

FORMULE GENERALE	CALCULER UNE MASSE m	CALCULER UN VOLUME V	CALCULER UNE QUANTITE DE MATIERE n	REMARQUE
Le nombre d'entités chimiques $N = n \times N_A$			$n = \frac{N}{N_A}$	$N_A = 6,02 \times 10^{23}$
La masse molaire $M = \frac{m}{n}$	$m = n \times M$		$n = \frac{m}{M}$	
Le volume molaire $V_m = \frac{V_{Gaz}}{n}$	$m = \frac{V_{Gaz}}{V_m} \times M$	$V_{Gaz} = V_m \times n$	$n = \frac{V_{Gaz}}{V_m}$	Uniquement pour les gaz V_{Gaz} est le volume occupé par le gaz V_m = dépend des conditions de température et de pression
La masse volumique $\mu = \frac{m}{V_{Corps}}$	$m = \mu \times V_{Corps}$	$V_{Corps} = \frac{m}{\mu}$	$n = \frac{\mu \times V_{Corps}}{M}$	Valable pour tous les états (solide, liquide ou gaz) V_{Corps} est le volume occupé par le corps
La concentration molaire $C = \frac{n}{V_{Solution}}$	$m = C \times V_{Solution} \times M$	$V_{Solution} = \frac{n}{C}$	$n = C \times V_{Solution}$	$V_{Solution}$ est le volume de la solution obtenue dans lequel on a dissout une quantité de matière n de soluté
Le titre massique $t = \frac{m}{V_{Solution}}$	$m = t \times V_{Solution}$	$V_{Solution} = \frac{m}{t}$	$n = t \times V_{Solution} \times M$	
Loi des gaz parfaits $P V_{Gaz} = n R T$		$V_{Gaz} = \frac{n R T}{P}$	$n = \frac{P V_{Gaz}}{R T}$	Uniquement pour les gaz dits parfaits V_{Gaz} est le volume du gaz en m^3 $T (^{\circ}K) = \Theta (^{\circ}C) + 273$ $R = 8,314$ P en Pascal