

河北省藁城新冀明中学2021-2022年高一上学期12月月考化学免费试卷完整版

1. 选择题

设 N_A 表示阿伏加德罗常数的值，下列叙述中正确的是

- A. 常温常压下，11.2 L CO_2 所含的原子数为1.5 N_A
- B. 常温常压下，48 g O_3 含有的氧原子数为3 N_A
- C. 标准状况下，22.4 L H_2O 所含分子数为 N_A
- D. 标准状况下，22.4 L H_2 所含原子数为 N_A

2. 选择题

下列叙述正确的是()

- A. 固态氯化钠不导电，所以氯化钠是非电解质
- B. 铜丝能导电，所以铜是电解质
- C. 氯化氢水溶液能导电，所以氯化氢是电解质
- D. CO_2 溶于水能导电，所以 CO_2 是电解质

3. 选择题

过滤后的食盐水仍含有可溶性的 $CaCl_2$ 、 $MgCl_2$ 、 Na_2SO_4 等杂质。通过如下几个实验步骤，可制得纯净的食盐水：①加入稍过量的 Na_2CO_3 溶液；②加入稍过量的 $NaOH$ 溶液；③加入稍过量的 $BaCl_2$ 溶液；④滴入稀盐酸至无气泡产生；⑤过滤。正确的操作顺序是()

- A. ②③①④⑤
- B. ①②③⑤④
- C. ③②①⑤④
- D. ③②①④

4. 选择题

相同物质的量的 H_2O 和 H_2O_2 相比较，下列有关叙述中正确的是

- ①它们所含的分子数目之比为1:1
 - ②它们所含的O原子数目之比为1:2
 - ③它们所含的原子总数目之比为3:4
 - ④它们所含的H原子数目之比为1:1
 - ⑤它们所含的电子数目之比为5:9
- A. ①②③④ B. ②和③ C. ④和⑤ D. ①②③④⑤

5. 选择题

向含有 $FeCl_3$ 、 $FeCl_2$ 的混合稀溶液中滴加稀 $NaOH$ 溶液，可得到一种黑色分散系，其中分散系离子粒子是直径约为9.3nm的金属氧化物，下列有关说法中正确的是

- A. 该分散系的分散质为 Fe_2O_3
- B. 该分散系属于溶液
- C. 加入 $NaOH$ 时发生的反应可能为 $Fe^{2+} + 2Fe^{3+} + 8OH^- = Fe_3O_4 + 4H_2O$
- D. 用激光笔照射此黑色分散系不能看到“光亮的通路”

6. 选择题

嫦娥三号是中国国家航天局嫦娥工程第二阶段的登月探测器，它携带中国第一艘月球车，实现了中国首次月面软着陆。嫦娥三号中使用了大量合金。下列有关金属或合金的说法中不正确的是()

- A. 生铁属于合金
- B. 一般地，合金的熔点比它的各成分金属的更低
- C. 合金的化学性质与成分金属的化学性质不同
- D. 改变原料的配比、改变生成合金的条件，可以得到具有不同性能的合金