

Calcul des masses ou volume à prélever :


	Quantité de matière	Masse	Volume
Soude (NaOH)	$2,5 \cdot 10^{-2}$	$M = M_{\text{xn}} = (23,0 + 16,0 + 1,0) \times 2,5 \cdot 10^{-2}$ $M = 1,0 \text{ g}$	$V = m/\rho = 1,0/40$ $V = 0,025 \text{ L}$ $V = 25 \text{ mL}$
Eau (H <sub>2</sub> O)	2	$M = M_{\text{xn}} = (18,0) \times 2,5 \cdot 10^{-2}$ $M = 36 \text{ g}$	$V = m/\rho = 36/1$ $V = 36 \text{ mL}$
Glucose (C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub> )	$8,0 \cdot 10^{-3}$	$M = M_{\text{xn}} = (6 \times 12,0 + 12,0 + 6,16,0) \times 8,0 \cdot 10^{-2}$ $M = 1,4 \text{ g}$	

### 1. Protocole :


- Dans un premier temps, prélever 1,4 g de glucose à l'aide d'une balance préalablement tarée, d'un verre de montre et d'une spatule. Verser la poudre dans un erlenmeyer à l'aide d'un entonnoir.
- Prélever 25 mL de soude à l'aide d'une éprouvette graduée et les verser dans l'erlenmeyer à l'aide d'un entonnoir.
- Prélever 36 mL d'eau à l'aide d'une éprouvette graduée et les verser dans l'erlenmeyer à l'aide d'un entonnoir.
- Agiter l'erlenmeyer après l'avoir bouché.

### 3. Schémas


a.



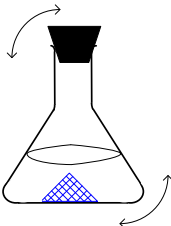
b.



c.



d.



4. On observe que tout est liquide et que le mélange est bleu puis se décolore petit à petit. Si on agite de nouveau, le mélange redevient bleu puis se re-déclore et ainsi de suite.