

仁峰实验学校2022年春季学期九年级阶段性质量监测(一)

化学·试题卷

注意事项:

1. 本试卷共两大题 17 小题,满分 40 分,化学与物理的考试时间共 120 分钟。
2. 试卷包括“试题卷”和“答题卷”两部分,“试题卷”共 4 页,“答题卷”共 2 页。
3. 请务必在“答题卷”上答题,在“试题卷”上答题是无效的。
4. 考试结束后,请将“试题卷”和“答题卷”一并交回。

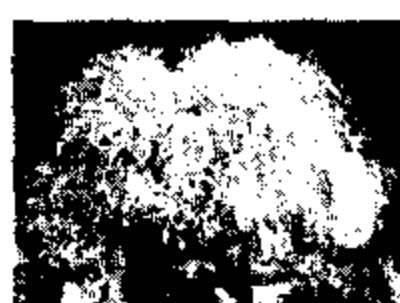
可能用到的相对原子质量: H—1 C—12 O—16 S—32 Ca—40 Cu—64

一、选择题(本大题包括 12 小题,每小题 1 分,共 12 分。每小题的 4 个选项中只有一个符合题意)

1. 下列自然现象涉及化学变化的是



A. 火山喷发



B. 雾凇(冰花)



C. 龙卷风



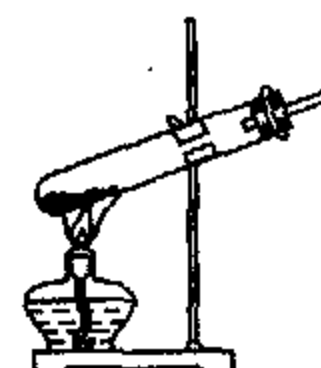
D. 海市蜃楼

2. 瑞典将主办 2022 年 6 月 5 日的世界环境日,主题为“只有一个地球”(Only One Earth)。下列做法不符合这一主题的是

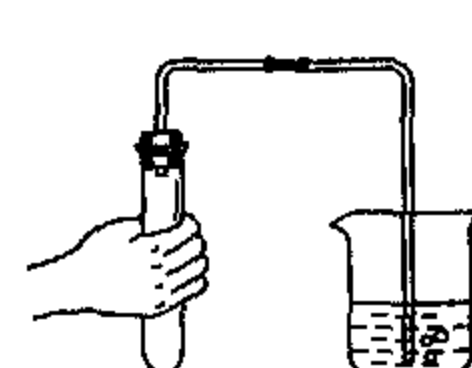
- A. 实行垃圾分类和回收
C. 废旧电池深埋土壤

- B. 城市禁止燃放烟花爆竹
D. 合理使用农药、化肥

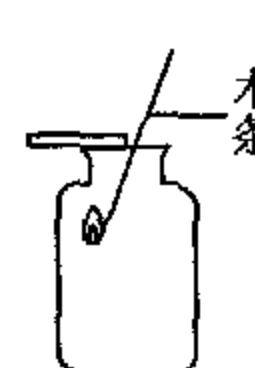
3. 下列实验操作正确的是



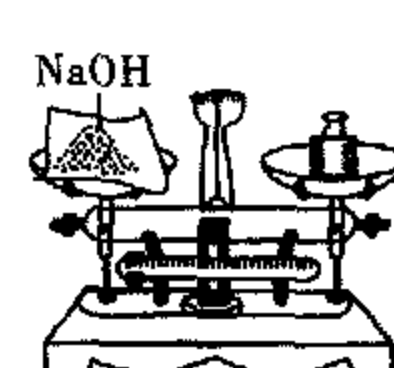
A. 给固体药品加热



B. 检查装置气密性



C. 氧气验满



D. 称取氢氧化钠固体

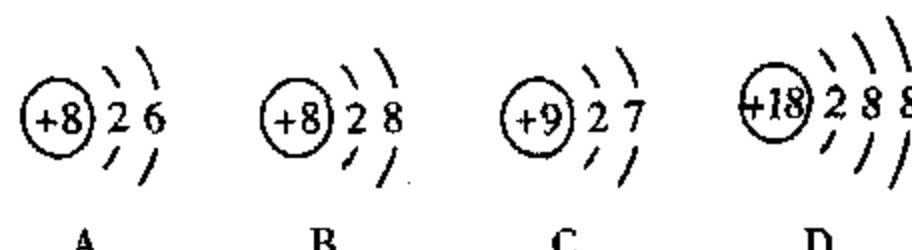
4. “关爱生命,拥抱健康”是人类永恒的主题。下列做法错误的是

- A. 常吃水果、蔬菜,可以预防坏血病
B. 用甲醛水溶液浸泡海鲜以延长保质期
C. 在食盐中添加碘可以预防地方性甲状腺肿大
D. 冬季使用燃气热水器洗澡时要注意通风,防止 CO 中毒

5. 下图甲是元素周期表的部分内容,图乙是四种粒子的结构示意图。下列说法正确的是

8 O 16.00 氧		18 Ar 39.95 氩
16 S 32.07 硫	X 元素	

甲



A

B

C

D

乙

- A. 氩原子的中子数为 18
B. 图乙所示粒子共有四种元素
C. 图乙中与图甲中 X 元素化学性质相似的粒子是 C
D. 图甲中的 O 和 S 与图乙中的 A 和 B 都易得 2 个电子

6. 如图为氢氧燃料电池的工作原理示意图。下列说法不正确的是

- A. 氢气是未来最理想的绿色能源
B. 氢气在氧气中燃烧生成水,说明水是由氢气和氧气组成的
C. 氢气燃烧生成水并放出大量的热是化学能转化为热能
D. 氢能源没有被广泛使用的原因之一是制取成本高

7. 新冠疫苗的主要成分是灭活的新型冠状病毒,加上氯化钠、磷酸氢二钠(NaH_2PO_4)、磷酸二氢钠、氢氧化铝等制作而成。下列有关说法正确的是

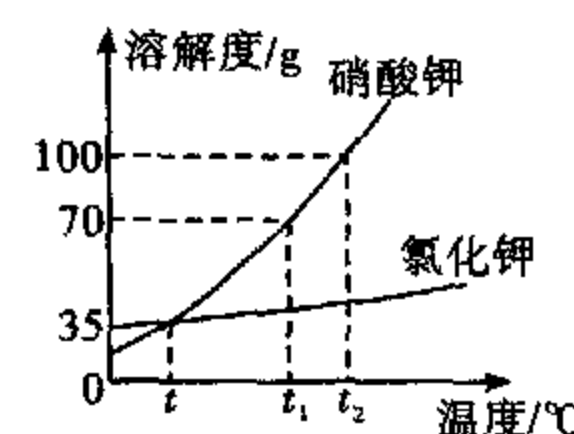
- A. 新冠疫苗是含多种元素的化合物
B. 氢氧化铝属于氧化物
C. 每个 NaH_2PO_4 分子中含一个氢分子
D. 氯化钠由钠离子和氯离子构成

8. 下列实验方案设计能达到目的的是

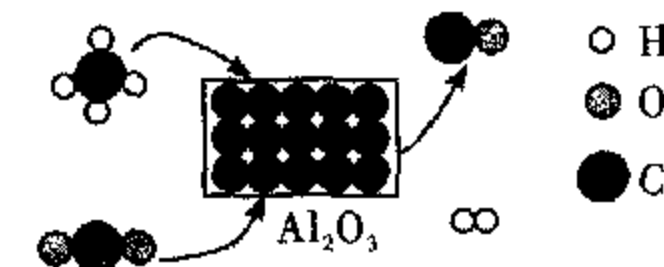
选项	实验目的	实验设计
A	除去 FeCl_2 溶液中少量的 CuCl_2	加入过量的铁粉,过滤
B	除去 CuO 中少量的碳粉	加水溶解,过滤
C	除去 NaOH 溶液中少量的 Na_2SO_4	加入适量 BaCl_2 溶液,过滤
D	鉴别 KOH 溶液和 Na_2CO_3 溶液	分别取少量试样于试管中,向试管中滴加酚酞溶液

9. 硝酸钾和氯化钾的溶解度曲线如图所示,以下说法正确的是

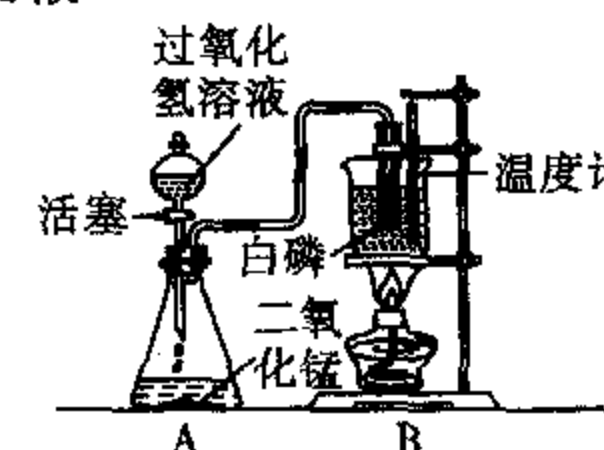
- A. 硝酸钾的溶解度比氯化钾的大
B. $t^\circ\text{C}$ 时,两物质的饱和溶液浓度相等
C. $t_2^\circ\text{C}$ 时的硝酸钾溶液降温到 $t^\circ\text{C}$,一定会析出晶体
D. $t_1^\circ\text{C}$ 时,30 g 硝酸钾溶解在 50 g 水中可以得到硝酸钾的饱和溶液



第 9 题图



第 10 题图



第 12 题图

10. 科学家利用氧化铝作为甲烷和二氧化碳反应的催化剂来制取氢气,其微观原理如图所示,下列说法正确的是

- A. 氧化铝在反应前后的质量和性质都不变
B. 反应前后分子的种类和个数都不变
C. 该反应的化学方程式为 $\text{CH}_4 + \text{CO}_2 \xrightarrow{\text{Al}_2\text{O}_3} 2\text{CO} + 2\text{H}_2$
D. 此反应大大减缓了温室效应

11. 逻辑推理是一种重要的化学思维方法。下列推理合理的是

- A. 阴离子带负电,所以带负电的粒子一定是阴离子
B. 根据质量守恒定律,水变成冰时质量保持不变
C. 单质是同种元素组成的,但同种元素组成的物质不一定是单质
D. 中和反应是指酸与碱作用生成盐和水的反应,属于复分解反应,所以生成盐和水的复分解反应都是中和反应

12. 某学校化学学习小组设计如图所示装置,并进行白磷燃烧实验。当烧杯内的水受热,温度计显示为 30°C 时,打开活塞,观察现象,关闭活塞;随着水温升高,温度计显示为 45°C 时,再次打开活塞,观察现象。下列说法不正确的是

- A. 图中酒精灯和烧杯之间要垫上石棉网
B. 45°C 时,对比打开活塞前后现象,说明燃烧需要氧气
C. 要想使白磷容易燃烧,可以降低白磷的着火点
D. 对比 30°C 和 45°C 打开活塞后的现象,说明燃烧需要温度达到着火点

