

2022至2019年高一下半期第二次调研考试化学题开卷有益（安徽省阜阳市第三中学）

1. 选择题

2019年是门捷列夫提出元素周期表150周年。根据元素周期律和元素周期表，下列推断不合理的是

- A. 第35号元素的单质在常温常压下是液体
- B. 位于第四周期第VA族的元素为非金属元素
- C. 第84号元素的最高化合价是+7
- D. 第七周期0族元素的原子序数为118

2. 选择题

阿伏加德罗常数的值为 N_A ，下列说法正确的是（ ）

- A. 标准状况下，0.1mol Cl_2 溶于水，转移的电子数目为0.1 N_A
- B. 1mol Na_2O_2 与足量潮湿的 CO_2 充分反应，转移的电子数为2 N_A
- C. 25℃时pH=5的 CO_2 溶液中，由水电离出的 H^+ 的数目为 $1 \times 10^{-5} N_A$
- D. 0.1 mol H_2 和0.1 mol I_2 于密闭容器中充分反应后，容器内分子总数为0.2 N_A

3. 选择题

短周期元素W、X、Y和Z在周期表中的相对位置如表所示，这四种元素原子的最外层电子数之和为21。下列关系正确的是（ ）

W X

Y Z

- A. 氢化物沸点：W > Z
- B. 氧化物对应水化物的酸性：Y > W
- C. 化合物熔点：Y $_2$ X $_3$ < YZ $_3$
- D. 简单离子的半径：Y > X

4. 选择题

下列结论正确的是（ ）

- ①粒子半径： $K^+ > Al^{3+} > S^{2-} > Cl^-$
 - ②氢化物的酸性： $HCl > HBr > HI$
 - ③离子的还原性： $S^{2-} > Cl^- > Br^- > I^-$
 - ④氧化性： $Cl_2 > S > Se > Te$
 - ⑤酸性： $H_2SO_4 > H_3PO_4 > H_2CO_3 > HClO$
 - ⑥非金属性： $O > N > P > Si$
- A. ①④⑤ B. ③⑥ C. ④⑤⑥ D. ②④⑤⑥