

山东2022年九年级上学期化学期末考试无纸试卷

1. 选择题

下列各组物质中分类正确的是()

- A. 酸: CH_3COOH 、 NaHSO_4 、 H_2SO_4
B. 碱: $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 、 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 、 Na_2CO_3
C. 盐: NH_4NO_3 、 MgCl_2 、 CH_4
D. 氧化物: H_2O 、 NO_2 、 Fe_3O_4

2. 选择题

分别将下列各组物质加入水中, 能得到无色、透明溶液的是()

- A. KCl NaOH CuSO_4 B. BaCl_2 NaOH H_2SO_4
C. HNO_3 KCl Na_2SO_4 D. FeCl_2 KCl MgCl_2

3. 选择题

为保障“舌尖上的安全”, 下列做法合理的是()

- A. 霉变大米煮熟后食用
B. 为保障腊肠肉质鲜美, 添加过量的亚硝酸钠
C. 做蛋糕时加入少量的小苏打, 使它更松软
D. 用甲醛溶液浸泡荔枝, 以保鲜防腐

4. 填空题

硫酸氢钠用途广泛, 印染工业用作酸性染料的助染剂, 还可用于土壤的改良, 它在水中可解离出 Na^+ 、 H^+ 、 SO_4^{2-} , 请按要求完成下面问题:

- (1)硫酸氢钠中硫元素的化合价_____。
(2)硫酸氢钠溶液的 pH _____7(填“>”或“<”), 用湿润的 pH 试纸进行测量, 所得结果____(填“偏大”或“偏小”)。
(3)向硫酸氢钠溶液中加入 Fe_2O_3 粉末, 观察到的现象为_____。

5. 填空题

元素周期表是学习化学的重要工具。如图是元素周期表的一部分, 根据所学知识回答下列问题。

			He
	X		Ne
	Y	Z	Ar

- (1) X 、 Y 、 Z 代表三种不同元素, 下列判断错误的是_____。
A. 原子序数 $\text{Z} > \text{Y}$
B. 核外电子数 $\text{Y} = \text{X} + 8$
C. Y 和 Z 处于同一族
(2)由 X 元素和 Y 元素组成的化合物的化学式为_____;
(3) R^{2+} 与 Ne 的核外电子排布相同, 则 R 的元素符号是____, 它处在元素周期表中第____周期。

6. 填空题

室温下, 将氢氧化钠溶液慢慢滴入装有稀盐酸的烧杯中, 用温度计测量出烧杯中溶液的温度,