





Quelle est la masse d'un atome de carbone ?	Quelle est la masse d'un atome d'oxygène ?	Quel est le nombre d'atomes de carbone dans 1,2 g de carbone ?	Quel est le nombre de molécules de diazote $N_2$ dans 2,8 g de diazote ?
Quelle est la masse d'un atome d'azote ?	Quelle est la masse d'un atome de phosphore ?	Quel est le nombre de molécules de dioxygène $O_2$ dans 16 g de dioxygène ?	Quel est le nombre de molécules de dihydrogène $H_2$ dans 3g de dihydrogène ?
Quelle est la masse d'un atome de fluor ?	Quelle est la masse d'un atome de bore ?	Quel est le nombre de molécules d'eau $H_2O$ dans 18g d'eau ?	Quel est le nombre de molécules dans 11 g de dioxyde de carbone $CO_2$ ?
Quelle est la masse d'un atome de chlore ?	Quelle est la masse d'un atome de soufre ?	Quel est le nombre d'atomes de magnésium dans 24 g de magnésium ?	Quel est le nombre d'atomes de sodium dans 12 g de sodium ?

<b><math>6,02 \cdot 10^{22}</math> molécules</b>	<b><math>6,02 \cdot 10^{22}</math> atomes</b>	<b><math>m = 2,67 \cdot 10^{-26}</math> kg</b>	<b><math>m = 2,00 \cdot 10^{-26}</math> kg</b>
<b><math>9,03 \cdot 10^{23}</math> molécules</b>	<b><math>3,01 \cdot 10^{23}</math> molécules</b>	<b><math>m = 5,18 \cdot 10^{-26}</math> kg</b>	<b><math>m = 2,34 \cdot 10^{-26}</math> kg</b>
<b><math>1,5 \cdot 10^{23}</math> molécules</b>	<b><math>6,02 \cdot 10^{23}</math> molécules</b>	<b><math>m = 1,84 \cdot 10^{-26}</math> kg</b>	<b><math>m = 3,17 \cdot 10^{-26}</math> kg</b>
<b><math>3,14 \cdot 10^{23}</math> atomes</b>	<b><math>6,02 \cdot 10^{23}</math> atomes</b>	<b><math>m = 5,34 \cdot 10^{-26}</math> kg</b>	<b><math>m = 5,84 \cdot 10^{-25}</math> kg</b>

Quelle est la masse d'une molécule d'eau $\text{H}_2\text{O}$ ?	Quelle est la masse d'une molécule de dioxyde carbone $\text{CO}_2$ ?	Quelle est la quantité de matière de carbone dans un échantillon contenant $3,01 \cdot 10^{23}$ atomes de carbone ?	Quelle est la quantité de matière de sodium dans un échantillon contenant $1,50 \cdot 10^{23}$ atomes de sodium ?
Quelle est la masse d'une molécule de dichlore $\text{Cl}_2$ ?	Quelle est la masse d'une molécule de méthane $\text{CH}_4$ ?	Quelle est la quantité de matière de lithium dans un échantillon contenant $6,02 \cdot 10^{22}$ atomes de lithium ?	Quelle est la quantité de matière d'eau dans un échantillon contenant $6,02 \cdot 10^{23}$ molécules d'eau ?
Quelle est la masse d'une molécule dihydrogène $\text{H}_2$ ?	Quelle est la masse d'une molécule de dioxygène $\text{O}_2$ ?	Quelle est la quantité de matière de dioxygène dans un échantillon contenant $1,20 \cdot 10^{23}$ molécules de dioxygène ?	Quelle est la quantité de matière de dihydrogène dans un échantillon contenant $2,0 \cdot 10^{23}$ molécules de dihydrogène ?
Quelle est la masse d'une molécule d'ammoniac $\text{NH}_3$ ?	Quelle est la masse d'une molécule de silane $\text{SiH}_4$ ?	Quelle est la quantité de matière de méthane dans un échantillon contenant $3,01 \cdot 10^{24}$ molécules de méthane ?	Quelle est la quantité de matière de magnésium dans un échantillon contenant $8,6 \cdot 10^{23}$ atomes de magnésium ?

0,25 mol

0,50 mol

$m = 7,3110^{-26} \text{ kg}$

$m = 3,00.10^{-26} \text{ kg}$

1 mol

0,1 mol

$m = 2,67.10^{-26} \text{ kg}$

$m = 1,18.10^{-25} \text{ kg}$

0,33 mol

0,20 mol

$m = 5,34.10^{-26} \text{ kg}$

$m = 3,34.10^{-27} \text{ kg}$

1,4 mol

5,0 mol

$m = 5,34.10^{-26} \text{ kg}$

$m = 2,84.10^{-26} \text{ kg}$