

2022高三下学期人教版高中化学期中考试

1. _____

精制蔗糖使之脱色，通常选用

- A. SO_2 漂白 B. Cl_2 漂白 C. Na_2O_2 漂白 D. 活性炭吸附

2. _____

下列变化中，不破坏化学键的是

- A. 碘升华 B. 晶体硅熔化 C. 硝酸钾溶于水 D. 氯化铵加热“升华”

3. _____

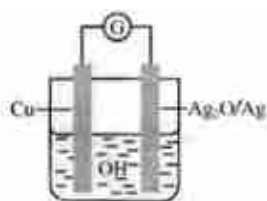
右图是元素周期表短周期的一部分，下列说法中正确的是

- A. 元素①位于第二周期第IVA族
B. 气态氢化物的稳定性：④>②
C. 最高价氧化物对应水化物酸性：⑤>④
D. 元素的最高正化合价：③=⑤

...	①	②	③	
...	④	⑤		

普通水泥在固化过程中自由水分子减少并形成碱性溶液。根据这一物理化学特点，科学家发明了电动势法测水泥的初凝时间。此法的原理如图所示，反应的总方程式为： $2\text{Cu} + \text{Ag}_2\text{O} = \text{Cu}_2\text{O} + 2\text{Ag}$ 下列有关说法正确的是

- A. 工业上以黏土、石灰石和石英为主要原料来制造普通水泥
B. 负极的电极反应式为 $2\text{Cu} + 2\text{OH}^- - 2\text{e}^- = \text{Cu}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$
C. 测量原理示意图中，电流方向从 Cu 经过导线流向 Ag_2O
D. 电池工作时，溶液中 OH^- 向正极移动



5. _____

PASS是新一代高效净水剂，它由X、Y、Z、W、R五种短周期元素组成，五种元素原子序数依次增大。X原子是所有原子中半径最小的，Y、R同主族，Z、W、R同周期，Y原子的最外层电子数是次外层的3倍，Z是常见的金属，其氢氧化物能溶于强碱溶液但不溶于氨水，W单质是人类将太阳能转变为电能的常用材料。下列说法正确的是