

预习资料使用方法:

- ① 结合教科书等资料,花15~30分钟提前学习该讲主要内容,做到心中有数,不懂做好标记,上课重点听讲
- ② 结合每个知识点,寻找自己的薄弱项,课下重点复习,仍旧不懂可询问任课老师

第四讲 溶液综合和植物激素 (预习)

【一定浓度溶液的配制】

用固体配制溶液

仪器:天平、药匙、量筒、胶头滴管、烧杯、玻璃棒

步骤: 计算、称量、溶解、装瓶

用浓溶液稀释

仪器: 量筒、胶头滴管、烧杯、玻璃棒

步骤: 计算、量取、稀释、装瓶

浓硫酸稀释:将浓硫酸沿烧杯壁缓缓注入水中,并用玻璃棒不断搅拌!

【物质的分离】

溶液中无法再溶解的固体物质从溶液中析出的过程叫做结晶,析出的固体叫晶体有些晶体中结合了一定数目的结晶水,称为结晶水合物(如:硫酸铜晶体) 硫酸铜+水=硫酸铜晶体 硫酸铜晶体=硫酸铜+水均属于化学变化

【粗盐的提纯】

粗盐的初步提纯只是去除不溶性杂质,得到的精盐中还含有氯化镁、氯化钙等可溶性杂质。 粗盐中由于含有氯化镁、氯化钙等杂质,易吸收空气中的水分而潮解。无水氯化钙可用作 干燥剂。

实验步骤	实验仪器	其中玻璃棒的作用
溶解	烧杯、玻璃棒	搅拌, 加速溶解
过滤	铁架台 (带铁圈)、漏斗、烧杯、玻璃棒	引流
蒸发	铁架台(带铁圈)、蒸发皿、酒精灯、玻璃棒	防止由于局部温度过高,造成液滴飞溅
回收	玻璃棒	转移固体的工具

【水的净化】

自来水厂净水时,需要经过沉淀、过滤、吸附、投药消毒的步骤,但是没有蒸馏和煮沸的步骤。在净化水的方法中,只有投药消毒属于化学变化,其余都属于物理变化。

过滤: 把不溶于液体的固体物质与液体分离。

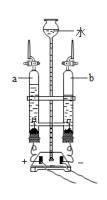
吸附沉降: 常用明矾、活性炭对水中的杂质吸附而沉降。

但需要注意的是,活性炭不能吸附钙、镁化合物,活性炭不能降低水的硬度。



【水的电解】

- (1) 实验原理: 化学方程式: Λ $\xrightarrow{\text{ide}}$ 氢气+氧气.
- (2) 实验现象: 电极上有气泡冒出,一段时间后正极的滴管内和负极的滴管内收集到的 气体体积比约为 1:2; 长颈漏斗内液面上升.
- (3) 检验气体: 用燃着的木条分别在两个玻璃管尖嘴口检验产生的气体, 在 a 尖嘴口看到木条燃烧的更旺, 在 b 尖嘴口看到气体燃烧产生淡蓝色的火焰.
- (4) 实验结论: 水是由氢元素和氧元素组成的.
- (5) 实验装置:



【植物激素调节】

(1) 植物的感应性

植物常见的感应性有:向光性、向水性、向地性、向化性、向触性、向热性.其中植物的向地性主要表现在植物的茎背地生长、植物的根向地生长.

(2) 植物的向性运动

向性运动是指外界因素对植物单方向刺激所引起的定向生长运动.

2. 植物激素

(1) **植物激素**:在植物体内合成并运输到作用部位,对植物体的生命活动产生显著作用的微量物质.

(2) 常见的植物激素

激素名称	主要作用	存在的主要部位
生长素	加快细胞生长速率	胚芽的尖端
赤霉素	促进细胞伸长	幼根、幼叶、幼嫩种子和
か 毎 系	促进种子萌发和果实发育	果实
细胞分裂素	促进细胞分裂,延缓组织衰老	根尖、叶、种子、果实
脱落酸	抑制细胞分裂,促进叶和果实	叶、休眠芽、成熟种子
	的衰老和脱落,抑制种子萌发	甲、作成分、风然性(
乙烯	促进果实成熟	植物的各种组织、器官中