

高一化学上册单元测试免费试卷完整版

1. 选择题

下列关于胶体的叙述不正确的是()

- A. 用饱和氯化铁溶液滴入沸水中至红褐色, 得到的氢氧化铁胶体带正电荷
- B. 胶体区别于其他分散系的本质特征是分散质的微粒直径在 $10^{-9} \sim 10^{-7} \text{m}$ 之间
- C. 用丁达尔效应可区别氯化钠溶液和氢氧化铁胶体
- D. 氢氧化铁胶体能够使水中悬浮的固体颗粒沉降, 达到净水目的

2. 选择题

氮化铝(AlN , Al 和 N 的相对原子质量分别为27和14)广泛用于电子、陶瓷等工业领域。在一定条

高温

件下, AlN 可通过反应 $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{N}_2 + 3\text{C} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{AlN} + 3\text{CO}$ 合成。下列叙述正确的是()

- A. 上述反应中, N_2 是还原剂, Al_2O_3 是氧化剂
- B. 上述反应中, 每生成 1mol AlN 需转移 3mol 电子
- C. AlN 中氮元素的化合价为+3
- D. AlN 的摩尔质量为 41g

3. 选择题

城市环保部门为了使生活垃圾得到合理利用, 实施了生活垃圾分类投放的办法。其中塑料袋、废纸、旧橡胶等属于()

- A. 无机物
- B. 有机物
- C. 盐类
- D. 非金属

4. 选择题

R 、 X 、 Y 和 Z 是四种元素, 其常见化合价均为+2价, 且 X^{2+} 与单质 R 不反

应, $\text{X}^{2+} + \text{Z} = \text{X} + \text{Z}^{2+}$, $\text{Y} + \text{Z}^{2+} = \text{Y}^{2+} + \text{Z}$ 。这四种离子被还原成0价时, 表现的氧化性强弱顺序为()

- A. $\text{R}^{2+} > \text{X}^{2+} > \text{Z}^{2+} > \text{Y}^{2+}$
- B. $\text{X}^{2+} > \text{R}^{2+} > \text{Y}^{2+} > \text{Z}^{2+}$
- C. $\text{Y}^{2+} > \text{Z}^{2+} > \text{R}^{2+} > \text{X}^{2+}$
- D. $\text{Z}^{2+} > \text{X}^{2+} > \text{R}^{2+} > \text{Y}^{2+}$

5. 选择题

关于反应 $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH} + \text{H}_2 \uparrow$ 的说法错误的是()

- A. 属于氧化还原反应
- B. 金属钠发生还原反应
- C. 水发生还原反应
- D. H_2 是还原产物

6. 选择题

单质钛(Ti)抗腐蚀能力强(放在大海中几周后仍金光闪闪), 机械强度高, 有“未来金属”之称。又因用它制的“骨头”置入人体后可以在上面长肉, 所以又有“亲生物金属”之美誉。工业上常用硫酸分解钛铁矿(FeTiO_3 , 铁为+2价)的方法来制取 TiO_2 , 再由 TiO_2 制金属钛。主要反应有:

- ① $\text{FeTiO}_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Ti}(\text{SO}_4)_2 + \text{FeSO}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$
- ② $\text{Ti}(\text{SO}_4)_2 + 3\text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{TiO}_3 \downarrow + 2\text{H}_2\text{SO}_4$