

高二化学参考答案及评分标准

评卷说明：1.简答题学生只要回答出最核心的要点即可给分；学生多答只要无错误不扣分。

2.化学方程式中如有反应条件，则占1分，状态符号不占分。

一、选择题：本题共15小题，每小题3分，共45分。在每小题给出的四个选项中，只有一项是符合题目要求的。

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

二、非选择题：本题共5小题，共55分。

16. (10分，除标明外，其余每空2分)：

(1) $C_3H_6O_3$ (1分) $HO-CH_2-CH_2-COOH$

(2) 氨气是极性分子，且氨气与水分子间可形成氢键

(3) Cl的电负性大， $-Cl$ 为吸电子基团，和 CH_3- 相比，使羧基中的羟基的极性更大，更易电离出 H^+

(4) O (1分) 19

17. (12分，除标明外，其余每空1分)

(1) $3d^64s^2$ 4

(2) 3 (2分) O

(3) 正四面体形 sp^3

(4) $Be(OH)_2 + 2NaOH = Na_2BeO_2 + 2H_2O$ (2分)

(5) GaF_3 GaF_3 是离子晶体， $GaCl_3$ 是分子晶体 (2分)

18. (10分，除标明外，其余每空1分)

(1) 第四周期 第VA族 8 (2分)

(2) BA_3 (2分，写成 AsB 也给分) 4

(3) ① $(\frac{1}{4}, \frac{3}{4}, \frac{3}{4})$ ② $\frac{\sqrt{3}}{4}a$ $\frac{344}{a^3 N_A} \times 10^{30}$ (2分)

19. (10分，除标明外，其余每空2分)

(1) 羧基 (1分) $2CH_3CH_2OH + O_2 \xrightarrow[\Delta]{Cu} 2CH_3CHO + 2H_2O$



(3) ① 催化剂 (1分)

② 降低乙酸乙酯的溶解度 (1分)

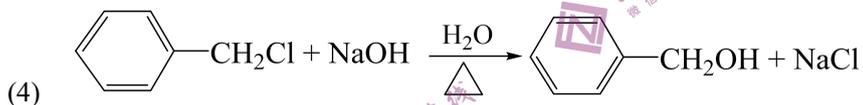
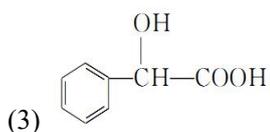


取代反应 (1分)

20. (13分, 除标明外, 其余每空2分)

(1) 硝基、碳碳双键 对硝基甲苯(或4-硝基甲苯) (1分)

(2) 氧化反应 (1分)



(5) 4

