

2021-2022年高一下册期末质量检测化学考题同步训练（福建省福州市）

1. 选择题

2019年1月，“嫦娥四号”探测器成功着陆月球表面，“嫦娥四号”首次采用同位素核电池（钚-238）供电方式，下列有关钚（Pu-238）说法正确的是

- A. 质子数为238 B. 中子数为238
C. 质量数为238 D. 该核素符号为 ${}_{238}^{94}\text{Pu}$

2. 选择题

以下是中华民族为人类文明进步做出巨大贡献的几个事例，运用化学知识对其进行的分析不合理的是

- A. 四千余年前用谷物酿造出酒和醋，酿造过程中只发生水解反应
B. 商代后期铸造出工艺精湛的后(司)母戊鼎，该鼎属于铜合金制品
C. 汉代烧制出“明如镜、声如磬”的瓷器，其主要原料为黏土
D. 屠呦呦用乙醚从青蒿中提取出对治疗疟疾有特效的青蒿素，该过程包括萃取操作

3. 选择题

下列化学用语书写正确的是

- A. C_2H_4 结构简式: $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ B. N_2 电子式为: $\text{N}::\text{N}$
C. F-结构示意图:  D. CO_2 电子式: 

4. 选择题

下列说法错误的是

- A. CH_3OCH_3 和 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ 互为同分异构体 B. 石墨和 C_{60} 互为同素异形体
C. ${}^{35}\text{Cl}_2$ 和 ${}^{37}\text{Cl}_2$ 互为同位素 D. C_2H_6 和 C_4H_{10} 互为同系物

5. 选择题

下列物质性质比较，正确的是

- A. 酸性: $\text{H}_2\text{SO}_4 > \text{HClO}_4 > \text{H}_3\text{PO}_4$ B. 碱性: $\text{KOH} > \text{NaOH} > \text{LiOH}$
C. 金属性: $\text{Al} > \text{Mg} > \text{Na}$ D. 熔点: $\text{NaCl} > \text{NH}_3 > \text{H}_2\text{O}$

6. 选择题

下列物质中，既有离子键又有共价键的是

- A. MgCl_2 B. CH_3OH C. H_2O D. $\text{Ca}(\text{OH})_2$

7. 选择题

下列各组物质形成的晶体，化学键类型和晶体类型均相同的是

- A. NaCl 和 HCl B. O_2 和 N_2 C. CO_2 和 SiO_2 D. H_2O 和 K_2O

8. 选择题

X、Y、Z是周期表中相邻的三种短周期元素，原子半径依次减小，X与Z的核电荷数之比为3:

4，X、Y、Z分别与氢元素形成氢化物。下列叙述正确的是

- A. Y是第二周期IVA族元素 B. Z元素最高化合价为+6
C. X、Y、Z的氢化物稳定性逐渐减弱 D. 元素的非金属性: $\text{Z} > \text{Y} > \text{X}$