

2022至2019年高一下半年期末考试化学考试（宁夏长庆高级中学）

1. 选择题

元素周期表是一座开放的“元素大厦”，“元素大厦”尚未“客满”。请你在“元素大厦”中为由俄罗斯科学家利用回旋加速器成功合成的119号超重元素安排好它的房间()

- A. 第八周期第IA族
- B. 第七周期第VIIA族
- C. 第七周期0族
- D. 第六周期第IIA族

2. 选择题

某学生进行的下列家庭小实验不合理的是()

- A. 用食醋检验牙膏中的摩擦剂是否是碳酸钙
- B. 炒菜时滴加少量食醋和料酒可增加香味
- C. 在一瓣橘子上插入两根铜线并与小灯泡连接，验证电流的产生
- D. 用灼烧并闻气味的方法区别纯棉织物和羊毛织物

3. 选择题

下列各组物质的相互关系描述正确的是()

- A. H_2 、 D_2 和 T_2 互为同位素
- B. 金刚石、 C_{60} 、石墨互为同系物
- C. $(CH_3)_2CHC_2H_5$ 和 $CH_3CH_2CH(CH_3)_2$ 属于同种物质

- D. $\begin{array}{c} H \\ | \\ Cl-C-Cl \\ | \\ H \end{array}$ 和 $\begin{array}{c} H \\ | \\ H-C-Cl \\ | \\ Cl \end{array}$ 互为同分异构体

4. 选择题

下列说法正确的是()

- A. 可以用电解熔融氯化钠的方法来制取金属钠
- B. 加热后才能发生的化学反应是吸热反应
- C. 共价化合物中一定含有共价键，可能含有离子键
- D. 1mol乙酸与1mol乙醇反应生产乙酸乙酯的分子数为 N_A

5. 选择题

X、Y、Z是三种短周期的主族元素，在周期表的位置如图，X原子的最外层电子数是其次外层电子数的2倍，下列说法正确的是()

	X
Y	Z

- A. X形成的氢化物只有一种
- B. 原子半径： $Y > Z$
- C. X和Z的最高价氧化物对应的水化物均为强酸
- D. X的最低负化合价为-3

6. 选择题

下列关于化学键和化合物的说法中正确的是()

- A. Na_2O_2 、 $NaOH$ 、 $CaCl_2$ 三种化合物含有相同的化学键