

## Protoxyde d'azote 2.5

<b>Désignation produit</b>	Protoxyde d'azote 2.5
<b>Etat</b>	liquéfié, sous pression
<b>Symbole chimique</b>	N <sub>2</sub> O
<b>Pureté</b>	99,5 % 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	50 ppm Vol.
Azote + Oxygène	4500 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 2.5 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

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)

### Détendeur approprié

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

### Applications typiques

## **Protoxyde d'azote 2.5**

- 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 2.5

### 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: 06.2016