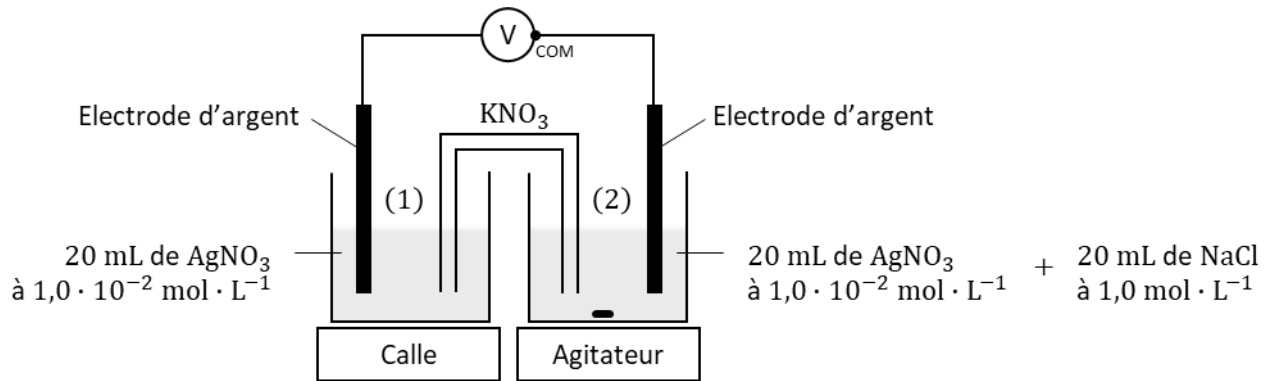




Piles & Titrage par suivi potentiométrique

I - Réalisation d'une pile de concentration



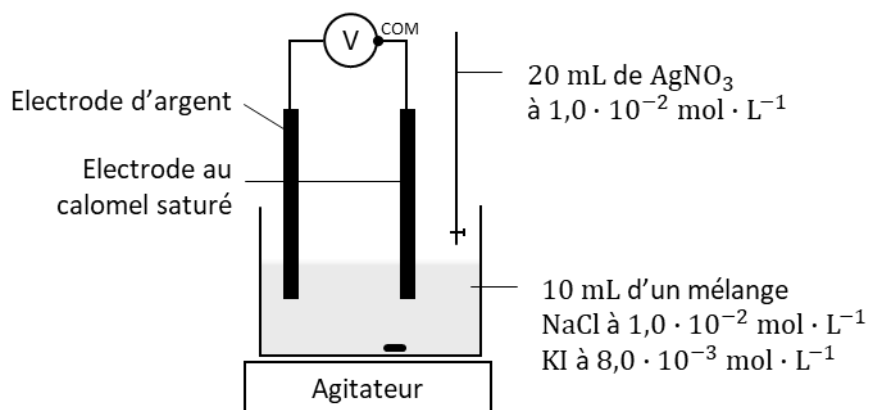
Matériel paillasse élève

- 2 électrodes d'argent
- 1 voltmètre et 2 câbles
- Bécher 50 mL ($\times 2$)
- 1 éprouvette graduée de 20 mL
- Pont salin en KNO_3
- Agitateur magnétique
- Une calle pour le deuxième bécher ?
- Pot de confiture (bécher poubelle)

Matériel commun

- Solution de AgNO_3 à $1,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (40 mL/binôme $\Rightarrow V_{\text{tot}} \geq 900 \text{ mL}$)
- Solution de NaCl à $1,0 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (20 mL/binôme $\Rightarrow V_{\text{tot}} \geq 450 \text{ mL}$)

II - Titrage d'un mélange d'halogénures



Matériel paillasse élève

- Burette graduée 25 mL
- Pipette jaugée 10 mL avec propipette
- 1 électrode d'argent, 1 électrode au calomel saturé avec allonge KNO_3
- 1 voltmètre et 2 câbles

- 2 béchers de 50 mL

Matériel commun

- Solution de AgNO_3 à $1,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (40 mL/binôme $\Rightarrow V_{\text{tot}} \geq 900 \text{ mL}$)
- Solution mélange de NaCl à $1,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ et KI à $8,0 \cdot 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (10 mL/binôme $\Rightarrow V_{\text{tot}} \geq 220 \text{ mL}$)