

普洱市高一化学上册期末考试试卷完整版

1. 选择题

在下列化学方程式中，不能用离子方程式 $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4\downarrow$ 来表示的是（ ）

- A. $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4\downarrow + 2\text{NaCl}$ B. $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4\downarrow + 2\text{H}_2\text{O}$
C. $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4\downarrow + 2\text{HCl}$ D. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4\downarrow + 2\text{HNO}_3$

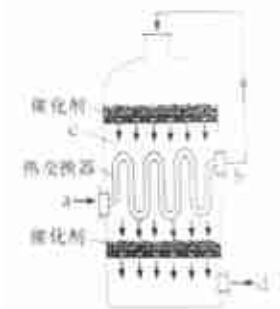
2. 选择题

下列说法中正确的是

- A. 铁在干燥的空气中剧烈燃烧有黑色固体生成
B. 铁跟盐酸反应生成氯化铁和氢气
C. 铁丝浸入硫酸铜溶液中片刻，其表面出现红色的铁锈
D. 烤蓝是在铁制品表面通过化学反应生成致密的氧化膜以防止铁生锈

3.

在硫酸工业生产中，为了有利于 SO_2 的转化，且能充分利用热能，采用了中间有热交换器的接触室（见右图）。下列说法错误的是



- A. a、b两处的混合气体成分含量相同，温度不同
B. c、d两处的混合气体成分含量相同，温度不同
C. 热交换器的作用是预热待反应的气体，冷却反应后的气体
D. c处气体经热交换后再次催化氧化的目的是提高 SO_2 的转化率

4. 选择题

下列事故的处理方式不正确的是

- A. 不慎碰倒酒精灯，洒出的酒精在桌面上燃烧，应立即用湿抹布扑灭
B. 当出现CO中毒时，应立即将中毒者抬到室外新鲜空气处
C. 眼睛里不慎溅入强碱溶液，应立即用水冲洗，边洗边眨眼睛，不能用手揉眼睛
D. 浓硫酸沾到皮肤上，应立即用大量的水冲洗，然后涂上氢氧化钠溶液

5. 选择题

甲、乙、丙、丁分别是 Na_2CO_3 、 AgNO_3 、 BaCl_2 、盐酸四种无色溶液中的一种，它们两两反应后的现象如下：甲+乙→沉淀；甲+丙→沉淀；乙+丙→沉淀；丙+丁→沉淀；乙+丁→无色无味气体。则甲、乙、丙、丁四种溶液依次是

- A. BaCl_2 、 Na_2CO_3 、 AgNO_3 、盐酸
B. BaCl_2 、 Na_2CO_3 、盐酸、 AgNO_3
C. Na_2CO_3 、盐酸、 AgNO_3 、 BaCl_2
D. AgNO_3 、盐酸、 BaCl_2 、 Na_2CO_3