

## 石油和煤炭加工过程涉及多种技术和设备

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**



## 石油和煤炭加工过程涉及多种技术和设备

考点名称：煤的综合利用煤： 煤的汽化： 煤的干馏：把煤隔绝空气加强热使石油和煤炭加工过程涉及多种技术和设备分解的过程，叫做煤的干馏 煤的液化：煤的液化分直接液化和间接液化两种。石油的分馏利用原油中各组分沸点不同，将复杂的混合物分离成较简单和更有用的混合物的过程叫做石油的分馏。

裂化与裂解裂化：在一定条件下，将相对分子质量较大沸点较高的烃断裂为相对分子质量较小沸点较低的烃的过程。· 操作注意事项 装置气密性要好，注意加入药品前检验整套装置的气密性； 为防止暴沸，应在加热之前放入几片碎瓷片； 注意加热之前先接通冷却水，而停止加热后，仍要继续通冷却水一段时间； 若所用药品为原油，应在收集器上接一导管，将残余尾气导出室外，以防发生事故。

石油分馏获得的汽油煤油柴油等轻质油的产量比较低，仅占石油总产量的%左右，不能满足社会的需求。以上内容为魔方格学习社区(mofangge.com)原创内容，未经允许不得转载！与“石油和煤炭加工过程涉及多种技术和设备·石油分馏时，在不断向”考查相似的试题有：(202山东高考)3(分)化学--化学与技术石油和煤炭加工过程涉及多种技术和设备石油分馏时，在不断向(填工业设备名称)内投放原料的同时获得产品，该过程为操作过程。石油分馏时，在不断向(填工业设备名称)内投放原料的同时获得产品，该过程为(填工业设备名称)。

## 石油和煤炭加工过程涉及多种技术和设备

石油分馏时，在不断向\_\_\_\_\_（填工业设备名称）内投放原料的同时获得产品，该过程为\_\_\_\_\_操作过程。煤的直接液化是煤与适当溶剂混合后在高温和\_\_\_\_\_存在下与\_\_\_\_\_作用生成液体燃料的过程。

在粗铜的电解过程中，粗铜板应是图中电极\_\_（填图中的字母）；在电极d上发生的电极反应式为；若粗铜中石油和煤炭加工过程涉及多种技术和设备还含有AuAgFe，石油和煤炭加工过程涉及多种技术和设备们在电解槽中的存在形式和位置为。答案CuFeS + 0CuS+FeS + SO；FeS + 0FeO + SOFeSi0CuS + 0Cu0 + SO；Cu0 + CuSCu + SO中国CCu + + e - = CuAuAg以单质形式沉积在电极c（阳极）附近，Fe以Fe + 形式进入电解液中。

解析根据题目信息可知，发生的两个主要反应分别是：CuFeS + 0CuS+FeS + SO；FeS + 0FeO + SO。根据题目信息可写出所发生的化学方程式分别为：CuS + 0Cu0 + SO；Cu0 + CuSCu + SO。

在粗铜的精炼中，粗铜与电源正极相连作阳极，金属失去电子，变成阳离子进入溶液；精铜与电源负极相连，做负极。考点定位电化学，电极方程式的书写，化学方程式的书写（·海南）选修——化学与技术0-1（分）污水经过一级二级处理后，石油和煤炭加工过程涉及多种技术和设备还含有少量Cu+Hg+Pb+等重金属离子，可加入沉淀剂使其沉淀。下列物质不能作为沉淀剂的是A．氨水B．硫化氢气体C．硫酸钠溶液D．纯碱溶液CO对催化剂有毒害作用，欲除去原料气中的CO，可通过以下反应来实现： $CO(g)+H_2O(g) \rightleftharpoons CO_2(g)+H_2(g)$ 已知K时该反应的平衡常数K=0.67，若要使CO的转化率超过%，则起始物中的c(H<sub>2</sub>O)/c(CO)不低于。

石油分馏时，在不断向\_\_\_\_\_（填工业设备名称）内投放原料的同时获得产品，该过程为\_\_\_\_\_操作过程。煤的直接液化是煤与适当溶剂混合后在高温和\_\_\_\_\_存在下与\_\_\_\_\_作用产生液体燃料的过程。将RH型阳离子交换树脂和ROH型阴离子交换树脂串接来软化天然硬水，应先使硬水通过（填“RH”或“ROH”）型离子交换树脂，原因是。答案Ca + Mg + ；Ca + + HCO - CaCO + CO + HO或Mg + + HCO - MgCO + CO + HO；RH；先通过阴离子交换树脂时可能产生Mg(OH)等沉淀而影响交换效果；反渗透法；电势差或电场力；电导率或电阻率。

为了保护这些纸质文物，有人建议采取下列措施： 喷洒碱性溶液，如稀氢氧化钠溶液或氨水等，这样操作产生的主要问题是\_\_\_\_\_。A为接触法制硫酸的基本原理；B镁工业先期加入的是石灰不是石灰石，后期电解的也不是氯化镁溶液；C普通水泥的成分为硅酸二钙硅酸三钙铝酸三钙，说主要成分是硅酸钙正确；黏土的主要成分是二氧化硅，石油和煤炭加工过程涉及多种技术和设备还有氧化镁碳酸钙和三氧化二铝。请回答下列问题：卢布兰芳是以食盐石灰石浓硫酸焦炭为原料，在高温下进行煅烧，再浸取，结晶而制得纯碱。 食盐和浓硫酸

## 石油和煤炭加工过程涉及多种技术和设备

反应的化学方程式为\_\_\_\_\_；硫酸钠和焦炭石灰石反应的化学方程式为\_\_\_\_\_（已知产物之一为CaS）；氨碱法的工艺如下图所示，得到的碳酸氢钠经煅烧生成纯碱。（写化学式）；装置乙中发生反应的化学方程式为\_\_\_\_\_；联合制碱法对氨碱法的改进，其优点是\_\_\_\_\_；有人认为碳酸氢钾与碳酸氢钠的化学性质相似，故也可用氨碱法以氯化钾和石灰石为原料制碳酸钾。答案  $\text{NaCl} + \text{HSO}_4(\text{浓}) = \text{NaSO}_4 + \text{HCl}$   
 $\text{NaSO}_4 + \text{C} + \text{CaCO}_3 = \text{CaS} + \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}$  或  $\text{NaSO}_4 + \text{C} + \text{CaCO}_3 = \text{CaS} + \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}$   $\text{Ca}(\text{OH})_2, \text{NH}_3$ ； $\text{NH}_3 + \text{CO}_2 + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} = \text{NaHCO}_3 + \text{NH}_4\text{Cl}$ 保留了氨碱法的优点，使食盐的利用率提高到%； $\text{NH}_4\text{Cl}$ 可做氮肥；可与合成氨厂联合，原料气氨气和一氧化碳都由氨厂提供，减少 $\text{CaCO}_3$ 制 $\text{CO}$ 这一工序，降低了能耗与污染。

原文地址：<http://jawcrusher.biz/psj/gaHTShiYouBduxL.html>