# 天津市七校2022届高三上册期中联考化学免费试卷完整版

WILLIAO JI. COM

## 1. 选择题

下列材料或物质的应用与其对应的性质完全相符合的是

A.Mg、AI合金用来制造飞机外壳——合金熔点低

B.葡萄酒中含SO2——SO2有漂白性

C.SiO2用来制造光导纤维——SiO2耐酸性

D.食品盒中常放一小袋Fe粉——Fe粉具有还原性

#### 2. 选择题

在给定条件下,下列选项所示的物质间转化均能实现的是

A.NaCl(aq) 
$$\xrightarrow{\textbf{E}, \widetilde{\textbf{pt}}}$$
 Cl2(g)  $\xrightarrow{\Delta}$  FeCl2(s)

B.S(s)  $\xrightarrow{\Delta(\textbf{g})}$  SO3(g)  $\xrightarrow{H_2\textbf{O}(\textbf{t})}$  H2SO4(aq)

C.MgCl2(aq)  $\xrightarrow{A_2\textbf{pt}}$  Mg(OH)2(s)  $\xrightarrow{M}$  MgO(s)

D.N2(g)  $\xrightarrow{\overline{\textbf{pt}}$   $\xrightarrow{\overline{\textbf{pt}}}$   $\xrightarrow{\overline{\textbf{pt}}}$  NH3(g)  $\xrightarrow{\underline{\textbf{pt}}}$  NO2

#### 3. 选择题

常温下,下列各组离子在指定溶液中一定能大量共存的是

A.滴入酚酞显红色的溶液中: K+、Na+、I-、SiO32-

B.水电离出的c(H+)=1×10-13 mol·L-1的溶液中: Ca2+、Ba2+、Cl-、HCO3-

C.加入铝粉能放出氢气的溶液中: Ba2+、Cl-、Fe2+、NO3-

D.c(SO32-)=0.1 mol·L-1的溶液中: Ca2+, CIO-、SO42-、K+

#### 4. 选择题

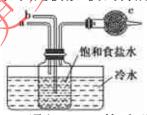
下列有关物质性质的比较,结论正确的是

A.碱性: LiOH RbOH B.溶解度: Na2CO3 < NaHCO3

C.还原性: HF>H2O>NH3 D.沸点: C2H5OH<C2H5SH

## 5. 选择题

如图是模拟"侯氏制碱法"制取NaHCO3的部分装置。下列操作正确的是()



A. a通入CO2, 然后b通入NH3, c中放碱石灰

B. b通入NH3, 然后a通入CO2, c中放碱石灰

C. a通入NH3, 然后b通入CO2, c中放蘸稀硫酸的脱脂棉

D. b通入CO2, 然后a通入NH3, c中放蘸稀硫酸的脱脂棉

#### 6. 选择题

某溶液中有Na+、NH4+、SO32-、Cl-、SO42-五种离子,若向其中加入过量的过氧化钠,微热并搅拌,溶液中离子的物质的量基本保持不变的是