

Quelle est la loi des gaz parfaits ?	Comment définit-on la fraction molaire ?	Que dit la loi de Boyle-Mariotte ?	Comment convertir 1013 hPa en Pa ?
Comment convertir un volume en m <sup>3</sup> en litres ?	Comment passer d'une température en kelvin à degrés Celsius ?	Comment exprimer le volume d'un gaz en fonction de n, T et P ?	Comment exprimer la quantité de matière d'un gaz en fonction de V, T et P ?
Comment calculer un pourcentage molaire ?	Quelle est l'unité de pression d'un gaz ?	Comment convertir un bar en pascals ?	La constante R peut-elle varier ?
Que se passe-t-il si la pression d'un gaz diminue à température constante ?	Quelles sont les unités de n et n <sub>total</sub> dans la fraction molaire ?	Quels sont les principaux gaz composant l'air ?	Quelles sont les quatre catégories de polluants ?

101 300 Pa.	À température et quantité de matière constantes, $P \times V$ est une constante.	$x = n / n_{\text{total}}$ .	$P \times V = n \times R \times T$ .
$n = (P \times V) / (R \times T)$ .	$V = (n \times R \times T) / P$ .	$T \text{ (K)} = T \text{ (°C)} + 273,15$ .	$1 \text{ m}^3 = 1\,000 \text{ L}$ .
Non, R est une constante.	$1 \text{ bar} = 10^5 \text{ Pa}$ .	Le pascal (Pa).	Pourcentage molaire = fraction molaire $\times 100$ .
Polluants domestiques, industriels, agricoles et médicaux.	Diazote ( $\text{N}_2$ ) 78 %, dioxygène ( $\text{O}_2$ ) 21 %, autres gaz en faible quantité.	La mole (mol).	Le volume augmente.

<p>Comment déduire la fraction molaire du pourcentage molaire ?</p>	<p>Quels sont les polluants primaires de l'air ?</p>	<p>Quels sont les polluants secondaires de l'air ?</p>	<p>Quels sont les dangers du monoxyde de carbone ?</p>
<p>Qu'est-ce qu'une hypoxie ?</p>	<p>Quels sont les deux effets de l'ozone ?</p>	<p>Quel sommet a permis de protéger la couche d'ozone ?</p>	<p>Quel est le rôle des gaz à effet de serre ?</p>
<p>Quels sont les principaux gaz à effet de serre ?</p>	<p>Quels sont les effets de l'augmentation des gaz à effet de serre ?</p>		

<p>Gaz toxique, incolore, inodore, non détectable par le corps.</p>	<p>Provenant de réactions chimiques, comme l'ozone (O<sub>3</sub>) et le dioxyde d'azote (NO<sub>2</sub>).</p>	<p>Émis directement, comme les oxydes d'azote et le monoxyde de carbone.</p>	<p>Fraction molaire = pourcentage molaire / 100.</p>
<p>Retiennent une partie de la chaleur et stabilisent la température terrestre.</p>	<p>Protocole de Montréal (1987), interdiction des CFC.</p>	<p>Protège des UVC nocifs mais est aussi un gaz polluant.</p>	<p>Manque d'oxygénation de l'organisme.</p>
		<p>Dérèglement climatique : canicules, sécheresses, tempêtes, inondations.</p>	<p>Dioxyde de carbone (CO<sub>2</sub>), méthane (CH<sub>4</sub>), vapeur d'eau (H<sub>2</sub>O).</p>