

高一化学参考答案

1-10 每题 2 分, 11-20 每题 3 分, 共 50 分

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
D	D	D	C	D	D	C	B	B	D	D	D	B	C	B	D	B	A	C	C

21、(12分, 每空2分)

I. (1) ②③①④ (2) ③②④① (3) ③②①④

II. (1) 变小 (2) 变大 (3) 不变

22、(8分, 每空2分)

(1) 9 (2) 50.4

100mL 容量瓶、玻璃棒、烧杯、胶头滴管、100mL 量筒 (漏一项得 1 分, 漏两项不得分)

(3) C E

23、(10分, 每空2分)

(1) HCl, MgCl₂

(2) $H^+ + OH^- = H_2O$ $Mg^{2+} + 2OH^- = Mg(OH)_2 \downarrow$

(3) 取最后一次洗涤液少许, 加入酸化 AgNO₃, 若无沉淀, 则已洗净 (或检验 Ba²⁺)

(4) 0.5

24、(10分, 每空2分)

(1) Cu₂O 还原

(2) $3Cu_2O + 2NO_3^- + 14H^+ = 6Cu^{2+} + 2NO \uparrow + 7H_2O$

(3) 11.2

(4) $K_2S_2O_8 + 2KI = 2K_2SO_4 + I_2$ (单、双线桥均可, 箭头指向位置错误或电子转移数错误均不得分)

25、(10分, 每空2分)

(1) 关闭活塞 K, 将末端导管插入试管 A 的水中, 用酒精灯微热硬质试管, 若末端导管有连续均匀的气泡冒出, 撤去酒精灯冷却一段时间, 在导管内形成一段水柱, 并且一段时间不回落, 则证明装置的气密性良好。

(2) 防止 A 中的水蒸气进入硬质玻璃管使 Ca₃N₂ 潮解

(3) 反应结束后, 先将末端导管从试管 A 中拔出, 再熄灭酒精灯。

(4) ① 2.85

② 因为钙的总量不变, 若通入的 N₂ 中混有少量 O₂, 所得产物中会混有氧化钙, 会使该增重的质量 (m₂) 偏大, 使求的 n(N) 会偏大, 所以 x 值会减小。