

Protoxyde d'azote 5.0

| | |
|----------------------------|---|
| Désignation produit | Protoxyde d'azote 5.0 |
| Etat | liquéfié, sous pression |
| Symbole chimique | N ₂ O |
| Pureté | 99,999 % Vol. |
| Autres désignations | E 942 R-744a Oxyde nitreux Protoxyde d'azote Gaz hilarant |

Impuretés

Azote
Oxygène
Humidité

Valeurs maximales

5 ppm Vol.
2 ppm Vol.
3 ppm Vol.

Conditionnements

En bouteilles acier

| Désignation | volume bouteille/réservoir | Pression de service | Capacité |
|-------------|----------------------------|---------------------|----------|
|-------------|----------------------------|---------------------|----------|

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

Déposition de SiO₂ 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

Protoxyde d'azote 5.0

Pour l'emballage comme gaz propulseur pour aérosols

Protoxyde d'azote 5.0

Conversions

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

Données physiques :

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

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