

Leo C.

## Hydrolyse du chlorure de tert-butyle

Biblio: Damania p 77, Blanchard p 167

Practico: . KCl 0,1 M . acetone . chlorure de tert-butyle

Matériel: . cellule conductimétrique + électrode  
. Bain thermostaté . micropipette

Rq: Chausser ce qui a manqué!

Rq: Bien régler le conductimètre pour éviter les problèmes de gamme. Entrer calibrage auto et mettre 400  $\mu$ S/cm

Protocole: Détermination de l'ordre global de  $t$ -BuCl et k

Protocole Damania p 77 avec détermination de l'ordre en eau. Ne pas oublier l'étalonnage  
 $\sigma = f(t)$  Avec l'avis pro: carte escao

Influence de la température

Compléter le protocole avec bain thermostaté et thermomètre  
Déterminer différents k en fct de T, avec énergie d'activation

Influence de la polarité du solvant

Damania p 77 + Blanchard p 167  
changer les proportions acetone et eau  
On peut faire varier T

Exploitation → réaction d'ordre 1,  $S_{m1}$   
→ + le solvant est polaire (eau) +  $F_{a1}$   
(Hammond, conformation stabilisée)