Matériel LC20 Détermination de constantes d’équilibre

1. **Mesure du PKa de l’acide éthanoique par PH-Métrie**

Solution d’acide éthanoïque titrée : C=0.100 mol/L

Solution d’éthanoate de sodium titrée C = 0.100 mol/L

PH mètre (+électrode de verre combinée) + solutions étalons PH=4 et PH=7

Deux burettes (25mL)

1. **Mesure de Ks(CaSO4) par conductimétrie**

Sulfate de calcium solide

Conductimètre (PM210) + cellule d’analyse + étalon (solution de KCl c=2.10-2 mol/L)

Entonnoir et filtres

Bain thermostaté + bécher double paroi

1. **Mesure de Ks(AgCl) par potentiométrie**

Sérum Physiologique (0.9% en masse de NaCl)

Solution de nitrate d’argent titrée : C = 0.100 mol/L

Electrode d’argent avec allonge (solution de nitrate de potassium)

Electrode de référence au calomel saturée

Manipulation en direct devant le jury :

* **Expérience 1 :** Mélange d’acide éthanoïque et d’éthanoate de sodium avec une pipette jaugée. (Estimation du temps : 5min)
* **Expérience 2** : Juste la mesure avec le conductimètre (déjà étalonné !) (estimation du temps : 2 min)
* **Expérience 3** : Mesure de 2 points avant et après l’équivalence pour pouvoir faire la soustraction et remonter au Ks. (estimation du temps : 4min)