

g) 30,0 moles % d'uréthane.

T.	P.	dt/dp	dp/dt
23°50	1	—	—
25°00	760	0,0300	33,0
26°50	810	0,0250	40,0
27°00	830	0,0166	60,0
27°50	860	0,0178	56,0
29°00	944		

4. Variation de la concentration eutectique. (Diagramme V).

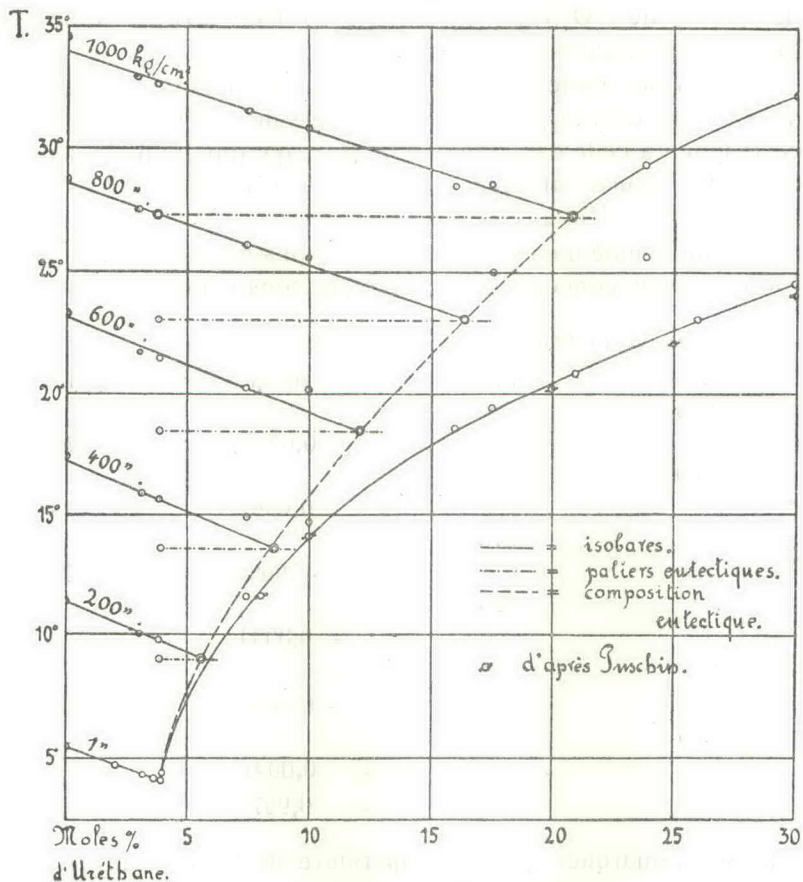


Diagramme V.

P.	T. eutectique	% eutectique	$\Delta\%$
1	4°2	3,9	—
200	9°9	5,7	1,8
400	13°6	8,5	4,6
600	18°4	12,2	8,3
800	23°0	16,3	12,4
1000	27°4	20,5	16,6

L'extrapolation de ces valeurs concorde parfaitement avec celles que Puschin a obtenues de 2.550 à 4.050 kg./cm<sup>2</sup>.

### III. SYSTÈME CARBONATE SODIQUE-EAU.

Au cours de la mise au point de la méthode nous avons étudié la variation de la température eutectique d'une solution de 3,5 gr. % de CO<sub>3</sub>Na<sub>2</sub> dans l'eau (voir page 216). Ce système fond avec diminution de volume.

Nous avons vérifié sur ce mélange que la température eutectique du système CO<sub>3</sub>Na<sub>2</sub>, 10 H<sub>2</sub>O + H<sub>2</sub>O est de -2°05. Cette valeur correspond à celle des différents auteurs qui ont étudié le mélange eutectique contenant 5,75 gr. % de CO<sub>3</sub>Na<sub>2</sub>. (-2°10 : Caspari 1924 ; -2°05 : Hill et Bacon 1927... etc).

N'ayant étudié qu'un seul mélange nous ne connaissons pas la variation de la concentration eutectique sous l'effet de la pression.

#### *Variation de la température eutectique.*

T.	P.	dt/dp	dp/dt
-2°05	1		
		[-0,0290]	[-34,5]
-3°50	51		
		-0,0091	-110,0
-5°0	216		
		-0,0088	-112,8
-7°5	498		
		-0,0094	-107,5
-9°9	756		
		-0,0094	-106,3
-11°5	926		
		M = -0,0091	-109,1
		$\delta = 0,967$	

Il est à remarquer que la température de fusion extrapolée, à partir des valeurs sous pression, jusqu'à la pression atmosphérique