

### 高三化学试题答案 2022.11

1. D 2. C 3. C 4. B 5. C 6. D 7. D 8. C 9. A 10. B  
11. CD 12. B 13. D 14. D 15. BC

16. (11分)

(1) +5 (1分)

(2) 冷水 (1分); 液 (1分)



分)

(4)  $\text{SiF}_4$  (1分)  $\text{H}_2\text{S} + \text{CO}_3^{2-} = \text{HS}^- + \text{HCO}_3^-$  (2分);  $\text{PH}_3$  (1分)

(5) 1.57 (2分)

17. (11分)

(1) -135.2 (2分)

(2)  $\text{C} + 2\text{H}_2 \rightleftharpoons \text{CH}_4$  或  $\text{C}(\text{s}) + 2\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_4(\text{g})$  (1分);

促进反应  $\text{C}(\text{s}) + 2\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_4(\text{g})$  向正方向进行将积碳消耗 (1分)

(3) 逆向移动 (1分) 减小 (1分)

(4) ① > (1分); ② 6561 / (49 $P_0^2$ ) 或 133.9 /  $P_0^2$  (2分); ③ 温度和催化剂中 Mg 的含量 (2分)

18. (13分)

(1) 蒸馏烧瓶 (1分) NaOH 溶液 (1分)

(2) 在A与B之间加一个盛有饱和食盐水的洗气瓶 (2分)

(3)  $2\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + 3\text{KClO} + 10\text{KOH} = 2\text{K}_2\text{FeO}_4 + 3\text{KCl} + 6\text{KNO}_3 + 5\text{H}_2\text{O}$  (2分)  
 $\text{K}_2\text{FeO}_4$  在强碱性溶液中较稳定 (或防止  $\text{K}_2\text{FeO}_4$  水解), 同时利用同离子效应,  $\text{K}^+$  浓度增大可以降低  $\text{K}_2\text{FeO}_4$  的溶解度 (2分)

(4) 减少  $\text{K}_2\text{FeO}_4$  的溶解损失 (或防止  $\text{K}_2\text{FeO}_4$  与水反应), 且乙醇易挥发, 可以带走产品表面水分) (2分)

(5) 酸式 (1分) 85.8 (2分)

19. (12分)

(1) 减小炉渣粒径, 增大接触面积, 加快反应速率, 提高炉渣利用率 (1分)

$\text{Fe}_3\text{O}_4$  (1 分)

(2)  $\text{Co}_2\text{O}_3 + 2\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}_2 = 2\text{CoSO}_4 + \text{O}_2\uparrow + 3\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

$\text{SiO}_2$ ,  $\text{CaSO}_4$  (2 分)

(3)  $3\text{Fe}^{3+} + \text{Na}^+ + 2\text{SO}_4^{2-} + 6\text{HCO}_3^- = \text{NaFe}_3(\text{SO}_4)_2(\text{OH})_6\downarrow + 6\text{CO}_2\uparrow$  (2 分)

0.75 (1 分)

(4) 8.38 (1 分) (5) 2.41 (2 分)

20. (13 分)

(1)  $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(\text{g})$  (1 分)  $K_1/K_3^2$  (1 分)

(2) ① 0.045 (2 分) ② 2.88 (2 分)

(3) 正 (1 分)  $<$  (1 分)

(4) BC (2 分)

(5)  $\text{Na}^+$  (1 分)  $\text{SO}_3^{2-} - 2\text{e}^- + \text{H}_2\text{O} = 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$  (2 分)

## 关于我们

自主选拔在线是致力于提供新高考生涯规划、强基计划、综合评价、三位一体、学科竞赛等政策资讯的升学服务平台。总部坐落于北京，旗下拥有网站（网址：[www.zizzs.com](http://www.zizzs.com)）和微信公众平台等媒体矩阵，用户群体涵盖全国 90% 以上的重点中学师生及家长，在全国新高考、自主选拔领域首屈一指。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南，请关注**自主选拔在线**官方微信号：**zizzsw**。



微信搜一搜

自主选拔在线



微

