

2022辽宁高一下学期人教版高中化学期中考试

1.

元素性质呈周期性变化的根本原因是 ()

- A. 元素的相对原子质量逐渐增大 B. 核外电子排布的周期性变化
C. 核电荷数逐渐增大 D. 元素化合价的周期性变化

2.

在元素周期表中位于金属元素和非金属元素交界处最容易找到的材料是 ()

- A. 制催化剂的材料 B. 耐高温、耐腐蚀的合金材料
C. 制农药的材料 D. 半导体材料

3.

科学家预言, 存在稳定的超重元素, 如: $Z=114$, $N=184$ 的原子, 它位于元素周期表的第7周期, 第IVA族, 下列说法正确的是 ()

- A. 第七周期有50种元素 B. 该原子的质量数为184
C. 该元素的相对原子质量为298g D. 该原子核外有114个电子

4.

从化学键的角度看化学反应的实质是“旧化学键的断裂, 新化学键的形成”下列既有旧化学键的断裂, 又有新化学键形成的变化是 ()

- A. 酒精溶解于水 B. 白磷熔化
C. 氯化钠受热熔化 D. 碳酸氢铵受热产生刺激性气味气体

5.

		Y	Z
M	X		

四种短周期元素在周期表中的位置如右图, 其中只有M为金属元素. 下列说法不正确的是 ()

- A. 原子半径 $Z < M$
B. Y的最高价氧化物对应水化物的酸性比X的弱
C. X的最简单气态氢化物的热稳定性比Z的小
D. Z位于元素周期表中第2周期、第VIA族

6.

如图所示的装置中, M为活动性顺序表中位于氢之前的金属, N为石墨棒, 关于此装置的下列