

2022届高三前半期高考模拟理科综合化学考试（广东省广州市岭南中学）

1.

下列说法中不正确的是

- A. K_2FeO_4 可代替 Cl_2 处理饮用水，有杀菌消毒作用
- B. CaO_2 属于碱性氧化物，也属于离子化合物，其阴阳离子个数比为1:2
- C. 浸泡过高锰酸钾溶液的硅藻土放于新鲜的水果箱内是为了保鲜水果
- D. 高温下可用金属钠还原四氯化钛来制取金属钛

2.

下列说法中不正确的有

- A. “青蒿一握，以水二升渍，绞取汁”，该过程属于物理变化
- B. 食品添加剂对于改善食品外观、防止食品腐败具有重要作用
- C. 将适量 SO_2 和 CO_2 分别通入 $BaCl_2$ 、 $CaCl_2$ 、 $Ba(NO_3)_2$ 溶液中，均无白色沉淀生成
- D. “浮梁巧烧瓷，颜色比琼玖”，描述的是陶瓷，陶瓷是一种硅酸盐产品

3.

设阿伏加德罗常数的值为 N_A ，下列说法正确的是

- A. 标准状况下，2.24L CH_3OH 分子中共价键的数目为0.5 N_A
- B. 1mol Na_2O_2 与足量 CO_2 充分反应，转移的电子数为2 N_A
- C. 用浓盐酸分别和 $KMnO_4$ 、 $KClO_3$ 反应制备1mol氯气，转移的电子数均为2 N_A
- D. 5.6gFe粉与足量S粉加热充分反应转移的电子数为0.2 N_A

4.

下列实验操作对应的现象和根据现象得出的结论均正确的是

实验操作

现象

结论

A向 $FeCl_3$ 溶液中加入浓NaOH溶液 溶液由黄色变为红棕色生成了氢氧化铁胶体

B向 Co_2O_3 中滴入浓盐酸 产生黄绿色气体 氧化性: $Cl_2 > Co_2O_3$

C向某溶液中滴加 $K_3[Fe(CN)_6]$ 溶液 产生蓝色沉淀 溶液中存在亚铁离子

D向 $NaHCO_3$ 溶液中滴加 $NaAlO_2$ 溶液有白色沉淀和气体产生 AlO_2^- 与 HCO_3^- 发生了双水解反应

A. A B. B C. C D. D

5.

下列有关实验装置的说法中正确的是