Semaine de colle n°14 : du 29 janvier au 02 février 2024. PCSI 1

Réactivité des dérivés halogénés

Les réactions d'élimination (que j'avais oublié de mettre en semaine 13 !!!!)

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

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.

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	**vendredi 16-18**
Delserieys Jean	**lundi 18-20**
Falcou Serge	**vendredi 17-18 (semaines impaires)**
Thomazeau Anne	**vendredi 18-20**