

### ③ Mesures destructives et mesures non destructives

## Série d'exercices

### Exercice 1

① Répondre par vrai ou faux

- Le papier-pH donne une valeur précise de pH de la solution .
- La concentration massique s'exprime en g/L
- Les analyses médicales permettent au médecin au médecin d'identifier avec précision les problèmes de santé de patient .
- Le dosage est une technique de mesure destructive .

### Exercice 2

Pour déterminer la densité de l'éthanol , on pèse à vide la masse d'une fiole jaugée de volume  $V = 100\text{ml}$ , on trouve une masse  $m_1 = 105\text{g}$  .On introduit de méthanol dans la fiole jusqu'au trait de la jauge, puis on pèse à nouveau la fiole et on trouve une masse  $m_2 = 184,5\text{g}$

On pèse la fiole à vide



On pèse la fiole remplie du méthanol



- ① Détermine la masse du méthanol contenant la fiole .
- ② Calculer la masse volumique du méthanol
- ③ Dédurre la densité du méthanol par rapport à l'eau .

❖ La masse volumique de l'eau :  $\rho_e = 1\text{g/mL}$