

Q: Quelle relation lie le volume d'un gaz à sa quantité de matière ?	Q: Qu'est-ce qu'un nombre stœchiométrique ?	Q: Quelle relation entre $n(\text{NaN}_3)$ et $n(\text{N}_2)$ dans $2\text{NaN}_3 \rightarrow 2\text{Na} + 3\text{N}_2$?	Q: Quelle est la relation entre la masse et la quantité de matière ?
Q: Quelle relation entre le volume, la concentration et la quantité de matière ?	Q: Quel est le principe de fonctionnement d'un airbag ?	Q: Comment se déclenche un airbag ?	Q: Quel est le temps de gonflage d'un airbag ?
Q: Quel produit dangereux est formé dans un airbag ?	Q: Quel est le principe d'un alcootest ?	Q: Quel type de réaction a lieu dans un alcootest ?	Q: Quelle est la sensibilité d'un alcootest ?
Q: Quelle méthode permet de détecter des drogues sans changement de couleur ?	Q: Quel est le principe de la spectrométrie de masse ?	Q: La spectrométrie de masse est-elle infallible ?	

$n = m \div M$ avec M la masse molaire en g/mol.	$n(\text{NaN}_3)/2 = n(\text{N}_2)/3$ selon l'équation stœchiométrique.	Nombre entier ou demi-entre placé devant une espèce dans une équation.	$V = n \times V_m$ avec V_m le volume molaire en L/mol.
Environ 100 millisecondes, soit 0,1 seconde.	Un accéléromètre détecte le choc et déclenche la réaction chimique.	Une réaction rapide produit un gaz qui gonfle l'airbag instantanément.	$n = C \times V$ avec V en L et C en mol/L.
Il détecte de faibles quantités mais nécessite un test sanguin pour précision.	Réaction d'oxydoréduction entre l'éthanol et le dichromate de potassium.	L'air expiré traverse des cristaux qui changent de couleur avec l'alcool.	Le sodium solide (Na) est formé, très réactif et dangereux.
	Non, des molécules de même masse peuvent être confondues.	Ioniser les molécules puis les dévier avec un champ magnétique.	Par spectrométrie de masse, sans réaction chimique visible.