

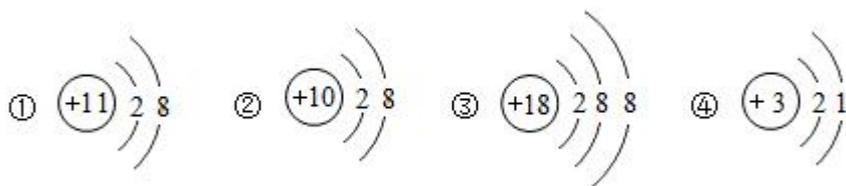
初三化学（上）期末

1. 成语是中华民族智慧的结晶。以下成语所描述的变化中涉及化学变化的是（ ）
A. 滴水成冰 B. 木已成舟 C. 聚沙成塔 D. 百炼成钢
2. 钙是构成人体骨骼和牙齿的重要组分。这里的“钙”是指（ ）
A. 钙元素 B. 钙原子 C. 钙单质 D. 钙离子
3. 以下命题，没有违背化学变化规律的是（ ）
A. 石墨制成金刚石
B. 2gH_2 完全燃烧生成 $36\text{gH}_2\text{O}$
C. 水变成汽油
D. 冰转化成干冰
4. 下列化学方程式书写完全正确的是（ ）
A. $4\text{Fe}+3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{Fe}_2\text{O}_3$ B. $3\text{CO}+\text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe}+3\text{CO}_2$
C. $4\text{P}+5\text{O}_2 \xrightarrow{\Delta} 2\text{P}_2\text{O}_5$ D. $\text{CH}_4+2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2\uparrow+2\text{H}_2\text{O}$
5. H_2 、 CO 、 C 都可以用来在高温下冶炼金属，主要原因是（ ）
A. 它们在燃烧时都能放出大量的热
B. 它们都具有还原性
C. 它们都是非金属单质
D. 它们都具有可燃性
6. C 、 H_2 、 CO 在一定条件下都能与 CuO 发生反应，下列叙述正确的是（ ）
A. 反应中 C 、 CO 、 H_2 都能使氧化铜还原为铜，而自身则发生了氧化反应
B. 反应前后 C 、 Cu 、 O 三种元素的化合价都发生了变化
C. 反应都必须在高温的条件下才能进行
D. 反应导出的气体都有毒，需进行处理以防止空气污染
7. 规范的操作是实验成功的保证，下列实验操作正确的是（ ）





8. 下列结构示意图表示元素周期表中第二周期元素的原子是 ()

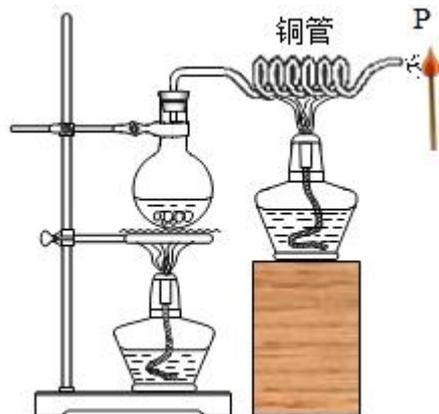


A. ①②③ B. ①② C. ②④ D. ①②④

9. 下列物质由原子直接构成的是 ()

A. NaCl B. H₂O C. CO₂ D. Fe

10. 如图所示，加热烧瓶中的水使之沸腾。水蒸气从铜管喷出，把火柴靠近管口 P 处，火柴被加热，迅速移开火柴，火柴开始燃烧。下列说法错误的是 ()



- A. 水沸腾，水分子质量和体积增大
- B. P 处水蒸气的作用是使火柴温度达到着火点
- C. 火柴移离水蒸气，与氧气充分接触，从而燃烧
- D. 火柴燃烧的产物含有二氧化碳和水

11. 下列实验操作不能达到实验目的是 ()

选项	实验目的	实验操作
A	除去 CO ₂ 中少量的 CO	点燃
B	鉴别 Cu 和 Fe ₃ O ₄	观察颜色
C	鉴别 H ₂ O 和 H ₂ O ₂ 溶液	分别取少量液体于试管中，加入 MnO ₂
D	除去 CO 中少量的 CO ₂	通过足量的澄清石灰水

A. A B. B C. C D. D

12. 麻黄碱可用于治疗支气管哮喘、鼻黏膜充血引起的鼻塞等。它的化学式为 C₁₀H₁₅NO，

下列说法正确 ()

- A. 麻黄碱的相对分子质量为 165
- B. 麻黄碱中含有 10 个碳原子
- C. 麻黄碱中氢元素的质量分数最大
- D. 麻黄碱中氮元素和氧元素的质量比为 1: 1

13. 我们曾经做过以下一组对比实验，该对比实验得出的结论是 ()



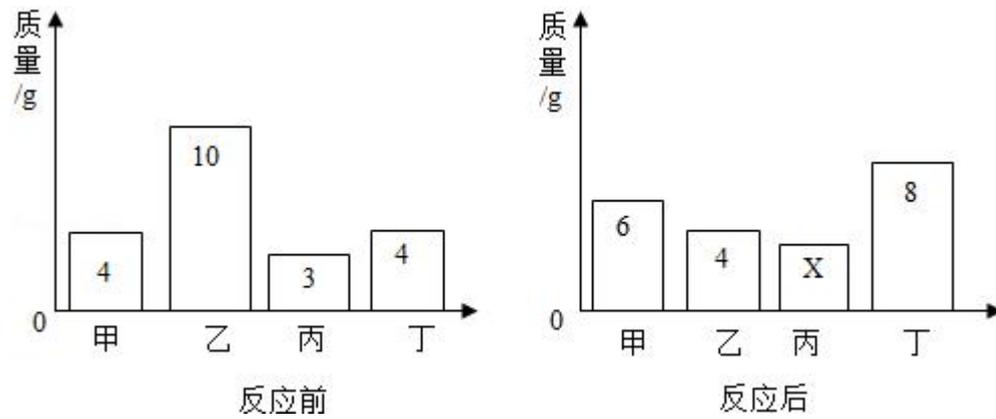
- ①CO₂ 密度比空气密度大 ②CO₂ 能够与水发生化学反应
 - ③CO₂ 不能使干石蕊纸花变色 ④CO₂ 不支持燃烧.
- A. ①② B. ②③ C. ③④ D. ①④

14. 化学家创造出一种物质“干水”，其每个颗粒含水 95%，外层是 SiO₂，干水吸收二氧化碳的能力比普通清水高三倍。下列有关说法正确的是 ()

- A. 干水和干冰是同一种物质
- B. 干水中的水分子不再运动
- C. 用干水吸收 CO₂ 有助于减缓温室效应

D. 干水吸收 CO_2 的过程只发生物理变化

15. 在一密闭容器内加入甲、乙、丙、丁四种物质，在一定条件下发生化学反应，反应前后各物质的质量变化如图。下列说法中不正确的是（ ）



- A. 该反应为分解反应
- B. 丙可能为该反应的催化剂
- C. 参加反应的乙、丁质量比为 3: 2
- D. 丁相对分子质量是甲的 2 倍

