

Exercice : Quantité de matière (la mole)

On considère une gouttelette d'eau (H_2O) de masse $m = 9,00 \text{ mg}$.

Données :

- Masse de quelques atomes : $m(H) = 1,67 \times 10^{-27} kg$
 $m(O) = 2,66 \times 10^{-26} kg$
- Constante d'Avogadro : $N_A = 6,02 \times 10^{23} mol^{-1}$

1. Calculer la masse d'une molécule d'eau.
2. En déduire le nombre de molécule d'eau contenu dans la goutte.
3. En déduire la quantité de matière (en mol) d'eau contenu dans cette gouttelette.

Correction !

[illegible]