

高一后半期线上教学测试化学免费试题带答案和解析（2021-2022年辽宁省铁岭市调兵山市第二高级中学）

1. 选择题

用 N_A 代表阿伏加德罗常数的数值。下列说法正确的是

- A. 2.24L CO_2 所含氧原子数为 $0.2N_A$
B. $0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ Na_2SO_4 溶液中含有 $0.1N_A$ 个 SO_4^{2-}
C. 标准状况下，22.4L CH_3CH_2OH 中含有 N_A 个 CH_3CH_2OH 分子
D. 常温常压下，28g CO 和 N_2 组成的混合气体中含有的原子总数为 $2N_A$

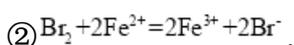
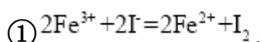
2. 选择题

下列反应的离子方程式中正确的是

- A. 铁与盐酸反应： $2Fe + 6H^+ = 2Fe^{3+} + 3H_2\uparrow$
B. 过氧化钠与二氧化碳反应： $2Na_2O_2 + 2CO_2 = 4Na^+ + 2CO_3^{2-} + O_2\uparrow$
C. 金属钠与水反应： $Na + H_2O = H_2\uparrow + Na^+ + OH^-$
D. 硫酸铜溶液和氢氧化钡溶液混合： $Cu^{2+} + SO_4^{2-} + Ba^{2+} + 2OH^- = Cu(OH)_2\downarrow + BaSO_4\downarrow$

3. 选择题

根据反应式：



可判断离子的还原性从强到弱的顺序是

- A. Br^- 、 I^- 、 Fe^{2+} B. I^- 、 Fe^{2+} 、 Br^-
C. Br^- 、 Fe^{2+} 、 I^- D. Fe^{2+} 、 I^- 、 Br^-

4. 选择题

下面是某同学的化学笔记，需要改正的是

- A. 实验后剩余的钠粒，不能放回原试剂瓶中
B. 在自然界中，钠元素和氯元素只以化合态存在
C. Na_2O_2 可作为呼吸面具里氧气的来源
D. 盐酸的工业制法： $H_2 + Cl_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2HCl$

5. 选择题

要鉴定某溶液中所含的一种阳离子为 Fe^{2+} （且未被氧化），最好的方法是（ ）

- A. 加入 $NaOH$ 溶液 B. 先加入 $KSCN$ 溶液再加氯水
C. 先加氯水再加 $KSCN$ 溶液 D. 加入锌片

6. 选择题

下列除杂质(括号中物质为杂质)所用试剂或方法不正确的是

- A. $CO_2(CO)$ ：通入 O_2 后点燃 B. $Mg(OH)_2 [Al(OH)_3]$ ： $NaOH$ 溶液
C. $NaCl(I_2)$ ：升华 D. $N_2(O_2)$ ：通过灼热的铜网

7. 选择题

下列关于氯气的叙述正确的是