

普陀区 2019 学年第二学期高三质量调研

化学学科参考答案

一、选择题(本题共 40 分, 每小题 2 分, 只有一个正确选项。)

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

二、综合题 (共 60 分)

(一) (本题共 15 分)

21. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ (1 分), 2 (1 分), $\text{H}:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{O}}:\text{H}$ (1 分)

22. H_2S 溶液暴露在空气中, 溶液变浑浊, 说明非金属性: $\text{O} > \text{S}$ (合理即可) (3 分)

它们最外层电子数相同, S 的电子层数比 O 多, 半径比 O 大, 得电子比 O 难 (2 分)

23. $\text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HCO}_3^- + \text{OH}^-$ (2 分)

24. 2, 2, 5, 2, 5O_2 , 6, 2 (2 分) 还原 (1 分) 0.18 (2 分)

(二) (本题共 16 分)

25. A (2 分)

26. A (2 分) 0.2t (2 分) 未达到 (1 分)

此温度催化剂 A 得到的甲醇更多, 即 b 若时间增加, 在此条件下可以得到更多的生成物 (合理即可) (2 分)

27. 不变 (1 分)

反应 II 中 CO_2 增大的平衡转化率大于反应 I 中 CO_2 减小的平衡转化率 (2 分)

28. 5:13 (2 分)

29. $2\text{CH}_3\text{OH}(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ (1 分) $2\text{CO}_2(\text{g}) + 6\text{H}_2(\text{g})$ (1 分)

(三) (本题共 15 分)

30. $\text{Ca}(\text{ClO})_2 + 4\text{HCl}(\text{浓}) \rightarrow \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{Cl}_2\uparrow$ (2分)

31. 饱和食盐水 (2分) 干燥 Cl_2 (2分)

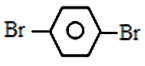
32. 在沉积的 FeCl_3 固体下方加热 (2分) 冷凝, 使 FeCl_3 沉积 (2分)

33. 氟气会腐蚀橡胶连接件 (1分)

在最后接上盛有 NaOH 溶液的洗气瓶 (增加用 NaOH 溶液吸收尾气的装置) (2分)

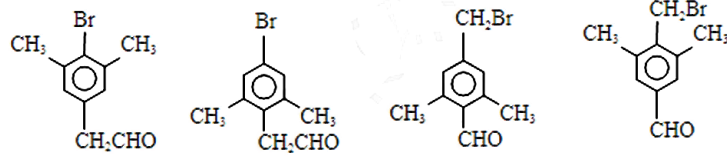
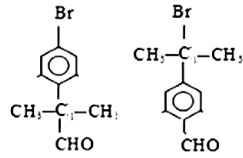
34. 取样, 滴入 1-2 滴酸性 KMnO_4 溶液, 溶液不显红色 (2分)

(四) (本题共 14 分)

35.  (2分) 羧基、羟基 (2分)

36. 取代 (1分) 氧化 (1分)

37. 任意一种 (2分)



38. 取样, 加入新制 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 悬浊液, 煮沸, 产生砖红色沉淀 (2分)

39. (4分)

