# 2024年高考化学冲刺复习的知识点范文三篇

来源：网络 作者：紫竹清香 更新时间：2024-08-18

*总结是指对某一阶段的工作、学习或思想中的经验或情况加以总结和概括的书面材料，它可以明确下一步的工作方向，少走弯路，少犯错误，提高工作效益，因此，让我们写一份总结吧。怎样写总结才更能起到其作用呢？总结应该怎么写呢？下面是小编带来的优秀总结范文...*

总结是指对某一阶段的工作、学习或思想中的经验或情况加以总结和概括的书面材料，它可以明确下一步的工作方向，少走弯路，少犯错误，提高工作效益，因此，让我们写一份总结吧。怎样写总结才更能起到其作用呢？总结应该怎么写呢？下面是小编带来的优秀总结范文，希望大家能够喜欢!

**2024年高考化学冲刺复习的知识点范文三篇一**

晶体结构

1、同主族非金属元素的氢化物的熔沸点由上而下逐渐增大，但NH3、H2O、HF却例外，其熔沸点比下面的PH3、H2S、HCl大，原因是氢键的存在。

2、一般非金属氢化物常温下是气体(所以又叫气态氢化物)，但水例外，常温下为液体。

3、金属晶体的熔点不一定都比分子晶体的高，例如水银和硫。

4、碱金属单质的密度随原子序数的增大而增大，但钾的密度却小于钠的密度。

5、含有阳离子的晶体不一定是离子晶体，，也可能是金属晶体;但含有阴离子的晶体一定是离子晶体。

6、一般原子晶体的熔沸点高于离子晶体，但也有例外，如氧化镁是离子晶体，但其熔点却高于原子晶体二氧化硅。

7、离子化合物一定属于离子晶体，而共价化合物却不一定是分子晶体。(如二氧化硅是原子晶体)。

8、含有分子的晶体不一定是分子晶体。如硫酸铜晶体(CuSO4?5H2O)是离子晶体，但却含有水分子。

氧化还原反应

1、难失电子的物质，得电子不一定就容易。比如：稀有气体原子既不容易失电子也不容易得电子。

2、氧化剂和还原剂的强弱是指其得失电子的难易而不是多少(如Na能失一个电子，Al能失三个电子，但Na比Al还原性强)。

3、某元素从化合态变为游离态时，该元素可能被氧化，也可能被还原。

4、金属阳离子被还原不一定变成金属单质(如Fe3+被还原可生成Fe2+)。

5、有单质参加或生成的反应不一定是氧化还原反应，例如O2与O3的相互转化。

6、一般物质中元素的化合价越高，其氧化性越强，但是有些物质却不一定，如HClO4中氯为+7价，高于HClO中的+1价，但HClO4的氧化性却弱于HClO。因为物质的氧化性强弱不仅与化合价高低有关，而且与物质本身的稳定性有关。HClO4中氯元素化合价虽高，但其分子结构稳定，所以氧化性较弱。

**2024年高考化学冲刺复习的知识点范文三篇二**

配置一定物质的量浓度的溶液①计算：固体的质量或稀溶液的体积

②称量：天平称量固体，量筒或滴定管量取液体(准确量取)

③溶解：在烧杯中用玻璃棒搅拌

④检漏：检验容量瓶是否漏水(两次)

⑤移液：冷却到室温，用玻璃棒将烧杯中的溶液转移至选定容积的容量瓶中

⑥洗涤：将烧杯、玻璃棒洗涤2—3次，将洗液全部转移至容量瓶中(少量多次)

⑦定容：加水至叶面接近容量瓶刻度线1cm—2cm处时，改用胶头滴管加蒸馏水至溶液的凹液面最低点刚好与刻度线相切

⑧摇匀：反复上下颠倒，摇匀，使得容量瓶中溶液浓度均匀 ⑨装瓶、贴标签

必须仪器：天平(称固体质量)，量筒或滴定管(量液体体积)，烧杯，玻璃棒，容量瓶(规格)，胶头滴管

**2024年高考化学冲刺复习的知识点范文三篇三**

“化学实验”知识模块

1.银氨溶液、氢氧化铜悬浊液、氢硫酸等试剂不宜长期存放，应现配现用

正确,银氨溶液久制易生成Ag3N极为易爆

2.实验室制取氧气完毕后，应先取出集气瓶，再取出导管，后停止加热

正确

3.品红试纸、醋酸铅试纸、pH试纸、石蕊试纸在使用前必须先用蒸馏水润湿

错误,PH试纸不润湿

4.用标准盐酸滴定未知NaOH溶液时，所用锥形瓶不能用未知NaOH溶液润洗

正确

5.为防止挥发，浓氨水、氢氟酸、漂白粉、液溴、汽油、乙酸乙酯等均需密封保存

错误,漂白粉不易挥发但易变质,所以需要密封保存

6.浓H2SO4沾到皮肤上，应立即用水冲洗，再用干燥布擦净，最后涂上NaHCO3溶液

错误,先用干燥布擦净,再用水冲洗,最后涂上NaHCO3溶液

7.一支25mL的滴定管中，液面所在刻度为12.00，则其中所盛液体体积大于13.00mL

正确

8.准确量取25.00mL的KMnO4溶液，可用50mL碱式滴定管

错误,应用酸式滴定管

9.分液时，分液漏斗中下层液体从下口放出，上层液体从上口倒出

正确

10.蒸馏时，应使温度计水银球靠近蒸馏烧瓶支管口。分析下列实验温度计水银球位置。

(测定溶解度、制乙烯、硝基苯、苯磺酸、酚醛树脂、乙酸乙酯制备与水解、糖水解)测定溶解度(溶液)、制乙烯(反应液)、硝基苯(水浴)、苯磺酸(水浴)、酚醛树脂(沸水浴)、乙酸乙酯制备(直接加热)、水解(水浴)、糖水解(水浴)

11.滴定时，左手控制滴定管活塞，右手握持锥形瓶，边滴边振荡，眼睛注视滴定管中的液面下降的速度

12.称量时，称量物放在称量纸上，置于托盘天平的右盘，砝码放在托盘天平的左盘中

错误,左物右码

13.试管中注入某无色溶液密封，加热试管，溶液变红色，冷却后又变无色。确定溶液成分

应为SO2+品红溶液

14.只用一种试剂可以鉴别甲苯、氯仿、己烯、酒精、苯酚水溶液、纯碱溶液

正确,浓溴水

15.氢氧化钠溶液滴定醋酸时，通常选择甲基橙作指示剂，终点颜色由橙变黄

错误,通常选择酚酞作指示剂

16.除去蛋白质溶液中的可溶性盐可通过盐析的方法

错误,应该使用渗析

17.配制硫酸亚铁溶液所用的蒸馏水应预先煮沸，以除去溶解在水中的氧气

正确

18.试管、蒸发皿、坩埚、锥形瓶等仪器均可直接在酒精灯火焰上加热

错误,锥形瓶应当隔石棉网微热

19.所谓硅胶，即硅酸胶体。硅胶变色为物理变化错误,硅胶为nSiO2?mH2O

硅胶变色是化学变化,由于其中CoCl2的水合分子量不同而颜色不同 [CoCl2?H2O(蓝色)CoCl2?6H2O(红色)]

20.饱和纯碱溶液可除去乙酸乙酯中的乙酸;渗析法分离油脂皂化所得的混合液

错误,应当盐析

【2024年高考化学冲刺复习的知识点范文三篇】相关推荐文章:

高考三十天冲刺演讲稿范文三篇

2024年高考冲刺动员演讲稿三篇

2024年初中坐标知识点总结范文三篇

百日冲刺 为高考而战--高考百日冲刺寄语

高考冲刺激励语 高考冲刺激励短句

本文档由站牛网zhann.net收集整理，更多优质范文文档请移步zhann.net站内查找