2021-2022年高一下期分班考试化学免费试卷完整版（广东省惠州市第一中学）

1. 选择题

下列说法不正确的是()

- A. 二氧化硫可用于漂白纸浆 B. 镁可用于制造信号弹和焰火
C. 氢氧化铁胶体能用于净水 D. 氯气不可用于自来水的消毒

2. 选择题

化学与生活、生产密切相关，下列有关说法正确的是

- A. Fe_3O_4 俗称铁红，常作红色油漆和涂料
B. 食盐、糖、醋可用作调味剂，不可用作食品防腐剂
C. 用活性炭为糖浆脱色和用次氯酸盐漂白纸浆的原理不相同
D. 植树造林提高城市绿化覆盖率，属于绿色化学

3. 选择题

我国古代许多文献中记录的现象都与化学有关，下列有关古代文献的说法，错误的是()

- A. “青蒿一握，以水二升渍，绞取汁”，不涉及化学变化
B. “曾青得铁则化为铜”指铜可以采用湿法冶炼
C. “丹砂(HgS)烧之成水银，积之又成丹砂”可知 HgS 受热会分解
D. “日照香炉生紫烟，遥看瀑布挂前川”，“紫烟”指“香炉”中碘升华的现象

4. 选择题

下列物质属于同一物质的是

- A. HCl 和盐酸 B. 纯碱和火碱
C. $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$ 和 Na_2CO_3 D. 液氯和氯气

5. 选择题

不能用胶体的知识解释的现象是()

- A. 豆浆中加入石膏做豆腐
B. 一支钢笔使用两种不同牌号的墨水，易出现堵塞
C. 向 $FeCl_3$ 溶液中加入 $NaOH$ 溶液，会出现红褐色
D. 在海水与河水交界处，易形成三角洲

6. 选择题

设 N_A 为阿伏加德罗常数的值。下列说法正确的是

- A. $0.2mol$ 熔融 $NaHSO_4$ 电离出 H^+ 的数目为 $0.2N_A$
B. $1mol$ 的 $FeCl_3$ 加到废水中可以得到氢氧化铁胶粒数为 N_A
C. $4.8g$ 氧气和臭氧混合气体原子数为 $0.3N_A$
D. 标况下， $11.2L SO_3$ 含有的分子数为 $0.5N_A$

7. 选择题

设 N_A 为阿伏加德罗常数的值。下列有关叙述正确的是

- A. $100g$ 质量分数为 46% 的乙醇(CH_3CH_2OH)水溶液中氧原子数为 $4N_A$
B. 标况下， $46g NO_2$ 所含分子数目为 N_A
C. $1mol Cl_2$ 通入足量 $NaOH$ 溶液中，转移电子数为 $2N_A$