2022届高三上学期期末考试化学免费试卷（甘肃省武威第十八中学）

1. 选择题

化学点亮生活，下列对生活中的化学理解正确的是（　　）

A. 维生素C能帮助人体将Fe3+转化为易吸收的Fe2+，维生素C具有氧化性

B. 安装煤炭燃烧过程的“固硫”装置，主要是为了提高煤的利用率

C. 绿色化学要求从源头上减少或消除工业生产对环境的污染

D. 区分食盐是否加碘的方法是向食盐溶液中加少量淀粉，观察其是否变蓝

2. 选择题

下列化学用语正确的是

A. 甲烷分子的球棍模型:

B. 中子数为16的硫原子: $^{34}_{16}S$

C. NaH中氢离子结构示意图为:

D. 次氯酸结构式: H-Cl-O

3. 选择题

设NA为阿伏加德罗常数的值．下列说法中，正确的是（　　）

A. 标准状况下，22.4L的NO2和CO2混合气体中含有的氧原子数为4NA

B. 密闭容器中，46gNO2和N2O4的混合气体所含分子个数为NA

C. 常温常压下，22.4L的液态水含有2.24×10﹣8NA个OH﹣

D. 高温下，16.8 g Fe与足量水蒸气完全反应失去0.8NA个电子

4. 选择题

下列离子方程式正确的是

A. Fe与稀盐酸反应:2Fe+6H+=2Fe3++3H2↑

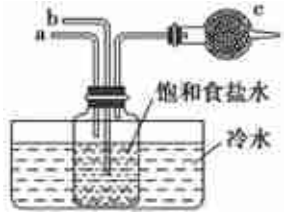
B. 向NaHSO4溶液中满加Ba(OH)2 至溶液呈中性Ba2++2OH-+2H++S042-=-BaSO4↓+2H2O

C. 向稀H2SO4溶液中滴加Ba(OH)2 溶液.Ba2++OH-+H++SO42-=BaSO4↓+2H2O

D. 向CaCl2 溶液中通人少量的CO2气体:Ca2++CO2+H2O=CaCO3↓+2H+

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

更多资料到官网：http://www.wuliaojz.com 官方公众号：物料家族