

免责声明：上海矿山破碎机网：<http://www.jawcrusher.biz>本着自由、分享的原则整理以下内容于互联网，若有侵权请联系我们删除！

上海矿山破碎机网提供沙石厂粉碎设备、石料生产线、矿石破碎线、制砂生产线、磨粉生产线、建筑垃圾回收等多项破碎筛分一条龙服务。

联系我们：您可以通过在线咨询与我们取得联系！周一至周日全天竭诚为您服务。



更多相关设备问题，生产线配置，设备报价，设备参数等问题

可以[免费咨询](#)在线客服帮您解答 | 24小时免费客服在线

一分钟解决您的疑惑

[点击咨询](#)



液体肥料生产设备,液化气燃烧石灰设备

可能用到的相对原子质量：H C 2 N 4 O 6 Na Mg Cl Ca Fe 一选择题（每小题只有个选项符合题意。A全部B除 外C除 外D除 外。根据右图的有关信息判断，说法错误的是A氯原子的核电荷数为B钠的原子结构示意图中X=C氯原子的相对原子质量为3545D在化学反应中，钠原子容易得到个电子6下列物质的鉴别方法正确的是A．用食盐水鉴别硬水和软水B用水鉴别碳酸钙固体和氯化钠固体C．用澄清石灰水鉴别氢气和一氧化碳D用无色酚酞鉴别碳酸钠溶液和氢氧化钠溶液右图表示“M与N为并列关系”，右图表示“M与N为从属关系”。下列概念间的关系，符合右图所示关系的是XYZA溶液溶剂溶质B分子原子离子C饱和溶液不饱和溶液浓溶液D氧化物酸碱盐化合物推理是化学学习中常用的思维方法。通入CO后的紫色石蕊溶液变红，所以CO是酸B溶液中有晶体析出时，溶质质量减小，所以溶质的质量分数一定减小C酸性溶液的pH小于。A清除可燃物B使可燃物与氧气隔绝C降低可燃物的着火点为解决日益加剧的温室效应问题，科学家研究建立如下图所示的二氧化碳新循环体系：根据上述关系图，下列说法正确的是（填序号）。

化学变化中元素种类守恒 光能或电能可以转化为化学能 无机物和有机物可以相互转化 二氧化碳也是一种重要的资源（分）化学是研究物质的组成结构性质及其变化规律的基础自然科学，请回答下列问题：从组成角度看：水是由组成的。A水是一种重要的溶剂B利用右图装置能把硬水变为软水C通过过滤可以除去水中所有

的杂质D利用右图装置能对水杀菌消毒从变化角度看：水通电分解生成最理想的能源——氢气，反应的化学方程式为；电解一定量的水，当其中一个电极产生mL气体时，另一电极产生的气体体积可能是mL。A . CH=B . CH=C . CHO=D . CHO=428. (分) 根据下表数据回答问题：温度()002040080NaOH溶解度(g/g水)4250929744347A溶解度(g/g水)0.80.70.来源学科网ZXXKNaOH的溶解度随温度变化的规律。在装有gNaOH固体的小烧杯中，加入g冰水并充分溶解后测定溶液温度为 ，此时所得溶液为(选填“饱和”或“不饱和”)溶液。利用用中所得溶液进行如下实验： 加入试剂A时发生反应的化学方程式为_____； 滤液中含有的溶质是_____；操作 的名称是_____。

液体生产设备

已知：试管内的镁条和铁片表面均被打磨洁净，且形状大小相同；同时加入等质量和等质量分数的稀硫酸，甲中反应方程式为。若比较镁和铁的金属活动性，观察到的现象是；若比较相同时间内镁铁与稀硫酸反应放出热量的多少，长颈漏斗中的现象是；若实验所用的金属均过量，则甲装置中产生的H的质量(填“大于”“小于”或“等于”)乙装置中产生的H质量。探究二在硫酸铜和硫酸亚铁的混合溶液中加入一定量的镁粉，充分反应后过滤，向滤出的固体中滴加稀硫酸，没有气泡产生。A . 滤出的固体中一定含有铜B . 滤出的固体可能含有铁和镁C . 滤液中可能含有硫酸铜D . 滤液中一定含有硫酸镁和硫酸亚铁。(分)以下为初中化学常见物质，由HCOCINaCaCuFe中的元素组成。则锥形瓶中的固体和胶头滴管中的液体可能是上述物质中的：序号物质

液体固体三实验题(共个小题，共分)。(分)请根据下列装置图回答问题：A中制取气体的化学方程式为_____；A装置液体肥料生产设备,液化气燃烧石灰设备还可用于实验室制取另一种气体的化学方程式为。B中，将二氧化碳气体慢慢倒入放有燃着蜡烛的烧杯中，下层蜡烛先熄灭，说明二氧化碳具有_____性质，这一性质在实际生活中的应用为_____。

物质镁含碳%的铁含碳%的铁含碳%的铁燃烧时的现象剧烈燃烧，发出耀眼白光，无火星剧烈燃烧极少火星剧烈燃烧少量火星(未填) 你认为表中未填的实验现象是。 若要验证二氧化碳能与水发生反应，应向烧杯的水中加入； 若广口瓶B中盛放二氧化碳，A中盛放氢氧化钠溶液，烧杯中盛放稀盐酸，验证二氧化碳能与氢氧化钠发生反应的操作是。(分)在化学实验技能考试中，有一题目是鉴别氢氧化钙溶液和氢氧化钠溶液，某同学进行了如下图所示的实验。 当看到不同现象时停止通气体，将两支试管中的废液倒入同一个干净的烧杯中，并将废液进行过滤，同学们对滤液成分进行了探究。提出问题滤液中除水外液体肥料生产设备,液化气燃烧石灰设

备还含有哪些物质？查阅资料 氯化钙溶液呈中性； $\text{NaCO}+\text{CaCl}=\text{CaCO} +\text{NaCl}$ 猜想假设甲同学认为：只含有氢氧化钠乙同学认为：只含有碳酸钠；丙同学认为：含有氢氧化钠和氢氧化钙；丁同学认为：含有氢氧化钠碳酸钠和氢氧化钙；你认为液体肥料生产设备,液化气燃烧石灰设备还可能是（写一种猜想）。

实验步骤实验现象实验结论取滤液于试管中，猜想正确实验分析甲同学针对自己的猜想进行了如下实验：实验步骤实验现象实验结论取样于试管中，滴入少量稀盐酸无明显现象猜想成立你认为甲同学对实验结果判断是否正确？请说明理由。

A放置在空气中B观察颜色C加水溶解D利用溶解性四计算题（共个小题，共分）4（分）鱼塘供氧时常向水中撒一种微黄色的固体过氧化钙（ CaO ）。若向水中投入7g CaO ，能生成氧气多少克？（分）某合金可能由铜与镁锌中的一种组成，现欲测定其组成，进行如下实验：取该合金样品0g放入烧杯中，让后将00g溶质质量分数为%的稀硫酸平均分四次依次加入该烧杯中，每次均充分反应。（分，答全给分，答不全不给分）。 $\text{Ca(OH)}+\text{CO}=\text{CaCO} +\text{H}_2\text{O}$ 猜想假设氢氧化钠和碳酸钠分析讨论丁同学猜想不合理，因为 NaCO 和 Ca(OH) 能发生反应，不能共存实验设计实验步骤：取滤液于试管中，加入过量的氯化钙溶液，静置取上层清液滴加无色酚酞新课标第一网实验现象：试管中出现白色浑浊，且上层清液呈红色实验分析不正确，因为乙丙猜想均可出现上述现象（写出一种可）。反思拓展ACD四计算题（共分） Ca(OH) 分解：设能生成氧气的质量为X $\text{CaO}+\text{H}_2\text{O}=\text{Ca(OH)}+\text{O}$ 4437gX分447g=3XX=g分答：略。

$\text{Zn}+\text{HSO}=\text{ZnSO}+\text{H}$ 986g $\times \times \% \text{YZY}=8.gZ=g8.gg+g-g \times \% 8.6\%$ 分答略。用 CO 施肥的必要性.光合作用的原理光合作用是植物藻类和某些细菌，在可见光的照射下，利用光合色素，将二氧化碳（或硫化氢）和水转化为有机物，并释放出氧气（或氢气）的生化过程。植物光合作用的实质是把 CO 和 H_2O 转变为有机物，把光能转变成ATP中活跃的的化学能再转变成有机物中的稳定的化学能。光反应发生在叶绿体的类囊体薄膜上，首先水在光和叶绿体中的色素的催化下发生光解反应 $\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}^++\text{O}$ ，其中的产物氢离子能够在叶绿体的基质上合成液体肥料生产设备,液化气燃烧石灰设备还原型辅酶（NADPH），为暗反应提供液体肥料生产设备,液化气燃烧石灰设备还原剂，同时NADPH同样可以为暗反应提供能量；然后在光酶和叶绿体中的色素的催化下，ADP合成ATP： $\text{ADP}+\text{P}_i \rightarrow \text{ATP}$ ，为暗反应提供能量。暗反应发生在叶绿体基质上，不同的植物暗反应的过程不一样，按 CO_2 的固定这一过程的不同可分为CC和CAM三种类型。下面是以最常见的C₃的反应类型来简述的暗反应的过程，首先是 CO_2 的固定： CO_2 通过气孔进入植物细胞内，然后自由扩散到有五碳化合物（ C_5 ）的叶绿体上，两者发生反应生成三碳化合物（ C_3 ）（其反应式为 CO_2+C_5 ）；其次是 CO_2 的液体肥料生产设备,液化气燃烧石灰设备还原：在酶和NADPH及ATP供能的条件下， C_3 反应生成有机物(CHO)，并液体肥料生产设备,液化气燃烧石灰设备还原出 C_5 （其反应式为 $\text{C}_3+\text{H}^+ \rightarrow (\text{CHO})+\text{C}_5$ ）

,被液体肥料生产设备,液化气燃烧石灰设备还原出的C继续按上述过程参与暗反应卡尔文循环。

增施CO₂气肥的原因据测定,绿色植物每合成克有机物质,需要吸收.6克CO₂,植物中所积累的干物质有%来自光合作用的产物。

一亩农作物对CO₂的用量相当于-1万立方米空气中的CO₂,而植物正常进行光合作用时周围环境中CO₂浓度为毫克/升,显然这远远不能满足作物优质高产的需要。露地增施CO₂气肥又不切实际,棚室封闭的环境使CO₂气体施肥成为可能,同时,这也是保护地高产优质栽培所不可缺少的重要措施之一。虽然夜间植物停止了光合作用对CO₂的消耗,但是呼吸作用仍在进行,而且土层微生物活动以及有机物的分解等,都会放出CO₂致使其不断积累。日出后,CO₂浓度因光合作用的进行而迅速下降,经过个把小时,CO₂的浓度就降低到了和外界空气相等的水平。

如果这时开始通风,那么随着内外空气的交换,室内的CO₂浓度就可基本上保持与室外空气CO₂浓度相似的水平。由于在寒冷季节里无法通风换气,室内CO₂的浓度随着时间的推移将会下降到作物无法正常进行光合作用的水平,出现CO₂“饥饿症”,从而使产量和品质下降。在保护地内增施CO₂,从生理上将,解决了保护地内作物的碳饥饿,提高了光合效率,增加了干物质;从形态上看,增施CO₂可促进营养生长和生殖生长,使茎粗增加,叶片增多,长势旺盛,结果数增多;从抗逆性上看,提高了抗逆性和抗病性。

一是开窗通风,利用连通器的原理使封闭的保护地内拥有与正常地面相同浓度水平的CO₂,同时液体肥料生产设备,液化气燃烧石灰设备还可排出如氨气二氧化氮二氧化硫等有害气体,但冬季易造成低温冷害;二是在保护地内增施CO₂气肥,以下主要谈增施CO₂气肥的方法。固体二氧化碳施肥法固体二氧化碳施肥法也叫干冰气化法,液体肥料生产设备,液化气燃烧石灰设备是利用固体二氧化碳干冰在常温下吸热后升华为气体进行施肥。

具体施肥方法是:在作物生长旺盛期到来之前,在行间开沟撒施,每隔厘米放一片干冰片剂,然后覆~厘米厚的土,使土壤保持疏松状态,这样有利于CO₂气体的释放。

一般每亩施~公斤,可使棚内CO₂浓度达到~ppm,有效期长达~天,高效期在一个月左右,施肥后通风时以中上部放风为宜。化学反应法化学反应法主要是利用强酸与碳酸盐进行化学反应产生碳酸,而碳酸化学性质不稳定,在低温条件下也能分解为CO₂和水。

目前推广的主要是用稀硫酸和碳酸氢铵反应产生CO₂,反应式为:
$$\text{NH}_4\text{HCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{稀}) = (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$$

此法中稀硫酸可以用工业硫酸配制,碳酸氢铵是化肥,所以原料来源广,成本低廉,操作方法简单,应用效果好,无污染。

原文地址：<http://jawcrusher.biz/zfj/LbnDYeTieIAPr.html>