

# 上海大型标气价格

发布日期: 2025-09-24

## 应用领域

1. 常见的标准气体按用途包括: 气体报警类标准气体、电力能源类标准气体、石油化工类标准气体、环保监测类标准气体、医疗卫生类标准气体、仪器仪表类标准气体等。
2. 标准气还可用于环境监测, 的有机物测量, 汽车排放气测试, 天然气BTU测量, 液化石油气校正标准, 超临界流体工艺等。标准气视气体组分数区分为二元, 三元和多元标准气体; 配气准确度要求以配气允差和分析允差来表征; 比较通用的有SE2MI配气允差标准, 但各公司均有企业标准。组分的浓度为10级, 组分数可多达20余种。配制方法可采用重量法, 然后用色谱分析校核, 也可按标准传递程序进行传递。
3. 大型乙烯厂, 合成氨厂及其它石化企业, 在装置开车, 停车和正常生产过程中需要几十种纯气和几百种多组分标准混合气, 用来校准, 定标生产过程中使用的在线分析仪器和分析原料及产品质量的仪器。

用于仪器仪表的检定与校准。上海大型标气价格

将大容积的玻璃瓶或聚乙烯塑料瓶洗净、烘干, 充入干净空气代替瓶中原有气体后, 抽成负压, 再充入一定量的液体或原料气。若原料在常温下是气体, 用气体定量管加入(见图1), 充入干净空气至常压。若原料是挥发性液体, 可在一个小安培瓶中称取一定量的液体, 放入大瓶中, 抽气使成负压, 再摇碎安瓶, 待液体挥发后, 再充入干净空气到常压。大瓶子配气法所制得的标准气体的浓度, 可根据加入原料气的浓度或液体的量及大瓶子的容积求得: 当加入瓶中的是原料气时, 按下式计算: $V_0 = \frac{V_1 \cdot L}{1000}$  式中: $V_1$ : 原料气的体积(mL);  $L$ : 原料气的浓度(ppm);  $V_0$ : 大瓶子的容积(L)。

积(L) ;Z: 所配气体的浓度(ppm) ;当加入瓶中的是挥发性的液体时:740)">式中: t: 气体的温度(°C) ;m: 加入液体的量(g) ;M : 液体的摩尔质量(g&ouml;mo l) ;Z 和V 0 同上式。740)">上海大型标气价格它只适用于组分之间、组分与气瓶内壁不发生反应的气体, 以及在实验条件下完全处于气态的可凝结组分。

比对的技术方案应包括:

1、样品的详细描述;

2、运输过程的注意事项;

3、比对实验室在接收样品时应采取的措施;

4、比对开始前应进行的检验, 如压力等;

5、比对分析时使用标准的条件;

6、比对结果的说明;

7、如何估处不确定度;

8、参加比对的每个标准对SI单的溯源性;

9、比对结果与牵头实验室沟通的时间表;

10、比对经费；

11、比对结果的报告格式。

标准气体为气体工业名词。标准物质是浓度均匀的，良好稳定和量值准确的测定标准，它们具有复现，保存和传递量值的基本作用，在物理，化学，生物与工程测量领域中用于校准测量仪器和测量过程，评价测量方法的准确度和检测实验室的检测能力，确定材料或产品的特性量值，进行量值仲裁等。标准气体分二元、三元和多元标准气体。应用领域1. 常见的标准气体按用途包括：气体报警类标准气体、电力能源类标准气体、石油化工类标准气体、环保监测类标准气体、医疗卫生类标准气体、仪器仪表类标准气体等。2. 标准气还可用于环境监测，的有机物测量，汽车排放气测试，天然气BTU测量，液化石油气校正标准，超临界流体工艺等。标准气视气体组分数区分为二元，三元和多元标准气体；配气准确度要求以配气允差和分析允差来表征；比较通用的有SE2MI配气允差标准，但各公司均有企业标准。组分的浓度为10级，组分数可多达20余种。配制方法可采用重量法，然后用色谱分析校核，也可按标准传递程序进行传递。标准气体为气体工业名词。

稳定性影响因素 [2] 标准气体稳定性在很大程度上与容器的材料特性、容器内壁的预处理、气体本身的化学特性和使用条件有着密切关系。容器选择盛装标准气体的容器应由耐腐蚀、抗压、吸附少、不生锈、化学特性稳定、机械强度高的材料制成，通常使用的高压容器是铝合金瓶，而碳钢瓶因其内壁不光滑、吸附大而被逐步淘汰。预处理盛装标准气体的钢瓶使用前应进行表面清洁、涂漆处理，然后，将钢瓶加温至100 °C左右，同时抽真空处理约4 h钢瓶处理完毕后，必须分析其H2O/O2等杂质含量，合格后方可使用。配气设备：真空泵，真空计，高、低压力表，阀门，气瓶卡具，机箱。。上海大型标气价格

体积比法是简单的配气方法，是根据所需气体的含量，按体积计算。上海大型标气价格

标准气体是引有气体工业名词，标准气体属于标准物质。标准物质是高度均匀的，良好稳定和量值准确的测定标准，它们具有复现，保存和传递量值的基本作用，在物理，化学，生物与工程测量领域中用于校准测量仪器和测量过程，评价测量方法的准确度和检测实验室的检测能力，确定材料或产品的特性量值，进行量值仲裁等。标准气体的标准状态—— 标准气体是物质的一个态。气体与液体一样是流体：它可以流动，可变形。与液体不同的是气体可以被压缩。假如没有

限制（容器或力场）的话，气体可以扩散，其体积不受限制。标准气体气态物质的原子或分子相互之间可以自由运协。气态物质的原子或分子的动能比较高。标准气体有实际气体和理想气体之分。标准气体理想气体被假设为气体分子之间没有相互作用力，气体分子自身没有体积，当实际气体压力不大，分子之间的平均距离很大，气体分子本身的体积可以忽略不计，温度又不低，导致分子的平均动能较大，分子之间的吸引力相比之下可以忽略不计，实际气体的行为就十分接近理想气体的行为，可当作理想气体来处理。以下内容中讨论的全部为理想气体，但不应忘记，实际气体与之有差别，用理想气体讨论得到的结论只适用于压力不高，温度不低的实际气体。上海大型标气价格