

Obligation de poser un calcul de pH avec tout d'abord des réactions quantitatives puis un équilibre de contrôle.

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

- I- Réactivité nucléophile des organomagnésiens.
 - 1) Avec les dérivés carbonyles : aldéhydes et cétones.
 - 2) Avec le dioxyde de carbone.

Equilibres chimiques en solution aqueuse.
Les réactions acide base.

- 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.
 - c) Application de ces notions pour la détermination des concentrations.

Calculs de pH par méthode de la réaction prépondérante.

On ne vérifie pas RP mais uniquement se fait peu si nécessaire ainsi que la cohérence entre le pH et les espèces faibles présentes.

Colleurs :

Daudeville Adrien
Delserieys Jean
Falcou Serge
Thomazeau Anne

mercredi 16h-18h
vendredi 16h-18h
mardi 14h
vendredi 18h-20h