



太原市 2019 年高三年级模拟试题 (一)

化学参考答案

一. 选择题: (每小题只有一个选项符合题意, 每小题 6 分, 共 42 分)

题号	7	8	9	10	11	12	13
答案	B	D	A	C	D	C	B

二. 必做题(化学部分 3 题, 共 43 分)

26. (共 13 分, 除标注外, 每空 2 分)

(1) ①球形冷凝管(1 分)

②便于控制反应温度 65 °C, 并均匀受热

③A 中出现红色物质

(2) ①EFDC(2 分)

②吸收甲醛蒸气, 防止其干扰后续检验

③F 中固体的颜色由黑变红, D 中固体变蓝, C 中澄清石灰水不变浑浊

(3) Cu₂O 和 Cu

27. (共 15 分, 除标注外, 每空 2 分)

(1) Mg²⁺[:C: :C:]²⁻ (1 分)

(2) FeCO₃+H₂SO₄=FeSO₄+CO₂↑+H₂O CaSO₄ (1 分)

粉碎、搅拌 (或多次用硫酸浸取、减小盐泥粒度、延长浸取时间等其他合理答案)

(3) Mn²⁺+ClO⁻+2OH⁻=MnO₂↓+Cl⁻+H₂O Fe(OH)₃ (1 分) Al(OH)₃ (1 分)

(4) 蒸发浓缩、冷却结晶、过滤(3 分)

(5) 4MgCO₃ Mg(OH)₂ 5H₂O $\xrightarrow{\Delta}$ 5MgO + 4CO₂↑+6H₂O

28. (共 15 分, 除标注外, 每空 2 分)

(1) 465

(2) ①< (1 分)

②< (1 分)

温度不变时, 由图中可判断压强 p₂<p₁, 压强越大, 化学反应速率越快

③将产物甲醇液化移去 (1 分) 增加 H₂ 的浓度 (1 分)

④1.04

(3) 阳 (1 分) S+4H₂O-6e⁻=8H⁺+SO₄²⁻

(4) 5.2

三. 选做题(15 分)

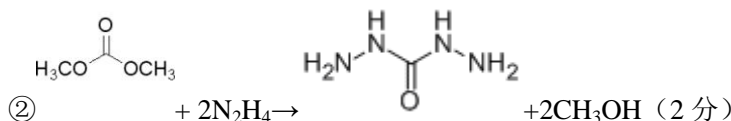
35. (共 15 分, 除标注外, 每空 1 分)

(1) 电负性 O>C, O 原子不易给出孤电子对 (2 分) 1:1 (2 分)

(2) ①正四面体

②CCl₄ (或 SiF₄ 等其他合理答案) SO₄²⁻ (或 PO₄³⁻等其他合理答案)

(3) ①-2 sp²



(4) ①HClO 的酸性小于 HClO₄, 非羟基氧的个数越多, Cl 的正电性越高, 导致 Cl—O—H





工大教育

——做最感动客户的专业教育组织

查考试成绩、答案 | 查备课笔记

下载学习资料 | 及时获取最新教育信息

太原工大教育 官方微信号: tygdedu

官方网址: www.tygdedu.cn



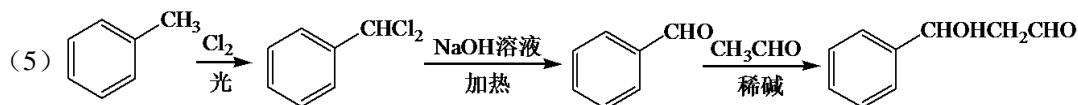
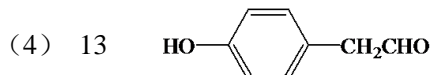
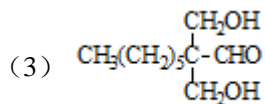
中 O 的电子向 Cl 偏移, 越容易电离出 H^+ (2 分)

②2:3:6 (2 分)

36、(共 15 分, 除标注外, 每空 2 分)

(1) Cl_2 (g)、光照 辛醛 (1 分)

(2) 取代反应 (或酯化反应) (1 分)



(共 3 分)

本试题其他合理答案也可给分。



工大教育

——做最感动客户的专业教育组织

更多教育资讯及教育动态, 请关注工大教育官方网站

