

COLLE SEMAINE 13

Révision des 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⁻
 - (b) Acide et base non conjuguée en proportions égales
 - ii. Cas d'un mélange quelconque

Révision 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

1. Condition pour un dosage séparé de deux acidités
2. Exemple de la glycine protonée.
 - c. Existence d'un amphion
 - d. utilisation d'un logiciel de dosage
 - e. résultats obtenus par le calcul

