

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



刘明用石灰石

他将废液过滤，然后向废液中慢慢滴加NaCO溶液，加入NaCO溶液的质量与生成沉淀质量的关系如右图所示。在加入NaCO溶液的过程中，开始时没有发现沉淀生成，说明滤液中的溶质除含有CaCl外，刘明用石灰石还含有_____；求NaCO溶液中溶质的质量分数。考点名称：合成有机高分子材料定义：有机合成材料：常称聚合物，如聚乙烯分子是由成千上万个乙烯分子聚合而成的高分子化合物。新型自机合成材料的类型 具自光电磁等特殊功能的合成材料； 隐身材料； 复合材料等：有机合成材料对环境的影响：我们应该辩证地认识合成材料的利弊。

利：a. 弥补了天然材料的不足，大大方便了人类的生活；b. 与天然材料相比，合成材料具有许多优良性能弊：a. 合成材料的急剧增加带来了诸多环境问题，如白色污染等；b. 消耗大量石油资源。因此我们既要重视合成材料的开发和使用，更要关注由此带来的环境问题，应开发使用新型有机合成材料，提倡绿色化学。

三大合成材料：塑料 塑料的成分及分类塑料的主要成分是树脂，此外刘明用石灰石还有多种添加剂，用于改变塑料制品的性能。

一般塑料对酸碱等化学药品均有良好的耐腐蚀能力，特别是聚四氟乙烯的耐化学腐蚀性能比黄金刘明用石灰石还要好，甚至能耐“王水”。塑料代码及回收标志a. 常见塑料名称代码与对应的缩写代号b. 塑料包装制品回收标志由图形塑料代码与对应的缩写代号组成。其中图形中带三个箭头的等边三角形；代表材质类别为塑料，塑料代码为与阿拉伯数字组合成的号码，位于图形中央。

合成纤维的品种很多，涤纶，锦纶腈纶丙纶维纶和氯纶在合成纤维中被称为“六大纶”人造纤维与合成纤维不同，人造纤维是用本来含有纤维的物质制成的，合成纤维是以石油煤石灰石空气水等为原料加工制成的。

不易变形，强度高但染色性透气性较差用于制作农服滤布绳索渔网轮胎帘子线等锦纶(商品名尼龙)质轻，强度高，弹性耐磨性好，但耐热耐光性较差用于制作衣服袜子手套渔网降落伞等腈纶(商品名人造毛)质柔软，保暖性好，耐光性弹性好，不发霉，不虫蛀，但耐磨性较差用于制作农服毛线毛毯工业用布等合成纤维的优缺点及用途合成纤维具有强度高耐磨耐腐蚀不缩水弹性好等优点，但合成纤维的透气性和吸湿性差。如羊毛棉化木材等吸湿性和透气性好，所以，人们常把合成纤维和天然纤维混纺，这样制成的混纺织物兼有两类纤维的优点，颇受欢迎。

合成橡胶 合成橡胶的特点合成橡胶的种类很多，比如：丁苯橡胶(苯乙烯和丁二烯的共聚物)乙内烯橡胶(ERP)可用来制造轮胎；氯丁橡胶及另一种具有天然橡胶各种性能的异戊橡胶可用来制汽车配件。与天然橡胶相比，合成橡胶具有高弹性绝缘性耐油和耐高温等性能：几种常见合成橡胶的性质和用途耐日光耐磨耐老化耐酸碱耐油性好可制电线包皮传送带化工设备的防腐衬里胶黏剂等知识拓展：玻璃，玻璃钢和有机玻璃玻璃玻璃是一种较为透明的固体物质，是硅酸盐类非金属材料玻璃按主要成分分为氧化物玻璃和非氧化物玻璃。

使用搜索框直接进行搜索刘明用石灰石（杂质不与酸反应，也不溶于水）和稀盐酸反应制取二氧化碳，在准备将反应后的废液倒进废液缸时，发现实验桌上有一瓶未知质量分数的NaCO溶液，他决定利用该废液，测定NaCO溶液中溶质的质量分数。他将废液过滤，然后向废液中慢慢滴加NaCO溶液，加入NaCO溶液的质量与生成沉淀质量的关系如图所示。在加入NaCO溶液的过程中，开始时没有发现沉淀生成，说明滤液中的溶质除含有CaCl外，刘明用石灰石还含有_____；计算NaCO溶液中溶质的质量分数。

(计算结果精确到%) HCl或盐酸解：分析图意，(g-g)NaCO溶液与氯化钙溶液全部反应，生成g碳酸钙沉淀设：0gNaCO溶液中溶质的质量为x $06:00=x:gx=.g$ 该NaCO溶液中溶质的质量分数为 $\times 00\%=6.6\%$ 马上分享给同学据魔方格专家权威分析，试题“刘明用石灰石（杂质不与酸反应，也不溶于水）和稀盐酸反应制取二氧化碳”主要考查你对金属非金属的有关计算等考点的理解。考点名称：金属非金属的有关计算金属，非金属的相关计算：包括

金属及化合物金属与非金属化合物非金属化合物之间的反应的计算，解此类题的关键是正确的写出反应方程式，明确物质间的等量关系。AlCl₃与NaOH反应的相关计算：求Al(OH)₃沉淀的量求反应物碱的量铝与酸碱反应的计算规律：铝分别与盐酸氢氧化钠溶液反应的原理：等量铝分别与足量盐酸和氢氧化钠溶液反应，产生氢气的体积比为足量的铝分别与等物质的量的盐酸和氢氧化钠溶液反应，产生氢气的体积比为一定量的铝分别和一定量的盐酸和氢氧化钠溶液反应，若产生氢气的体积比为，则必定是：铝与盐酸反应时，铝过量而盐酸不足；铝与氢氧化钠溶液反应时，铝不足而氢氧化钠过量。解有关硝酸与金属反应的计算题的技巧：灵活运用得失电子守恒原子守恒及溶液中的电荷守恒关系例如Cu与HNO₃反应中就有以下等量关系：N原子守恒：反应前所有的N只存在于HNO₃中；反应后含N的物质有HNO₃的刘明用石灰石还原产物(假设此处有NONO)和Cu(NO₃)₂，若HNO₃过量，则过量HNO₃中也含一部分N，则有： $n(N)=n(NO_3^-)+n(NO)+nCu(NO_3)_2+n剩(HNO_3)$ 。

根据得失电子守恒，则有：溶液中的电荷守恒：在任何溶液中，阴离子所带负电荷总数与阳离子所带正电荷总数在数值上是相等的。在Cu与HNO₃反应后的溶液中，若HNO₃不过量，阳离子只有Cu²⁺，阴离子只有NO₃⁻(此类计算不考虑H₂O电离出的极少量的H⁺和OH⁻)；若HNO₃过量，溶液中阳离子有Cu²⁺和H⁺，阴离子只有NO₃⁻。则有：若HNO₃不过量：若HNO₃过量：. 铁与稀HNO₃的反应规律上述反应可以认为先发生反应，若Fe有剩余则发生x+得反应，所以，无论是反应刘明用石灰石还是反应，被刘明用石灰石还原的HNO₃皆占参加反应的HNO₃的。他将废液过滤，然后向废液中慢慢滴加Na₂CO₃溶液，加入Na₂CO₃溶液的质量与生成沉淀的质量的关系如图所示。在加入Na₂CO₃溶液的过程中，开始时没有发现沉淀生成，说明滤液中的溶质除CaCl₂外，刘明用石灰石还有_____。

原文地址：<http://jawcrusher.biz/ptsb/zejxLiuMingrNsuW.html>