## 纯碱的工业生产方法

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沟通! 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

## 纯碱的工业生产方法

碳酸钠结晶析出,经过简单的加工就可以使用。

	_			•	\_ \_		\
A	_B	_实验室提纯粗盐的实验摸	操作依次为:取样		沉淀		冷却结
晶	烘干。						
碳酸化后过	过滤,滤液Di	最主要的成分是	_(填写化学式)	, 检验这-	-成分的阴离子的.	具体方法	法是
:		_0					
加石灰水后	5所发生的反	反应的离子方程式为:		滤液D加石	灰水前先要加热,	原因	
是		_。考点名称:工业生产约	屯碱工业生产纯碱	:纯碱(兽	2名碳酸钠)实际.	上是盐,	由于纯碱
的工业生产	方法在水中	7发生水解作用而使溶液呈	呈碱性。这些性质	使纯碱的	业生产方法们被	广泛地用	月于制玻璃
肥皂纺织印	D染漂白造纸	氏精制石油冶金及其他化学	学工业等各部门中	١.			
一些生长在	E盐碱地和海	导岸附近的植物中含有碳酸	<b>竣钠,可以从植物</b>	的灰烬中捷	<b>星取;当冬季来临</b> に	时,碱油	明中所含的

其生产原理是:用硫酸将食盐转变成硫酸钠NaCI+HSONaHSO+HCI NaCI+NaHSONaSO+HCI 将硫酸钠与木炭石灰

## 纯碱的工业生产方法

石一起加热,反应生成碳酸钠和硫化钙NaSO+CNaS+CO NaS+CaCONaCO+CaS存在原料利用不充分成本较高设备腐蚀严重等氨碱法生产硫酸:氨碱法是由比利时人索尔维发明的,所以,氨碱法也称为索尔维制碱法。

原料:CaCONaCINH1.生成碳酸氢钠和氯气铵将CO通入含NH的饱和NaCI溶液

中NH+CO+HO==NHHCONaCI+NHHCO==NaHCO +NHCI.抽取碳酸钠NaHCONaCO+CO +HO 氨碱法生产原理:氨碱法的优点:原料便宜易得,氨和部分二氧化碳可循环利用,产品纯度高,步骤简单。联合制碱法:我国化学侯德榜(下图)改革国外的纯碱生产工艺,生产流程可简要表示如下:上述生产纯碱的方法称联合制碱法或侯德榜制碱法,副产品的一种用途为化肥或电解液或焊药等。沉淀池中发生的化学反应方程式是NH+CO+HO+NaCI=NHCI+NaHCO 或NH+CO+HO=NHHCONHHCO+NaCI=NaHCO +NHCI。从沉淀池中取出沉淀的操作是过滤为检验产品碳酸钠中是否含有氯化钠,可取少量试样溶于水后,再滴加稀硝酸和硝酸银溶液向母液中通氨气,加入细小食盐颗粒,冷却析出副产品,通氨气的作用是:增大NH+的浓度,使NHCI更多地析出使NaHCO转化为NaCO,提高析出的NHCI纯度联合法综合利用了合成氨的原料,提高了氯化钠的利用率,减少了环境污染。

答案(分)过滤过滤(每空分)有晶体析出(或出现浑浊)(分)碳酸钠溶解度较为	大(分)NHCI(分)取样,加							
硝酸酸化,加硝酸银,若有白色沉淀。(分)NH++OH-=NH +HO(或NH++Ca(OH)	=NH +HO+Ca+也给分)(分)							
(a-b)/6a汰(也可以是化简后的式子)(分)解析工业生产纯碱的工艺流程示意图	]如下:完成下列填空:)粗盐							
水加入沉淀剂AB除杂质(沉淀剂A来源于石灰窑厂),写出AB的化学式。实验室摄	是纯粗盐的实验操作依次为:							
取样	流程中,碳酸化时产生的现象							
是。碳酸化后过滤,滤液D最主要的成分是	(填写化学式),检验这一成							
分的阴离子的具体方法是:。								
滤液D加石灰水前先要加热,原因								
是	。如果用加热分解的方法测定							
纯碱中碳酸氢钠的质量分数,样品质量为m,加热后剩余固体质量为m,纯碱中碳酸氢钠的质量分数可表示为								

回答:天星教育级别:高级教员--来自:天星教育网答:)thiswidth='align='absmiddle'>溶解过滤蒸发过滤(分)有晶体析出(或出现浑浊)。

原文地址:http://jawcrusher.biz/xkj/kQvIChunJianJVIqI.html