

水素	
分子式	H <sub>2</sub>
ボンベ色	赤
用途	<ul style="list-style-type: none"> <li>・ 油脂工業（油脂の硬化並びに脱臭）</li> <li>・ 石油化学工業（特殊化学薬品の還元及び水添用並びにアルゴン精製用）</li> <li>・ 分析用（ガスクロマトグラフィー及び原子吸光分析に使用）</li> <li>・ 発電用途</li> <li>・ その他（純金属の製造・アンモニア合成等）</li> </ul>
荷姿	<ul style="list-style-type: none"> <li>・ ボンベ（7m<sup>3</sup>）</li> <li>・ カードル（25本組、30本組）</li> <li>・ ローダー（1400m<sup>3</sup> 長尺容器）</li> <li>・ トレーラー（2600m<sup>3</sup>）</li> </ul>
特性	<ul style="list-style-type: none"> <li>・ 無色</li> <li>・ 無味、無臭</li> <li>・ 地球上で最も軽い気体</li> <li>・ 地球上に存在する気体のなかで最大の拡散率を持つ</li> <li>・ 可燃性</li> </ul>
物性	分子量            2.016 ガス密度        0.0898kg/m <sup>3</sup> ガス比重        0.070(空気=1) 沸点              -252.8°C(1atm)
換算率	1kg=12.56Sm <sup>3</sup> =14.1L 1L=0.071kg=0.891Sm <sup>3</sup> 1Sm <sup>3</sup> =0.08kg=1.122L
注意事項	<ul style="list-style-type: none"> <li>・ 水素は可燃性の気体であり、空気と適当に混合した状態で着火源があれば、燃焼・爆発を起こす。</li> <li>・ 着火現には、衝撃摩擦・裸火・静電気・断熱圧縮なども要因になる。</li> <li>・ 水素容器の中に他のガスを混入してはならない。</li> </ul>