

2021-2022年高一下学期期中考试化学在线测验完整版（贵州省贵阳市清镇北大培文学校）

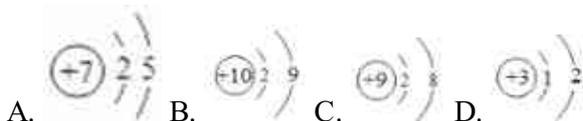
1. 选择题

Se是人体必需的微量元素，其中 $^{80}_{34}\text{Se}$ 的原子核内质子数是

A. 80 B. 46 C. 34 D. 12

2. 选择题

下列原子结构示意图正确的是



3. 选择题

下列有关化学用语表示正确的是

A. H_2O_2 的电子式： $\text{H}+[\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}]_2-\text{H}+$

B. Cl^- 的结构示意图：

C. 原子核中有10个中子的氧离子： $^{18}\text{O}_2^-$

D. HClO 的结构式： $\text{H}-\text{Cl}-\text{O}$

4. 选择题

下图是元素周期表短周期的一部分，若A原子最外层的电子数比次外层的电子数少3，则下列说法中正确的是()

	D	
A	B	C

A. D与C不能形成化合物

B. D的最高正价与B的最高正价相等

C. A、B、C的最高价氧化物对应的水化物酸性强弱的关系是 $\text{C}>\text{B}>\text{A}$

D. D元素最高正价和最低负价的绝对值的代数和等于8

5. 选择题

下列各组物质中化学键的类型相同的是

A. HCl 、 MgCl_2 B. Na_2O 、 CO_2 C. CaCl_2 、 CH_4 D. NH_3 、 H_2O

6. 选择题

根据元素周期律及物质结构的有关知识，以下有关排序错误的是()

A. 离子半径： $\text{S}^{2-}>\text{Cl}^->\text{Ca}^{2+}$ B. 原子半径： $\text{Ca}>\text{S}>\text{Cl}$

C. 酸性： $\text{HClO}_3>\text{HClO}_2>\text{HClO}$ D. 酸性： $\text{HIO}_4>\text{HBrO}_4>\text{HClO}_4$

7. 选择题

下列各组中的性质比较，正确的是()

①酸性： $\text{HClO}_4>\text{HBrO}_4>\text{HIO}_4$ ②碱性： $\text{Ba}(\text{OH})_2>\text{Ca}(\text{OH})_2>\text{Mg}(\text{OH})_2$ ③稳定性：