

2022~2019年高一下半期期末抽测化学试卷完整版（江苏省徐州市）

1. 选择题

月球表面土壤里有一种非常有用的资源—— ^3He ，它是可控核聚变的原料，关于 ^3He 的叙述正确的是（ ）

- A. ^3He 和 ^4He 是同种原子
- B. ^3He 和 ^4He 互为同位素
- C. 核聚变时，原子核发生了变化，发生了化学变化
- D. 在 ^3He 中存在：质子数=中子数=核外电子数

2. 选择题

核内中子数为 N 的 R^{2+} 离子，质量数为 A ，则 $n\text{g}$ 它的氧化物所含电子物质的量为（ ）

- A. $\frac{n}{A+16} (A-N+8) \text{mol}$
- B. $\frac{n}{A+16} (A-N+10) \text{mol}$
- C. $(A-N+2) \text{mol}$
- D. $\frac{n}{A} (A-N+6) \text{mol}$

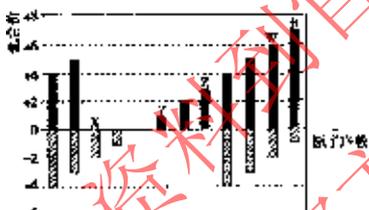
3. 选择题

下列化学用语表达正确的是（ ）

- A. HF的电子式： $\text{H} + \left[\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{F}}} \right]^-$
- B. HClO的结构式： $\text{H}-\text{Cl}-\text{O}$
- C. 中子数为146的U原子： ${}_{92}^{146}\text{U}$
- D. Cl⁻的结构示意图：

4. 选择题

如图是部分短周期元素主要化合价与原子序数的关系图，下列说法不正确的是（ ）



- A. X和W位于同一主族
- B. 原子半径： $Y > Z > X$
- C. 盐YRX与化合物WX₂的漂白原理相同
- D. Y和R两者的最高价氧化物对应的水化物能相互反应

5. 选择题

下列说法正确的是（ ）

- A. 任何化学反应都伴随着能量的变化
- B. 升高温度或加入催化剂，可以改变化学反应的反应热
- C. 化学反应中的能量变化都是以热量的形式体现
- D. $2\text{CO}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) = 2\text{CO}_2(\text{g}) \quad \Delta H < 0$ ，则56g CO和32g O₂所具有的总能量小于88g CO₂所具有的总能量

6. 选择题

常温下，0.01mol·L⁻¹MOH溶液的pH为10。已知： $2\text{MOH}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq}) = \text{M}_2\text{SO}_4(\text{aq}) +$