

优价供应高纯氮气 高纯氮气

产品名称	优价供应高纯氮气 高纯氮气
公司名称	长沙方罡气体有限公司
价格	120.00/瓶
规格参数	产地/生产商:长沙 产品等级:分析纯 含量:99.999 (%)
公司地址	长沙市雨花区湘府中路189号奥林匹克花园雅典组团A栋1403房
联系电话	13707319032

产品详情

产地/生产商	长沙	产品等级	分析纯
含量	99.999 (%)	执行质量标准	GB
CAS编号	GB		

氮气的性质：

氮气占空气总量的78.12%，二氧化碳，水汽和一些稀有气体占空气总量的0.93%，氧气20.95% 单质氮在常况下是一种无色无臭的气体，在标准情况下的气体密度是 $1.25\text{g} \cdot \text{dm}^{-3}$ ，氮气在标准大气压下，冷却至-195.8 时，变成没有颜色的液体，冷却至-209.86 时，液态氮变成雪状的固体。氮气在水里溶解度很小，在常温常压下，1体积水中大约只溶解0.02体积的氮气。它是个难于液化的气体。在水中的溶解度很小，在283k时，一体积水约可溶解0.02体积的 n_2 。氮气在极低温下会液化成白色液体，进一步降低温度时，更会形成白色晶状固体。化学性质 氮气分子的分子轨道式为，对成键有贡献的是三对电子，即形成两个 σ 键和一个 π 键。对成键没有贡献，成键与反键能量近似抵消，它们相当于孤电子对。由于 n_2 分子中存在叁键 $\text{n} \equiv \text{n}$ ，所以 n_2 分子具有很大的稳定性，将它分解为原子需要吸收 941.69kJ/mol 的能量。 n_2 分子是已知的双原子分子中最稳定的，氮气的相对分子质量是27。 检验方法：将燃着的mg条伸入盛有氮气的集气瓶，mg条会继续燃烧 提取出燃烧剩下的灰烬（白色粉末 mg_3n_2 ），加入少量水，产生使湿润的红色石蕊试纸变蓝的气体（氨气）反应方程式 $\text{mg}_3 + \text{n}_2 = \text{mg}_3\text{n}_2$ (氮化镁)
 $\text{mg}_3\text{n}_2 + \text{h}_6\text{o}_2 = 3\text{mg}(\text{oh})_2 + \text{n}_2\text{h}_3$ 由氮元素的氧化态-吉布斯自由能图也可以看出，除了 nh_4 离子外，氧化数为0的 n_2 分子在图中曲线的最低点，这表明相对于其它氧化数的氮的化合物来讲， n_2 是热力学稳定状态。氧化数为0到+5之间的各种氮的化合物的值都位于 hno_3 和 n_2 两点的连线（图中的虚线）的上方，因此，这些化合物在热力学上是不稳定的，容易发生歧化反应。在图中唯一的一个比 n_2 分子值低的是 nh_4^+ 离子。