

## COLLE SEMAINE 12

### pH DES SOLUTIONS AQUEUSES

#### **I) DÉFINITIONS**

1. Couple acide-base
2. ampholyte
3. activités en solutions aqueuses

#### **I) FORCE DES ACIDES ET DES BASES**

4. Constante d'équilibre et d'acidité
5. Classement des couples sur une échelle de pKa
6. Notion de nivellement
7. Réaction quantitative
8. Loi de dilution d'Oswald
9. Domaines de prédominance

#### **II) CALCULS DE PH**

10. Existence d'équations de conservation
11. Méthode de la RP
  - i. Définition
  - ii. Exemples classiques
    - a. Monoacide fort
    - b. Monoacide faible
    - c. Monobase forte
    - d. Monobase faible
    - e. Ampholyte
      - (a) cas simple
      - (b) cas d'un zwitterion avec RPS
    - f. Mélange acide base
      - (a) HA + A<sup>-</sup>
      - (b) Acide et base non conjuguée en proportions égales
  - ii. Cas d'un mélange quelconque

### **DOSAGES ACIDO-BASIQUES**

#### **DÉFINITIONS**

**ACIDE FORT-BASE FORTE EN FONCTION DE V**

**BASE FORTE ACIDE FORT EN FONCTION DE V**

**ACIDE FAIBLE BASE FORTE**

**BASE FAIBLE ACIDE FORT**

**POUVOIR TAMPON**

**POLYACIDE, EXEMPLE DE LA GLYCINE PROTONÉE.**

1. Existence d'un amphion
2. utilisation d'un logiciel de dosage
3. résultats obtenus par le calcul