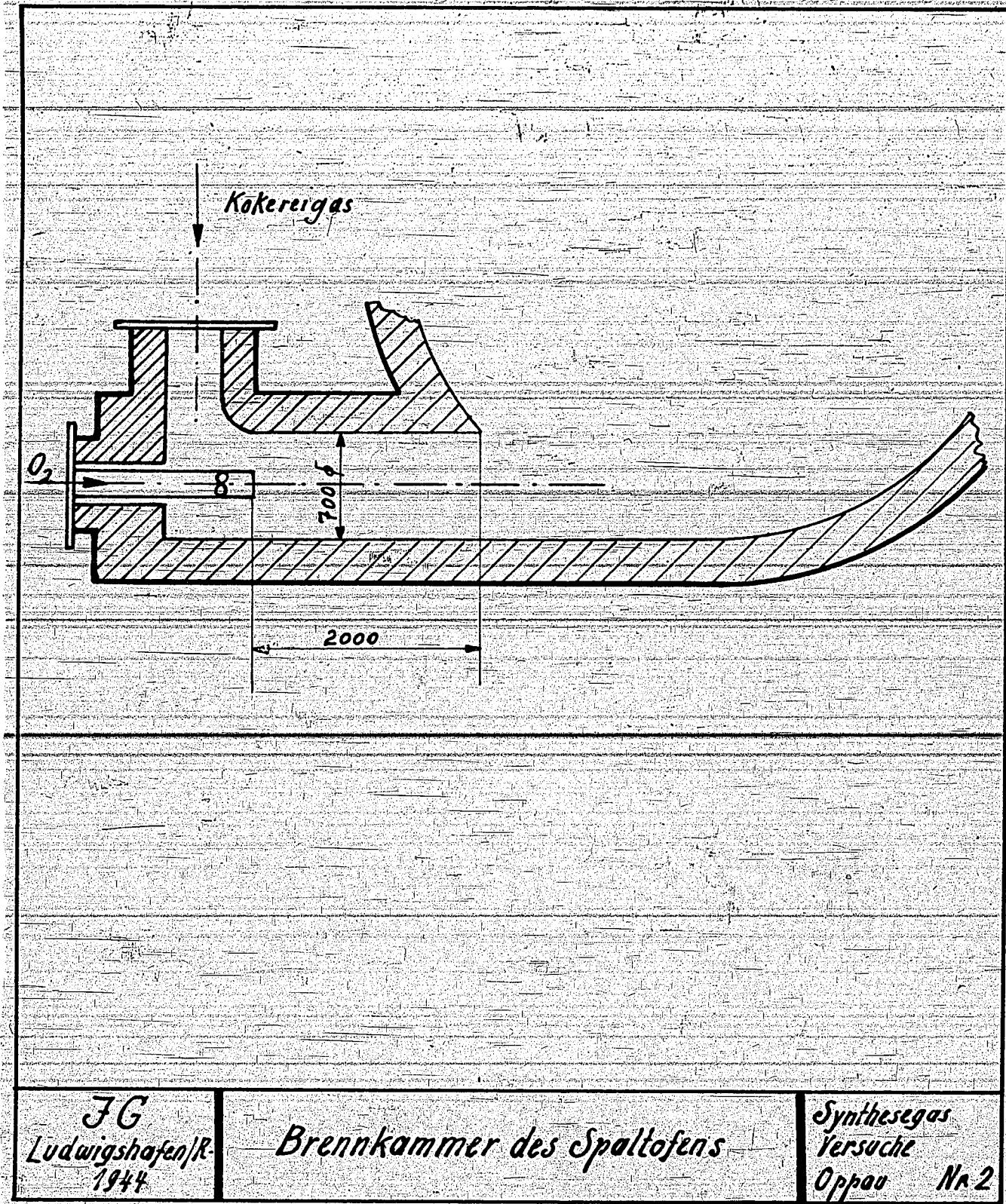


To 1928 A - 25

250000176

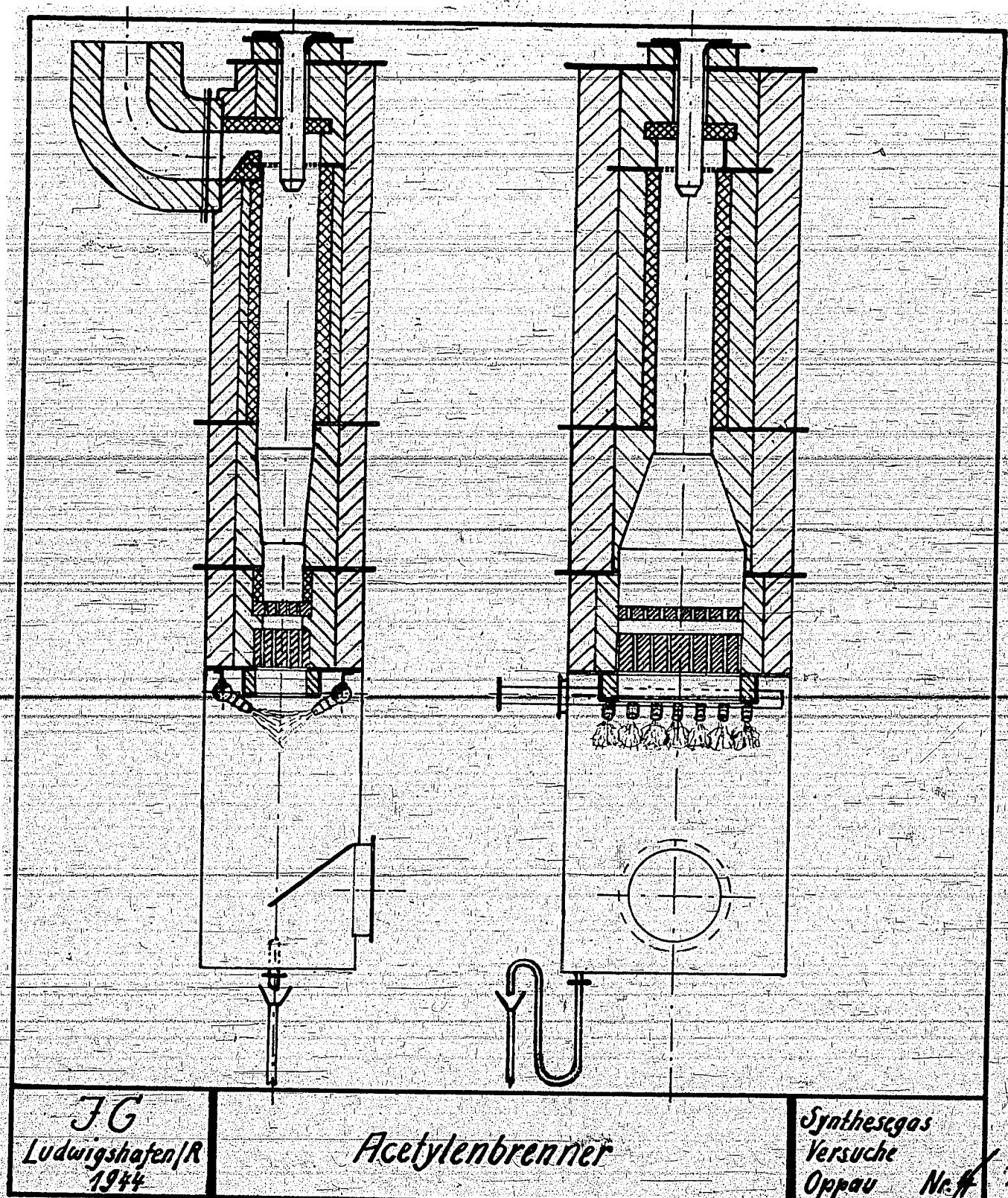


250000177

Tubercle 1
C 1/14/12

Technische Feuerungen		Synthesegasversuch auf Oppau-Haut	
a) Generatorgas	$\sim 1,5 \cdot 10^6 \text{ W/m}^2$	b) Kokergas	$\sim 3 \text{ "}$
Synthesegasspaltöfen		Acylenbrennerkammer	12 "
Benzinbrenner	60 "	Bunsenbrenner	30 - 30 "
		gesamter Raum, den die Flamme ausfüllt	$\sim 530 \text{ "}$
		Bunsenbrenner, Flammenhaut, in der sich die chem. Reaktion abspielt:	$\sim 3000 \text{ "}$
		Wärmeleistung der Flammenhaut in m^2	$2 \cdot 10^6 \text{ W/m}^2$
JG Ludwigshafen/R	1944	Spezifische Belastungen von Feuerungsräumen	

250000178



250000179

Synthesegas
Versuche
Oppau Nr. 5

Bestimmung der Flammengeschwindigkeit
mit der Bunsenmethode

JG
Ludwigshafen
1944

$F_K = \text{Fläche des Kegels.}$

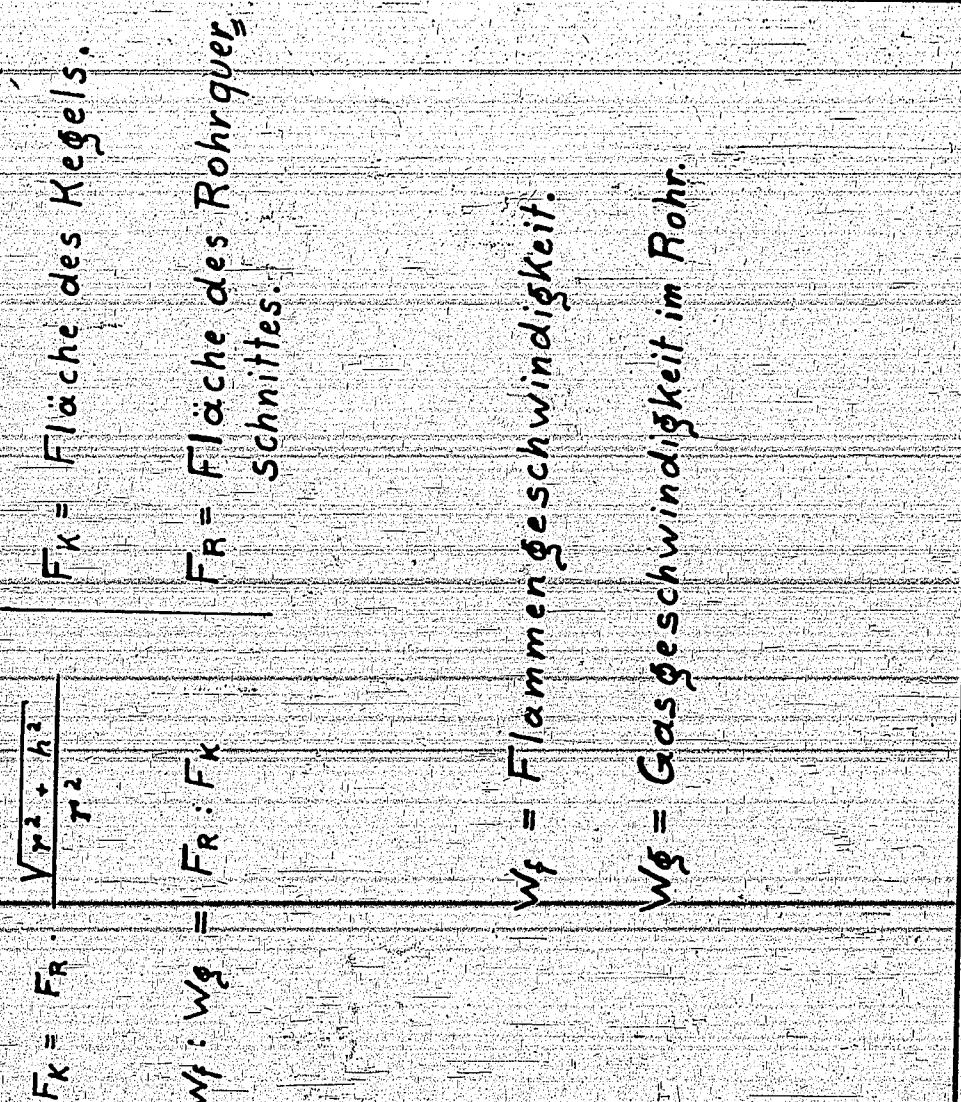
$F_R = \text{Fläche des Rohrquerschnittes.}$

$$F_K = F_R \cdot \frac{\sqrt{r^2 + h^2}}{r^2}$$

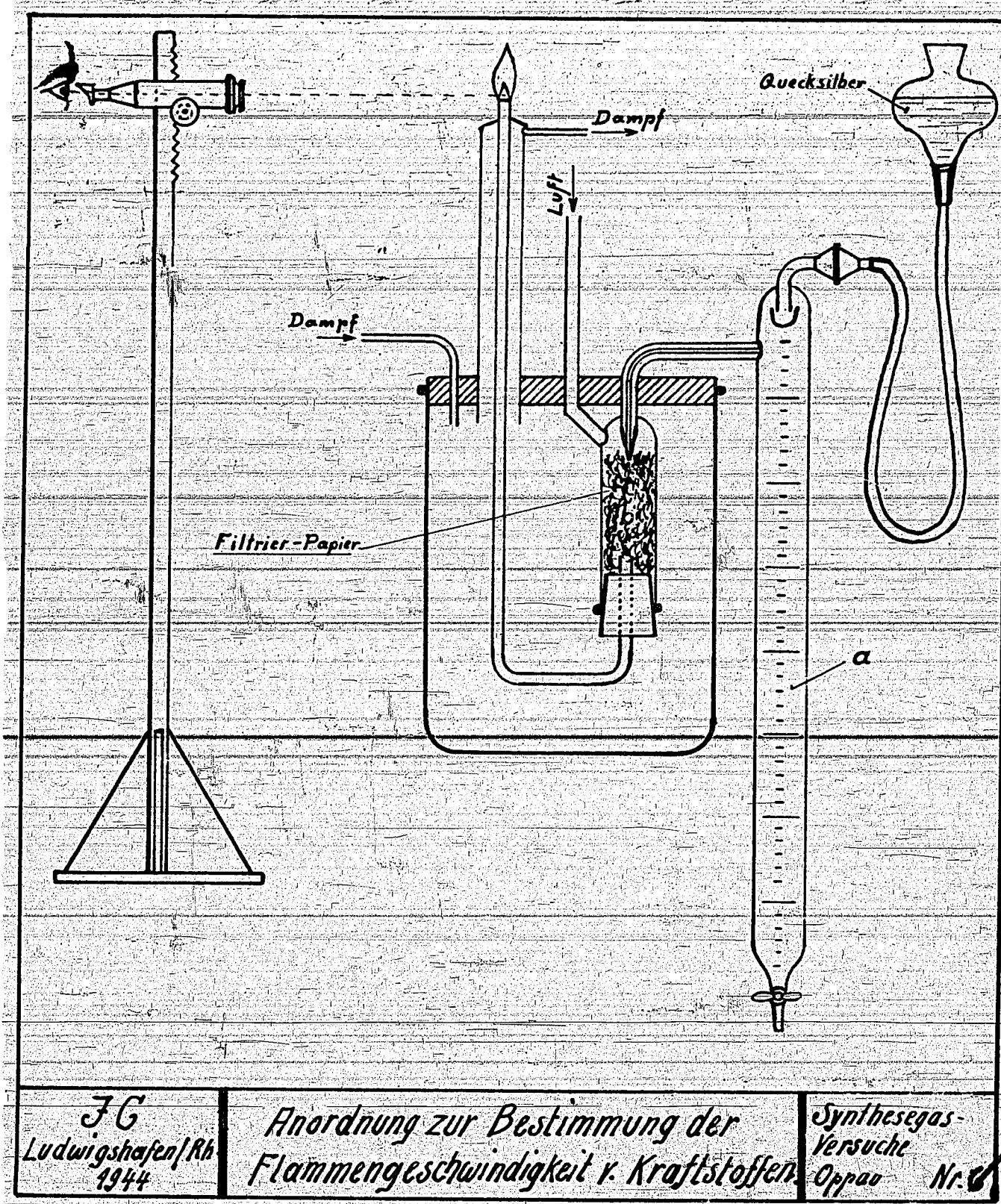
$$w_f : w_g = F_R : F_K$$

$w_f = \text{Flamengeschwindigkeit.}$

$w_g = \text{Gasgeschwindigkeit im Rohr}$



250000180



JG
Ludwigshafen/Rh.
1944

Anordnung zur Bestimmung der
Flammengeschwindigkeit v. Kraftstoffen

Synthesegas-
Versuche
Oppau Nr. 61

250000181

JG
Ludwigshafen/H.
1944

Schematische Darstellung des Temperaturverlaufes in der Flammenfront.

Synthesegassversuche
Oppau Nr. 9 - C



$$\Delta x \approx 0.3 \text{ mm}$$

$$\begin{aligned} 1) \quad Q &= \psi_f n \cdot c_p \cdot (T_e - T_0) \\ 2) \quad Q &= \eta \cdot \frac{dT}{dx} \approx \eta \cdot \frac{\Delta T}{\Delta x} \\ &\approx \eta \cdot k \cdot (T_e - T_Z) \\ \psi_f &= \frac{\eta \cdot k \cdot (T_e - T_Z)}{n \cdot c_p \cdot (T_Z - T_0)} \end{aligned}$$

		Flammengeschwindigkeit (cm/sec)									
		0%	20	40	60	80	100	120	140	160	180
		Heptan	0								
JG 11		45									
VT 702		70									
C 3		94									
ET 110		100									
Triptan		120									
Benzol											
Diäthyläther											
Schwefelkohlenstoff											
Ludwigshafen/R 1344											

250000182

Synthesegas-
versuche
Oppau

Flammengeschwindigkeit/
in Abhängigkeit von der
Oktanzahl.

JG
Ludwigshafen/R
1344

11/11/2
1.4

250000183

Synthesegas
versuch
Nr. 8 - Tabelle 3

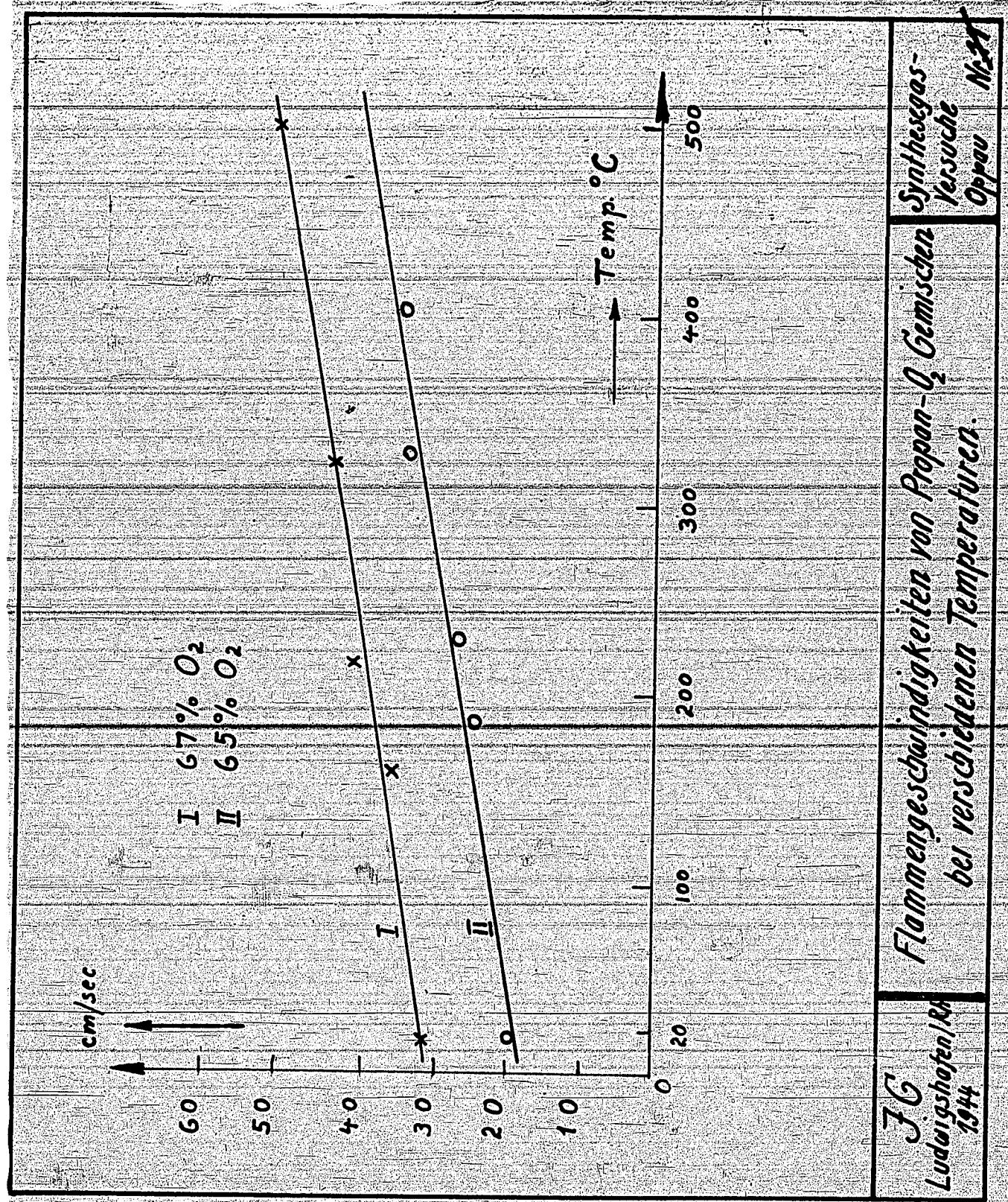
JG
Einfuß von Klopf- und Antiklopfmitteln.

JG
Ludwigsfelde/Rh
13/4/

Flammengeschwindigkeit [cm/sec]			
ET 110	31,5		
ET 110 + 0,36% Pb Allyl	32,8		
IT 702	35		
IT 702 + 0,12% Pb Allyl	34		
IT 702 + 0,36% Pb Allyl	35,5		
IT 702 + 5% Allylmintol	34,5		

250000185

17

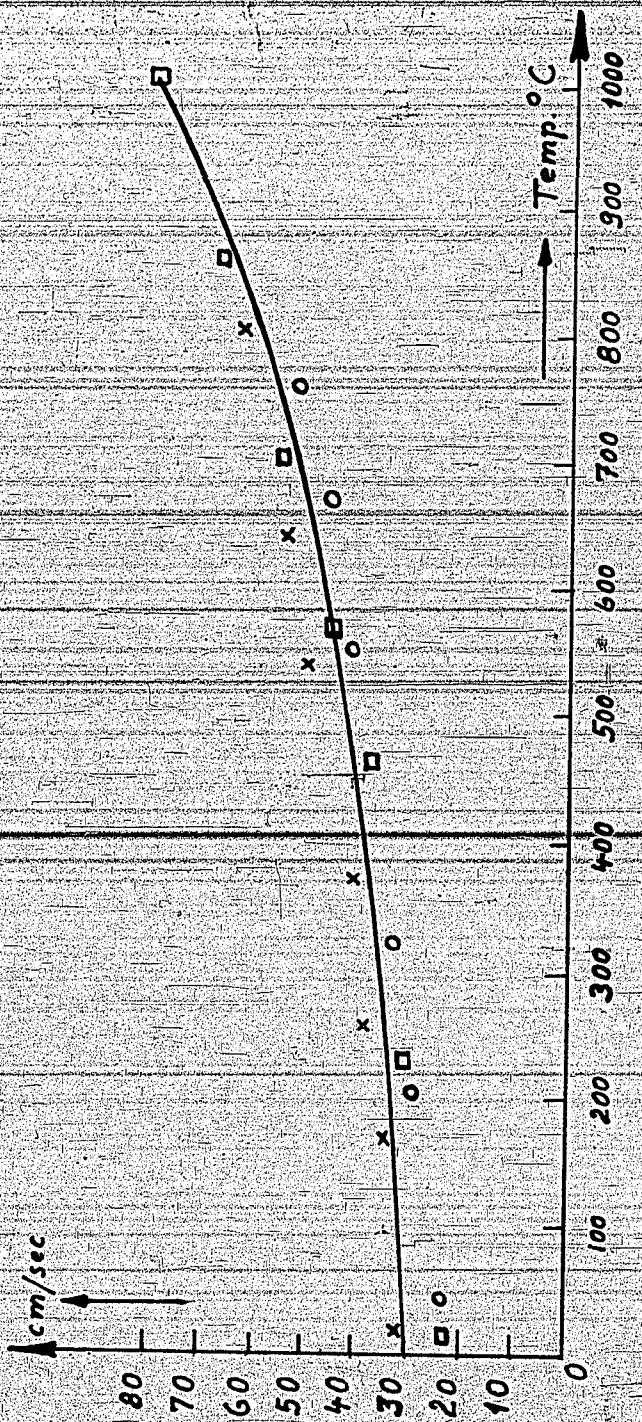


250000186

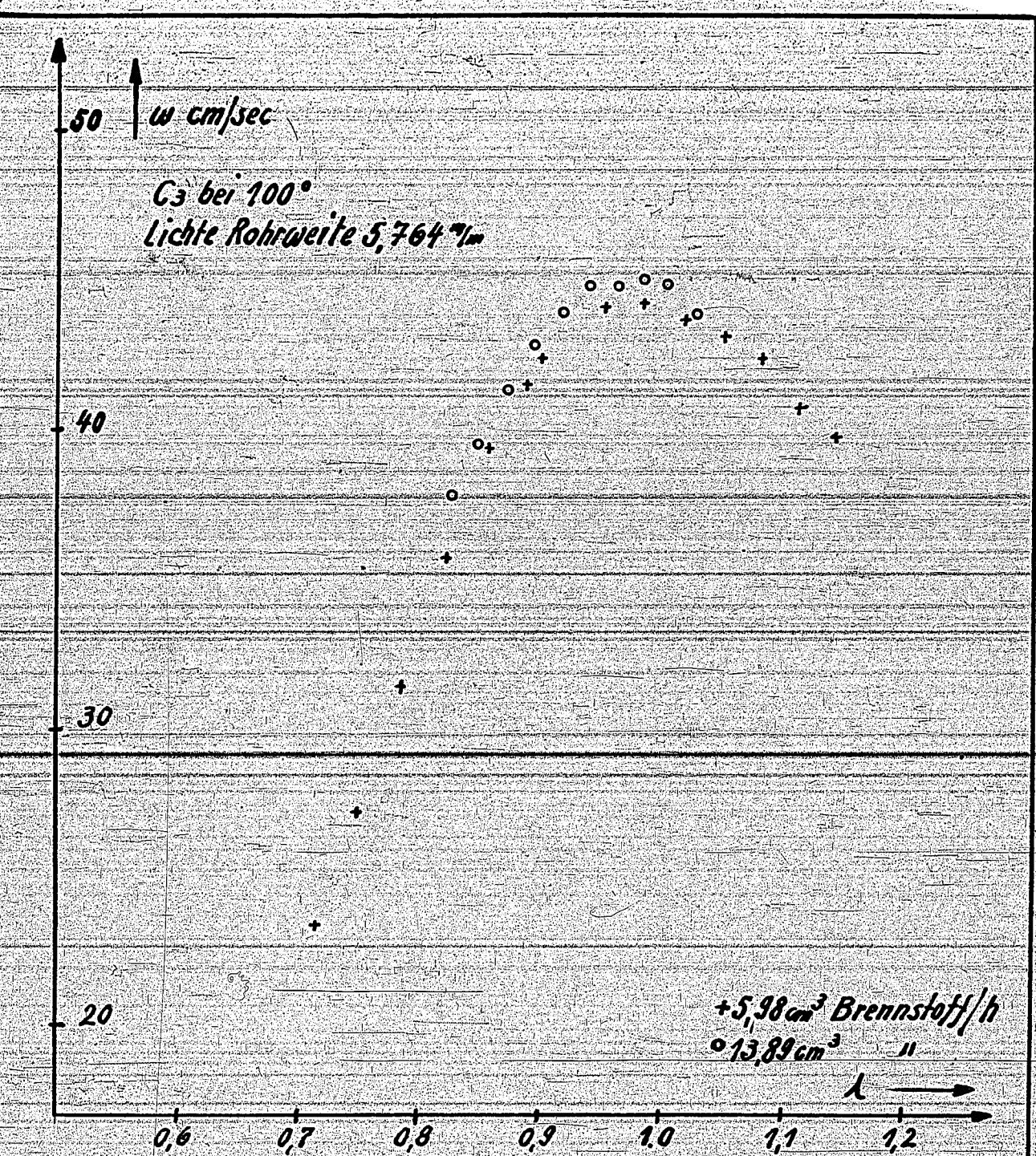
Synthesegas-
versuche
Orgau Nr. 18-8

JG Flammengeschwindigkeit von Methan mit 37% O₂
in Abhängigkeit von der Temperatur.

Ludwigshafen/Rh.
1944



250000187

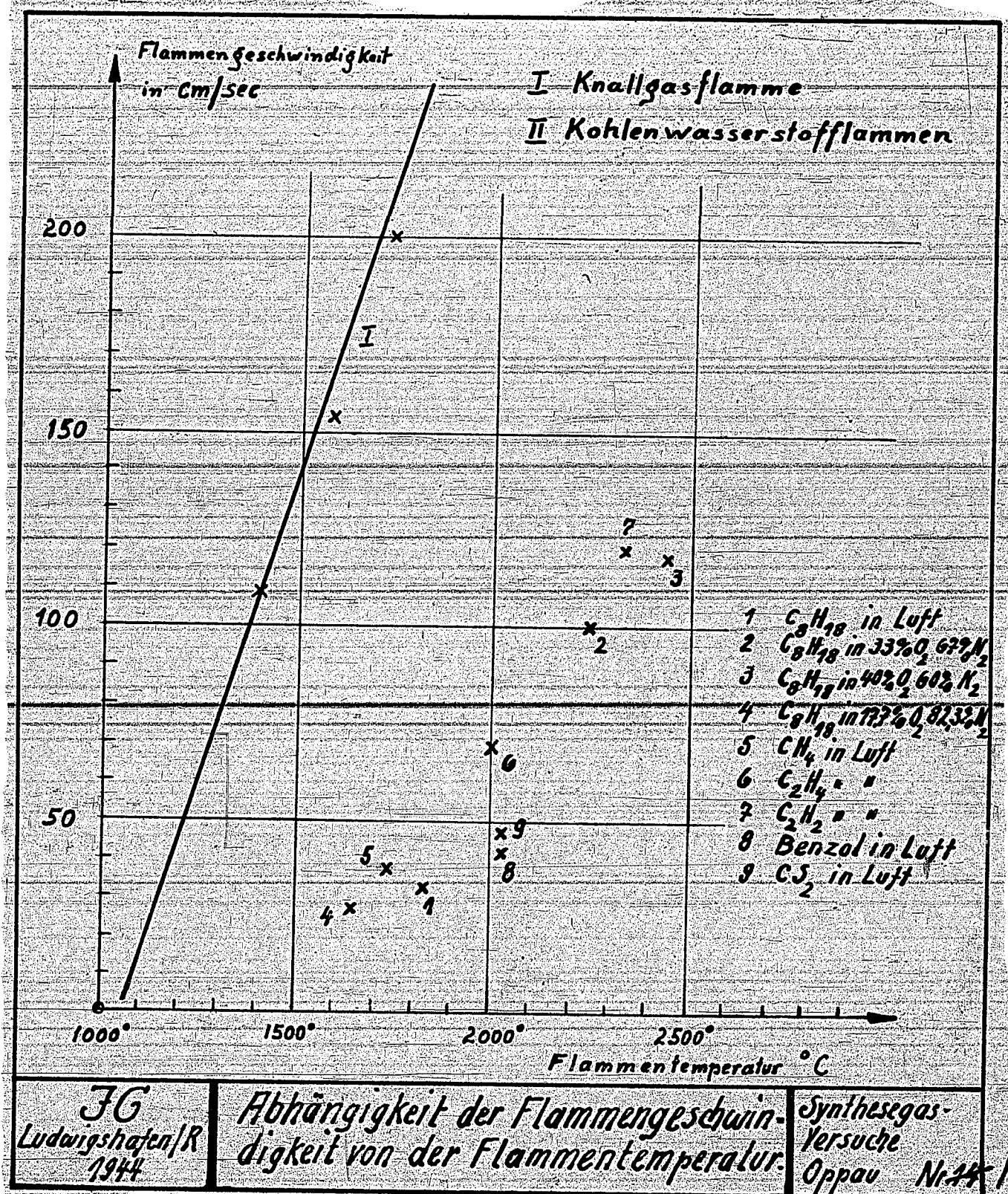


JG
Ludwigshafen/R.
1944

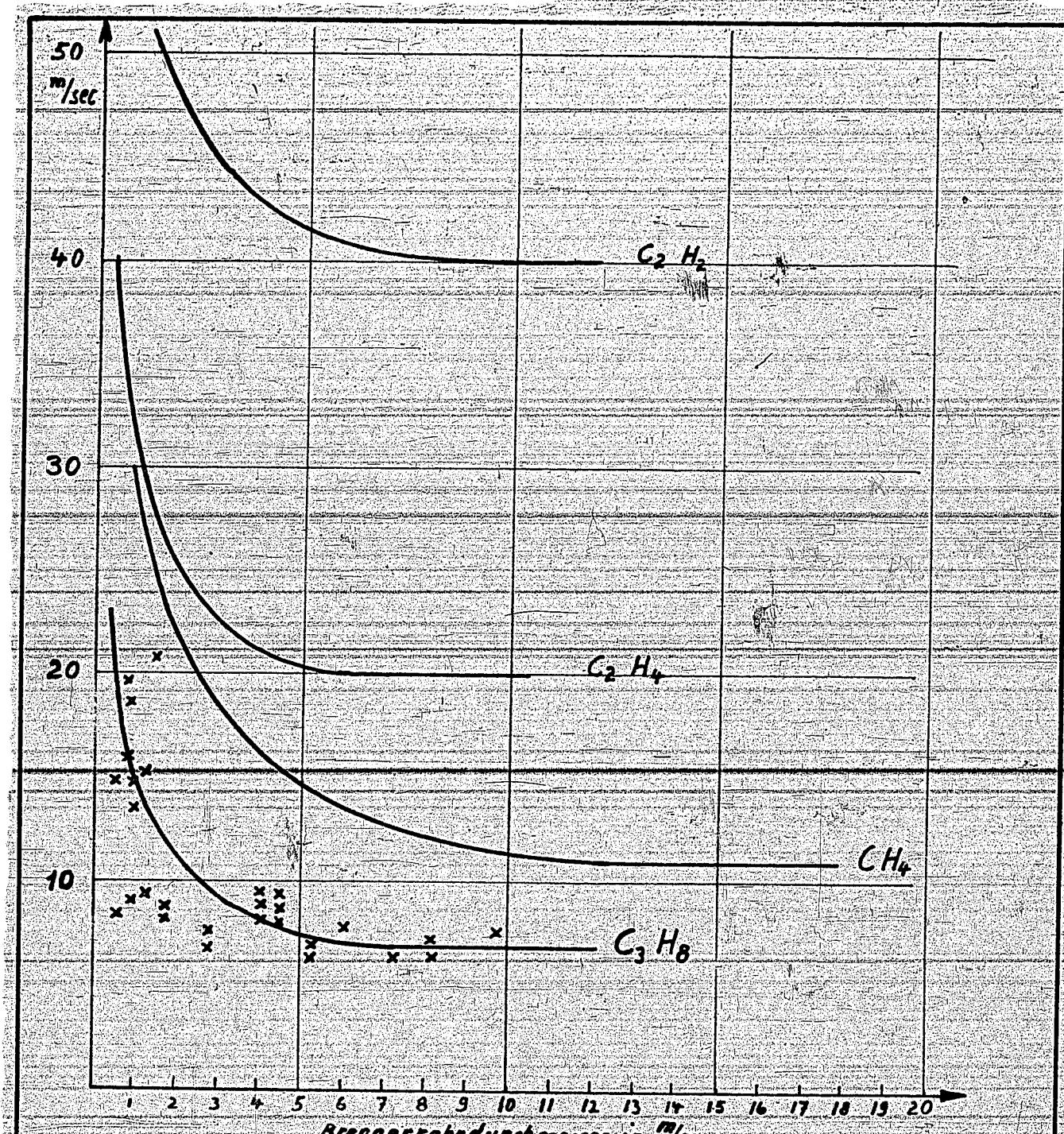
Flammengeschwindigkeit
in Abhängigkeit von der Luftzahl:

Synthesegas-
Versuche-
Oppau Nr. 1319

250000188



250000189

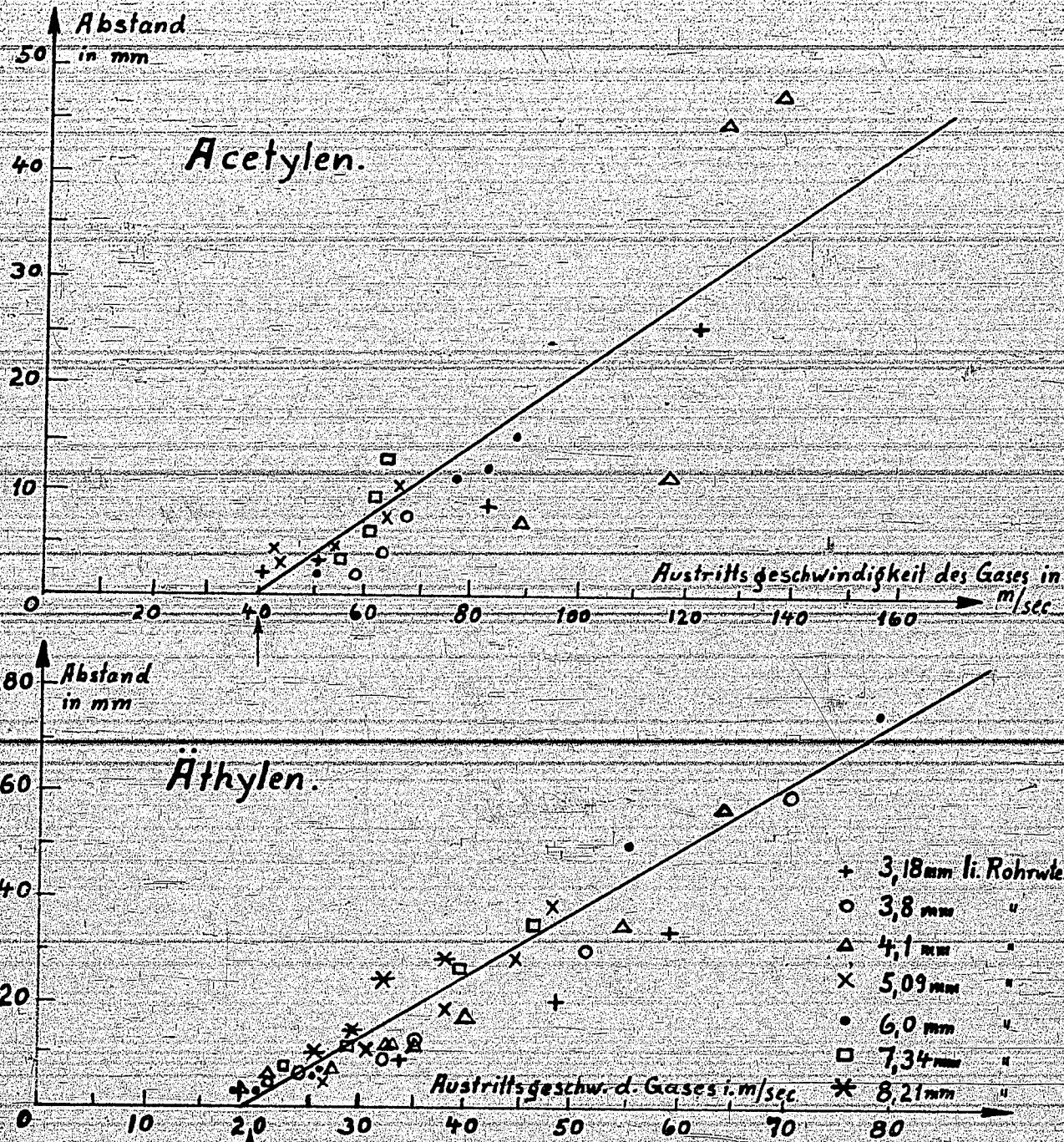


JG
Ludwigshafen/R.
1944

Lösungsgeschwindigkeit in Abhängig-
keit vom Brennerrohrdurchmesser.

Synthesegas-
Versuche
Oppau Nr. 15

250000190

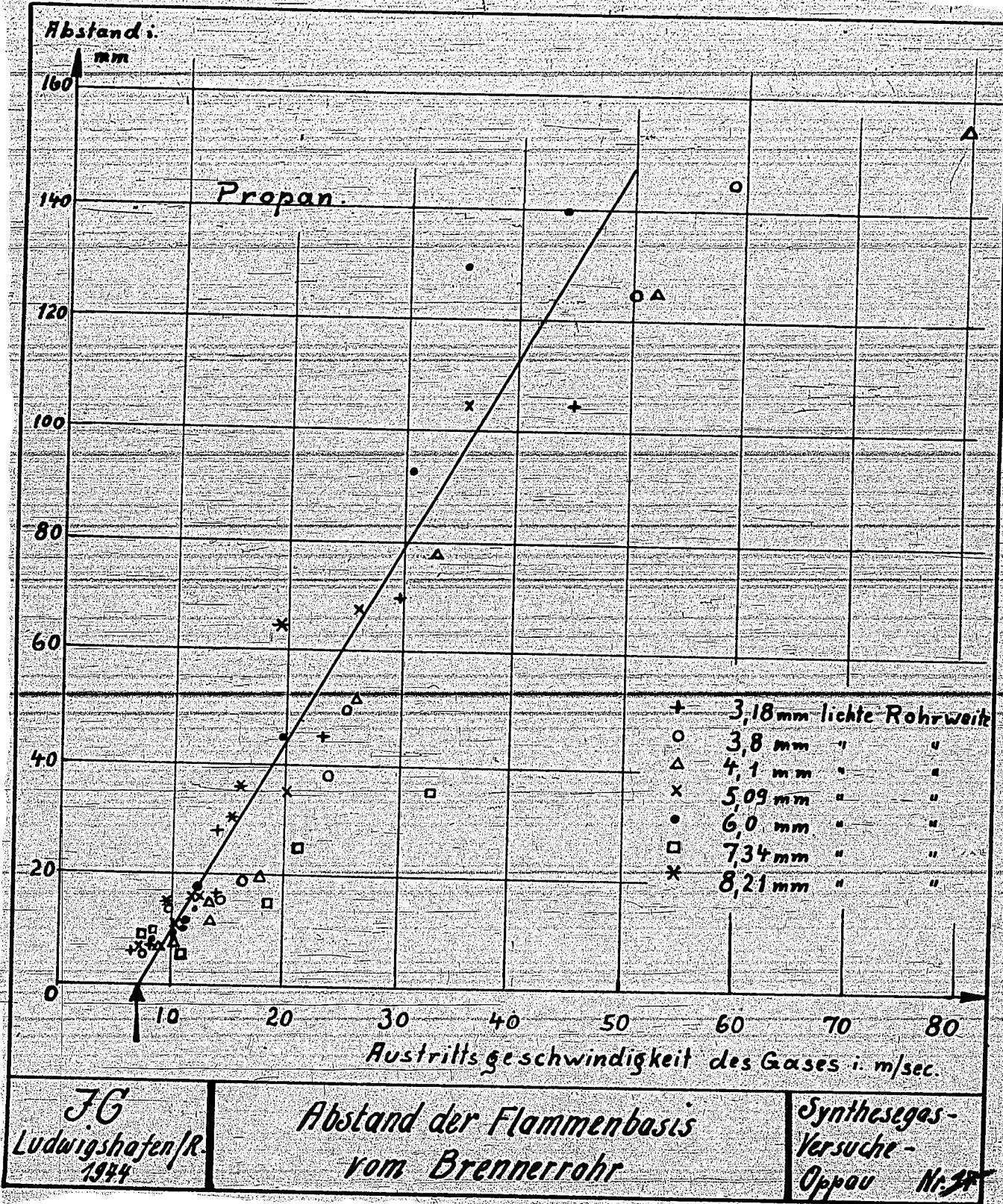


JG
Ludwigshafen/R.
1944

Abstand der Flammenbasis
vom Brennerrohr:

Synthesegas-
Versuche-
Oppau Nr. 261/2

250000191

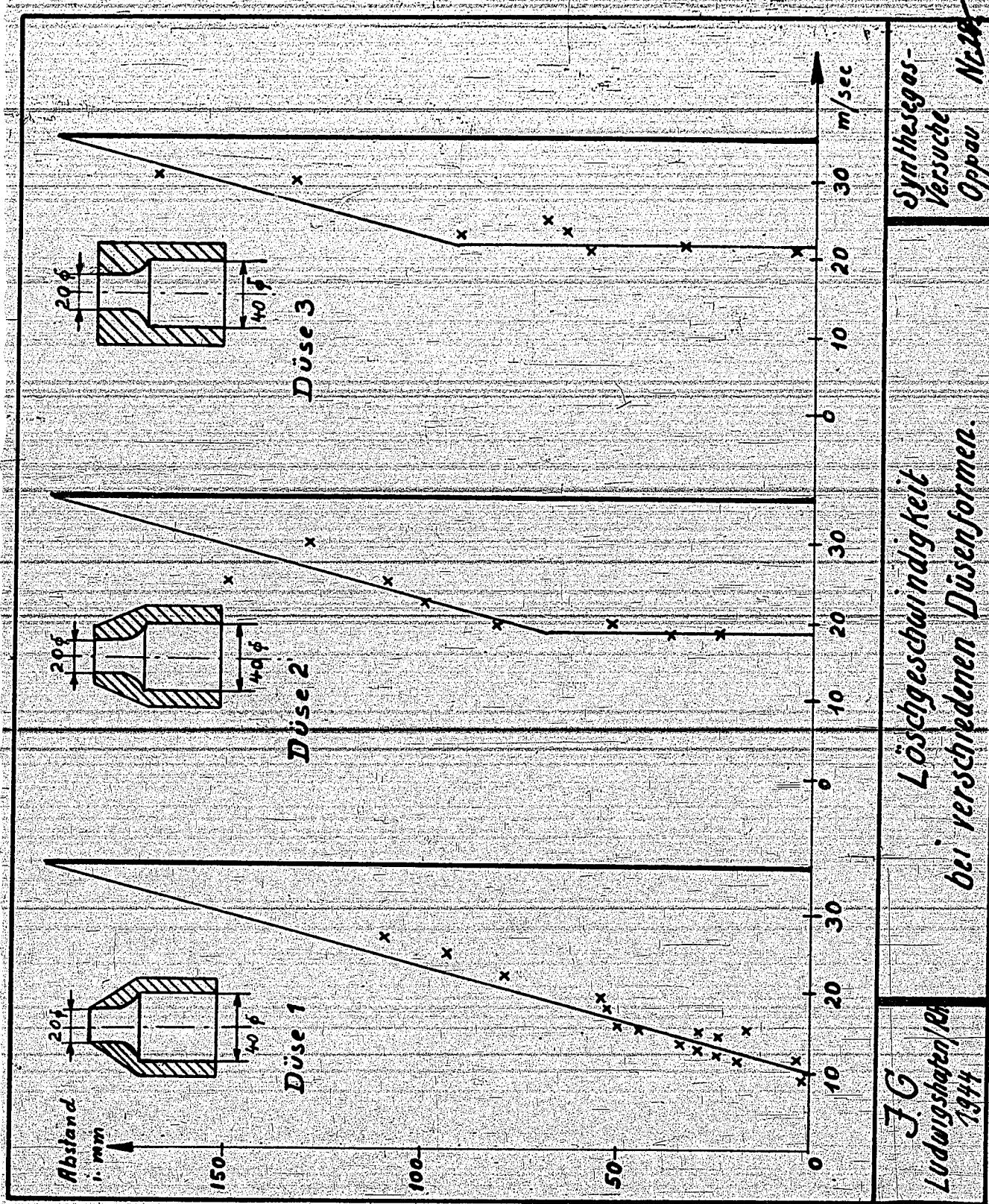


250000192

Synthesegas-
versuche
Appau Nr. 14

Lösungsgeschwindigkeit
bei verschiedenen Düsenformen.

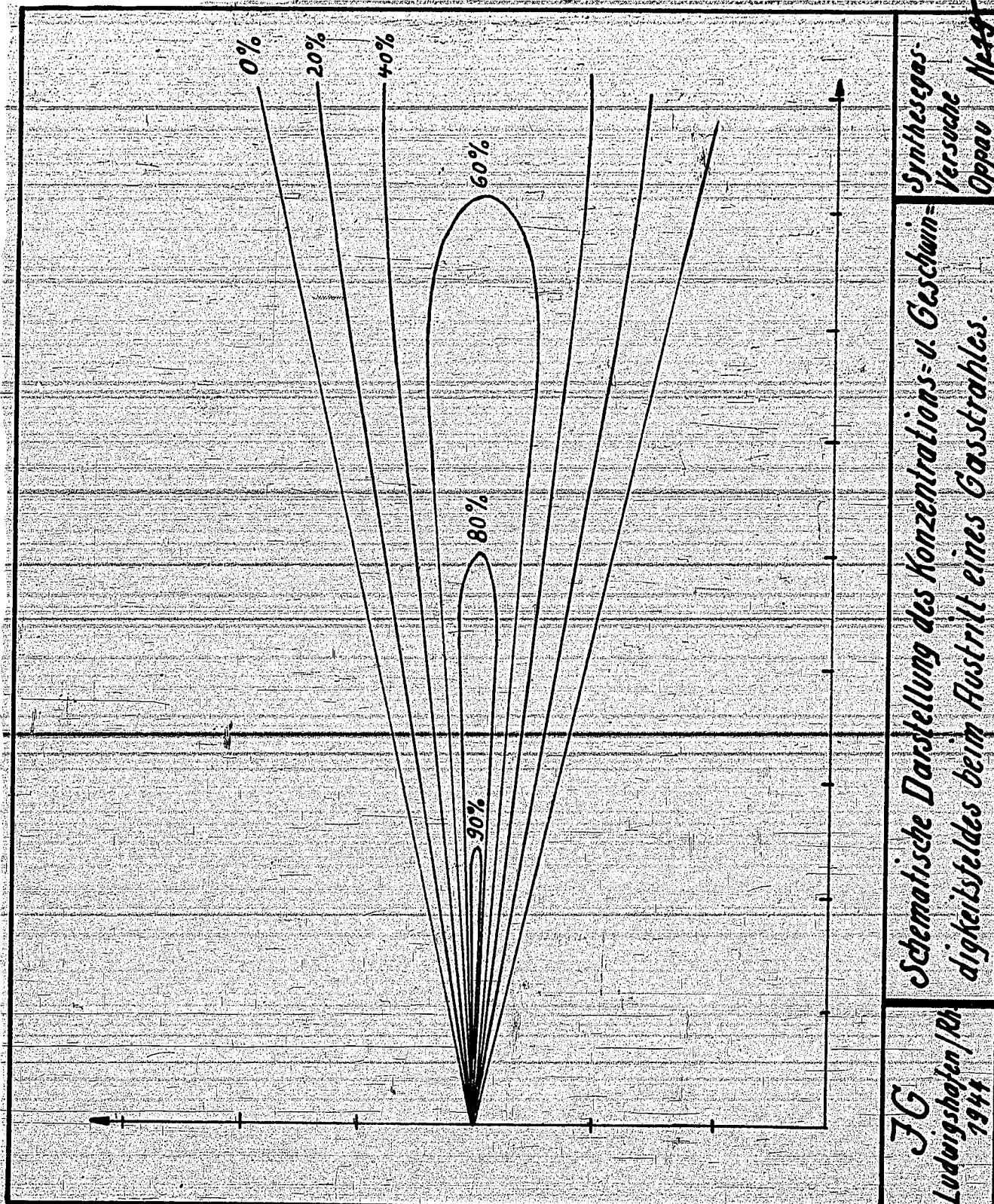
J. C.
Ludwigshafen/Rh
1944



250000193

JG
Ludwigshafen/Rh 1944
Schematische Darstellung des Konzentrations- u. Geschwindigkeitsfeldes beim Austritt eines Gasstrahles.

15



250000194

CH_4	C_2H_4	C_2H_2	Lösungsgeschwindigkeit in m/sec	% Gas in Luft bei maximaler Flammengeschwindigkeit (α_f)	Gasgeschwindigkeit an der Stelle von maximalem α_f beim Abreißen in cm/sec	Maximale Flammengeschwindigkeit in cm/sec	Synthesegas Versuche offen Nr. 20 Tabelle 5
			10 20 40	6.5 7.8	94	38	Vergleich der Lösungsgeschwindigkeit mit der Flammengeschwindigkeit
					130	70	J.C. Ludwigshafen/R. 7/94
					310	145	

250000195

° °

Abstand in
mm.

Methan, Düse 1.

800

700

600

500

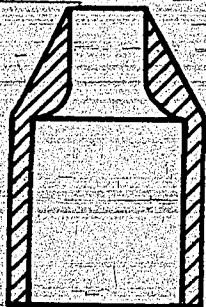
400

300

200

100

0



mittl. Austrittsgeschwindigkeit des Gases i. m/sec.

50

100

150

200

250

J.G.
Ludwigshafen/R.
1944

Abstand der Flammenbasis von der Brenner-
mündung als Funktion des Durchsatzes.

Synthesegas
Versuche
Oppau Nr. 21

16