

四川高一化学期末考试（2022年上册）在线免费考试

1. 选择题

中华民族有着光辉灿烂的发明史，下列发明创造不涉及氧化还原反应的是

- A. 用胆矾炼铜
- B. 用铁矿石炼铁
- C. 黑火药的使用
- D. 打磨磁石制指南针

2. 选择题

工业上所说的“液碱”，一般是指氢氧化钠的水溶液。以下是一些常用的危险品标志，装运“液碱”的包装箱应贴的图标是

- A.  B.  C.  D. 

3. 选择题

下列试剂中，能用带玻璃塞的试剂瓶贮存的是

- A. 氢氟酸 B. 氢氧化钠 C. 盐酸 D. 水玻璃

4. 选择题

下列叙述正确的是

- A. 生铁的熔点高于纯铁 B. Na_2O_2 、 Mn_2O_7 均属碱性氧化物
- C. 纯碱、明矾均属盐类 D. 胶体能通过半透膜

5. 选择题

今年11月18日射洪撤县设市，于当晚8点的焰火晚会也将庆祝活动推向了高潮。焰火与高中化学中“焰色反应”知识有关。下列有关“焰色反应”说法中正确的是

- A. 焰色反应实验前铂丝应先用稀硫酸洗涤
- B. NaCl 与 Na_2SO_4 灼烧时火焰颜色相同
- C. 焰色反应均应透过蓝色钴玻璃观察
- D. 焰色反应属于复杂的化学变化

6. 选择题

化学与生活密切相关，下列说法错误的是

- A. 高纯硅可用于制作光感电池
- B. 胃舒平（主要成分：氢氧化铝）可用于胃酸中和剂
- C. 铝合金大量用于高铁建设
- D. 生活中常用的玻璃、水泥和陶瓷材料均需用石灰石作工业原料生产

7. 选择题

在水溶液中，下列电离方程式中正确的是

- A. $\text{NaHCO}_3 = \text{Na}^+ + \text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-}$ B. $\text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{Ca}^{2+} + (\text{OH})_2^-$
- C. $\text{Ba}(\text{AlO}_2)_2 = \text{Ba}^{2+} + 2\text{AlO}_2^-$ D. $2\text{Fe}^{3+} + 3\text{SO}_4^{2-} = \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$