

Test en Chimie Organique

(20 mn / 04 pts)

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 C-X.
 - par-dessus la liaison C-X.
 - par-dessous 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 $\text{S}_{\text{N}}2$ 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 $\text{S}_{\text{N}}1$ est favorisée par des solvants polaires.
 - La $\text{S}_{\text{N}}2$ est favorisée par des solvants polaires aprotiques.
 - La substitution des substrats III dans les solvants polaires est une $\text{S}_{\text{N}}1$
 - La stéréo sélectivité des substrats II n'est pas influencée par le solvant.

Il est interdit d'écrire au stylo rouge