

考试备考资料

(习题试卷、考点)

2022年苏州市初中学业水平考试试卷

化学

可能用到的相对原子质量: H-1 C-12 O-16 Na-23 Cl-35.5 Mn-55

选择题(共40分)

单项选择题(包括20题,每题2分,共40分。每题只有一个选项最符合题意。)

1. “卤汁豆腐干”是苏州特产。豆制品所含的主要营养物质是

- A. 糖类 B. 油脂 C. 蛋白质 D. 维生素

2. “秘色瓷莲花碗”是苏州博物馆的镇馆之宝。陶瓷材料属于

- A. 金属材料 B. 无机非金属材料 C. 合成材料 D. 复合材料

3. 下列物质由分子构成的是

- A. 金 B. 金刚石 C. 干冰 D. 氯化钠

阅读下列材料,完成下面小题:工业上一般采用分离液态空气的方法获得大量氧气,液态氧通常储存在钢瓶里。在实验室中,常用分解高锰酸钾或双氧水来制取氧气。

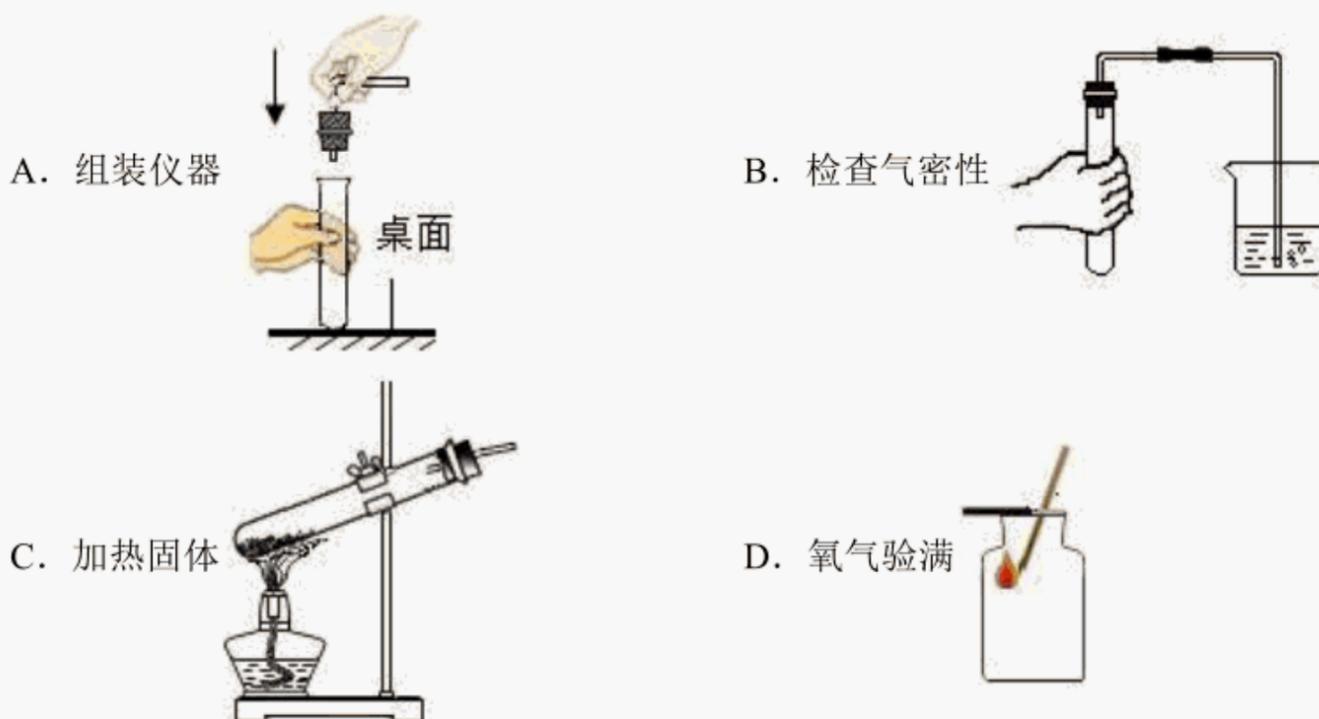
4. 空气中各组分气体体积分数最大的是

- A. 氧气 B. 氮气 C. 二氧化碳 D. 稀有气体

5. 下列有关氧气压缩成液态氧过程的说法正确的是

- A. 氧分子体积变小 B. 氧分子质量变小
C. 氧分子数目变少 D. 氧分子间空隙变小

6. 下列有关加热高锰酸钾制取氧气的实验操作正确的是



7. 在双氧水制取氧气实验中,一定不用到的仪器是

- A. 酒精灯 B. 水槽 C. 集气瓶 D. 锥形瓶

8. 下列有关化学用语表示正确的是

- A. 硅元素: Si B. 氧化铝: AlO
C. 2个镁离子: 2Mg^{+2} D. 60个碳原子: C_{60}

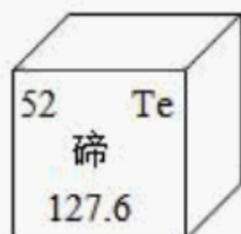
9. 下列物质分别放入水中,能形成溶液的是

- A. 泥土 B. 面粉 C. 植物油 D. 蔗糖

10. 下列有关物质的性质与用途具有对应关系的是

- A. 一氧化碳具有可燃性,可用于工业炼铁
B. 酒精具有挥发性,可用于杀菌消毒
C. 浓硫酸具有吸水性,可用作干燥剂
D. 熟石灰微溶于水,可用于改良酸性土壤

11. 北京冬奥会上采用了碲化镉发电玻璃,碲元素在元素周期表中的信息如下图所示。下列有关碲的说法正确的是



- A. 碲原子的最外层电子数为 52 B. 碲的元素符号为 Te
C. 碲的相对原子质量为 127.6g D. 碲属于金属元素

12. 向溶液 X 中加入氢氧化钠溶液,加热,产生的气体能使湿润的红色石蕊试纸变蓝。则溶液 X 中一定含有的微粒是

- A. Cl^- B. CO_3^{2-} C. Ca^{2+} D. NH_4^+

13. 在粗盐初步提纯实验中,下列有关装置和操作正确的是

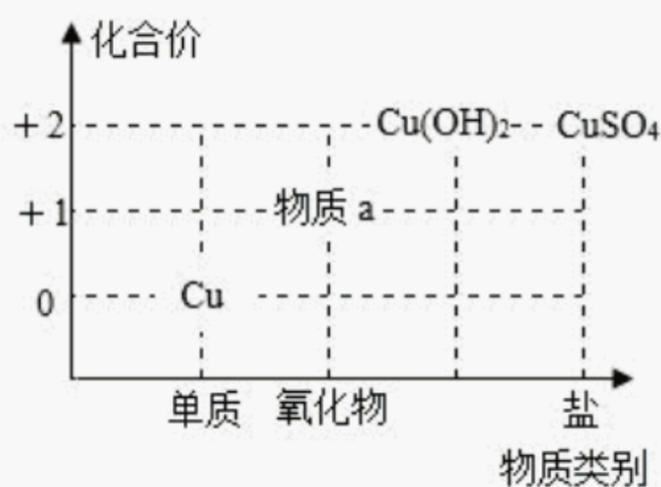




14. 天然气是家庭日常生活的常用燃料。下列说法不正确的是

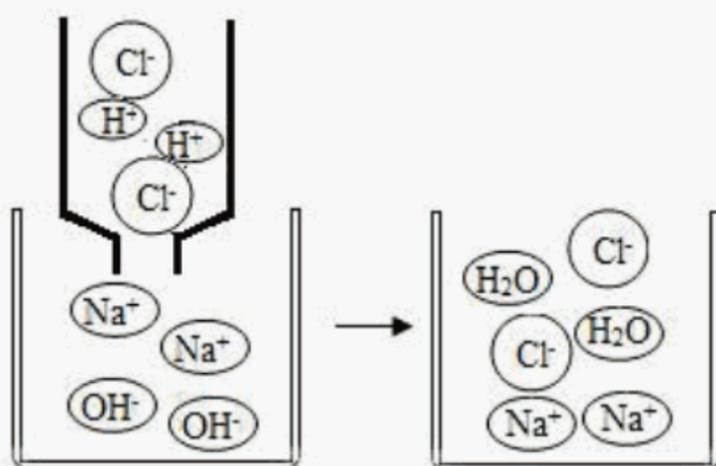
- A. 天然气是一种不可再生的化石能源
- B. 天然气燃烧能放出热量
- C. 天然气完全燃烧时，会产生大量炭黑颗粒
- D. 发现家中天然气泄漏，立即关闭阀门，开窗通风

15. 铜元素的“化合价与物质类别”对应关系如下图。下列有关说法不正确的是



- A. $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 属于碱
- B. 物质 a 的化学式为 Cu_2O
- C. Cu 可与稀硫酸反应生成 CuSO_4
- D. CuSO_4 溶液可与氢氧化钠溶液反应生成 $\text{Cu}(\text{OH})_2$

16. 氢氧化钠溶液与稀盐酸恰好完全反应的微观示意图如下。下列说法不正确的是



- A. 盐酸中存在的微粒有水分子和氯化氢分子

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：<https://d.book118.com/508127113133006114>