

## **Exercice 1 :**

### **Matériel disponible :**

Diode solide

Solution de diode à 2,5g/L

Balance

Éprouvette graduée de 10 mL, 20 mL , 50 mL et 100 mL

Pipettes jaugées : 5 mL, 10 mL et 20 mL

Fioles jaugées : 50 mL, 100 mL , 200 mL , 500 mL et 1000 mL

À partir d'une solution  $S_0$  de diode de concentration en masse 2,5 g/L, on prépare un volume de 50 mL d'une solution pour laquelle la concentration en masse en diode est de  $5,0 \cdot 10^{-1}$  g/L.

1. Calculez le volume de solution  $S_0$  à prélever.
2. Parmi la liste fourni, choisir le matériel utile pour réaliser la solution.

## **Exercice 2:**

On a dilué une solution dont on a prélevé 10 mL pour réaliser une solution de 250 mL, la solution réalisée a une concentration en masse de 2,0 g/L.

Quelle était la concentration initiale de la solution ?