

Combien y a-t-il d'atome de cuivre dans 0,5 mol de cuivre ?	Il y a $1,2 \cdot 10^{24}$ atomes de cuivre.
Combien y a-t-il d'atomes de cuivre dans 2 mol de cuivre ?	$m = 12 \text{ g}$
Quelle est la masse d'une mole de carbone ?	$m = 24 \text{ g}$
Quelle est la masse d'une mole de magnésium ?	$m = 190 \text{ g}$
Quelle est la masse de 10 moles de fluor ?	$m = 44 \text{ g}$
Quelle la masse d'une mole de dioxyde de carbone CO_2 ?	$M = 16 \text{ g/mol}$
Quelle est la masse molaire du méthane CH_4 ?	$n = 1,0 \text{ mol}$
Quel est le nombre de moles d'oxygène si on prend 32 g de dioxygène ?	$n = 10 \text{ mol}$
Quel est le nombre de moles d'eau dans 180 g d'eau ?	$n = 3 \text{ mol}$
Quel est le nombre de moles de soufre dans 96 g de soufre ?	$m = 3,6 \text{ g}$
Quelle est la masse de 0,20 mol d'eau ?	$n = 7,0 \text{ mol}$
Quel est le nombre de moles de dihydrogène dans 14 g de dihydrogène ?	$N = 6,02 \cdot 10^{22} \text{ atomes}$
Combien y a-t-il d'atomes de fer dans 0,1 mol de fer ?	$M = 180 \text{ g/mol}$

Quelle est la masse molaire du glucose $C_6H_{12}O_6$?	$n = 0,2 \text{ mol}$
Quel est le nombre de mole de diazote N_2 dans 5,6 g de diazote ?	$M = 30 \text{ g/mol}$
Quelle est la masse molaire de l'éthane C_2H_6 ?	$N = 6,02 \cdot 10^{24} \text{ molécules}$
Combien y-a-t-il de molécules d'eau dans 10 mol d'eau ?	$m = 4,6 \text{ g}$
Quelle masse d'éthanol C_2H_6O doit-on peser si on souhaite prélever 0,1 mol d'éthanol ?	$M = 70,0 \text{ g/mol}$
Quelle est la masse molaire du dichlore Cl_2 ?	$n = 0,1 \text{ mol}$
Quel est le nombre de mole de dichlore Cl_2 dans 7,0 g de diazote ?	$N = 1,2 \cdot 10^{25} \text{ molécules}$
Combien y-a-t-il de molécules de dichlore dans 20 mol de dichlore ?	$m = 14 \text{ g}$
Quelle est la masse de 0,20 mol dichlore ?	$M = 254 \text{ g/mol}$
Quelle est la masse molaire du diiode I_2 ?	$n = 0,01 \text{ mol}$

Quel est le nombre de mole de diiode I_2 dans 2,54 g de diazote ?	$m = 6,9 \text{ g}$
Quelle est la masse de 0,30 mol de sodium Na ?	$m = 7,2 \text{ g}$
Quelle est la masse de 0,40 mol d'eau ?	$M = 46 \text{ g/mol}$
Quelle est la masse molaire du dioxyde d'azote NO_2 ?	$n = 2 \text{ mol}$
Quel est le nombre de mole de dioxyde d'azote NO_2 dans 92 g de diazote ?	$N = 1,2 \cdot 10^{23} \text{ molécules}$
Combien y-a-t-il de molécules de dioxyde d'azote dans 0,2 mol de dioxyde d'azote ?	$m = 36 \text{ g}$
Quelle est la masse de 0,20 mol de glucose $C_6H_{12}O_6$?	$M = 17 \text{ g/mol}$
Quelle est la masse molaire de l'ammoniac NH_3 ?	$n = 5,0 \text{ mol}$
Quel est le nombre de mole d'ammoniac NH_3 dans 85 g d'ammoniac ?	$m = 32 \text{ g}$
Quelle est la masse de 0,80 mol d'hydroxyde de sodium NaOH ?	$m = 30 \text{ g}$
Quelle est la masse de 0,20 mol d'acide éthanoïque $C_2H_4O_2$?	Il y a $3,01 \cdot 10^{23}$ atomes de cuivre.

