

Masse molaire de l'éthanol

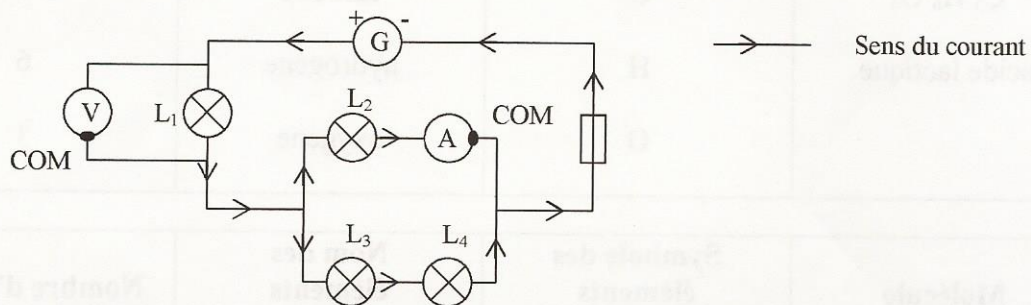
$$\begin{aligned}M(\text{C}_2\text{H}_6\text{O}) &= M(\text{C}) \times 2 + M(\text{H}) \times 6 + M(\text{O}) \times 1 \\M(\text{C}_2\text{H}_6\text{O}) &= 12 \times 2 + 1 \times 6 + 16 \times 1 \\M(\text{C}_2\text{H}_6\text{O}) &= 46 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}\end{aligned}$$

Exercice n° 2

- 1) Na^+ : ion sodium
 Cl^- : ion chlorure
- 2) Le cristal est électriquement neutre car il y a une charge positive et une charge négative.
Les charges se compensent.
- 3) Mettre un peu de solution de chlorure de sodium dans un tube à essais. Ajouter quelques gouttes de **nitrate d'argent**.
Il se forme alors un précipité blanc qui noircit à la lumière.

Exercice n° 3

1)2)3)4)



5)

- La tension aux bornes de L_2 est égale à la tension aux bornes de l'ensemble des 2 lampes L_3 et L_4 car c'est en dérivation.

$$U_{L_2} = 1,5 + 2,5$$

$$U_{L_2} = 4 \text{ V}$$

- L'intensité dans la branche principale est 1,5 A donc l'intensité du générateur est 1,5 A.