

Corrigé du Test I en Chimie Organique

1. Dans les réactions de substitution nucléophile avec les chlorures d'alkyles, le groupement partant est ?

Un groupe hydroxyde.

Un anion halogène

Un cation halogène.

Un atome de carbone.

Un ester.

2. Classer les ions suivants, selon leur réactivité comme groupements partants:

$\text{Br}^- > \text{Cl}^- > \text{F}^- > \text{I}^-$.

$\text{I}^- > \text{Br}^- > \text{Cl}^- > \text{F}^-$.

$\text{Cl}^- > \text{Br}^- > \text{F}^- > \text{I}^-$.

$\text{F}^- > \text{Cl}^- > \text{Br}^- > \text{I}^-$.

3. Dans une $\text{S}_{\text{N}}2$, le nucléophile s'approche du substrat :

De n'importe quel côté.

Du côté de la liaison C-X.

Du côté opposé de la liaison C-X.

Par-dessus la liaison C-X.

Par-dessous la liaison C-X.

4. L'ordre de stabilité des carbocations est ?

I > II > III

II > I > III

II > III > I

III > II > I

III > I > II

5. Les réactions SN₂ sont?

Stéréospécifiques

Stéréo sélectives

Stéréo sélectives et stéréospécifiques

Ni stéréospécifiques ni stéréo sélectives

6. Quelle affirmation concernant les effets de solvant sur les réactions de substitution est fausse ?

La SN₁ est favorisée par des solvants polaires.

La SN₂ est favorisée par des solvants polaires aprotiques.

La substitution des substrats III dans les solvants polaires est une SN₁

La stéréo sélectivité des substrats II n'est pas influencée par le solvant.