

**Les organomagnésiens mixtes :  $\text{RMgX}$ , ou réactifs de Grignard et les organolithiens  $\text{RLi}$ .**

Lien structure réactivité, umpolung.

- I- Préparation des organomagnésiens et organolithiens.
  - 1) Echange halogène-métal.
  - 2) Condition de préparation des organomagnésiens mixtes.
  - 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.**

*Pas d'exercices corrigés donc exercices d'application directe*

- 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.

**Colleurs :**

**Daudeville Adrien  
Delserieys Jean  
Falcou Serge  
Thomazeau Anne**

**vendredi 16h-18h  
vendredi 16h-17h  
lundi 19h  
mardi 18h-20h**