

2022至2019年高一下学期期末联考化学考题（广东省佛山一中、石门中学、顺德一中、国华纪中四校）

1. 选择题

南京大屠杀死难者国家公祭鼎用青铜铸造。关于铜的一种核素 $^{64}_{29}\text{Cu}$ ，下列说法正确的是：

- A. $^{64}_{29}\text{Cu}$ 的核电荷数为29 B. $^{64}_{29}\text{Cu}$ 的质子数为64
C. $^{64}_{29}\text{Cu}$ 的质量数为35 D. $^{64}_{29}\text{Cu}$ 的核外电子数为35

2. 选择题

下列说法正确的是：

- A. 煤的干馏属于物理变化 B. 石油的分馏属于化学变化
C. 葡萄糖和麦芽糖属于同分异构体 D. 甲烷分子中只含极性共价键

3. 选择题

对氢元素的不同微粒描述错误的是：

- A. H^+ 只含有质子 B. H^- 的半径比 Li^+ 的小
C. 2H 和 1H 互为同位素 D. H_2 既有氧化性，又有还原性

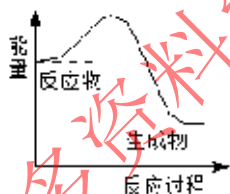
4. 选择题

将 Cl_2 和 CH_4 混合在试管中并倒置在装有饱和食盐水的水槽内，在光照下反应，下列描述正确的是：

- A. 有四种新的气态有机物生成 B. 发生了置换反应
C. 饱和食盐水中少量白色沉淀生成 D. 大量的氯气溶解在饱和食盐水中

5. 选择题

下列反应过程中的能量变化与右图一致的是



- A. $2\text{Al} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + \text{Al}_2\text{O}_3$
B. $\text{C} + \text{CO}_2 \xrightarrow{\text{加热}} 2\text{CO}$
C. $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{高温}} \text{CaO} + \text{CO}_2\uparrow$
D. $\text{C} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{高温}} \text{CO} + \text{H}_2$

6. 选择题

短周期主族元素A、B、C、D的原子序数依次增大，A和B形成的气态化合物的水溶液呈碱性，B位于第VA族，A和C同主族，D原子最外层电子数与电子层数相等。下列叙述正确的是：

- A. 原子半径： $\text{D} > \text{C} > \text{B}$ B. 元素A、B、C的氧化物均为共价化合物
C. 单质的还原性： $\text{D} > \text{C}$ D. 元素B、C、D的最高价氧化物对应水化物能相互反应

7. 选择题

下列关于物质性质的比较，不正确的是：

- A. 沸点： $\text{HF} > \text{H}_2\text{O} > \text{NH}_3$ B. 原子半径大小： $\text{Na} > \text{S} > \text{O}$