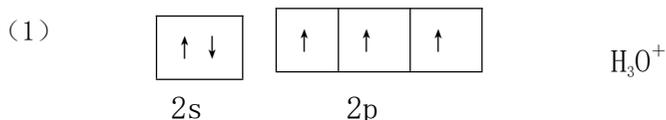


## 高二化学期末考试答案

1~5 DBDCA    6~10 BCADC    11~15 BDBDC    16~20 ABADC

(1~10 题, 每题 2 分, 11~20 题, 每题 3 分, 共 50 分)

21. (15 分, 除标注外每空 1 分)



(2) > Mg 原子 3S<sup>2</sup> 全充满, 能量低稳定, 第一电离能大

< Al<sup>3+</sup> 半径小于 Mg<sup>2+</sup>, 自由电子数比镁多, 所以 Al 的金属键比 Mg 强,  
因此 Al 比 Mg 的硬度大

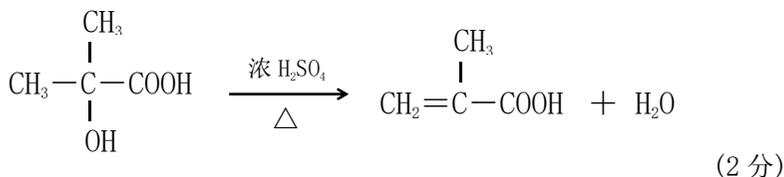
(3) ace (2 分, 部分选对得 1 分, 错选不得分)

(4) 原子 sp<sup>3</sup> sp<sup>3</sup>

(5) 1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup>2p<sup>6</sup>3s<sup>2</sup>3p<sup>6</sup>3d<sup>10</sup>4s<sup>1</sup> ds 4M/(a<sup>3</sup> · N<sub>A</sub>) (2 分)

22. (6 分)

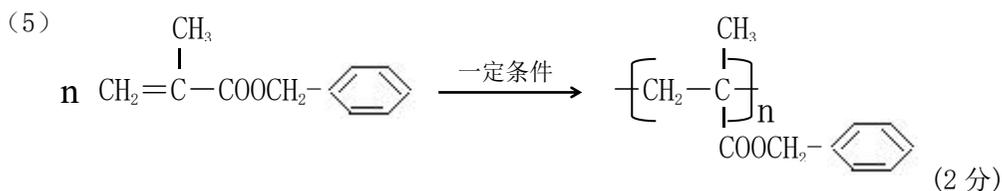
(1) 3 (1 分)    (2) 104 (1 分)    (3) 1 (1 分)    (4)  $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{COOH} \\ | \\ \text{OH} \end{array}$  (1 分)



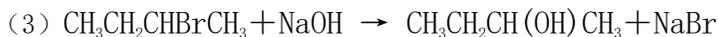
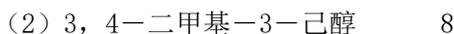
23. (8 分)

(1) 羟基 (1 分, 多写不得分)    (2) ①③ (2 分)

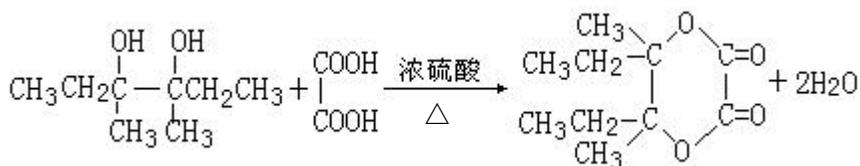
(3)  $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3=\text{C}-\text{COOH} \end{array}$  (1 分)    (4) 4 (2 分)



24. (10分, 每空2分)



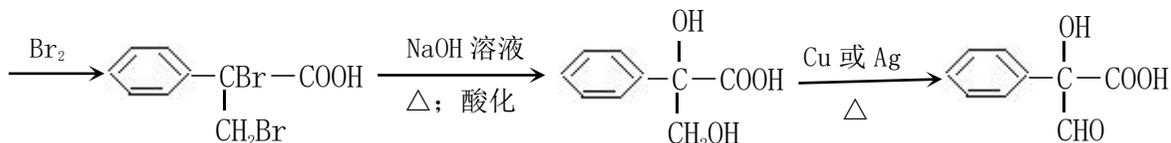
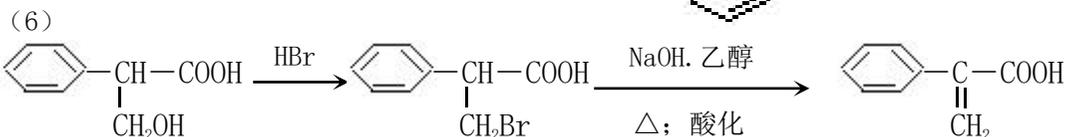
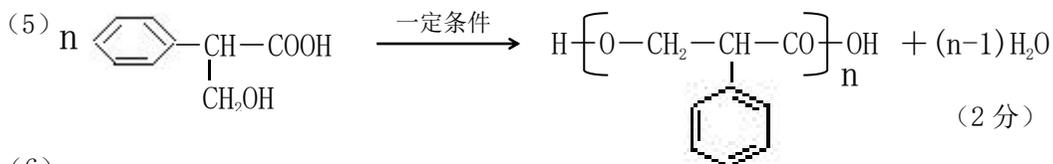
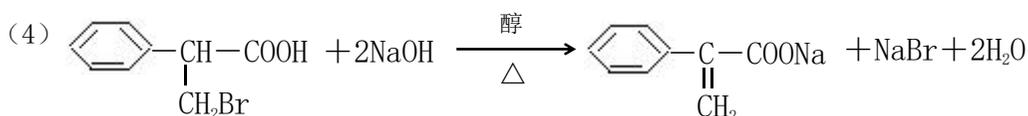
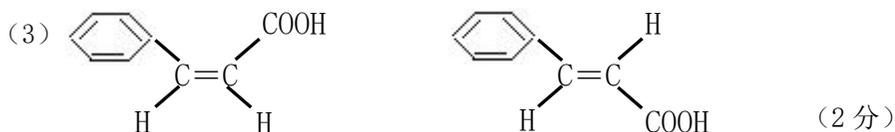
(4)



25. (11分)



(2) 加聚反应或聚合反应 (1分)



(3分, 若A先浓硫酸 $\Delta$ 消去只得1分, 没有酸化扣1分, 其他反应物条件错一处就不得分)