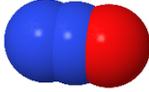


Protoxyde d'azote

1 Le protoxyde d'azote

Utiliser un modèle

- Recopie et complète le tableau suivant.

Formule chimique	Représentation	Composition atomique
		

2 Masse volumique

Utiliser une formule mathématique • Calculer

Le protoxyde d'azote est utilisé comme gaz propulseur dans les cartouches de siphon à chantilly. Une cartouche peut libérer un volume de 4,4 L de protoxyde d'azote ce qui correspond à une masse de 8 g.

- Convertis en m^3 le volume de protoxyde d'azote que peut libérer une cartouche et en kg la masse correspondante.
- Calcule la masse volumique $\rho_{\text{protoxyde}}$ du protoxyde d'azote en kg/m^3 .
- Compare la masse volumique du protoxyde d'azote à celle de l'air ($\rho_{\text{air}} = 1,2 \text{ kg/m}^3$).



Ph © Brad Pict - stock.adobe.com

Ph © bbbastien - stock.adobe.com

3 À l'écrit ou à l'oral

Identifier un comportement responsable

-  À partir de tes connaissances et d'une recherche sur Internet, énumère les dangers que peut présenter le protoxyde d'azote pour la santé.