

2° Le complexe activé est dans la réaction étudiée beaucoup plus faiblement "solvatisé" que les ions du produit de la réaction.

Ainsi, la vérification expérimentale ne confirme pas les conclusions générales proposées par HAMANN et les collaborateurs de ses travaux /7, 9, 11, 12/, qui ont trait au problème de l'influence de la pression sur la vitesse des réactions dans lesquelles se forment des composés ionisés.

BIBLIOGRAPHIE

1. EVANS M. et POLANYI M., Trans. Faraday Soc., 1935. 21. 875.
2. GONIKBERG M.G. et VERESHCHAGIN L.F., Zh. Fiz. Khim., 1949. 23. 1447.
3. RAISTRICK B., SAPIRO R.H. et NEWITT, D.M., J. Chem. Soc. 1939. 761.
4. NICHOLSON A.E. et NORRISH R.G.W., Disc. Faraday Soc. 1956. N°22. 104.
5. KOBKO P.P., KUVSHINSKII E.V. et SEMENOVA A.S., Zh. Fiz. Khim. 1950. 24. 345.
6. GONIKBERG M.G. et VERESHCHAGIN L.F., Zh. Fiz. Khim., 1952. 26. 407.
7. BUCHANAN J. et HAMANN S.D., Trans. Faraday Soc., 1955. 49. 1425.
8. GONIKBERG M.G., MILLER V.B., NEIMAN M.B. et autres, Zh. Fiz. Khim., 1956. 30. 784.
9. HAMANN S.D. et TEPLITSKII D.R., Disc. Faraday Soc., 1956. N°22. 118.
10. WEALE K.E., Disc. Faraday Soc., 1956. N°22. 122.
11. HAMANN S.D., Austral. J. Chem., 1956. 9. 533.
12. HAMANN S.D., Disc. Faraday Soc. 1956. N°22. 145.
13. GONIKBERG M.G. et POVKH G.S., Zh. Fiz. Khim. 1949. 23. 383.
14. MAGIDSON O.IU. ET MENSNIKOV G.P., Tr. NIKHFI, 1926. 16. 9.
15. GONIKBERG M.G. et ZHULIN V.M., Austr. J. Chem., 1958. 11. N°4.
16. STEARN A.E. et EYRING H., Chem. Rev. 1941. 29. 509.
17. PERRIN A.W., Trans. Faraday Soc., 1938. 34. 144.

=====