



Voilà la recette d'une jolie petite expérience de chimie :

**Expérience de la bouteille bleue :**

Dans un erlenmeyer de 250 mL,

- introduire :
  - ✓  $4,8 \times 10^{-2}$  mol d'hydroxyde de sodium
  - ✓ ajouter 0,67 mol d'eau,
  - ✓ puis  $1,28 \times 10^{-2}$  mol de glucose,
  - ✓ et 2 gouttes de bleu de méthylène.
- Boucher et agiter.

Matériel à votre disposition :

- 1 erlenmeyer de 250 mL avec un bouchon
- une éprouvette graduée de 100 mL
- une balance et un sabot de pesée
- eau distillée
- glucose en poudre (formule brute :  $C_6H_{12}O_6$ ), masse d'une entité :  $3,0 \times 10^{-22}$  g
- solution de bleu de méthylène 
- solution aqueuse d'hydroxyde de sodium ( $Na^+$  ;  $OH^-$ )  
de concentration en masse  $C = 20$  g/L 
- gants et lunettes de protection

**Faites les calculs nécessaires puis, après vérification, réalisez l'expérience.**

