

2022安徽高一下学期人教版高中化学开学考试

1. _____

处处留心皆知识。生活中遇到下列问题，不涉及到化学变化的是（ ）

- A. 食物腐败变质 B. 浓硫酸在空气中体积增大
C. 铝表面形成致密的薄膜 D. 食醋洗掉水垢

2. _____

下列条件下，两瓶气体所含原子数一定相等的是（ ）

- A. 同质量、不同密度的 N_2 和CO B. 同温度、同体积的 H_2 和 N_2
C. 同体积、同密度的 N_2 和 CO_2 D. 同压强、同体积的 N_2O 和 CO_2

3. _____

在某强酸性溶液中因发生氧化还原反应而不能大量共存的离子组是（ ）

- A. K^+ 、 Fe^{2+} 、 Cl^- 、 NO_3^- B. Al^{3+} 、 NH_4^+ 、 OH^- 、 NO_3^-
C. Na^+ 、 H^+ 、 Cl^- 、 CO_3^{2-} D. Mg^{2+} 、 Ba^{2+} 、 SO_4^{2-} 、 Cl^-

4. _____

一定质量的铝铁合金溶于足量的NaOH溶液中，完全反应后产生3.36 L(标准状况下)气体；用同样质量的铝铁合金完全溶于足量的盐酸中，在标准状况下产生5.6 L的气体。该合金中铝、铁的物质的量之比为()

- A. 1:1 B. 2:5 C. 3:2 D. 3:5

5. _____

下列离子方程式中正确的是（ ）

- A. H_2SO_4 与 $Ba(OH)_2$ 溶液反应: $Ba^{2+}+OH^-+H^++SO_4^{2-} = BaSO_4\downarrow+2H_2O$
B. $Ca(HCO_3)_2$ 与过量 $Ca(OH)_2$ 溶液反应: $Ca^{2+}+HCO_3^-+2OH^- = CaCO_3\downarrow+ CO_3^{2-}+2H_2O$
C. Na_2CO_3 溶液中通入少量 CO_2 : $CO_3^{2-}+CO_2+H_2O = 2HCO_3^-$
D. CH_3COOH 溶液与NaOH溶液反应: $H^++OH^- = H_2O$