

高三年级适应性练习

化学参考答案及评分标准

一、选择题(本题共15小题,每小题3分,共45分。每小题只有一个选项最符合题意。)

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

二、填空题(本题共4小题,共55分。)

16. (除标注外每空2分,共14分)

(1)p(1分)

(2)BC

(3) $\text{PbSO}_4 + \text{CO}_3^{2-} \rightleftharpoons \text{PbCO}_3 + \text{SO}_4^{2-} \quad 10^{-5.6}$

(4) $\text{PbCO}_3 + 2\text{H}^+ = \text{Pb}^{2+} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

(5)①粗铅(1分) Cu和Ag(1分)

②随着电解的进行,电解液中 Pb^{2+} 的浓度降低(1分)

$\text{PbO}_2 + 2\text{e}^- + 4\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} = \text{PbSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

17. (除标注外每空2分,共13分)

(1)浓硫酸(1分)

(2) adeg 长颈漏斗(1分)

(3) $6\text{SCl}_2 + 16\text{NH}_3 = \text{S}_4\text{N}_4 \downarrow + 2\text{S} \downarrow + 12\text{NH}_4\text{Cl}$

(4)①C(1分)

当滴入最后半滴氢氧化钠溶液,溶液由红色变为橙色,且半分钟不褪去

② $\frac{9.2xa - 4.6yb}{w} \%$

(5)添加尾气处理装置

18. (除标注外每空 2 分, 共 14 分)

(1) +131

(2) CO (1 分)

(3) BC

(4) ① $\text{CO}_2(\text{g}) + 4\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_4(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ 放热 (1 分)

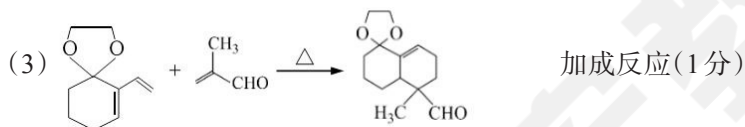
② < 0.45

③ 700°C 以上, 副反应几乎不发生; 升温时, RWGS 反应的平衡缓慢移动, 且受初始投料比 $n(\text{H}_2):n(\text{CO}_2)=3:1$ 的限制, H_2 剩余量趋于稳定, 因此其摩尔分数变化较小

19. (除标注外每空 2 分, 共 14 分)

(1) 碳碳双键 羟基

(2) $\text{HOCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ (1 分)



(4) $-\text{CHO}$ (1 分) 脱保护, 恢复酮羰基 (1 分)

(5) 3

