

2021-2022年高一下册第一次月考化学考试完整版（黑龙江省绥化市明水县第一中学）

1. 选择题

中国科学技术名词审定委员会已确定第116号元素Lv的名称为鉝。关于 ${}_{116}^{293}\text{Lv}$ 的叙述错误的是()

- A. 原子序数116 B. 中子数177 C. 最外层电子数6 D. 相对原子质量293

2. 选择题

将足量的 CO_2 通入下列溶液中，能产生沉淀的是 ()

- A. 硅酸钠溶液 B. 石灰水 C. 氯化钡溶液 D. 氯化钙溶液

3. 选择题

亚硝酸(HNO_2)参加反应时，既可作氧化剂，也可作还原剂。当它作还原剂时，可能生成的产物是 ()

- A. NH_3 B. N_2 C. N_2O_3 D. HNO_3

4. 选择题

根据原子结构及元素周期律的知识，下列推断正确的是

- A. 同主族元素含氧酸的酸性随核电荷数的增加而减弱
B. 核外电子排布相同的微粒化学性质也相同
C. Cl^- 、 S^{2-} 、 Ca^{2+} 、 K^+ 半径逐渐减小
D. ${}^{35}_{17}\text{Cl}$ 与 ${}^{37}_{17}\text{Cl}$ 得电子能力相同

5. 选择题

下列有关化学用语表示正确的是()

- A. CO_2 的比例模型： B. 氢氧根离子的电子式： $[\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:H}]^-$
C. 氯原子的结构示意图： D. 中子数为146、质子数为92的铀(U)原子： ${}^{146}_{92}\text{U}$

6. 选择题

短周期元素X、Y、Z、W的原子序数依次增大，且原子最外层电子数之和为13。X的原子半径比Y的小，X与W同主族，Z原子最外层电子数是次外层的3倍。下列说法正确的是()

- A. 原子半径的大小顺序： $r(\text{W}) > r(\text{Z}) > r(\text{Y})$
B. 元素Z、W只能形成一种化合物
C. 元素Y的简单气态氢化物的热稳定性比Z的强
D. 只含X、Y、Z三种元素的化合物，可能是离子化合物，也可能是共价化合物

7. 选择题

甲~庚等元素在周期表中的相对位置如下表。己的最高价氧化物对应水化物有强脱水性，甲和丁在同一周期，甲原子最外层与最内层具有相同电子数。下列判断正确的是()

	丙		庚
甲		丁	己
乙		戊	