

山西省沁县中学2021-2022年高一前半期第二次月考化学题免费试卷在线检测

1. 选择题

下列说法正确的是()

- A. 物质的量是物质粒子的数量的简称
- B. 摩尔是用来描述物质所含微粒数目多少的基本物理量
- C. 我们把含有 6.02×10^{23} 个粒子的任何粒子的集合体计量为1摩尔
- D. 1 mol H_2 中含2 mol电子

2. 选择题

我国女科学家屠呦呦发现青蒿素，它是一种用于治疗疟疾的药物，2015年10月获得诺贝尔生理医学奖，下列有关青蒿素(化学式： $C_{15}H_{22}O_5$)叙述正确的是()

- A. 青蒿素的摩尔质量为 282
- B. 6.02×10^{23} 个青蒿素分子的质量约为 282g
- C. 1 mol 青蒿素的质量为 282 $g \cdot mol^{-1}$
- D. 282g 青蒿素中含有15个碳原子

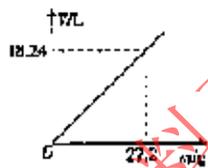
3. 选择题

用 N_A 表示阿伏加德罗常数的值。下列说法中正确的是

- A. 2.4 g 金属镁变成镁离子时失去的电子数为 $0.1N_A$
- B. 2 g 氢气中含有的原子数为 N_A
- C. 3.01×10^{23} 个氮分子中含有的原子数为 $2N_A$
- D. 17 g 氨气中含有的电子数为 $10N_A$

4. 选择题

如图表示某条件下 H_2S 气体的体积与质量的关系，则该条件下的气体摩尔体积为()



- A. $22.0L \cdot mol^{-1}$
- B. $22.4L \cdot mol^{-1}$
- C. $22.8L \cdot mol^{-1}$
- D. $23.2L \cdot mol^{-1}$

5. 选择题

下列各组物质中，所含分子数一定相同的是()

- A. 1 g H_2 和8 g O_2
- B. 0.1 mol HCl 和2.24 L He
- C. $150^\circ C$ ， $1.01 \times 10^5 Pa$ 时，18 L H_2O 和18 L CO_2
- D. 常温常压下，28 g CO 和 6.02×10^{22} 个 CO 分子

6. 选择题

下列关于 CO 和 CO_2 说法正确的是

- A. 质量相等时，分子数之比7：11
- B. 同温同压下，密度之比7：11
- C. 物质的量相同时，体积之比1：1
- D. 原子数相同时，物质的量之比2：3

7. 选择题