

17 暑假高二化学参考答案

第一讲

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	D	B	C	A	C	A	C	略	A	D
题号	11	12	13	14	15	16				
答案	A	D	B	B	略	略				

第二讲

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9
答案	略	B	A	A	B	C	C	D	C

第三讲

题号	1	2	3		
答案	D	B	①4; ②1; ③3; ④2		

第四讲

题号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案	D	D	C	D	C	C	A	B

9、(1) 提供水蒸气; (2) c; (3) 氧气; (4) 爆鸣实验; (5) 四氧化三铁

第五讲

题号	1	2	3	4	5	6	7
答案	A	D	B	B	D	B	B

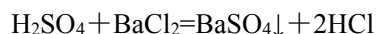
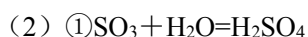
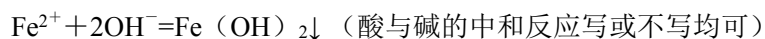
8、(1) 1组 (2) 2mol/L (3) 1: 1

第六讲 略

第七讲

1、(1) ①A 中溶液进入 B 中, 开始产生白色沉淀, 然后变为灰绿色, 最后变成红褐色

②打开止水夹 a, 使 A 管反应一段时间至 B 中导管有均匀气泡产生后再夹紧止水夹 a



②取固体溶于盐酸后, 再滴加 KSCN 溶液, 观察到溶液变红色

③吸收 SO_2



【解析】(1) 由装置 a 看出, 实验的原理为先使铁与稀硫酸反应生成 H_2 和 FeSO_4 , 打开止水夹 K, 使生成的 H_2 将装置内空气全部排出后关闭止水夹, H_2 产生的压力将 A 管中的 FeSO_4 溶液“压”入 B 管中, 产生 $\text{Fe}(\text{OH})_2$ 白色沉淀, 处于 H_2 的保护中, 能保持较长时间不变色。

(2) 试管甲能产生白色沉淀, 说明一定产生了 SO_3 , SO_2 不与 BaCl_2 溶液反应, 故乙装置的作用是检验 SO_2 , 而丙装置的作用是吸收 SO_2 , 防止污染。根据题意, 加热 FeSO_4 固体时产生 SO_2 、 SO_3 和 Fe_2O_3 , 再结合电子守恒可写出反应的化学方程式。

2、(1) 试管

(2) ① $\text{Cl}_2 + 2\text{Fe}^{2+} = 2\text{Cl}^- + 2\text{Fe}^{3+}$ ② Fe^{2+} 有氧化性 ③ 铁粉逐渐溶解, 溶液由棕黄色变为浅绿色 ④ 在 FeCl_3 溶液中加入铜片 $\text{Cu} + 2\text{Fe}^{3+} = \text{Cu}^{2+} + 2\text{Fe}^{2+}$ 实验结论: Fe 只有还原性, Fe^{3+} 只有氧化性, Fe^{2+} 既有氧化性, 又有还原性。

(3) A E F

(4) 在亚铁盐溶液中加入少量稀硫酸和铁粉

3、(1) 离子方程式为: $\text{Fe} + 2\text{Fe}^{3+} \rightarrow 3\text{Fe}^{2+}$

(2) 最后溶液中 $c(\text{FeCl}_3) = 0.5 \text{ mol/L}$

(3) 需要通入标况下氯气 16.8L.

第八讲

题号	1	2	3
答案	C	A	D

第九讲

题号	1	2	3
----	---	---	---

答案	A	A	D
----	---	---	---

第十一讲

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	C	C	D	B	C	A	C	C	C	B
题号	11	12	13	14						20
答案	A	D	A	D						D