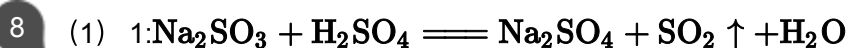


2020届广东省深圳市高三下学期第二次线上测试 (全国I卷) 理综化学试题

一、选择题

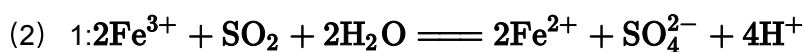
1 B 2 B 3 C 4 C 5 D 6 A 7 D

二、非选择题



2:洗气瓶或广口瓶

3:bc



2:铁氰化钾或 $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$

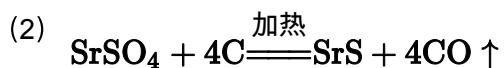
3:溶液出现棕红色时没有生成蓝色沉淀

(3) 1:过滤、洗涤；干燥、称量

2: $(\frac{m_1}{233} + \frac{m_2}{64}) \times 22.4$

3:C溶液中溶解的 SO_2 未被充分排除或空气除氧不彻底

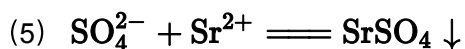
9 (1) 煤油



(3) $\text{Ca}(\text{OH})_2$, MgO

(4) 1:8 : 1

2:随着蒸馏水溶剂的增加, 在冷却结晶、过滤的过程中部分氢氧化锶留在母液中导致产率减小



(6) B

(7) $\text{SrCl}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$

10 1: $-2a + 2b$

2: 活性炭

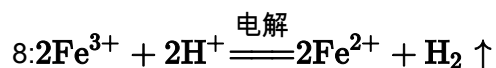
3: $p_3 > p_2 > p_1$

4: 吸热

5: 移出产物 H_2 或 S_2

6: 0.018

7: =



9: 气液比减小, 通入 H_2S 的总量减少, 参加反应的 H_2S 的量减少, 吸收速率减小; 吸收液量增大, 气液接触更充分, 使硫化氢的吸收率增大

三、化学——选修3: 物质结构与性质

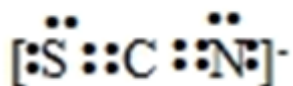
11 (1) 1:L

2:5

(2) $F > O > C$

$2N_A$

sp



二者都是离子晶体, O^{2-} 所带电荷比 F^- 多, 氧化钠的晶格能大于氟化钠

(3) Na^+

(4) BC

(5) $\frac{\sqrt{2}}{4}a$

12 (1) Br_2 、 $FeBr_3$

(2) 氧化反应

(3) 对甲基苯乙醇



(5) 碳碳双键、醛基

(6) 18;

