# 四川省绵阳市2022届高三第三次诊断考试理综化学免费试卷

### 1. 选择题

化学与生活密切相关。下列叙述错误的是

- A.食用单晶冰糖的主要成分是单糖 B.硫酸亚铁可用作袋装食品的脱氧剂
- C.用水玻璃浸泡过的纺织品可防火 D.传播新冠病毒的气溶胶具有胶体性质

#### 2. 选择题

实验室用下图所示装置进行液体石蜡分解及其产物性质实验。下列操作或叙述错误的是



A.装置b、c中发生反应的基本类型不同

- B.实验中可能看不到b、c中溶液明显褪色
- C.d中溶液变浑浊证明石蜡分解产生了CO2
- D.停止加热后立即关闭K可以防止液体倒吸

### 3. 选择题

常温下,BaCO3的溶度积常数为Ksp,碳酸的电离常数为Ka1、Ka2,关于0.1 mol/L NaHCO3溶液的下列说法错误的是

A.溶液中的c(HCO3-)一定小于0.1 mol/L

B.c(H+)+c(H2CO3)=c(CO32)+c(OH-)

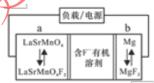
C.升高温度或加入NaOH固体,c(HCO)均增大

 $K = \frac{K_{al}}{K_{sp}}$ D.将少量该溶液滴入BaCl2溶液中,反应的平衡常数

c(Na

## 4. 选择题

氟离子电池是新型电池中的一匹黑马,其理论比能量高于锂电池。一种氟离子电池的工作原理 如图所示。下列说法正确的是



A.放电时,b是电源的正极

B.放电时,a极的电极反应为:LaSrMnO4F2+2e-=LaSrMnO4+2F-

C. 充电时, 电极a接外电源的负极

D.可将含F-的有机溶液换成水溶液以增强导电性

#### 5. 选择题

X、Y、Z均为短周期主族元素,Y的核电荷数为奇数,Z的核电荷数为X的2倍。X的最外层电子数等于Y与Z的最外层电子数之和。Y与Z同周期且Y的原子半径大于Z。下列叙述正确的是A.单质的熔点: Y>ZB.X的最高价氧化物的水化物为弱酸

