

## Protoxyde d'azote 1.8

<b>Désignation produit</b>	Protoxyde d'azote 1.8
<b>Etat</b>	liquéfié, sous pression
<b>Symbole chimique</b>	N <sub>2</sub> O
<b>Pureté</b>	98 % Vol.
<b>Autres désignations</b>	E 942 R-744a Oxyde nitreux Protoxyde d'azote Gaz hilarant

### Impuretés

Monoxyde d'azote + Dioxyde d'azote	2 ppm Vol.
Humidité	67 ppm Vol.
Dioxyde de carbone	300 ppm Vol.
Monoxyde de carbone	5 ppm Vol.

### Valeurs maximales

### Conditionnements

En bouteilles acier

Désignation	volume bouteille/réservoir	Pression de service	Capacité
Protoxyde d'azote technique B10 7,5 kg	10 l	45 bar	7,50 kg
Protoxyde d'azote technique B40 30 kg	40 l	45 bar	30,00 kg
Protoxyde d'azote technique B50: 37,5 kg	50 l	45 bar	37,50 kg

Sauf indication contraire, la pression de vapeur se réfère à 288,15 K (15°C) et le contenu à 288,15 K (15°C) et 1,013 bar.

### Autres conditionnements

Sur demande

Alumini® 12 Protoxyde d'azote 4.5

Pour toute taille de bouteille inférieure à 3 l., le raccord robinet DIN 477 N°12 (G 3/4) est également disponible avec un filetage inférieur.

en citerne fixe : Protoxyde d'azote pour utilisation médicale, Protadur® E 942

En bouteilles acier et cadres de bouteilles: Protoxyde d'azote 1.8, 2.5, 5.0, pour utilisation industrielle médicale et Protadur® E 942

En option avec tube plongeur

### Propriétés

comburant  
nocif

### Raccord robinet/vanne

NF E29-650 Type G | (SI 26 x 1,5 à droite)

### Couleur ogive

Bleu (RAL 5010)

## Protoxyde d'azote 1.8

### Détendeur approprié

Nous vous aiderons volontiers à faire votre choix dans notre gamme de produit.

### Applications typiques

Déposition de SiO<sub>2</sub> par vapeur chimique en liaison avec des gaz porteurs au silicium

Dans la spectroscopie d'absorption atomique comme gaz comburant

Comme composant pour la fabrication de cosmétiques

Pour l'emballage comme gaz propulseur pour aérosols

## Protoxyde d'azote 1.8

### Conversions

1 m <sup>3</sup>	à 288,15 K (15°C); 1 bar	=	1,851 kg
1 m <sup>3</sup>		=	1,512 l liquide
1 kg		=	0,540 m <sup>3</sup>
1 kg		=	0,817 l liquide
1 l liquide	à T point d'ébullition; 1 bar	=	0,661 m <sup>3</sup>
1 l liquide		=	1,224 kg

### Données physiques :

Masse molaire	Masse molaire	44,01 g mol <sup>-1</sup>
Etat liquide	Température d'ébullition	184,68 (-88,5) K (°C)
	Chaleur latente de vaporisation	376,14 kJ kg <sup>-1</sup>
	Densité liquide	1222,8 kg m <sup>-3</sup>
Etat gazeux	Densité (à 273,15 K et 1,013 bar)	1,97 kg m <sup>-3</sup>
	Densité par rapport à l'air (à 288,15 K et 1,013 bar)	1,53
	Chaleur spécifique (à 298,15 K et 1,013 bar)	0,88 kJ kg <sup>-1</sup> K <sup>-1</sup>
	Conductivité thermique (à 288,15 K et 1,013 bar)	0,0016 J s <sup>-1</sup> m <sup>-1</sup> K <sup>-1</sup>
Point critique	Température	309,56 (36,4) K (°C)
	Pression	72,45 bar
	Densité	452,0 kg m <sup>-3</sup>
Point triple	Température	182,3 (-90,9) K (°C)
	Pression de vapeur	0,878 bar
	Enthalpie de fusion	148,6 kJ kg <sup>-1</sup>
Autres ratios	Température d'auto-inflammation	-- K (°C)
	Limites d'explosivité dans l'air	-- % Vol.
	Valeur calorifique suivant DIN 51850	-- kJ kg <sup>-3</sup>

Les données, valeurs et instructions indiquées correspondent à l'état des connaissances au moment de l'impression dudit document. L'utilisateur est tenu de vérifier leur exactitude et leur intégralité en fonction de ses obligations.

Etat: 01.2016