

湛江市高一化学高考模拟（2022年下半年）无纸试卷

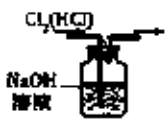
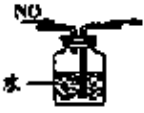
1. 选择题

NA为阿伏伽德罗常数的数值，下列叙述错误的是()

- A. 标准状况下，0.1 mol Cl_2 参加反应，转移的电子数目一定为0.2 NA
B. 标准状况下，11.2 L氦气中含有0.5 NA原子
C. 常温常压下，16 g O_2 和 O_3 混合气体中含有原子总数为NA
D. 1 mol Na与足量 O_2 反应，生成 Na_2O 和 Na_2O_2 的混合物，转移电子总数为NA

2. 选择题

下列装置所示的实验中，能达到实验目的是()

- A.  分离碘酒中的碘和酒精
B.  除去 Cl_2 中的HCl
C.  排水集气法收集NO
D.  实验室制氨气

3. 选择题

下列反应的离子方程式不正确的是()

- A. 铁与稀盐酸反应： $2\text{Fe} + 6\text{H}^+ = 2\text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2\uparrow$
B. 氢氧化钠溶液与盐酸反应： $\text{OH}^- + \text{H}^+ = \text{H}_2\text{O}$
C. 锌与硫酸铜溶液反应： $\text{Zn} + \text{Cu}^{2+} = \text{Zn}^{2+} + \text{Cu}$
D. 氯化钡溶液与稀硫酸反应： $\text{SO}_4^{2-} + \text{Ba}^{2+} = \text{BaSO}_4\downarrow$

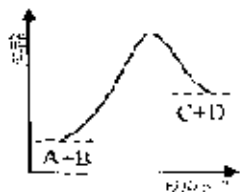
4. 选择题

下列关于元素周期表的叙述中不正确的是()

- A. 元素种类最多的族是第VIII族
B. 第IA族金属元素单质均能与水反应
C. 第IIA族中无非金属元素
D. 金属元素的种类比非金属元素多

5. 选择题

已知反应 $\text{A} + \text{B} = \text{C} + \text{D}$ 的能量变化如下图所示，下列说法正确的是()



- A. 该反应是放热反应
B. 只有在加热条件下才能进行
C. 反应物的总能量高于生成物的总能量
D. 反应中断开化学键吸收的总能量高于形成化学键放出的总能量

6. 选择题