



Caractérisation d'une solution inconnue

Ne pas marquer le nom des acides présents dans les fioles, c'est l'objectif de leur TP !

Solution « A »

Solution de H_3PO_4 (acide phosphorique) à $4 \cdot 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (20 mL/binôme $\Rightarrow V_{\text{tot}} \geq 440 \text{ mL}$)

Solution « B »

Solution mélange de HCl (acide chlorhydrique) à $5 \cdot 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ et NH_4^+ (chlorure d'ammonium) à $3 \cdot 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (20 mL/binôme $\Rightarrow V_{\text{tot}} \geq 440 \text{ mL}$)

Matériel commun

- Solution de soude 0,1 M (70 mL/binôme $\Rightarrow V_{\text{tot}} \geq 1,5 \text{ L}$)

Matériel pailleuse élève

- Burette graduée
- Pipette jaugée 20 mL + propipette
- Bécher 100 mL ($\times 2$)
- Bécher 50 mL ($\times 1$)
- Pot de confiture (bécher poubelle)
- pH-mètre (étalonné)
- agitateur magnétique
- eau distillée

Bidons de récupération

- Acide/Base