

建德市2022年高一化学前半期期末考试带答案与解析

1. 选择题

市场上销售的食品包装有多种方式，其中一种为真空包装，如香肠、盐水鸭、月饼等食品，抽出包装袋内空气并放入一小包铁粉。那么铁粉的主要表现的性质是

- A. 氧化性 B. 还原性 C. 漂白性 D. 酸性

2. 选择题

下列叙述正确的是

- A. 金属被人类开发利用的大致年限之所以有先后，主要取决于金属在地壳中的含量多少
B. 海水中含有丰富的碘元素，因此碘被称为“海洋元素”
C. 高炉炼铁的主要反应原理是碳在高温下直接将氧化铁还原成铁
D. 在海水中加入石灰乳可得氢氧化镁沉淀，这是从海水中富集镁的基本方法

3. 选择题

^{13}C 呼气法在医学上常用于幽门螺旋杆菌的诊断。下列关于 ^{13}C 的说法中正确的是

- A. 质子数是6 B. 质量数是6 C. 电子数是13 D. 中子数是13

4. 选择题

下列关于硅单质及其化合物的说法正确的是（ ）

- ①硅是构成一些岩石和矿物的基本元素
②水泥、玻璃、水晶饰物都是硅酸盐制品
③高纯度的硅单质广泛用于制作光导纤维
④陶瓷是人类应用很早的硅酸盐材料

- A. ①② B. ②③ C. ①④ D. ③④

5. 选择题

下列物质中，属于电解质且能够导电的是

- A. 固体氯化钠 B. 熔融氯化镁 C. 液态氯化氢 D. NaOH 溶液

6. 选择题

下列说法或化学用语正确的是（ ）

- A. NaCl的摩尔质量：58.5g
B. 次氯酸的电离方程式可表示为 $HClO = H^+ + ClO^-$
C. 钠原子的结构示意图为：
D. ^{40}Ca 和 ^{42}Ca 互为同位素

7. 选择题

下列有关离子（或物质）的检验及结论，正确的是（ ）

- A. 用丁达尔效应可鉴别NaCl溶液和Fe(OH)₃胶体
B. 焰色反应实验中，透过蓝色钴玻璃，可观察到 Na^+ 离子火焰呈黄色
C. 检验Na₂CO₃固体中是否混有NaHCO₃，可向固体中直接滴加稀盐酸，如果观察到立刻有气体产生，说明混有NaHCO₃
D. 向某无色溶液中加入BaCl₂溶液有白色沉淀出现，再加入稀盐酸，沉淀不消失，则该溶液中一定含有 SO_4^{2-}