

DOSAGES ACIDO-BASIQUES (pas de question de cours sur cette partie)

I- Dosage d'un acide fort par une base forte.

1) Etude de la variation du pH au cours de la réaction.

2) Courbe pH en fonction du volume ajouté.

3) Dosage conductimétrique.

II- Dosage d'un acide faible par une base forte.

1) Etude de la variation du pH au cours de la réaction.

2) Courbe pH en fonction du volume ajouté. (pourcentages d'existence)

3) Dosage conductimétrique.

Pouvoir tampon, dosage d'un mélange, dosage d'un polyacide ou d'une polybase.

Méthodes de préparation de solutions tampon.

Réactions de précipitation en solution aqueuse.

1) Constante d'équilibre : le produit de solubilité.

a) Loi de Guldberg et Waage.

b) Calcul d'une solubilité.

c) Condition de précipitation.

2) Notion de couple donneur-accepteur : domaines d'existence.

a) Couple donneur-accepteur de particule.

b) Domaine d'existence.

c) Echange de particule entre un précipité et un ion libre ; prévision du sens privilégié.

3) Applications.

a) Influence du pH sur les réactions de précipitation.

c) Les hydroxydes métalliques basiques (pas de redissolution par complexation).

Colleurs :

Daudeville Adrien

Delserieys Jean

Falcou Serge

Thomazeau Anne

mercredi 16h-18h

vendredi 16h-18h

mardi 14h

vendredi 18h-20h