

2021-2022年高一上册期中考试化学考题（四川省泸县第五中学）

1. 选择题

下列说法正确的是()

- A. 摩尔是一种国际基本物理量
B. 氧气的摩尔质量为32g
C. H₂的气体摩尔体积约为22.4L
D. 1mol H₂O约含有6.02×10²³个水分子

2. 选择题

我国古代四大发明之一的黑火药是由硫磺粉、硝酸钾和木炭粉按一定比例混合而成的，爆炸的反应为： $S+2KNO_3+3C \xrightarrow{\quad} K_2S+N_2\uparrow+3CO_2\uparrow$ ，下列说法中正确的是()

- A. 该反应中的还原剂为KNO₃
B. 该反应中C被还原
C. 若消耗32g S，该反应转移电子数为2 N_A
D. 若生成标准状况下气体22.4L，则有0.75 mol物质被还原

3. 选择题

下列各组离子中，能在溶液中大量共存的是()

- A. Na⁺、Cu²⁺、Cl⁻、OH⁻ B. H⁺、Ca²⁺、HCO₃⁻、NO₃⁻
C. Fe²⁺、H⁺、SO₄²⁻、NO₃⁻ D. Na⁺、CO₃²⁻、OH⁻、K⁺

4. 选择题

下列溶液中，溶质的物质的量浓度不是1 mol/L的是()

- A. 10 g NaOH固体溶解在水中配成250 mL溶液
B. 将80 g SO₃溶于水并配成1 L的溶液
C. 将0.5 mol/L的NaNO₃溶液100 mL加热蒸发掉50 g水的溶液
D. 标况下，将22.4 L氯化氢气体溶于水配成1 L溶液

5. 选择题

在下列试剂中，可以一次性将氢氧化钡、盐酸、碳酸钠三种溶液区别开来的试剂的是

- A. 稀硫酸 B. 氯化钡溶液 C. 硝酸银溶液 D. 稀硝酸

6. 选择题

200 mL 0.3 mol/L的K₂SO₄溶液和100 mL 0.2 mol/L的Fe₂(SO₄)₃溶液混合后(不考虑混合后溶液体积的变化)，溶液中SO₄²⁻的物质的量浓度为()

- A. 0.3 mol/L B. 0.4 mol/L C. 0.45 mol/L D. 0.5 mol/L

7. 选择题

下列溶液中Cl⁻浓度与50mL 1mol•L⁻¹ AlCl₃溶液中Cl⁻浓度相等的是()

- A. 150mL 3mol•L⁻¹的KCl溶液 B. 75mL 2.5mol•L⁻¹的CaCl₂溶液
C. 150mL 3mol•L⁻¹ KClO₃溶液 D. 25mL 2mol•L⁻¹的FeCl₃溶液

8. 选择题

用N_A代表阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是()