

2022甘肃高一下学期人教版(2019)高中化学期末考试

1. _____

1869年，俄国化学家门捷列夫制作出了第一张元素周期表，揭示了化学元素间的内在联系，成为化学史上的重要里程碑之一。下列有关元素周期表的说法正确的是（ ）

- A. 元素周期表有18个族
- B. 元素周期表的第8、9、10三纵列合称VIII族，VIII族是元素周期表所有族中元素种类最多的族
- C. 一般在过渡元素中寻找一些化学反应新型催化剂
- D. 元素周期表中的所有副族元素都是金属元素，副族包含过渡元素和VIII族

2. _____

下列有关化学用语表示正确的是（ ）

- A. 质量数为31的磷原子： $^{31}_{15}\text{P}$
- B. 氟原子的结构示意图：
- C. CaCl_2 的电子式： $\text{Ca}^{2+}[\text{Cl}]_2^-$
- D. 明矾的化学式： $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

3. _____

已知某离子的结构示意图为 ，下列说法正确的是（ ）

- A. 该元素位于第二周期IIA族
- B. 该元素位于第二周期VII族
- C. 该元素位于第三周期IIA族
- D. 该元素位于第二周期0族

4. _____

据报道，某些建筑材料会产生放射性同位素氡 $^{222}_{86}\text{Rn}$ ，从而对人体产生伤害，该同位素原子的中子数与质子数之差是（ ）

- A. 136
- B. 50
- C. 86
- D. 222

5. _____

能源是现代社会发展的主要支柱，下列属于二次能源的是（ ）

- A. 太阳能
- B. 水力
- C. 潮汐能
- D. 电力

6. _____