

Acétylène 2.0

Désignation produit	Acétylène 2.0
Etat	gazeux, dissous dans L'acétone
Symbole chimique	C ₂ H ₂
Pureté	99 % Vol.
Autres désignations	Acétylène comprimé Gaz de carbure Ethyne Acétylène (selon IUPAC)

Conditionnements

En bouteilles acier et cadres de bouteilles composés de 6 ou 16 bouteilles

Désignation	volume bouteille/réservoir		Capacité
Acétylène B10 1,6 kg	0,9	m ³	1,60 kg
Acétylène B20 4 kg	3,6	m ³	3,20 kg
Acétylène B50 9,5 kg	9	m ³	10,00 kg
Acétylène CV6 54 m3	54	m ³	60,00 kg
Acétylène CV16 144 m3	144	m ³	160,00 kg

Autres conditionnements

Sur demande

En bouteilles acier et cadres de bouteilles: Acétylène 2.0 et 2.6

Pression de remplissage : surpression maximale admise suivant marquage bouteille (en fonction de la masse de remplissage).

Soutirage maximal en l/h, à 1 bar, 15°C:

T10: bref : 400, permanent/uniforme : 200

T20: bref : 650, permanent/uniforme : 350

T40/48/50: bref : 1.000, permanent/uniforme: 500

Bdl 16x54: bref: 13.000, permanent/uniforme 8.000

Bdl 6x60: bref: 4.800, permanent/uniforme : 3.000

Différent connexion Valve pour emballer DIN 477 / M 24 x 2 LH

Propriétés	en cas de réchauffement, danger d'explosion avec / sans contact avec l'air Extrêmement inflammable
Raccord robinet/vanne	NF E29-650 Type H (W 22,91 x 1,814 femelle à gauche)
Couleur ogive	Rouge oxyde (RAL 3009)

Acétylène 2.0

Détendeur approprié

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

Applications typiques

- Comme gaz combustible dans l'industrie du verre
- Pour la séparation et décoffrage thermiques des bétons
- Pour la fabrication de suie
- Pour l'oxycoupage autogène d'aciers non alliés
- Pour le gougeage
- Pour le soudage autogène d'aciers non alliés
- Pour le brasage à la flamme
- Pour la projection à la flamme
- Pour le chauffage et le redressage
- Pour le dressage par réchauffage

Acétylène 2.0

Conversions

1 m ³	à 288,15 K (15°C); 1 bar	=	1,099 kg
1 m ³		=	1,780 l liquide
1 kg		=	0,910 m ³
1 kg		=	1,620 l liquide
1 l liquide	à T point d'ébullition; 1 bar	=	0,562 m ³
1 l liquide		=	0,617 kg

Données physiques :

Masse molaire	Masse molaire	26,04 g mol ⁻¹
Point de sublimation	Température de sublimation	189,35 (-83,8) K (°C)
	Chaleur de sublimation	801,9 kJ kg ⁻¹
	Densité	729 kg m ⁻³
Etat gazeux	Densité (à 273,15 K et 1,013 bar)	1,17 kg m ⁻³
	Densité par rapport à l'air (à 288,15 K et 1,013 bar)	0,91
	Chaleur spécifique (à 298,15 K et 1,013 bar)	1,69 kJ kg ⁻¹ K ⁻¹
	Conductivité thermique (à 288,15 K et 1,013 bar)	0,0215 J s ⁻¹ m ⁻¹ K ⁻¹
Point critique	Température	308,33 (35,2) K (°C)
	Pression	61,91 bar
	Densité	230,8 kg m ⁻³
Point triple	Température	192,4 (-80,8) K (°C)
	Pression de vapeur	1,282 bar
	Enthalpie de fusion	99,5 kJ kg ⁻¹
Autres ratios	Température d'auto-inflammation	578,15 (305,0) K (°C)
	Limites d'explosivité dans l'air	2,3-100 % Vol.
	Valeur calorifique suivant DIN 51850	58473 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: 12.2015