

Réactivité des dérivés halogénés

E2 : bilan mécanismes influence structure, solvant, groupe partant, base
Régiosélectivité, stéréospécificité
Compétition SN, E2

**Les organomagnésiens mixtes : RMgX, ou réactifs de Grignard
et les organolithiens RLi. COURS uniquement**

Lien structure réactivité, umpolung.

- I- Préparation des organomagnésiens et organolithiens.
 - 1) Echange halogène-métal.
 - 2) Condition de préparation des organomagnésiens mixtes. (pas encore fait)
 - 3) Choix du solvant.
 - 4) Préparation des organomagnésiens vinyliques.
- II- Basicité des organomagnésiens.
 - 1) Réaction avec les composés à H mobile.
 - 2) Synthèse des organomagnésiens acétyléniques.
- III- Réactivité nucléophile des organomagnésiens.
 - 1) Avec les dérivés carbonylés : aldéhydes et cétones.
 - 2) Avec le dioxyde de carbone.

Equilibres chimiques en solution aqueuse.

Les réactions acide base. (cours uniquement)

- I- Notions générales de chimie des solutions.
 - 1) Electrolyte fort, électrolyte faible.
 - 2) La loi de Guldberg et Waage (loi d'action de masse).
 - 3) Loi de dilution d'Ostwald.
- II- Les réactions acide - base.
 - 1) Couples acide-base en solution aqueuse.
 - a) Définition acide et base de Brönsted.
 - b) Réaction acide-base.
 - 2) Force des acides et des bases.
 - a) L'eau : un ampholyte.
 - b) Définition du pH.
 - c) Réaction des acides et des bases sur l'eau.
 - d) Classification des couples acide-base.
 - 3) Domaines de prédominance, domaines de majorité, diagrammes de distribution.
 - a) Cas d'un monoacide ou d'une monobase.
 - b) Cas d'un polyacide ou d'une polybase.

On pourra aussi poser des exercices sur stéréoisomères de configuration et de conformation si nécessaire.

Colleurs :

Daudeville Adrien

mercredi 16h-18h

Delserieys Jean

vendredi 16h-18h

Faleou Serge

mardi 14h

Thomazeau Anne

vendredi 18h-20h