

高一化学

I 卷 选择题 (共 42 分)

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

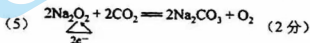
II 卷 非选择题 (共 58 分)

15 (16 分).

I: (1) 钠熔成小球, 燃烧, 发出黄色火焰, 生成淡黄色固体 (1 分);

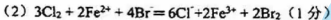
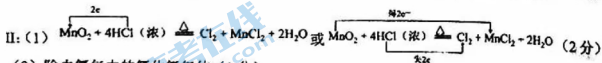
(2) ①水>钠>煤油 (1 分) ② $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{Na}^+ + 2\text{OH}^- + \text{H}_2 \uparrow$ (2 分)II: (1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{H}^+ = \text{Ca}^{2+} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ (2 分) (2) c (1 分) (3) 浓硫酸 (1 分)

(4) 无明显现象 (不复燃)、带火星木条复燃 (2 分)

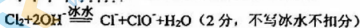


(6) 加入过量稀硫酸 (或稀盐酸), 将生成的气体导入澄清石灰水, 若变浑浊, 则说明两者反应了 (2 分)

16 (14 分).

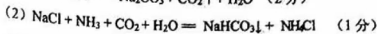
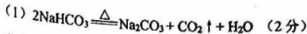
I: (1) 氯水与 Na_2CO_3 溶液反应, 产生气泡; 氯水与 AgNO_3 溶液反应, 产生白色沉淀 (2 分)(3) HCl (1 分), $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HCl} + \text{HClO}$, $2\text{HClO} = 2\text{HCl} + \text{O}_2 \uparrow$ (条件为光照) (2 分)

(2) 除去氯气中的氯化氢气体 (1 分)

(4) 避免生成 NaClO_3 , 有利于生成 NaClO (1 分);

(5) B (1 分)

17. (7分)



(3) AC (2分)



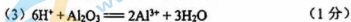
(5) $\frac{106(b-a)}{11a} \times 100\%$ (1分)

18. (10分)

(1) MgO、CaO、Fe₂O₃、FeO (2分, 写对2个给1分)

(2) 增大接触面积, 加快反应速率, 使反应更充分 (1分)

可除去含钛高炉渣中的单质铁, 从而减少“酸浸”时盐酸的用量 (1分)



(4) TiO₂、SiO₂ (2分)

(5) 除去滤渣中的SiO₂ (1分)

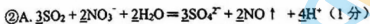
(6) 还原 (1分)

(7) a (1分)

19. (11分)

(1) 碱性、漂白性 (2分)

(2) ① 检验白雾中是否有Cl₂, 排除Cl₂干扰 (1分)

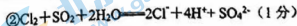


B. Ag₂SO₄ (1分)。

(3) $\text{Cl}^- + \text{ClO}^- + 2\text{H}^+ = \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ (2分);

向漂白精溶液中逐滴滴入硫酸, 观察溶液颜色是否变为黄绿色 (2分)。

(4) ① CaSO₄ (1分)



北京高一高二高三期中试题下载

京考一点通团队整理了【**2023年10-11月北京各区各年级期中试题 & 答案汇总**】专题，及时更新最新试题及答案。

通过【**京考一点通**】公众号，对话框回复【**期中**】或者点击公众号底部栏目<**试题专区**>，进入各年级汇总专题，查看并下载电子版试题及答案！

