

2022贵州高一上学期人教版高中化学月考试卷

1.

用 N_A 表示阿伏加德罗常数的值。下列叙述中不正确的是

- A. 分子总数为 N_A 的 NO_2 和 CO_2 混合气体中含有的氧原子数为 $2N_A$ 。
B. 相同物质的量的 NO 与 NO_2 含有氮原子数相同。
C. 100g质量分数为98%的浓 H_2SO_4 中所含氧原子数为 $4N_A$ 。
D. 标况下, 5.6L CH_4 含有的分子数为 $0.25N_A$

2.

设阿伏加德罗常数的符号为 N_A , 标准状况下某 O_2 和 N_2 的混合气体 mg 含有 b 个分子, 则 ng 该混合物在相同状况下所占的体积(L)应是

- A. $\frac{22.4nb}{mN_A}$ L B. $\frac{22.4mb}{nN_A}$ L C. $\frac{22.4nN_A}{mb}$ L D. $\frac{nbN_A}{22.4m}$ L

3.

现有三组溶液: ①汽油和氯化钠溶液 ②39%的乙醇溶液 ③氯化钠和单质溴的水溶液, 分离以上各混合液的正确方法依次是

- A. 分液、萃取、蒸馏 B. 萃取、蒸馏、分液
C. 分液、蒸馏、萃取 D. 蒸馏、萃取、分液

4.

已知在3.2g某气体中所含分子数目为 3.01×10^{22} , 由此可推知该气体的摩尔质量是

- A. 64g B. 32g/mol C. 32g D. 64g/mol

5.

下列关于容量瓶及其使用方法的叙述, 正确的是

- ①是配制一定物质的量浓度的溶液的专用仪器
②使用前要先检查容量瓶是否漏液
③容量瓶可以用来加热
④不能用容量瓶贮存配制好的溶液