

中原名校 2021—2022 学年假期汇编试题

高一化学参考答案（四）

一、选择题（本题包括 16 小题，每题 3 分，共 48 分，每小题只有一个选项符合题意）

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

二、非选择题（本题包括 5 小题，共 52 分）

17. 【参考答案】（7 分）

(1) 铜盐、碳酸盐、碱式盐、盐、化合物、纯净物（任意三种）（3 分）

(2) $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3 + 4\text{H}^+ \rightleftharpoons 2\text{Cu}^{2+} + \text{CO}_2\uparrow + 3\text{H}_2\text{O}$ （2 分）

(3) ②③（2 分）

18. 【参考答案】（12 分）

(1) A（1 分）

(2) ①取少量固体补铁剂于试管中，加水溶解，再滴加几滴 KSCN 溶液，若溶液变成血红色，则补铁剂中铁元素已被氧化（2 分）

②还原性（1 分）

(3) ①Fe（2 分）

②玻璃棒、漏斗（2 分）

③冷却结晶（2 分）

④ $2\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\Delta} \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_2\uparrow + \text{SO}_3\uparrow + 14\text{H}_2\text{O}$ （2 分）

19. 【参考答案】（11 分）

(1) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 、HCl、 HNO_3 、 Cl_2 、 AgNO_3 ;(每空 1 分)

(2) $\text{BaSO}_3 + 2\text{H}^+ = \text{Ba}^{2+} + \text{SO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(3) 中和 OH^- ，防止对 C 的检验产生干扰(2 分)

(4) 会使 SO_3^{2-} 对 SO_4^{2-} 的检验产生干扰，不能确认 SO_4^{2-} 是否存在(2 分)

20. 【参考答案】（10 分,每空 2 分）

(1) $2\text{ClO}_3^- + \text{SO}_2 = 2\text{ClO}_2 + \text{SO}_4^{2-}$ 2:5

(2) 大 5

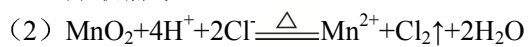
(3) 3.725g 或 3.7g

【解析】 3.55g Cl_2 物质的量为 $\frac{3.55}{71\text{g/mol}} = 0.05\text{mol}$ ，每 1 mol Cl_2 氧化物质生成 2 mol Cl^- ，

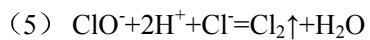
共能得电子 2 mol，则 3.55g Cl_2 共能得电子 0.1mol，1mol NaClO 氧化物质自身被还原为 Cl^- ，则共能的电子 2 mol，由于 100g 某 84 消毒液与 3.55g 氯气的氧化能力相当，所以 0.05mol Cl_2 相当于 0.05mol NaClO ，质量为 $0.05\text{mol} \times 74.5\text{g/mol} = 3.725\text{g}$ ，因此 100g 该产品含有 3.725g 次氯酸钠。故答案为：3.725g。

21. 【参考答案】 (12分, 每空2分)

(1) 分液漏斗



(3) 减少



(6) 溶液的酸碱性 (或酸碱性或 pH)