

3 Quantité de matière n

5. Le bécher ci-dessous contient 1,0 mole de cuivre.



$m = 63,5 \text{ g}$

Données

- $m_{\text{Cu}} = 1,06 \times 10^{-25} \text{ kg}$.
- $m_{\text{Al}} = 4,51 \times 10^{-26} \text{ kg}$.

Deux moles de cuivre ont une masse de 127 g.

Une mole d'aluminium a aussi une masse de 63,5 g.

Une mole d'aluminium a une masse inférieure à 63,5 g.

6. La quantité de matière d'une espèce chimique :

a pour symbole N_A .

s'exprime en mole.

a pour symbole N .

7. La constante d'Avogadro est égale à :

$6,02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

$6,02 \times 10^{-23} \text{ mol}^{-1}$

$6,02 \times 10^{-23} \text{ mol}$