

2024 级高二下学期定时练习

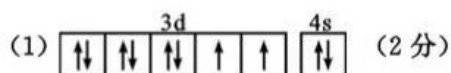
化学试题参考答案及评分意见

一、选择题：本大题共 14 小题，每题只有一个选项符合题意，每题 3 分，共 45 分。

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

二、非选择题：本大题共 4 小题，共 55 分。

16. (13 分)



(2) N(1 分) O(1 分) CH₄(2 分)

(3) 分子晶体(1 分) 正四面体(形)(2 分)

(4) Si、S 的原子半径较大，两个 3p 轨道“肩并肩”成键时的重叠程度较小(2 分)

(5) $\frac{2.36 \times 10^{32}}{a^3 \times N_A}$ 或 $\frac{236 \times 10^{30}}{a^3 \times N_A}$ (2 分)

17. (14 分)

(1) 四或 4(1 分) VII B(1 分)

(2) MnO₂(2 分) CaSO₄、PbSO₄(2 分)

(3) C(2 分)

(4) $\text{Zn}^{2+} + \text{H}_2\text{S} = \text{ZnS} \downarrow + 2\text{H}^+$ 、 $\text{Cu}^{2+} + \text{H}_2\text{S} = \text{CuS} \downarrow + 2\text{H}^+$ (各 1 分，共 2 分)

(5) ① b(1 分) d(1 分) ② 酸浸(2 分)

18. (14 分)

(1) 冷凝回流，提高甲苯的转化率或提高苯甲酸的产率(2 分)

(2) 控制反应速率，避免反应过于剧烈(2 分)

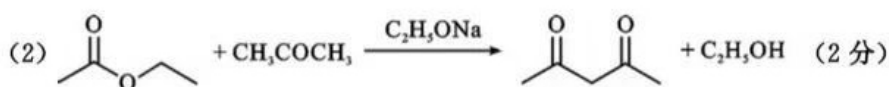
(3) 1 : 2(2 分)

(4) ① 加快溶解,并增大苯甲酸的溶解度(2分) ② 过滤(2分) a(2分)

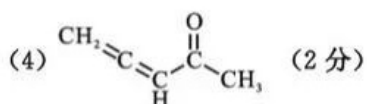
(5) 100%(2分)

19. (14分)

(1) 乙酸乙酯(1分)

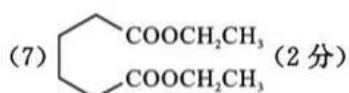


(3) 碳碳双键、羰基(各1分,共2分) 2(2分)



(5) 消去反应(1分)

(6) 9(2分)



说明:

1. 本试卷中非选择题的其它合理答案,可参照此评分标准酌情给分。
2. 化学方程式(或离子方程式)中化学式正确但未配平,得1分;未写必要反应条件扣1分;化学式错误不得分;漏写物质不得分。
3. 要求多个合理答案,写出1个正确答案得1分,写出1个错误答案扣1分,扣完为止;要求唯一合理答案,写出多个答案,若出现错误答案不得分。
4. 专用名词出现错别字扣1分。