

2021-2022年高一下半期期中考试化学考试（安徽省合肥市第二中学）

1. 选择题

下列关于元素周期表的说法正确的是

- A.第IA族的所有元素都是金属元素
B.同周期主族元素中，第VIIA族元素原子半径最小
C.稀有气体元素原子的最外层电子数均为8
D.元素周期表共有7个周期，18个族

2. 选择题

下列各组中，属同一主族的是（）

- A.Mg、Be、Ca B.O、As、S C.N、P、Se D.F、I、Ar

3. 选择题

元素周期表里金属元素和非金属元素分界线附近能找到（）

- A.新制农药元素 B.制催化剂元素
C.制半导体元素 D.制耐高温合金元素

4. 选择题

元素性质呈周期性变化的原因是（）

- A.原子量逐渐增大 B.核电荷数逐渐增大
C.核外电子排布呈周期性变化 D.元素化合价呈周期性变化

5. 选择题

某元素的最高价氧化物对应的水化物的化学式是 H_2RO_4 ，这种元素的气态氢化物的化学式是（）

- A. HR B. H_2R C. RH_3 D. RH_4

6. 选择题

下列有关物质性质的比较，不正确的是（）

- A. 金属性： $Al > Mg$ B. 稳定性： $HF > HCl$
C. 酸性： $HClO_4 > H_2SO_4$ D. 碱性： $NaOH > Mg(OH)_2$

7. 选择题

下列物质中，既有离子键又有共价键的是（）

- A. $MgCl_2$ B. $Ca(OH)_2$ C. H_2O D. N_2

8. 选择题

把下列物质分别加入盛水的锥形瓶内，立即塞紧带U形管的塞子。已知U形管内预先装有少量水且液面相平(为便于观察，预先染成红色)，加入下列()物质后，发生如图所示变化。

- ① NH_4NO_3 晶体；②浓 H_2SO_4 ；③NaOH粉末；④NaCl晶体；⑤ Na_2O_2 固体；⑥生石灰



- A.①②④⑤ B.①②③ C.③④⑤ D.②③⑤⑥