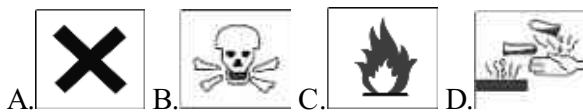


内蒙古包钢第一中学高一化学上册月考试卷免费试卷完整版

1. 选择题

在盛放浓硫酸的试剂瓶的标签上应印有下列警示标记中的 ( )



2. 选择题

下列说法正确的是

- A. 摩尔既是物质的量的单位，又是粒子的数量单位  
B.  $2 \text{ mol O}_2$  的摩尔质量是  $64 \text{ g/mol}$   
C. 当摩尔质量以  $\text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$  为单位时，在数值上与阿伏加德罗常数个该物质的微粒的质量总和相等(质量以  $\text{g}$  为单位)  
D.  $1 \text{ mol SO}_2$  中含有  $2 \text{ mol}$  氧元素

3. 选择题

下列实验操作：①过滤 ②溶解 ③蒸馏 ④取用药品 ⑤萃取 ⑥蒸发 ⑦配制一定浓度的溶液，一定要用到玻璃棒的是

- A. ①②④⑥ B. ①②③⑥ C. ①②⑥⑦ D. ①④⑤⑥

4. 选择题

用  $N_A$  表示阿伏加德罗常数，下列叙述中正确的是 ( )

- A. 标准状况下， $22.4 \text{ L H}_2\text{O}$  含有的分子数为  $N_A$   
B. 常温常压下， $1.06 \text{ g Na}_2\text{CO}_3$  含有的  $\text{Na}^+$  数为  $0.02N_A$   
C. 常温常压下， $N_A$  个  $\text{CO}_2$  分子占有的体积为  $22.4 \text{ L}$   
D. 物质的量浓度为  $0.5 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  的  $\text{MgCl}_2$  溶液中含有  $\text{Cl}^-$  个数为  $N_A$

5. 选择题

同温同压下， $1 \text{ mol H}_2$  和  $1 \text{ mol O}_2$ ，下列有关它们的说法正确的是

- A. 质量相同，体积不同 B. 分子数相同，质量不同  
C. 体积相同，分子数不同 D. 体积相同，原子数不同

6. 选择题

下列关于物质的量浓度表述不正确的是

- A.  $0.3 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  的  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  溶液中含有  $\text{Na}^+$  和  $\text{SO}_4^{2-}$  的物质的量之比为  $2:1$   
B. 当  $1 \text{ L}$  水吸收  $22.4 \text{ L}$  氨气时所得氨水的浓度不是  $1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ ，只有当  $22.4 \text{ L}$  氨气溶于水制得  $1 \text{ L}$  氨水时，其浓度才是  $1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$   
C. 在通常情况下， $22.4 \text{ L}$  的氯化氢气体中含有的  $\text{HCl}$  分子数小于  $N_A$   
D.  $10^\circ\text{C}$  时， $0.35 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  的  $\text{KCl}$  饱和溶液  $100 \text{ mL}$  蒸发掉  $5 \text{ g}$  水，冷却到  $10^\circ\text{C}$  时，其体积小于  $100 \text{ mL}$ ，它的物质的量浓度仍为  $0.35 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$

7. 选择题

下列实验过程中出现的异常情况，其可能原因分析错误的是