



Fiche produit Acétylène 2.6

Désignation du produit	Acétylène 2.6
État d'agrégation	gazeux, dissous dans L'acétone
Symbole chimique	C ₂ H ₂
Dénomination chimique	C2H2
Pureté	99,96 %
Norme	n'est soumis à aucune norme
Propriétés	voir fiche de données de sécurité
Couleur de l'ogive	Rouge oxyde (RAL 3009)

Pièces auxiliaires	Valeurs maximales
Humidité	200,0 ppm Vol.
Acide sulfurique	10,0 ppm Vol.
monophosphate	10,0 ppm Vol.

Désignation	Numéro d'article	Type de bouteille	Volume du récipient/de la bouteille	Pression de vapeur/de remplissage	Contenu	Raccord robinet/vanne	Propriétés
Acetyleen 2.6 B10 1,6 kg	B00210110	acier	10,0 l	0,0 bar	1,6 kg	NBN 226 Forme D	
Acétylène 2.6 B50 8,0 kg	B00210150	acier	50,0 l	0,0 bar	8,0 kg	NBN 226 Forme D	

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

Applications typiques
<ul style="list-style-type: none">■ Dans la photométrie de flamme■ Dans la spectroscopie d'absorption atomique

Données physiques		
ratios	Valeur calorifique suivant DIN 51850	58473 kJ kg ⁻³
	Température d'auto-inflammation	578,15 (305,0) K (°C)



Westfalen

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

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.

État 17.01.2020