

## Azote 3.0

<b>Désignation produit</b>	Azote 3.0
<b>Etat</b>	gazeux, comprimé
<b>Symbole chimique</b>	N <sub>2</sub>
<b>Pureté</b>	99,9 % Vol.
<b>Autres désignations</b>	Nitrogenium E 941

### Impuretés

Oxygène	1000 ppm Vol.
Humidité	100 ppm Vol.

### Valeurs maximales

### Conditionnements

En bouteilles acier et cadres de 12 bouteilles

Désignation	volume bouteille/réservoir	Pression de remplissage	Capacité
Azote B05 1 m <sup>3</sup>	5 l	200 bar	1,00 m <sup>3</sup>
Azote B10 2 m <sup>3</sup>	10 l	200 bar	2,00 m <sup>3</sup>
Azote B20 4 m <sup>3</sup>	20 l	200 bar	4,00 m <sup>3</sup>
Azote B50 10 m <sup>3</sup>	50 l	200 bar	10,00 m <sup>3</sup>
Azote CV12 120 m <sup>3</sup>	12 x 50 l	200 bar	120,00 m <sup>3</sup>

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

### 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, 4.8, 5.0, 5.5, 6.0, ECD, Secudur® N et Protadur® E 941

En technologie 300 bar : Azote 3.0, 4.8, 5.0, Secudur® N, Protadur® E 941

**Propriétés** asphyxiant

**Raccord robinet/vanne** NF E29-650 Type C | (SI 21,7 x 1,814 mâle à droite)

**Couleur ogive** Noir (RAL 9005)

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

### Applications typiques

Dans la technique de mesure comme gaz de balayage et gaz zéro

En chromatographie en phase gazeuse comme gaz vecteur

Pour l'inertage  
des atmosphères

Pour le découpage au plasma de titane

## **Azote 3.0**

Dans le secteur automobile comme moyen de gonflage des pneus

## Azote 3.0

### Conversions

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

### Données physiques :

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