



Suivi cinétique d'une réaction acidobasique

Matériel commun

- Solution d'hydroxyde de sodium à $0,5 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (70 mL/binôme $\Rightarrow V_{\text{tot}} \geq 1,5 \text{ L}$)
- Solution de phénolphtaléine à $0,5 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$ (2 mL/binôme $\Rightarrow V_{\text{tot}} \geq 50 \text{ mL}$)

Matériel paillasse élève

- Colorimètre, notice, cuves en verre (pour la soude), filtre 550 nm
- Bécher 100 mL ($\times 2$)
- Bécher 50 mL ($\times 1$)
- Pot de confiture (bécher poubelle)
- Éprouvette graduée de 50 mL
- Pipette pasteur
- Eau distillée
- Agitateur magnétique + barreau aimanté
- Chronomètre

Bidons de récupération

- Pour la solution {soude + phénolphtaléine}