

2022届初三下册月考化学专题训练（安徽省芜湖市）

1. 选择题

下列质量增加的变化有一种与其它三种存在本质的区别，这种变化是（ ）

- A. 长期放置在空气中的氢氧化钠质量增加
- B. 久置的生石灰质量增加
- C. 长期敞口放置的浓硫酸质量增加
- D. 久置的铁钉生锈质量增加

2. 选择题

人体中一些体液或排泄物的pH范围如下，其中酸性最强的是（ ）

- A. 胃液0.9~1.5 B. 唾液6.6~7.1 C. 尿液4.7~8.4 D. 胰液7.5~8.0

3. 选择题

下列反应的化学方程式书写错误的是（ ）

- A. Fe与稀HCl: $2\text{Fe} + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\uparrow$
- B. CO₂使澄清石灰水变浑浊: $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$
- C. Ba(OH)₂溶液与稀H₂SO₄: $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4\downarrow + 2\text{H}_2\text{O}$
- D. AgNO₃溶液与稀HCl: $\text{AgNO}_3 + \text{HCl} = \text{AgCl}\downarrow + \text{HNO}_3$

4. 选择题

在A + B → 盐 + 水的反应中，A和B不可能是（ ）

- A. HCl和NaOH B. CO₂和NaOH
- C. H₂SO₄和Fe₂O₃ D. H₂SO₄和BaCl₂

5. 选择题

现有100 g溶质质量分数为10%的NaCl溶液，要使溶液的溶质质量分数增大一倍，下列操作中正确的是（ ）

- A. 加入10 g NaCl B. 加入水5 g
- C. 蒸发掉50 g水 D. 加入100 g 10%NaCl溶液

6. 选择题

为了探究镁、锌、铜三种金属的活动性强弱，将形状、大小相同的三种金属分别放入装有X溶液的试管中，通过观察现象即能得出实验结论。则X溶液是

- A. 稀硫酸 B. 硝酸银溶液 C. 氯化铜溶液 D. 氯化镁溶液

7. 选择题

据报道，某经营宾馆的不法商人用氢氧化钠溶液浸泡、洗涤床单和被套，导致它们显碱性，引起顾客皮肤不适，氢氧化钠溶液的pH可能是（ ）

- A. 3 B. 7 C. 13 D. 5

8. 选择题

工业生产中，可用盐酸洗去铁材表面上的致密氧化层，但冬天反应变缓而影响生产，为提高酸洗液的浓度或温度以加快反应保证生产，可在酸洗液中加入（ ）

- A. 食盐 B. 生石灰 C. 浓硫酸 D. 固体氢氧化钠