

Hydrogène 6.0

| | |
|----------------------------|----------------------|
| Désignation produit | Hydrogène 6.0 |
| Etat | gazeux, comprimé |
| Symbole chimique | H ₂ |
| Pureté | 99,9999 % Vol. |
| Autres désignations | Hydrogenium E 949 |

Impuretés

| | Valeurs maximales |
|--------------|-------------------|
| Oxygène | 0,5 ppm Vol. |
| Azote | 0,5 ppm Vol. |
| Humidité | 0,5 ppm Vol. |
| Hydrocarbure | 0,5 ppm Vol. |

Conditionnements

En bouteilles acier et cadres de 12 bouteilles

| Désignation | volume bouteille/réservoir | Pression de remplissage | Capacité |
|--------------------------------------|----------------------------|-------------------------|--------------------|
| Hydrogène 6.0 B10 1,8 m ³ | 10 l | 200 bar | 1,8 m ³ |
| Hydrogène 6.0 B50 8,9 m ³ | 50 l | 200 bar | 8,9 m ³ |

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 Hydrogène 5.0

En Trailer : Hydrogène 3.0 et Protadur® E 949

En bouteilles acier et cadres de bouteilles: Hydrogène 3.0, 5.0, 6.0 et Protadur® E 949

| | |
|------------------------------|--|
| Propriétés | Extrêmement inflammable |
| Raccord robinet/vanne | NF E29-650 Type E (SI 21,7 x 1,814 à gauche) |
| Couleur ogive | Rouge (RAL 3000) |
| Détendeur approprié | Nous vous aiderons volontiers à faire votre choix dans notre gamme de produit. |

Applications typiques

Dans la spectroscopie d'absorption atomique comme gaz combustible

Dans la photométrie de flamme comme gaz combustible

Dans la détection à ionisation de flamme comme gaz combustible

Comme gaz combustible et gaz de protection réducteur pour le traitement du verre

Comme agent réducteur, entre autres pour l'extraction de métaux

Hydrogène 6.0

Comme gaz de protection dans le travail et la transformation des métaux

Pour l'hydrogénation ou la réduction des produits pétrochimiques

Pour la synthèse de, par ex., l'ammoniac, l'acide chlorhydrique et le méthanol

Hydrogène 6.0

Conversions

| | | | |
|------------------|-------------------------------|---|-----------------------|
| 1 m ³ | à 288,15 K (15°C); 1 bar | = | 0,084 kg |
| 1 m ³ | | = | 1,186 l liquide |
| 1 kg | | = | 11,891 m ³ |
| 1 kg | | = | 14,102 l liquide |
| 1 l liquide | à T point d'ébullition; 1 bar | = | 0,843 m ³ |
| 1 l liquide | | = | 0,071 kg |

Données physiques :

| | | |
|----------------|---|--|
| Masse molaire | Masse molaire | 2,02 g mol ⁻¹ |
| Etat liquide | Température d'ébullition | 20,38 (-252,8) K (°C) |
| | Chaleur latente de vaporisation | 454,26 kJ kg ⁻¹ |
| | Densité liquide | 71,0 kg m ⁻³ |
| Etat gazeux | Densité (à 273,15 K et 1,013 bar) | 0,09 kg m ⁻³ |
| | Densité par rapport à l'air (à 288,15 K et 1,013 bar) | 0,07 |
| | Chaleur spécifique (à 298,15 K et 1,013 bar) | 14,20 kJ kg ⁻¹ K ⁻¹ |
| | Conductivité thermique (à 288,15 K et 1,013 bar) | 0,1779 J s ⁻¹ m ⁻¹ K ⁻¹ |
| Point critique | Température | 33,24 (-239,9) K (°C) |
| | Pression | 12,98 bar |
| | Densité | 30,1 kg m ⁻³ |
| Point triple | Température | 14 (-259,2) K (°C) |
| | Pression de vapeur | 0,0720 bar |
| | Enthalpie de fusion | 58,2 kJ kg ⁻¹ |
| Autres ratios | Température d'auto-inflammation | 833 (559,9) K (°C) |
| | Limites d'explosivité dans l'air | 4,0-77 % Vol. |
| | Valeur calorifique suivant DIN 51850 | 12745 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: 07.2020