

2022宁夏高一上学期人教版(2019)高中化学期末考试

1. _____

标准状况是气体所处的一种特殊条件,指的是()

A.20°C、101kPa B.20 °C C.0°C、101kPa D.101kP

2. _____

设 N_A 表示阿伏加德罗常数,下列叙述中正确的是()

A. 常温常压下, 11.2L氧气所含的原子数为 N_A

B. 1.8g NH_4^+ 离子中含有的电子数为 N_A

C. 常温常压下, 48g O_3 含有的氧原子数为 N_A

D. 5.6g金属铁与足量氯气充分反应时失去的电子数为 $0.2N_A$

3. _____

以下说法正确的是()

A. 物质所含元素化合价升高的反应叫还原反应 B. 在氧化还原反应中, 得到电子的元素化合价降低

C. 物质中某元素失去电子, 则此物质是氧化剂 D. 还原剂中元素必定被还原

4. _____

5 °C时,在强碱性溶液中可以大量共存的离子组是()

A. K^+ 、 Cu^{2+} 、 SO_3^{2-} 、 MnO_4^- B. NH_4^+ 、 Fe^{2+} 、 NO_3^- 、 H^+

C. HCO_3^- 、 Na^+ 、 Mg^{2+} 、 Cl^- D. Na^+ 、 K^+ 、 SO_4^{2-} 、 NO_3^-

5. _____

下列关于硅及其化合物的说法不正确的()

A.单质硅常用作半导体材料 B.硅酸钠是制备木材防火剂的原料

C.二氧化硅是制备光导纤维的基本原料

D. SiO_2 既能和氢氟酸又能和NaOH溶液反应,所以是两性氧化物

6. _____