

f) 80,0 moles %.			dt/dp.	dp/dt.
T.	P.			
11°5	1			
15°00	215		0,0162	61,1
20°00	535		0,0156	64,0
25°00	848		0,0159	62,8
		M =	0,0159	62,6
		δ =	1,056	
g) 90,0 moles %.				
—6°8-6°9	1			
—5°0	118		0,0154	65,0
—2°5	302		0,0136	73,6
0°0	480		0,0140	71,2
2°5	640		0,0156	64,0
5°0	815		0,0142	70,0
		M =	0,0145	68,7
		δ =	1,054	
h) 92,4 moles %.				
—11°7	1			
—10°0	95		0,0180	55,3
—7°5	236		0,0177	56,4
—5°0	375		0,0179	55,6
—2°5	513		0,0181	55,2
0°0	648		0,0185	54,0
2°5	780		0,0189	52,8
4°8	907		0,0181	55,2
		M =	0,0182	54,9
		δ =	1,069	

5. *Variation de la concentration eutectique.*

a) *Eutectique aniline + phénate d'aniline.*

P.	T. eutectique	% eutectique	$\Delta$ %
1	—11°7	92,25	—
200	—8°2	91,90	0,35
400	—4°5	91,55	0,35
600	—0°8	91,25	0,30
800	2°8	90,90	0,35
1.000	6°5	90,55	0,35

La concentration en aniline diminue dans le mélange eutectique : le sens de cette variation de concentration est normal puisque le  $dt/dp$  de la combinaison (0,0164) est inférieur à celui de l'aniline (0,0192).

La règle suivant laquelle la concentration eutectique augmente en celui des composants possédant le plus petit  $dt/dp$  est donc vérifiée ici, et il n'est pas nécessaire de substituer  $\delta$  à  $dt/dp$ , les différences entre les températures de fusion de chacun des constituants n'étant pas très marquée.

b) *Eutectique phénol + phénate d'aniline.*

La concentration de ce mélange eutectique ne varie pratiquement pas sous l'effet de la pression (environ 0,4 % pour 1000 kg., ce qui est inférieur aux erreurs expérimentales). Il est à noter cependant que cette variation de concentration, si petite soit-elle, se fait dans le sens attendu, c'est à dire que le mélange eutectique s'enrichit en phénol, dont le  $dt/dp$  est plus petit que celui de la combinaison équimoléculaire (phénol : 0,0140; combinaison : 0,0164).

C. **Discussion.**

Les courbes de fusion de ce mélange, de même que celles du précédent, restent semblables à elles-mêmes sous élévation de pression, et les isobares forment une même famille de courbes.

Il est logique d'ailleurs que la combinaison équimoléculaire, qui constitue un composé chimique bien défini, se comporte comme un corps pur : de ce fait, l'ensemble du diagramme est formé en quelque sorte par l'accolement de deux diagrammes comprenant un même composant : le phénate d'aniline, avec la restriction que la combinaison moléculaire n'est parfaitement stable qu'à l'état cristallisé et qu'elle se dissocie partiellement