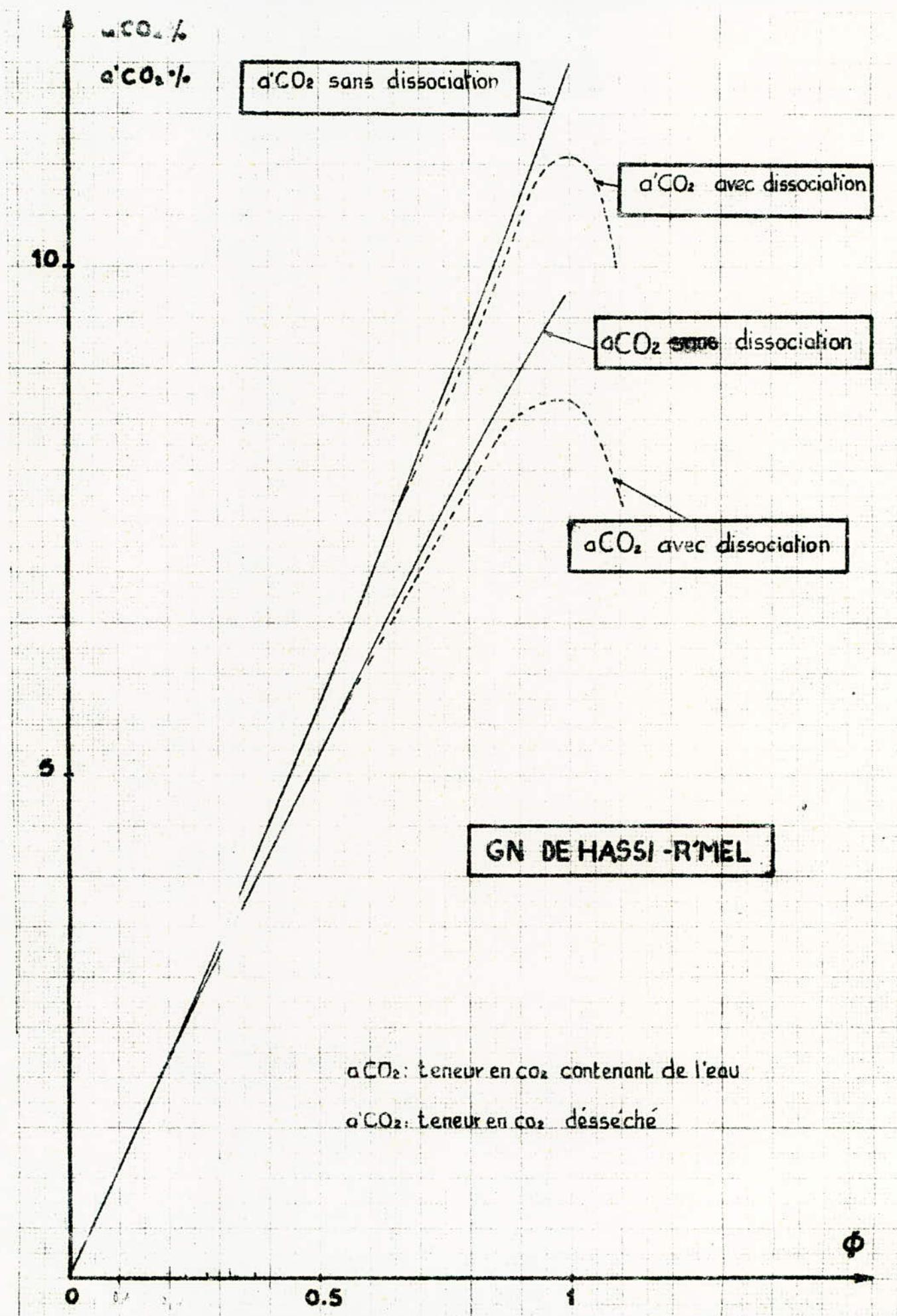
$$\eta_{O'CO_2} = \frac{\alpha'CO_2 \text{ réelle}}{\alpha'CO_2 \text{ théorique}}$$

Expérience 2						Expérience 3					
$\phi'$	0,08	0,09	0,095	0,11	0,135	$\phi'$	0,16	0,195	0,26	0,14	0,095
$T_1$ °K	323	323	323	323	323	$T_1$	323	323	323	323	323
$h_1 \frac{W}{m^2 K}$	80	45	40	-15	-80	$h_1$	-160	-325	-470	-100	30
$T_2 = T_{bi}$	533	563	583	613	673	$T_2 = T_{bi}$	753	863	953	713	583
$h_2$	320	300	300	307	290	$h_2$	380	285	275	330	315
$T_b$	555	580	590	630	690	$T_b$	750	880	985	700	590
$h_b$	314	314	314	309	304	$h_b$	299	289	279	299	310
$\phi_o$	0,082	0,079	0,0845	0,112	0,131	$\phi_o$	0,167	0,192	0,1917	0,147	0,097
$m_h$	1,030	0,950	0,948	0,993	0,963	$m_h$	1,176	0,993	0,994	1,088	1,071
$m_T$	0,910	0,930	0,870	0,940	0,950	$m_T$	1,007	0,917	0,951	1,034	0,973
$m_\phi$	1,062	0,883	0,942	1,018	0,970	$m_\phi$	1,013	0,939	0,950	1,050	1,020
$m_{a'w_2}$	0,945	0,952	0,913	0,923	0,937	$m_{a'w_2}$	0,994	0,957	0,920	0,986	1

Expérience 4						Expérience 5					
$\phi'$	0,925	0,280	0,945	0,600	0,15	$\phi'$	0,182	0,915	0,775	0,105	0,910
T <sub>1</sub> °K	323	323	323	323	323	T <sub>1</sub>	323	323	323	323	323
$h_1 \text{ kJ/kg air}$	-350	-530	-1100	-285	-130	$h_1$	-215	-325	-515	-295	-305
T <sub>2</sub> = T <sub>b,i</sub>	893	1013	953	843	713	T <sub>2</sub> = T <sub>b,i</sub>	783	853	973	833	913
$h_2$	260	260	290	280,5	285.	$h_2$	290	265	225	265	255
T <sub>b</sub>	900	1030	950	850	730	T <sub>b</sub>	800	880	1090	855	940
$h_b$	289	274	279	289	299	$h_b$	294	289	274	279	284
$\phi_o$	0,220	0,776	0,947	0,702	0,167	$\phi_o$	0,119	0,202	0,717	0,197	0,227
$n_h$	0,914	0,982	1,025	0,986	0,967	$n_h$	0,932	0,961	0,337	0,975	0,917
$n_T$	0,987	0,975	1,006	0,986	0,958	$n_T$	0,964	0,951	0,332	0,958	0,956
$n_\phi$	0,912	0,982	1,009	1,010	0,983	$n_\phi$	0,939	0,934	0,960	0,983	0,945
$Ma'w_2$	0,979	0,984	0,981	0,986	0,987	$Ma'co_2$	0,975	0,949	0,986	0,977	0,992



Expérience 8						Expérience 9					
$\phi'$	0,240	0,230	0,200	0,130	0,970	$\phi'$	0,3	0,26	0,225	0,255	0,21
$T_1$ °K	323	323	323	323	323	$T_1$	323	323	323	323	323
$T_2 = T_{bi}$	963	873	773	703	1023	$h_1$	-584	-460	-352	-442	-307
$h_1 \frac{k_3}{k_3 \text{air}}$	-395	-365	-277	-65	-490	$T_2 = T_{bi}$	1073	1053	873	933	833
$h_2$	300	220	205	338	300	$h_2$	267	375	238	220	242
$T_b$	940	915	850	675	1005	$T_b$	1080	990	910	980	1010
$h_b$	284	286	274	304	278	$h_b$	272	273	287	280	289
$\phi_o$	0,945	0,907	0,174	0,142	0,279	$\phi_o$	0,299	0,295	0,208	0,233	0,193
$m_h$	1,023	0,898	0,874	1,092	1,028	$m_h$	0,994	1,129	0,923	0,916	0,971
$m_T$	1,037	0,929	0,853	1,079	1,026	$m_T$	0,990	1,094	0,937	0,928	0,932
$m\phi$	1,020	0,900	0,810	1,092	1,033	$m\phi$	0,996	1,134	0,924	0,913	0,919
$m'_{\alpha}w_2$	0,98	0,862	0,792	0,944	0,983	$m'_{\alpha}w_2$	0,936	0,926	0,957	0,962	0,955



$$M = f(T_{bi})$$

EXP 1  
 $M = f(T_{bi})$

△  $M_{\text{Co}}$   
□  $M_T$   
○  $M_h$   
+  $m_d$

A

0,9

0,8

0,7

0,6

600

700

800

$T_{bi}$

EXPA  
 $M = f(\phi g)$

△ O + □ M<sub>1</sub> M<sub>2</sub> M<sub>3</sub> M<sub>4</sub> M<sub>5</sub>

A

△ B

△

△

△

0,9

0,8

0,7

0,6

0,10

0,15

0,20

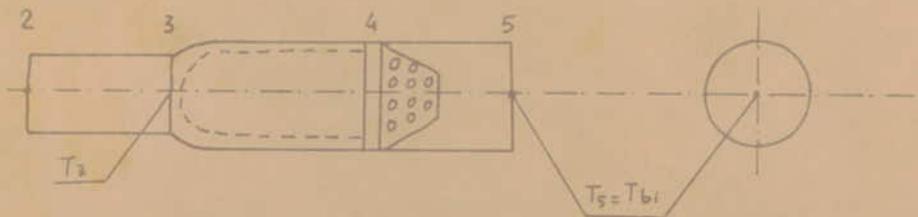
$\phi g$



## ESSAI AU G.N. PRECHAUFFE SEULE AVEC PANIER

EXP. 2

Mesures faites par Boughouas - Boumaza - Taini J. 75



$$P_A = 746 \text{ mm Hg}$$

$$T_A = 291^\circ\text{K}$$

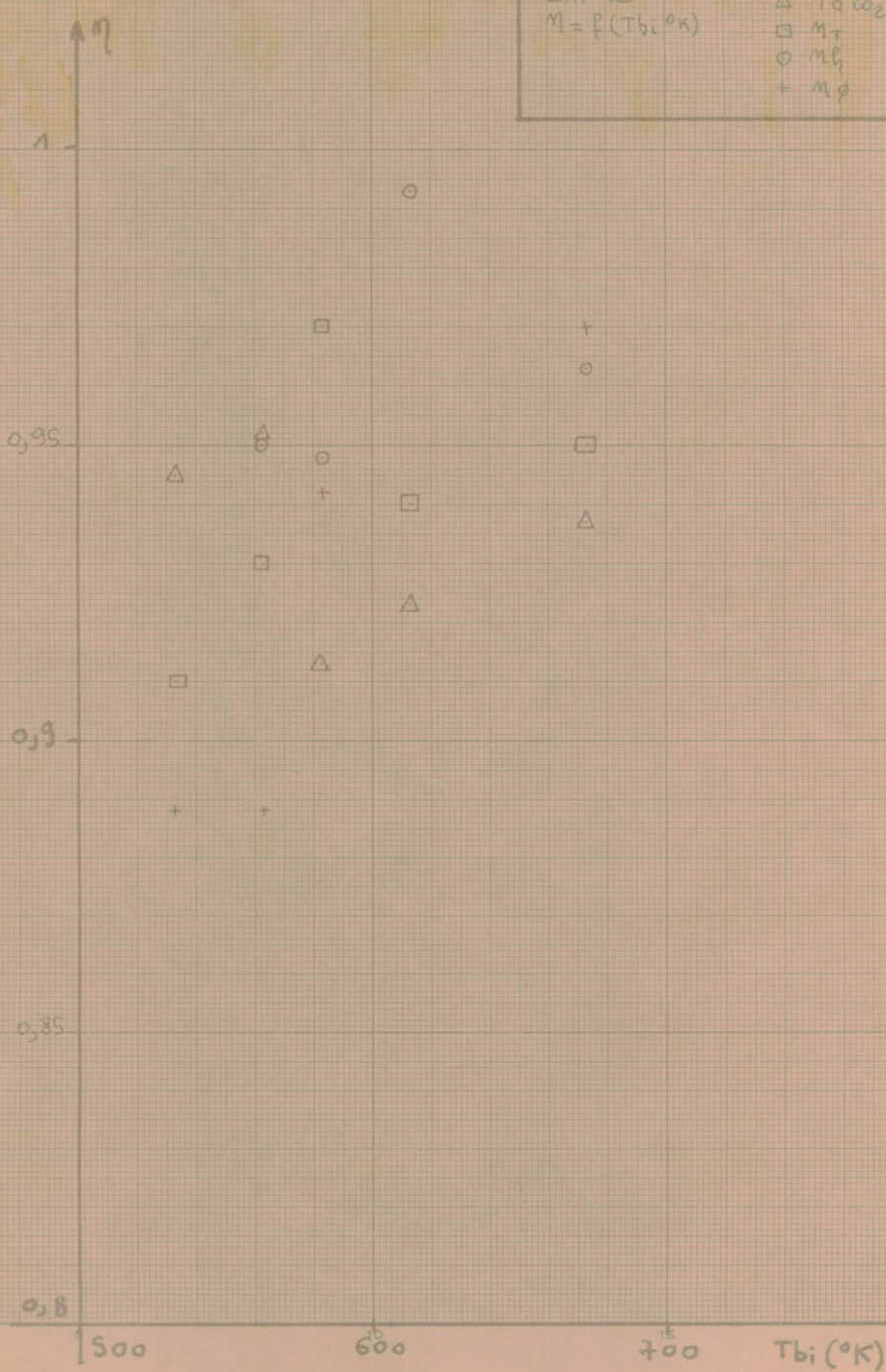
$$\rho_A = 1,19 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

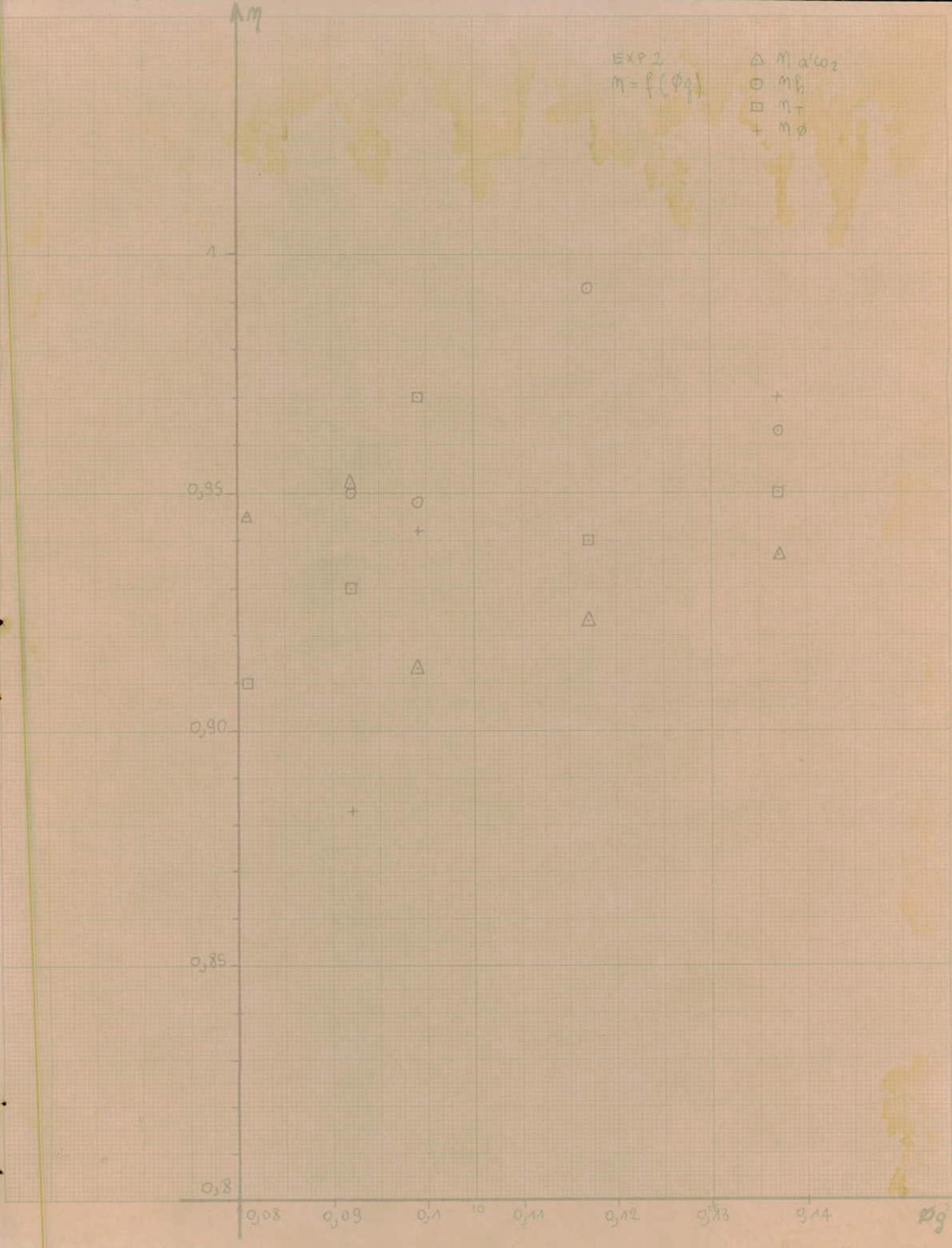
$$\left(\frac{C}{A}\right)_{st} = 0,0655$$

Essai N° Mesures	Indicat.	Unité	1	2	3	4	5	6	7
Venturi	$\Delta H$	$\frac{\text{mm}}{\text{H}_2\text{O}}$	19	19	19	19	19		
débit d'air	A	$\frac{\text{g}}{\text{s}}$	424,46	424,46	424,46	424,46	424,46		
Pression Amont C.P. de G.N.	P <sub>acp</sub>	bar Abs.	8,5	8,5	8,5	8,5	8,5		
t° GN	T <sub>GN</sub>	°K	292	292	292	292	292		
masse. vol. G.N.	P <sub>GN</sub>	$\frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$	6,70	6,70	6,70	6,70	6,70		
débit G.N.	C <sub>1</sub>	$\frac{\text{g}}{\text{s}}$	2,25	2,56	2,77	3,26	3,81		
Riches. globale	$\phi_g$	/	0,081	0,092	0,099	0,117	0,137		
t° sortie P.C.	T <sub>3</sub>	°K	623	673	723	773	873		
t° après panier	T <sub>b5</sub> = T <sub>5</sub>	°K	533	563	583	613	673		
t° entrée	T <sub>e</sub>	°K	323	323	323	323	323		
a'CO <sub>2</sub> réelle	a'CO <sub>2</sub> r	%	0,87	1,00	1,05	1,20	1,50		
a'CO <sub>2</sub> théor.	a'CO <sub>2</sub> t	%	0,92	1,05	1,15	1,30	1,60		
CO	CO	%	0,025	0,035	0,040	0,045	0,055		
O <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>	%	19,00	19,00	18,75	18,75	18,00		
Riches. locale	$\phi_l = \phi'$	/	0,08	0,090	0,095	0,110	0,135		
$\phi_l \rightarrow T_b$	T <sub>ba</sub>	°K	555	580	590	630	690		
m a'CO <sub>2</sub>	m a'CO <sub>2</sub>	/	0,945	0,952	0,913	0,923	0,937		
m <sub>h</sub>	m <sub>h</sub>	/	1,030	0,950	0,948	0,993	0,963		
m <sub>T</sub>	m <sub>T</sub>	/	0,910	0,930	0,970	0,940	0,950		
m <sub>φ</sub>	m <sub>φ</sub>	/	1,062	0,983	0,942	1,018	0,97		

EXP 2  
 $M_1 = P(T_{bi}, 0K)$

△  $m_a' w_2$   
□  $m_T$   
○  $m_h'$   
+  $m_p$

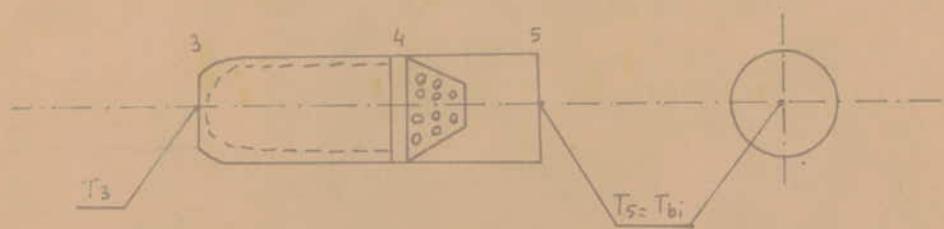




## ESSAI AU G.N. SANS PRECHAUFFE AVEC PANIER

EXP. 3

Mesures faites par Boughevas - Barmoza - Zairi J. 75



$$P_A = 746 \text{ mmHg}$$

$$T_A = 291^\circ\text{K}$$

$$\rho_A = 1,1907 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

$$\left(\frac{C}{A}\right)_{\Delta t} = 9,0677$$

N° ESSAI Mesures	Indicat.	unité	1	2	3	4	5	6	7
Venturi	$\Delta H$	mm eau	19	19	19	19	19		
débit Air	A	g/s	424,46	424,46	424,46	424,46	424,46		
Pression Amont G.N. (C.C.)	P <sub>acc</sub>	bars absol.	10,6	10,5	10,4	10,7	10,7		
t° G.N.	t <sub>GN</sub>	°K	292	292	292	292	292		
P G.N.	P <sub>G.N.</sub>	kg/m <sup>3</sup>	81377	81278	81139	81436	81436		
débit G.N. dans C.C.	$\Delta H_{cc}$	mm eau	8	26	42	20	4		
débit G.N. dans C.C.	C <sub>2</sub>	g/s	2,436	4,371	5,529	3,870	1,731		
Richesse globale	$\phi_g$	/	0,087	0,157	0,198	0,139	0,062		
t° sortie panier	T <sub>b1</sub>	°K	753	863	953	713	583		
a' CO <sub>2</sub> réelle	a' <sub>CO<sub>2</sub>r</sub>	%	1,72	2,25	2,67	1,50	1,05		
a' CO <sub>2</sub> théor.	a' <sub>CO<sub>2</sub>t</sub>	%	1,73	2,35	2,90	1,52	1,05		
a' CO	C <sub>0</sub>	%	0,005	0,035	0,100	0,050	0,00		
a' O <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>	%	17,75	16,50	17,25	17,5	18,75		
t entrée cc	t <sub>e</sub>	°K	323	323	323	323	323		
richesse calc	$\phi'_e = \phi_e$	/	0,16	0,215	0,26	0,14	0,095		
$\phi_e \rightarrow T$	t <sub>ba</sub>	°K	750	880	985	700	540		
$m_a'CO_2$	$m_a'CO_2$	/	0,994	0,957	0,920	0,986	1		
$m_B$	$m_B$	/	1,176	0,993	0,994	1,088	1,021		
$m_T$	$m_T$	/	1,007	0,917	0,951	1,034	0,973		
$m_\phi$	$m_\phi$	/	1,043	0,939	0,950	1,05	1,02		

$\Delta M$

EXP 4

$$M = f(T_{bi})$$

\* point  
commun

$$\alpha' (M_r, M_h, M_{\text{a}'\text{CO}_2})$$

- △  $M_{\text{a}'\text{CO}_2}$
- $M_h$
- $M_r$
- +  $M_\phi$

1

+

△

+

β\*

□

△  
○

△

○

□

○

0,95

+

0,9

700

800

10

900

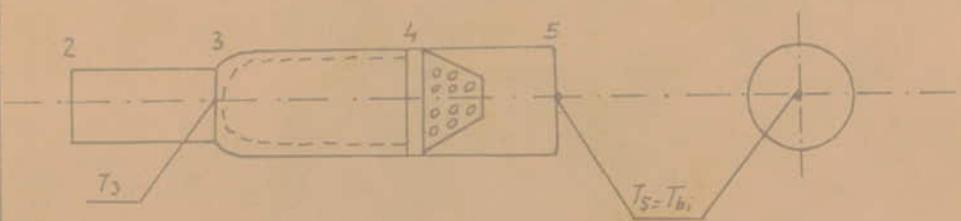
15

$T_{bi} (\text{°K})$

## ESSAI AU GN AVEC PRECHAUFFE AVEC PANIER

EXP 4

Mesures faites par Boughouas - Boumaza - Taïri J 75



$$P_A = 743 \text{ mm Hg}$$

$$T_A = 291^\circ\text{K}$$

$$\rho_A = 1,19 + \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

$$\left(\frac{C}{A}\right)_{st} = 0,0655$$

$$t_{pc} = 473^\circ\text{K}$$

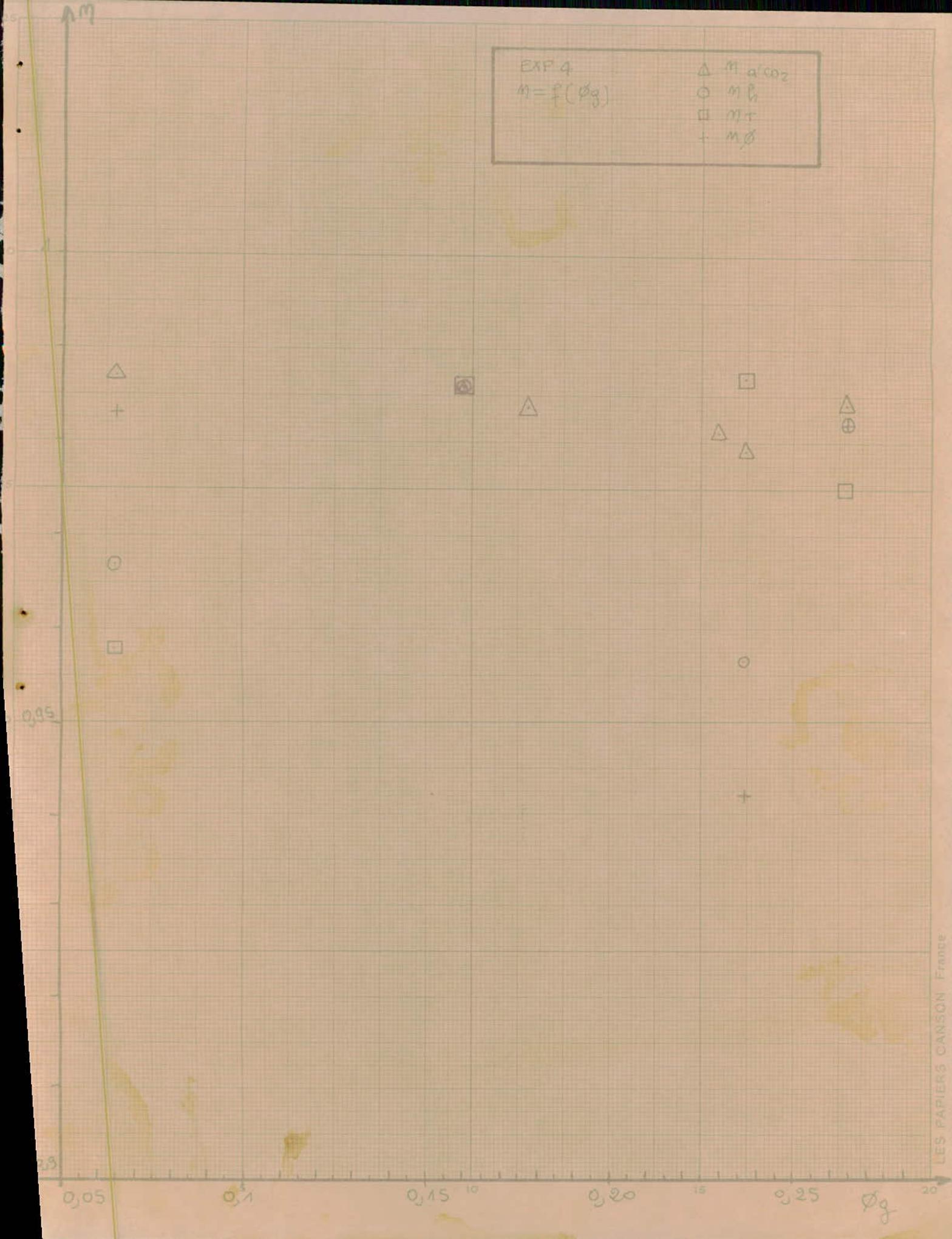
$$m_{GN} = 12 \text{ mm eau}$$

$$(C_1)_{CP}$$

Mesures	ESSAI N°	Indic.	Unité	1	2	3	4	5	6	7
Venturi		$\Delta H$	mm eau	19	19	19	19	19		
débit d'air		A	g/s	424,46	424,46	424,46	424,46	424,46		
Pressi. Amont C.C. de G.N.		P <sub>acc</sub>	bars abs.	10,4	10,4	10,5	10,6	10,8		
t° de G.N.		T <sub>GN</sub>	°K	292	292	292	292	292		
masse volum. de G.N. (cc)		P <sub>GN</sub>	kg/m <sup>3</sup>	8,2	8,2	8,278	8,357	8,515		
débit GN. dans cc		$\Delta H_{cc}$	mm eau	22	30	20	8	6		
débit totale de G.N.		C <sub>1</sub> +C <sub>2</sub>	6,599	7,489	6,367	6,367	4,501	4,191		
f <sub>1</sub> + f <sub>2</sub>		$\frac{C_1+C_2}{A}$	/	0,0155	0,0176	0,0150	0,0106	0,0081		
Richesse glob.		$\phi_g$	/	0,237	0,268	0,229	0,160	0,065		
t° sortie après panier		T <sub>b1</sub>	°K	893	1013	953	840	713		
$\phi_e \rightarrow T_b$		T <sub>ba</sub>	°K	900	1030	950	850	730		
$\phi_e = \phi'$		$\phi_e = \phi'$	/	0,225	0,280	0,245	0,200	0,150		
a'CO <sub>2</sub> réelle		a'CO <sub>2</sub> r	%	2,40	3,10	2,67	2,17	1,60		
a'CO <sub>2</sub> totale		a'CO <sub>2</sub> t	%	2,45	3,15	2,72	2,20	1,62		
CO		CO	%	0,02	0,02	0,02	0,02	0,018		
O <sub>2</sub>		O <sub>2</sub>	%	15,75	14,25	15,00	16,25	17,50		
$m_{a'CO_2}$		$m_{a'CO_2}$	/	0,979	0,984	0,981	0,986	0,987		
$m_h$		$m_h$	/	0,954	0,982	1,025	0,986	0,967		
$m_T$		$m_T$	/	0,987	0,975	1,004	0,986	0,958		
$m_\phi$		$m_\phi$	/	0,942	0,982	1,008	1,01	0,983		

EXP 4  
 $\eta = f(\phi_g)$

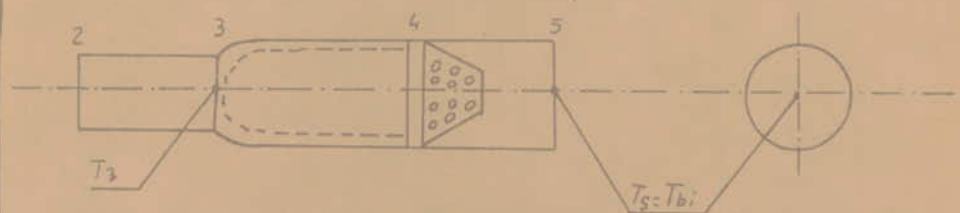
$\Delta M_{aCO_2}$   
 $\circ M_b$   
 $\square M_T$   
+  $M_\phi$



## ESSAI AU GN AVEC PRECHAUFFE AVEC PANIER

EXP. 5

Mesures faites par Bougouas-Boumago-Bain J 75



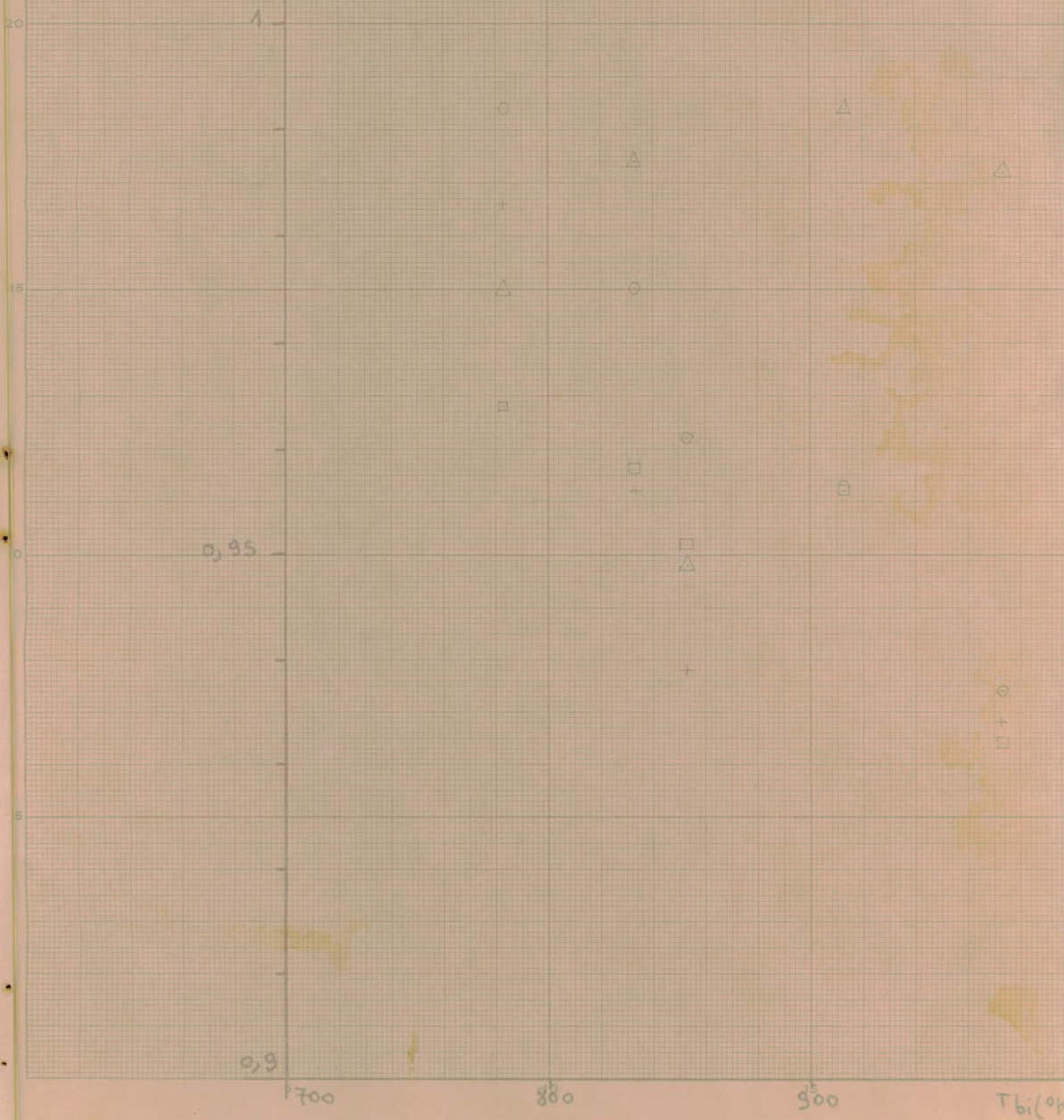
$$\begin{aligned}
 P_A &= 746 \text{ mmHg} \\
 T_A &= 291^\circ\text{K} \\
 T_e &= 323^\circ\text{K} \\
 P_A &= 1,19 \text{ kg/m}^3 \\
 \left(\frac{C}{A}\right)_{st} &= 9,0655 \\
 T_{pc} &= 623^\circ\text{K}
 \end{aligned}$$

ESSAI N° Mesures	Indic.	Unité	1	2	3	4	5	
Venturi	DH	mm eau	19	19	19	19	19	
débit d'air	A	g/s	424,46	424,46	424,46	424,46	424,46	
Pressi amont cc de G.N.	Pacc	bars. Abs.	10,8	10,8	10,5	10,7	10,6	
t° de GN	TGN	°K	292	292	292	292	292	
masse vol. de G.N.	Pgn	kg/m³	8,515	8,515	8,978	8,436	8,357	
débit de G.N. dans CC	DH cc	mm eau	10	6	24	10	18	
" "	C2	g/s	3,672	2,844	5,609	3,655	4,88	
débit GN. dans C.P.	C1	/	2,206	2,206	2,264	2,264	2,264	
Riches. globale	Φg	/	0,210	0,180	0,282	0,212	0,256	
t° sortie après panier	Tbi	°K	783	853	973	833	913	
φe → Tb	Tba	°K	800	880	1020	855	940	
φe = φ'	φe	/	0,182	0,215	0,275	0,205	0,240	
a'CO2 réelle	a'CO2r	%	1,95	2,25	2,98	2,20	2,65	
a'CO2 totale	a'CO2t	%	2	2,37	3,02	2,25	2,67	
CO	CO2	%	0,022	0,025	0,03	0,03	0,03	
O2	O2	%	17	16,25	14,5	16,25	15,5	
η a'CO2	η a'CO2	/	0,975	0,949	0,986	0,977	0,992	
η T	η T	/	0,964	0,951	0,932	0,958	0,956	
η h	η h	/	0,992	0,961	0,937	0,975	0,977	
η φ	η φ	/	0,983	0,939	0,934	0,960	0,945	

$$\Delta M = f(T b_i)$$

EXP 5  
 $\Delta M = f(T b_i)$

△  $M_{\text{CO}_2}$   
○  $M_h$   
□  $M_T$   
+  $M_g$



$\eta$

EXP 5  
 $\eta = f(\varphi g)$

$\triangle \quad M_{\alpha}CO_2$   
 $\square \quad M_T$   
 $+\circ \quad M_H$

1

20

15

10

5

0

0,95

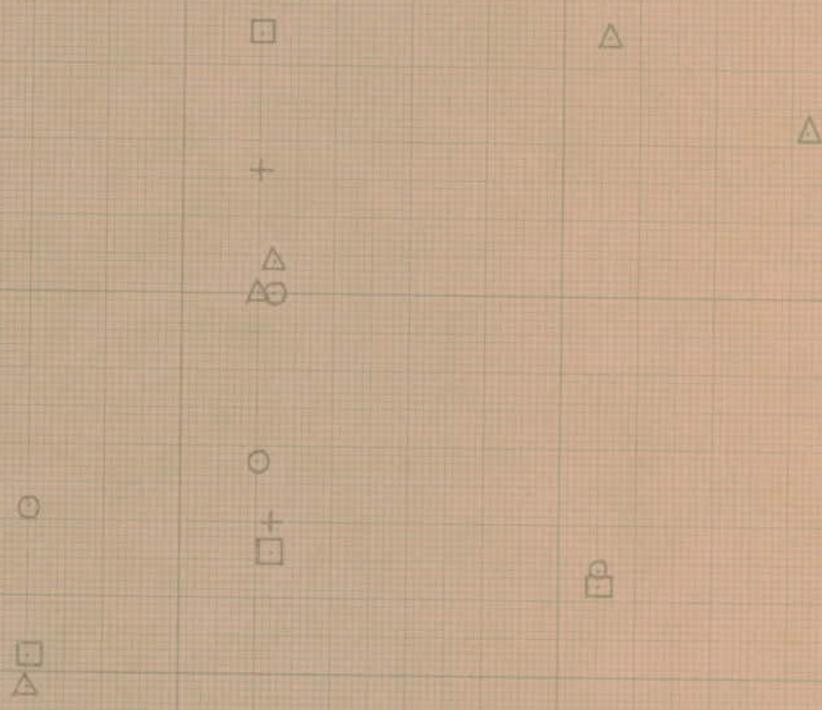
0,9

0,15

0,20

0,25

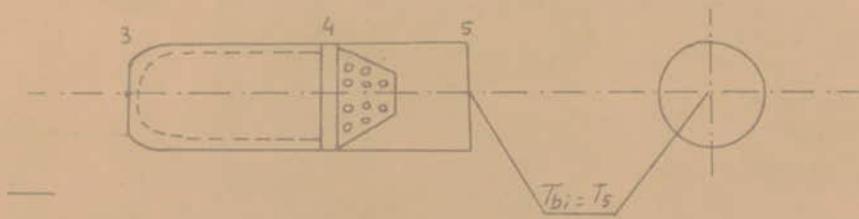
$\varphi g$



## ESSAI AU GN SANS PRECHAUFFE AVEC PANIER

EXP 6

Mesures faites par Bougheouas-Boumaga-Tairi J 75



$$P_A = 768 \text{ mm Hg}$$

$$T_A = 291, \Gamma^\circ K$$

$$\rho_A = 1,22 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

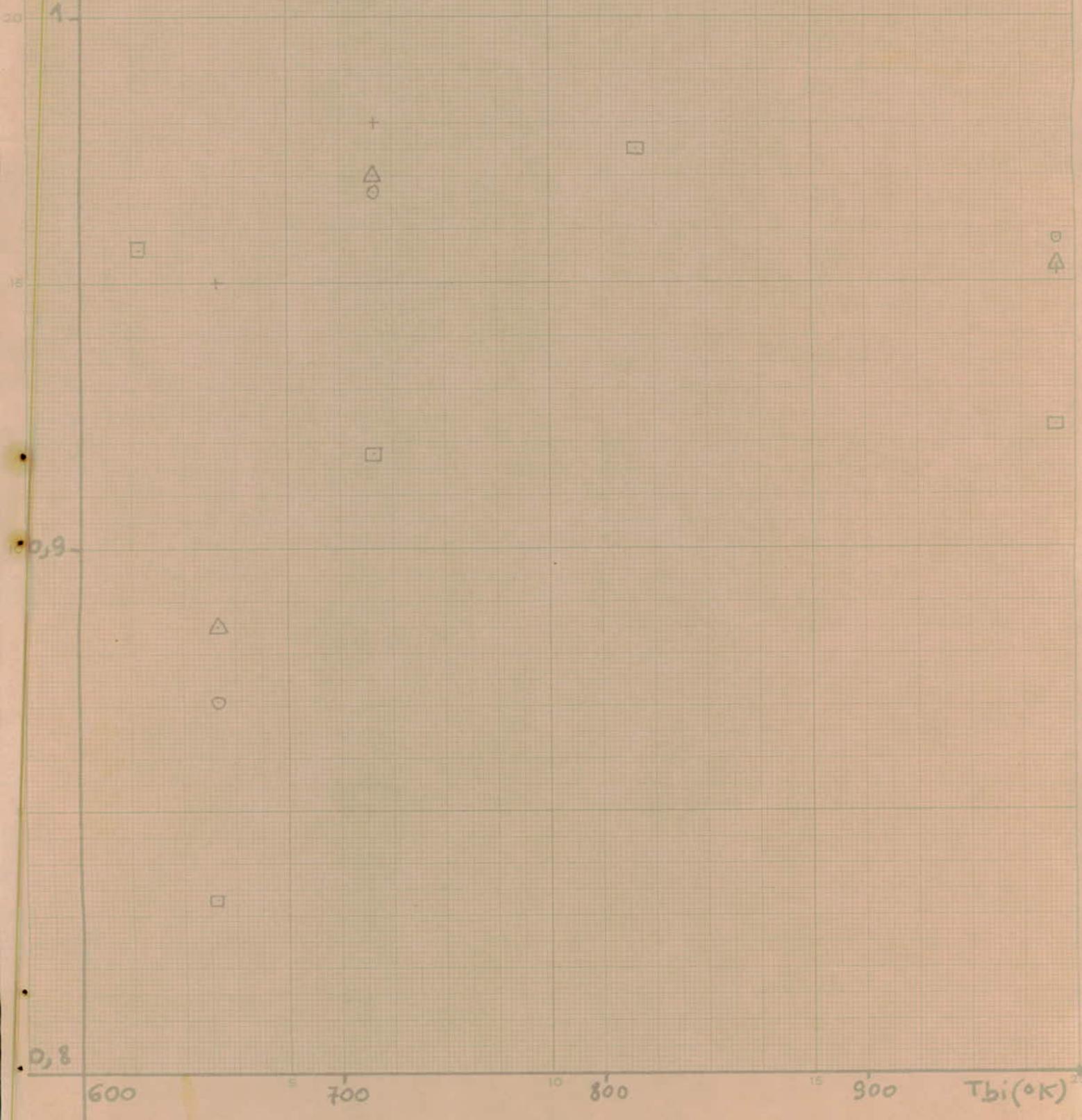
$$\left(\frac{C}{A}\right)_{st} = 0,0677$$

ESSAI N° Mesures	Indic.	Unité	1	2	3	4	5	6	7
Venturi	$\Delta H$	mm eau	19	44	70	95	118		
débit d'air	A	g/s	429,82	654,09	825,02	961,12	1071,17		
Pression Amo. de GN cc	P <sub>acc</sub>	bars Abs.	10,3	10,3	10,3	10,3	10,3		
T° de GN	T <sub>GN</sub>	°K	290	290	290	290	290		
masse vol. de GN	p <sub>GN</sub>	kg/m³	8,177	8,177	8,177	8,177	8,177		
débit de GN c.c.	$\Delta H_{cc}$	mm eau	55	55	55	55	55		
débit de GN	C <sub>2</sub>	g/s	8,249	8,149	8,249	8,249	8,249		
T entrée	T <sub>3</sub>	°K	323	323	323	323	323		
∅ globale	∅ <sub>g</sub>	/	0,293	0,192	0,152	0,131	0,116		
t=° après panier	T <sub>b</sub> :	°K	973	813	713	653	623		
∅ locale	∅ <sub>ℓ</sub> =∅'	/	0,27	0,18	0,15	0,14	0,10		
d' → T <sub>b</sub>	T <sub>ba</sub>	°K	1005	800	725	700	600		
a'CO <sub>2</sub> réelle	a'CO <sub>2</sub> r	%	2,77	1,91	1,47	1,25	1,1		
a'CO <sub>2</sub> thel.	a'CO <sub>2</sub> t	%	3	2	1,6	1,5	1,11		
CO	CO	%	0,12	0,025	0,03	0,03	0,03		
O <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>	%	15,25	17,25	18	18,15	18,75		
M <sub>a'CO<sub>2</sub></sub>	M <sub>a'CO<sub>2</sub></sub>	/	0,923	0,975	0,918	0,833	0,956		
M <sub>B</sub>	M <sub>B</sub>	/	0,959	1,057	0,967	0,871	1,143		
M <sub>T</sub>	M <sub>T</sub>	/	0,953	1,027	0,970	0,875	1,083		
M <sub>φ</sub>	M <sub>φ</sub>	/	0,951	1,055	0,980	0,950	1,140		

M

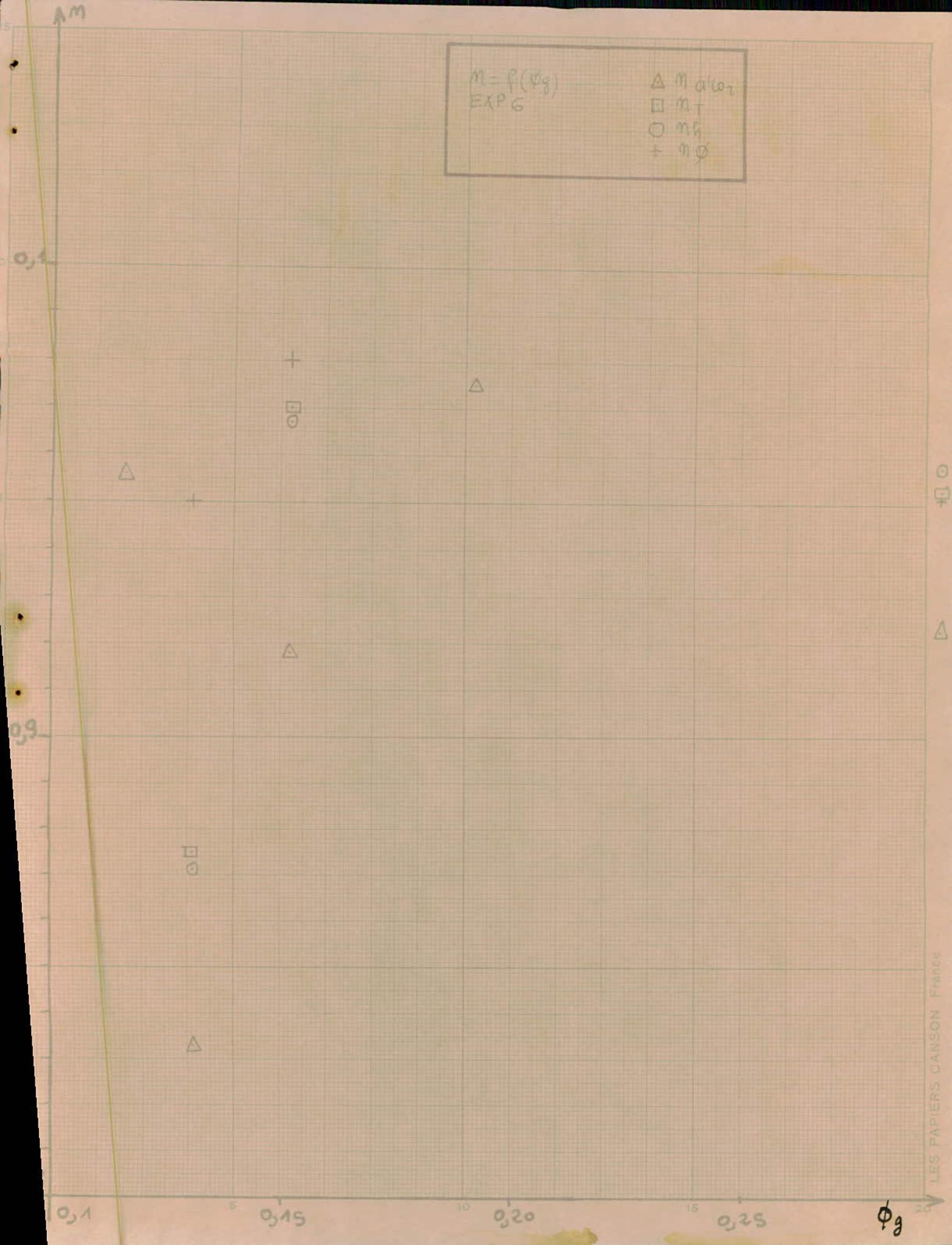
EXP 6  
 $M = f(T_{bi})$

$\Delta M_T$   
 $\partial M_h$   
 $\square M_{a, CO_2}$   
 $\circ M_\phi$



$m = f(\phi_g)$   
EXP G

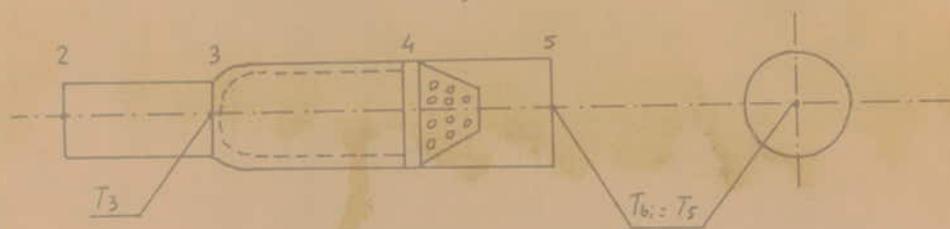
△  $m_{\text{air}}$   
□  $m_+$   
○  $m_h$   
+  $m_\phi$



## ESSAI AU GN. AVEC PRECHAUFFE AVEC PANIER

EXP 7

Mesures faites par Bougouras-Boumaza-Taihi J. 75



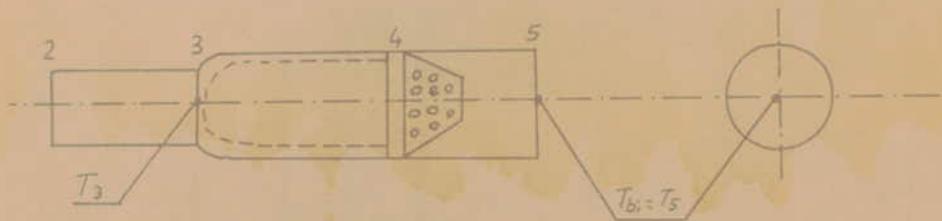
$$\begin{aligned}
 P_A &= 768 \text{ mm Hg} \\
 T_A &= 291,1 \text{ }^\circ\text{K} \\
 P_A &= 1,221 \text{ kg} \\
 &\quad \frac{\text{m}^3}{\text{kg}} \\
 \left(\frac{C}{A}\right)_H &= 9,0677 \\
 T_{pc} &= 623 \text{ }^\circ\text{K}
 \end{aligned}$$

ESSAI N° mesures	Indic.	Unité	1	2	3	4	5	6	7
débit d'air	A	g/s	654,1	665,78	665,78	654,1	636,17		
Pression Atm. GN. cc	Pacc	bars abs.	10,5	10,6	10,5	10,3	10,2		
t = ° de G.N.	TGN	°K	291	291	291	291	291		
masse vol. de GN (cc)	PGNCC	kg m³	8,307	8,386	8,307	8,148	8,069		
débit de GN cc	C2	g/s	5,13	2,577	3,244	5,903	7,832		
débit de GN cp	C1	g/s	2,902	2,902	2,902	2,902	2,902		
masse vol. de GN (cp)	PGNCP	kg/m³	6,962	6,962	6,962	6,962	6,962		
richesse glob.	φg	/	0,187	0,125	0,140	0,105	0,157		
t entrée	t3 = te	°K	323	323	323	323	323		
t = ° après panier	Tbi	°K	853	733	773	913	1033		
φ locale	φe = φ'	/	0,20	0,14	0,17	0,22	0,26		
φ' → Tb	Tba	°K	850	700	775	895	985		
a'CO2 réelle	a'CO2r	%	2,17	1,55	1,75	2,37	2,90		
a'CO2 totale	a'CO2t	%	2,2	1,6	1,95	2,40	2,92		
CO	Co	%	0,04	0,04	0,04	0,04	0,035		
O2	O2	%	16,5	17,75	17,80	16,25	15		
M a'CO2	m a'CO2	/	0,986	0,968	0,945	0,987	0,993		
M b	m b	/	1,030	1,092	0,995	1,038	1,087		
M T	m T	/	1,005	1,090	0,990	1,031	1,072		
M φ	m φ	/	1,010	1,160	0,976	1,060	1,092		

## ESSAI AU GN - AVEC PRECHAUFFE - AVEC PANIER

EXP 8

Mesures faites par Boumaza - Boughouas - Taïbi T 7r



$$P_A = 1,221 \text{ kg/m}^3$$

$$T_e = 323^\circ \text{K}$$

$$P_A = 768 \text{ mm Hg}$$

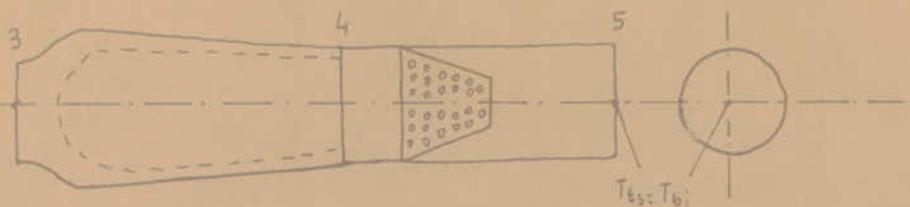
$$\left(\frac{C}{A}\right)_{st} = 9,0677$$

$$T_{pc} = 473^\circ \text{K}$$

ESSAI N° Mesures	Indicat.	Unité	1	2	3	4	5	6	7
Venturi	ΔH	mm eau	44	45	46	46	42		
débit d'air	A	g/s	654,09	661,49	665,780	665,78	636,175		
t° de G.N.	TGN	°K	291,5	292	292	292	291		
masse vol. de G.N. (CC)	PGN CC	kg/m³	7,898	8,121	8,278	8,278	8,386		
masse vol. de G.N. (CP)	PGN CP	kg/m³	7,108	7,096	7,096	7,017	7,041		
Pression de GN (C.C.)	PGN CC	bars Abs.	10	10,3	10,5	10,5	10,5		
débit de GN (CC)	C₂	g/s	9,086	7,523	5,609	2,290	10,179		
débit de GN (CP)	C₁	g/s	1,719	1,717	1,717	1,708	1,711		
Richesse glob.	∅g	/	0,252	0,213	0,167	0,091	0,285		
CO	CO	%	0,038	0,035	0,030	0,03	0,077		
a'CO₂ réelle	a'CO₂r	%	2,15	2,20	1,72	1,37	2,92		
a'CO₂ théo.	a'CO₂t	%	2,60	2,55	2,17	1,45	2,97		
O₂	O₂	%	16	16,75	17,5	18	15		
t° après panier	Tb	°K	963	873	773	703	1023		
richesse locale	∅ℓ=∅'	/	0,24	0,23	0,20	0,13	0,27		
∅ℓ → Tb	Tb	°K	940	915	850	655	1005		
M a'CO₂	M a'CO₂	/	0,98	0,862	0,792	0,944	0,983		
M ℗	M ℗	/	1,023	0,998	0,874	1,092	1,022		
M T	M T	/	1,037	0,928	0,813	1,079	1,026		
M ϕ	M ϕ	/	1,010	0,900	0,870	1,092	1,033		

## ESSAI AU G.N.L. Avec PANIER Sans PRECHAUFFE EXP 9

Mesures faites par Bougouas - Boumaza - Zairi J. 75



$$P_A = 770 \frac{\text{mm Hg}}{\text{d}}$$

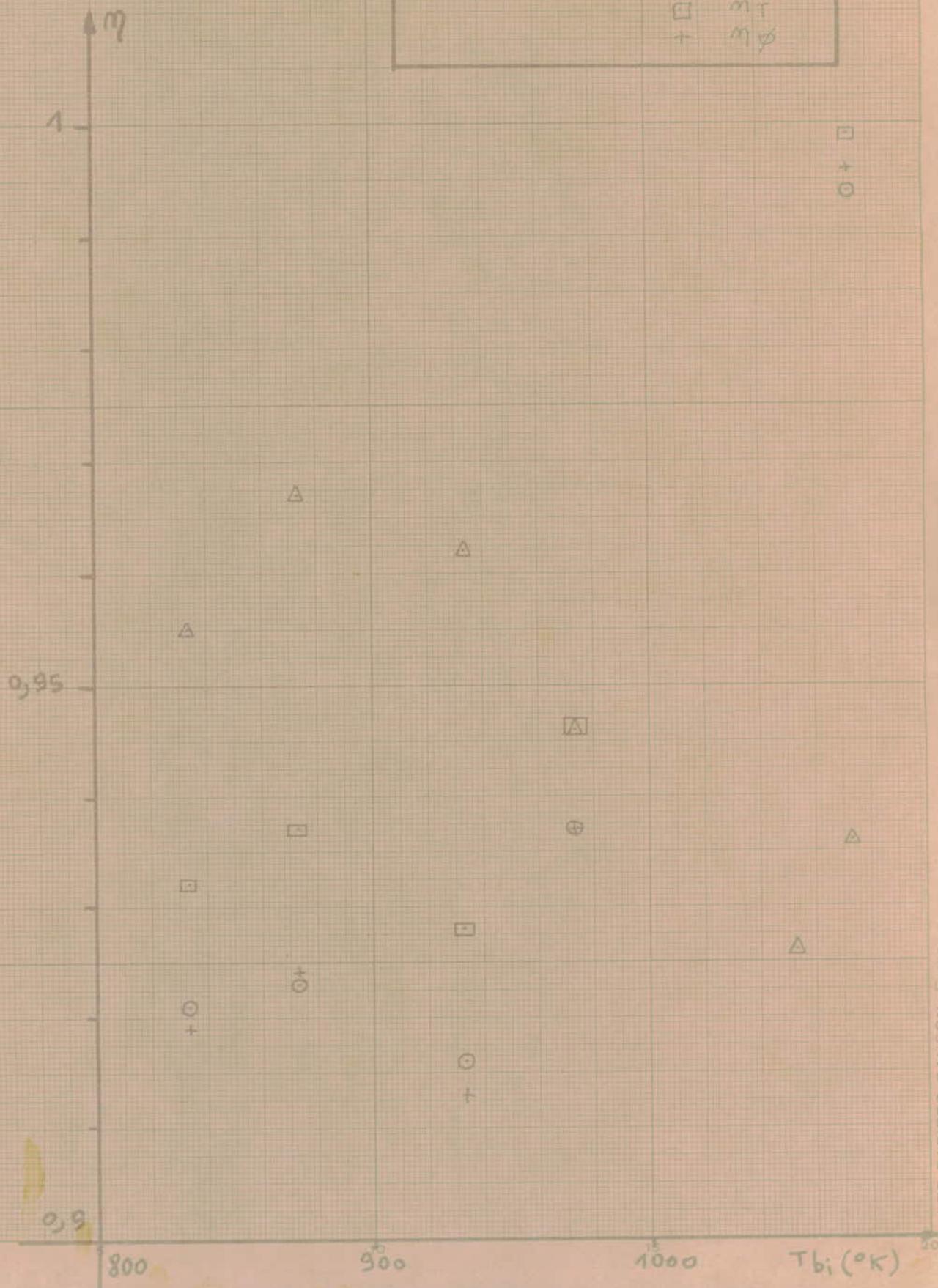
$$T_A = 15^\circ\text{C}$$

$$\rho_A = 1,19 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

ESSAI N° Mesures	Ind.	Unité	1	2	3	4	5	6	7
débit d'air	A	g/s	754	784	802,7	884,2	1066,4	1021	1200
Pression Res.	P <sub>R</sub>	bar abs.	11	10,7	10,3	9,9	9,6	9,2	9,0
Pression INJ.	P <sub>I</sub>	bar abs	9	7	6,3	7,3	6,9	8	7,75
Richesse local	φ'	/	0,3	0,26	0,215	0,255	0,21	0,27	0,23
φ' → T <sub>b</sub>	T <sub>b</sub> a	°K	1080	990	910	980	870	1010	920
t° apre's Panier	T <sub>b5</sub>	°K	1073	1053	873	933	833	973	863
débit massif d'après p <sub>r</sub>	C	g/s	13,4	12,08	10,70	13,63	13,27	16,34	16,36
t° GNL	T <sub>GNL</sub>	°K	151,55	150,84	150	149,23	148,66	147,17	147,11
masse vol. de GNL	P <sub>GNL</sub>	kg/m <sup>3</sup>	416	417	418	419	420	421	422
débit Calculé	C <sub>c</sub>	g/s	27,13	23,16	20,9	27,93	27,41	27,48	30,47
Ind. du débit mètre	Q <sub>v</sub>	l/h	240	200	180	240	235	235	260
Ø gicleur	Ø	mm	1,05	1,05	1,05	1,10	1,10	1,10	1,10
O <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>	%	18,5	17	17,75	16	16,75	16,75	16,5
C <sub>O</sub>	C <sub>O</sub>	%	0,12	0,09	0,06	0,08	0,08	0,1	—
a'CO <sub>2</sub> totale	a'CO <sub>2</sub> t	%	3,15	2,70	2,325	2,65	2,20	2,80	2,40
a'CO <sub>2</sub> réelle	a'CO <sub>2</sub>	%	2,95	2,50	2,225	2,55	2,10	2,65	2,15
M <sub>a'CO<sub>2</sub></sub>	M <sub>a'CO<sub>2</sub></sub>	/	0,936	0,926	0,957	0,962	0,917	0,946	0,896
M <sub>H</sub>	M <sub>H</sub>	/	0,994	1,129	0,923	0,916	0,921	0,937	0,900
M <sub>T</sub>	M <sub>T</sub>	/	0,990	1,094	0,937	0,928	0,932	0,946	0,904
M <sub>Ø</sub>	M <sub>Ø</sub>	/	0,996	1,134	0,984	0,913	0,919	0,937	0,895

EXP 9  
 $m = f(T_{bi})$

$\Delta$   $m_a'CO_2$   
 $\circ$   $m_p$   
 $\square$   $m_T$   
+  $m_\phi$



## REMARQUES SUR LES ESSAIS RECONSIDERES

Nous avons repris et complété le dépouillement de 9 essais repérés par EXP.1 à EXP.9 . Parmi ces 9 essais nous avons sélectionné 6 essais , les 3 autres essais présentant beaucoup de points aberrants :

EXP.1 , EXP.2 , EXP.4 , EXP.4 , EXP.5 , EXP.6 , EXP.9

EXP.1 EXP6 EXP9 : avec panier sans préchauffage

EXP2 EXP4 EXP5 : avec panier et avec préchauffage.

L'essai EXP9 est au gaz naturel liquide .

POUR ces 6 essais nous avons calculé les rendements

Nous avons représenté l'évolution de ces rendements en fonction de la température Tbi mesurée à la sortie du panier , d'une part et d'autre part en fonction de la richesse globale .

D'une manière générale , l'évolution du rendement de combustion  $\alpha_{CO_2}$  est croissante aux faibles températures et décroissante aux températures élevées ( au-delà de 900°K). Ceci est dû aux différentes fuites et en moindre partie au phénomène de dissociation ( créant des réactions qui absorbent de la chaleur ) . Ce phénomène de dissociation devient assez important aux températures élevées .

Cependant l'essai EXP6 est assez particulier puisque la variation de  $\alpha_{CO_2}$  est différente et ressemble à une sinusoïdale : cet essai est à revoir.

Pour les rendements  $\eta_h$  , les essais EXP6 EXP1 EXP4 et EXP2 nous donnent des paraboles présentant un maximum aux environs de 800°K . L'essai EXP9 au G.N.L. EST aussi à revoir puisque le dernier point correspondant à une t° de 1073°K est très proche de l'unité .( même remarque pour les trois autres rendements en cet essai EXP9 ). Les autres rendements à savoir et ont une variation normale ( à part pour l'essai EXP9 ) .

Ces 9 essais contiennent des points aberrants nous donnant des rendement supérieures à 1 . Les prises de mesure ont été faites par une sonde placée juste à la sortie du panier en son axe .

Pour ces points , les différentes mesures ne sont pas homogènes et il faut donc refaire ces mesures en prenant le soin de balayer toute la section du panier suivant les axes XX , YY et même suivant des axes intermédiaires ; et prendre la valeur moyenne des mesures . C'est ce que nous nous sommes proposés de faire , mais des travaux sur le banc de combustion ne nous ont pas permis de commencer les mesures à temps .

---

## CONCLUSION SUR LA COMBUSTION DU GAZ NATUREL

- 1- le préchauffage améliore les rendements de combustion .
- 2- Différence entre la richesse déterminée à partir de  $\alpha\text{CO}_2$  et celle mesurée  
La richesse déterminée à partir de  $\alpha\text{CO}_2$  ( % donné par l'analyseur ) ne correspond pas à la richesse mesurée. Ceci est dû en partie à l'imprécision des débitmètres.
- 3- Différence entre  $\alpha\text{CO}_2(\phi)$  et  $\alpha\text{CO}_2$  ( analyseur )  
À partir de la richesse globale on peut déterminer  $\alpha\text{CO}_2$  (courbe  $\alpha\text{CO}_2$  en fonction de la richesse ) et la comparer avec celle donnée par les analyseurs . Elle n'est pas la même , car l'air qui entre ne participe en sa totalité à la combustion .
- 4- Courbes Tbi en fonction des richesses

- Tbi en fonction de la richesse locale: voir thèse juin 75 : Les points obtenus sont très voisins de la courbe théorique .

- Tbi en fonction de la richesse globale : nous avons une répartition de part et d'autre de la courbe théorique ( car sans uniformiseur , pour les richesses élevées , augmentation du débit de gaz , la flamme s'allonge et la sonde en certains moments plonge dans la flamme / travaux MULLER-MATTON POUR les petites richesses la flamme n'est pas très allongée et est donc accrochée au prévaporisateur, donc la chambre a aussi la fonction de panier dans ce cas : la courbe expérimentale n'est pas exactement confondue avec la courbe théorique à cause de l'air de Muft qui ne participe pas à la combustion .

### 5- Essai au G.N.L.

Cet essai EXP.9 au point de vue rendement semble assez régulier : tous les rendements sont supérieurs à 0,9 et ne comportant qu'une série de points de rendements supérieurs à 1 ...

L'essai a été fait avec deux diamètres différents du gicleur et sans préchauffage et avec panier mélangeur . Pour le diamètre (1,05 MM) les t° mesurées sont assez voisines de celles données par le diagramme . Pour le second diamètre ( 1,10 mm) les températures lues sont très éloignées de celles données par la théorie .

Pour une richesse égale à 0,3 les rendements  $\eta_{T, h}$  sont de l'ordre de 0,99 ce qui assez remarquable . L'essai au G.N.L est très délicat puisque il y a le phénomène de vaporisation partielle du G.N.L (ébullition nucléée ) et donc augmentation du volume massique de G.N.L qui fausse tous les calculs et les mesures .On remarque aussi un % de CO très faible pour l'ensemble des mesures !

#### 6- Comparaison entre les différents rendements

Le nombre de mesures effectuées ne nous permet pas de conclure sur la position relative des trois rendements  $\eta_{T, h}$ . Cependant le  $\eta_{CO_2}$  est supérieur à ces derniers , ceci s'explique par le fait que ce rendement ne tient compte que du processus chimique , tandis que la détermination des ~~trois~~ trois autres rendements est tributaire de la précision des instruments de mesure des pertes thermiques et aussi de la précision de lecture .

7- Le % de CO diminue quand on utilise un panier mélangeur , la combustion se complète ainsi dans le panier mélangeur : double utilité du panier.

---

---

## BIBLIOGRAPHIE

- Les diagrammes enthalpie-entropie P. CHAMBADAL
- Combustion SURRUGUE-BARRERE
- Recherches sur la combustion d'un mélange d'hydrocarbure J. RAPPENEAU
- Cours sur la combustion G. MATTON
- Pratique de la mesure et du contrôle dans l'industrie BURTON
- PROJETS de fin d'études sur la combustion PROMOTION juin 74  
PROMOTION juin 75  
PROMOTION juin 76  
PROMOTION FEVRIER 77

