

1/ En détaillant les calculs, donne la notation scientifique puis l'écriture décimale de :

$$C = \frac{4 \times 10^6 \times 3,3 \times 10^{-7}}{6 \times 10^3}$$

2/ Le physicien Avogadro a montré qu'il y avait environ $6,03 \times 10^{23}$ molécules d'eau dans 18 g d'eau. Combien y a-t-il de molécules d'eau dans un millionième de gramme d'eau ? Donne ce résultat en notation scientifique.