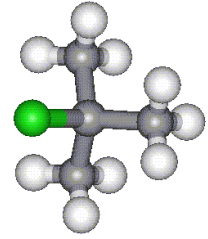


# Réaction de solvolyse

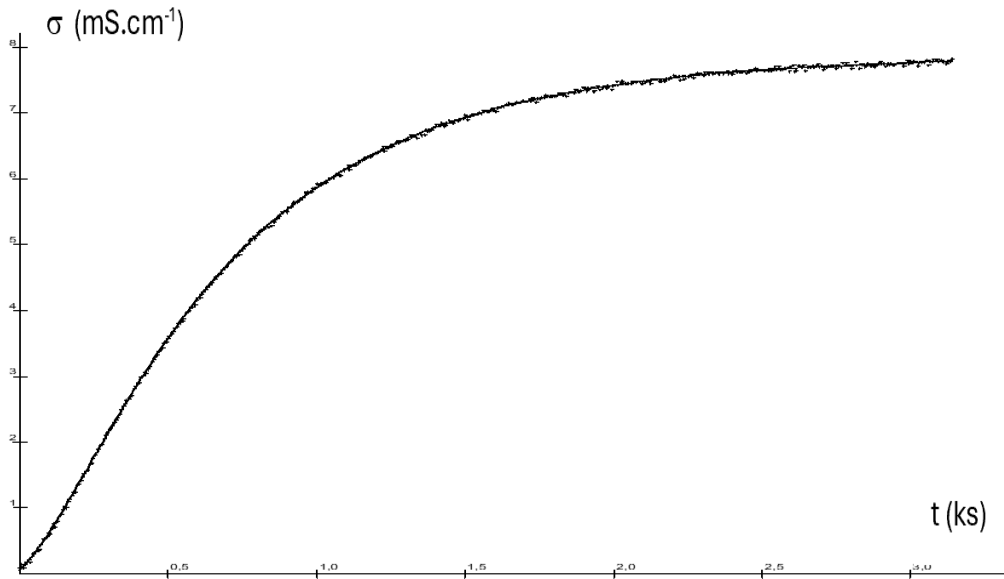
La **solvolyse** d'un composé est la réaction (substitution, élimination ou fragmentation) entre ce composé et un solvant.

## Exemple de solvolyse

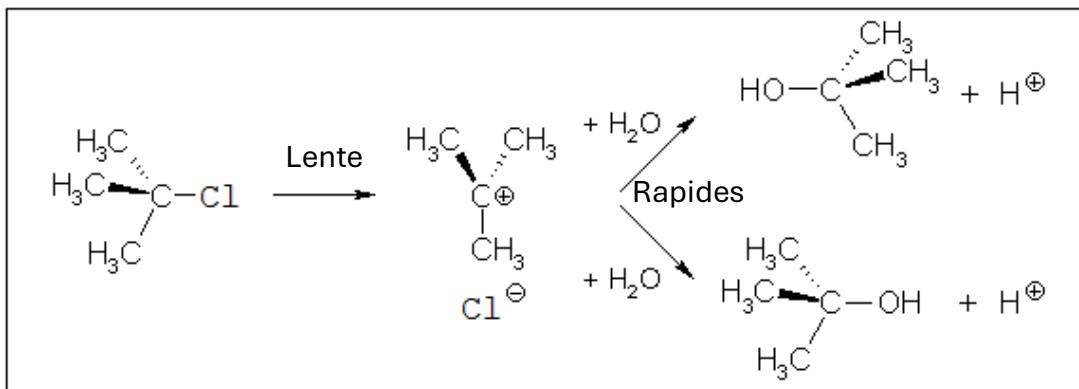
Le 2-chloro-2-méthylpropane (chlorure de tertibutyle), dans un mélange eau-éthanol, se transforme lentement en 2-méthylpropan-2-ol dont on obtient les deux énantiomères. La transformation donne également des ions  $\text{H}_3\text{O}^+$  et  $\text{Cl}^-$  qui permettent un suivi cinétique par conductimétrie.



## Résultats



## Mécanisme hypothétique (substitution nucléophile d'ordre 1 : $\text{S}_{\text{N}}1$ )



L'ionisation est favorisée dans un **solvant protique polaire** (eau, alcool...) par **solvatation** :

