

Protadur® E 941 (Azote)

Désignation produit	Protadur® E 941 (Azote)
Etat	liquide, réfrigéré
Symbole chimique	N ₂
Pureté	99,999 % Vol.
Autres désignations	Nitrogenium E 941

Impuretés

Humidité
Hydrocarbure
Monoxyde de carbone
Monoxyde d'azote + Dioxyde d'azote
Oxygène

Valeurs maximales

4 ppm Vol.
1 ppm Vol.
5 ppm Vol.
5 ppm Vol.
3 ppm Vol.

Conditionnements

Pour installations de stockage mobiles et stationnaires

La taille, le contenu et la pression de service sont définis pour des installations de stockage aussi bien fixes que mobiles, en fonction des besoins individuels.

Autres conditionnements

Sur demande

Alumini® 12, 200 Azote 5.0

En citerne fixe et mobile : Azote liquide 4.8, 5.0, 6.0, Protadur® E 941 et Secudur® N

En bouteilles acier et cadres de bouteilles: Azote 3.0, 4.0, 5.0, 6.0, ECD, Secudur® N et Protadur® E 941

En technologie 300 bar : Azote 3.0, 4.0, 5.0, Secudur® N, Protadur® E 941

La fabrication est réalisée suivant les dispositions de la Directive Européenne 178/2002/CE et est conforme aux exigences en matière de pureté pour les additifs alimentaires suivant règlement (UE) 231/2012.

Propriétés asphyxiant

Raccord robinet/vanne spécifique à l'installation

Couleur ogive Aucun, identificateur de transport réglementaire selon ADR

Applications typiques

Comme gaz d'emballage pour les denrées alimentaires sensibles à l'oxydation

Protadur® E 941 (Azote)

Comme gaz propulseur pour le transfert de denrées alimentaires liquides à partir de leurs récipients

Pour la cuisine moléculaire

Pour la surgélation

Pour la lyophilisation

Pour le conditionnement des boissons

Pour la stabilisation des boissons

Pour l'inertage

pour pressage à froid (par ex. dans les huileries)

Pour le conditionnement sous gaz de protection

Pour la conservation des vins

Protadur® E 941 (Azote)

Conversions

1 m ³	à 288,15 K (15°C); 1 bar	=	1,171 kg
1 m ³		=	1,447 l liquide
1 kg		=	0,854 m ³
1 kg		=	1,236 l liquide
1 l liquide	à T point d'ébullition; 1 bar	=	0,691 m ³
1 l liquide		=	0,809 kg

Données physiques :

Masse molaire	Masse molaire	28,01 g mol ⁻¹
Etat liquide	Température d'ébullition	77,35 (-195,8) K (°C)
	Chaleur latente de vaporisation	198,70 kJ kg ⁻¹
	Densité liquide	808,6 kg m ⁻³
Etat gazeux	Densité (à 273,15 K et 1,013 bar)	1,25 kg m ⁻³
	Densité par rapport à l'air (à 288,15 K et 1,013 bar)	0,97
	Chaleur spécifique (à 298,15 K et 1,013 bar)	1,04 kJ kg ⁻¹ K ⁻¹
	Conductivité thermique (à 288,15 K et 1,013 bar)	0,0250 J s ⁻¹ m ⁻¹ K ⁻¹
Point critique	Température	126,2 (-147,0) K (°C)
	Pression	34,00 bar
	Densité	314 kg m ⁻³
Point triple	Température	63,2 (-210,0) K (°C)
	Pression de vapeur	0,1253 bar
	Enthalpie de fusion	25,8 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