

土办法把铁矿粉炼出生铁来

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](#)



土办法把铁矿粉炼出生铁来

$FeO + CO \rightarrow Fe + CO \times 560tx$ 生铁中含铁的质量分数为： $1 - \frac{560tx}{100}$ 。马上分享给同学据魔方格专家权威分析，试题“有t含FeO质量分数为%的赤铁矿石，最多可炼出含碳和其他杂”主要考查你对合成有机高分子材料等考点的理解。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利用，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，此外土办法把铁矿粉炼出生铁来还有多种添加剂，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土办法把铁矿粉炼出生铁来还要好，甚至能耐“王水”。

考点名称：化学反应方程式的计算利用化学方程式的简单计算：理论依据：所有化学反应均遵循质量守恒定律，根据化学方程式计算的理论依据是质量守恒定律。

例如镁燃烧的化学方程式为 $Mg+O_2 \rightarrow MgO$ ，其中各物质的质量之比为， $m(Mg):m(O):m(MgO)=48:32:80=3:2:5$ 。有关化学方程式的计算：含杂质的计算，在实际生产和实验中绝对纯净的物质是不存在的，因此解题时把不纯的反应物换算成纯净物后才能进行化学方程式的计算，而计算出的纯净物也要换算成实际生产和实验中的不纯物。气体密度（g/L）=纯度×100%=×100%=-杂质的质量分数纯净物的质量=混合物的质量×纯度综合计算：综合计算题的常见类型将溶液的相关计算与化学方程式的相关计算结合在一起的综合计算。将图像图表表格实验探究与化学方程式相结合的综合计算.综合计算题的解题过程一般如下综合型计算题是初中化学计算题中的重点难点。这种题类型复杂，知识点多，阅读信息量大，思维过程复杂，要求学生有较高的分析应用能力和较强的文字表达能力。

表格与化学方程式结合的综合计算这类题往往给出一组或多组数据或条件，通过对表格中数据或条件的分析，对比，解答有关问题或进行计算。策略：要通过仔细阅读，探究表格中各组数据之间内在的规律，努力从“变”中找“不变”，及时发现规律之中的矛盾点，从“不变”中找“变”，进而分析矛盾的根源，解决问题。实验探究与化学方程式相结合的综合计算做实验探究的综合计算题时，学生应将化学计算与化学实验紧密结合，在对实验原理，实验数据进行分析理解的基础上，理出解题思路，在解题过程中要特别注意实验数据与物质（或元素）质量间的关系，解题的关键是理清思路，找出正确有用数据，认真做好每一步计算。化学方程式计算中的天平平衡问题：化学计算中有关天平平衡问题的计算一般指反应前天平已处于平衡状态，当托盘两边烧杯中加入物质后，引起烧杯内物质净增量的变化，从而确定天平能否仍处于平衡的状态。

解此类题目必须理顺以下关系：烧杯内物质净增质量=加入物质质量-放出气体质量；当左边净增质量=右边净增质量时，天平仍处于平衡状态；当左边净增质量>右边净增质量时，天平指针向左偏转；当左边净增质量<右边净增质量时，天平指针向右偏转。化学方程式计算的技巧与方法：差量法（差值法）化学反应都必须遵循质量守恒定律，此定律是根据化学方程式进行计算的依据。

金属+酸 盐+H₂，该变化中金属质量减小，溶液质量增加，其增加值等于参加反应的金属质量与生成氢气质量的差值。 难溶性碱金属氧化物+水，该变化中固体质量减小，其差值为生成的水的质量例：为了测定某些磁铁矿中四氧化三铁的质量，甲乙两组同学根据磁铁矿与一氧化碳反应的原理，分别利用两种方法测定了磁铁矿中四氧化三铁的质量分数，已知磁铁矿与一氧化碳反应的化学方程式如下： $Fe_3O_4+CO \rightarrow Fe+CO_2$ 甲组同学取该磁铁

土办法把铁矿粉炼出生铁来

矿0g与足量的一氧化碳充分反应，并将产生的气体通入足量的氢氧化钠溶液中，溶液的质量增加了g，请你根据甲组同学的实验数据，计算出磁铁矿样品中四氧化三铁的质量分数。乙组同学取该磁铁矿样品g与足量的一氧化碳充分反应，测得反应后固体物质的质量为g，请你根据乙组同学的实验数据，计算出磁铁矿样品中四氧化三铁的质量分数。解析：甲组同学的实验中被氢氧化钠溶液吸收的是CO土办法把铁矿粉炼出生铁来还原FeO生成的CO，由gCO的质量作为已知条件，根据方程式可计算出FeO的质量乙组同学的实验中0g样品被CO充分土办法把铁矿粉炼出生铁来还原后剩余g固体，减少的质量为FeO中氧元素的质量，利用产生的差量可求出FeO的质量。

解答此类题的关键是要先找出混合物中各成分的平均值(如平均二价相对原子质节平均相对分子质量平均质量平均质量分数等)，此平均值总是介于组分中对应值的最大值与最小值之间。下面分类进行讨论：平均二价相对原子质量法由金属单质组成的混合物，要判断混合物的组成或计算某一成分的质量，利用平均二价相对原子质量法计算较为快捷准确。解题时先设该混合物为一种纯净的二价金属，利用化学方程式或其他方法求出平均二价相对原子质量，混合物各组分中一种金属的二价相对原子质量小于平均二价相对原子质量，则另一种金属的二价相对原子质量必须大于平均二价相对原子质量，据此求出正确答案。二价相对原子质量= x 如：Na的二价相对原子质量= x =Mg的二价相对原子质量= x =Al的二价相对原子质量= x =设一种二价金属R的质量为m，其二价相对原子质量为M，与足量稀硫酸反应产生H的质量为 $xR+HSO==RSO+H$ Mmx 解得： $x=m/M \times$ 金属与足量稀硫酸反应，生成H的质量与该金属质量成正比，与该金属二价相对原子质量成反比，若像Cu等金属与稀硫酸不反应，产生的H的质量为零。 金属与足量稀硫酸或稀盐酸反应产生氢气的质量为： 制取一定量的氢气需要金属的质量为：例：小明同学用g不纯的锌与足量稀盐酸完全反应，收集到H的质量为005g，已知其中含有另一种金属杂质，这种金属杂质不可能是A铁B铝C铜D镁解析：由题意可知，两种金属混合物g与足量的稀盐酸反应生成了005g氢气，则混合物的二价相对原子质量为 $(/005) \times =634.$ 。

原文地址：<http://jawcrusher.biz/ptsb/v6aKTuBanKzuH6.html>