

昆明市 2018 届高三复习教学质量检测

理科综合（化学）参考答案及评分标准

一、选择题

题号	7	8	9	10	11	12	13
答案	B	A	D	C	D	C	B

二、非选择题

26. (15 分, 除特殊标记外, 每空 2 分)

- (1) ①分液漏斗 (1 分) ②调整 B、C 装置液面相平 (1 分)
 ③SO₂ 可溶于水 (合理即可)
- (2) ①b c ②SO₂+ClO⁻+H₂O=SO₄²⁻+Cl⁻+2H⁺ ③过滤、洗涤、干燥
- (3) ①c (1 分) 否 (1 分)
 高锰酸钾溶液本身有颜色, 可指示终点 (合理即可) (1 分)
 ②0.04

27. (14 分, 除特殊标记外, 每空 2 分)

- (1) Na₂SiO₃、Na₂BeO₂ BeO₂²⁻+4H⁺=Be²⁺+2H₂O
- (2) ①cefd (1 分)
 ②蒸发结晶时向溶液中持续通入氯化氢气体 (1 分)
- (3) ①MnO₂+CuS+2H₂SO₄=S↓+MnSO₄+CuSO₄+2H₂O
 ②产生污染环境的气体 (合理即可) (1 分)
- (4) Fe³⁺ (1 分) 4
- (5) 90%

28. (14 分, 除特殊标记外, 每空 2 分)

- (1) (4a+b-2c-4d) kJ mol⁻¹
- (2) ①< (1 分) ②AD
 ③0.012 1 不变 (1 分) 向正反应方向进行, 因为 Q_c=0.75<K (合理即可)
 ④丙烯与氯气发生了加成反应 (合理即可)

35. [化学——选修 3: 物质结构与性质] (15 分, 除特殊标记外, 每空 2 分)

- (1) 1s²2s²2p⁶3s²3p⁶3d¹⁰ 或 [Ar]3d¹⁰ (1 分) Cl (1 分)
- (2) sp² (1 分)
- (3) :N::N: 1 Cu⁺ 4

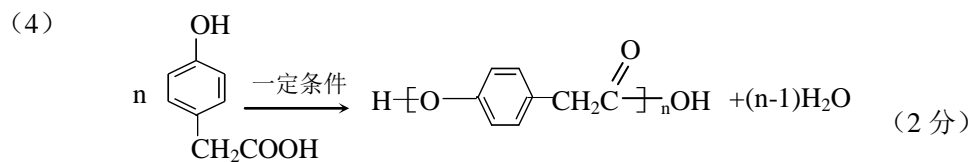
- (4) 铜晶体中的金属键比钙晶体中的金属键强度大 (合理即可) $\frac{\sqrt{2}}{2} \sqrt[3]{\frac{4 \times 104}{\rho N_A}}$ cm

36. [化学——选修 5：有机化学基础] (15 分)

(1) 羟基 醚键 (2 分)

(2) ③ (2 分)

(3) 加成反应 (1 分) 保护酚羟基 (1 分) 对羟基苯乙酸 (4-羟基苯乙酸) (1 分)



(5) 9 (2 分) $\text{HCOOC}(\text{CH}_3)_3$ (1 分)

(6) (3 分)

