# 四川2022年高一化学上学期月考测验试卷完整版

#### 1. 选择题

根据广州中心气象台报道,近年每到春季,我省沿海一些城市多次出现大雾天气,致使高速水路关闭,航班停飞。雾属于下列分散系中的

312034

A. 溶液 B. 悬浊液 C. 乳浊液 D. 胶体

### 2. 选择题

下列判断或者判断的依据正确的是

- A. 碱性氧化物一定是金属氧化物
- B. 直径介于 1 nm--100nm 之间的粒子称为胶体
- C. 单质: 是否仅含有一种元素的物质
- D. 电解质与非电解质: 水溶液是否导电

#### 3. 选择题

现有三组溶液:①汽油和氯化钠溶液;②39%的乙醇溶液;③氯化钠和单质溴的水溶液,分离以上各混合液的正确方法依次是:()

- A. 分液、萃取、蒸馏 B. 萃取、蒸馏、分液
- C. 分液、蒸馏、萃取 D. 蒸馏、萃取、分液

#### 4. 选择题

以下化学反应不属于氧化还原反应的是

- A. 2Na + 2H2O = 2NaOH + H2 1B. N2H4 + O2 = N2 + 2H2O
- C. FeO+2HC1=FeCl2+H2O D. NO + NO2  $\frac{1}{2}$  Na2CO3=2NaNO2 + CO2 $\frac{1}{2}$

### 5. 选择题

同温同压下,质量相同的CO2、H2、O2、CH4、SO2五种气体,下列说法错误的是

- A. 所占的体积由大到小的顺序是: H2>CH4>O2>CO2>SO2
- B. 所含分子数由多到少的顺序是: H2>CH4>O2>CO2>SO2
- C. 密度由大到小的顺序是: \$O2>CO2>O2>CH4>H2
- D. 所含的电子数由多到少是: CO2>SO2>CH4>O2>H2

### 6. 选择题

在无色透明强酸性溶液中,能大量共存的离子组是()

- A. K+, Cu2+, NO3 , SO42 B. K+, Na+, Cl , ClO -
- C. Zn2+, NH4+, NO3 , C1 D. K+, Na+, Ba2+, SO42 -

## 7. 选择题

有BaCl2 和AlCl3的混合溶液aL,将它平均分成两份。一份滴加稀硫酸,使钡离子完全沉淀,另一份滴加AgNO3溶液,使氯离子完全沉淀。反应中消耗x mol H2SO4, y mol AgNO3溶液。据此得知原混合溶液中的铝离子浓度为() mol/L。

A. (y-2x)/a B. (y-x)/a C. 2(y-2x)/3a D. (y-2x)/3a

#### 8. 选择题

标准状况下,mg气体A与ng气体B分子数相同,下列说法中不正确的是()