

Δt représentant l'intervalle de temps qui a été nécessaire pour qu'apparaisse dans la progression de la réaction (1) une même fraction de mole d'iode (laquelle est déterminée par sa réaction sur les 4 ml de solution de thiosulfate).

Au cours de la réaction, la concentration en H_2O_2 diminue : on constate l'augmentation de la durée Δt .

D'une façon générale, à température constante, la vitesse diminue au cours d'une réaction chimique.

Remarque.

La dismutation de $S_2O_3^{2-}$ en milieu acide se fait simultanément à la réaction étudiée, mais cela n'est pas gênant car elle intervient de la même manière à chaque addition de thiosulfate.

REMARQUES

I. Action catalytique de certains ions (B.U.P. n° 589, p. 361).

Ce texte comporte des erreurs : en premier lieu, il est impossible d'obtenir une solution de persulfate de sodium 2 M : la solubilité maximale semblant être atteinte pour 0,2 M. Si on garde alors les autres valeurs données dans le B.U.P., les durées deviennent très grandes. Ce T.P., intéressant, nécessite donc une nouvelle mise au point.

II. Conductimétrie.

Des collègues nous demandent un T.P. de dosage conductimétrique. Nous les renvoyons aux deux textes, très semblables, déjà publiés :

B.U.P. N° 529, p. 205.

B.U.P. N° 606, p. 1309.

Cette manipulation ne nécessite qu'un matériel très simple. et donne en T.P. d'excellents résultats.

M^{me} ROUAULT (Orsay).
