

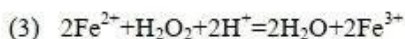
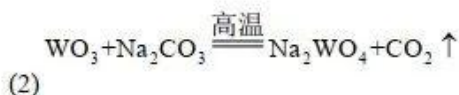
2022—2023 学年度下学期高三第二次模拟考试试题

化学答案

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

16. (14分, 每空2分)

(1) PbSO_4



(4) $1.0 \times 10^{-56.8}$ 1.3~2.1 cd

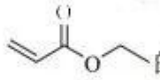
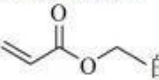
(5)
$$\rho_{\text{白锡}} = \frac{4 \times 119}{6.02 \times 10^{23} \times (0.5832 \times 10^{-7})^2 \times 0.3181 \times 10^{-7}} > \rho_{\text{灰锡}} = \frac{8 \times 119}{6.02 \times 10^{23} \times (0.6489 \times 10^{-7})^3}$$

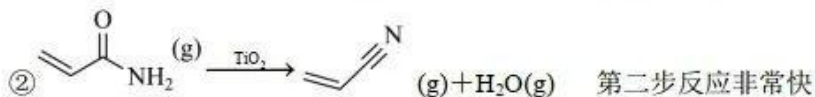
密度变小, 体积变大 (列式1分, 结论1分)

17. (13分, 除标注外, 每空2分)

(1) $+42 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ 高温 (1分)

(2) ①反应 I 和反应 II 都是吸热反应, 温度升高, 平衡都向正向移动; 温度较低时, 反应 I

正向进行的程度大,  的物质的量分数增大; 温度较高时反应 II 正向进行的程度增大,  的物质的量分数减小 来源: 高三答案公众号



③ 0.012

④ 反应 II 反应为气体分子数增大的反应, 恒压密闭容器中充入一定量 N_2 , 降低各气体分压 (相当于扩大容器体积), 会使反应 II 的平衡正向移动 (多答反应 I 不扣分)

18. (14分, 除标注外, 每空2分)

(1) ①观察气泡的产生速率, 便于控制氮气的通入速率 (1分)

②溶液不再分层 使溶液中的 NH_4HS 分解完全



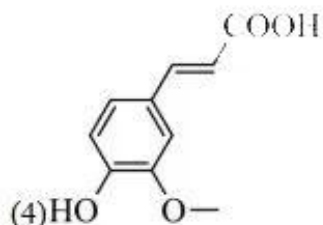
③bcg (答对1个给1分, 全对2分)

(2) 83.3 (写 83.3% 不给分)

(3) 0.15 (1分) $2\text{Cu}^{2+} + 4\text{SCN}^- = 2\text{CuSCN}\downarrow + (\text{SCN})_2$

19. (14分, 每空2分)

(1) 邻二甲苯(1, 2-二甲苯) 酯基、醚键、羟基 (2) AB (3) 19



(5) NaNO_3 反应生成的 NaBr 易溶于水, 而 AgNO_3 反应生成的 AgBr 难溶于水, 使平衡正向移动促进反应进行

(6) 3

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)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