

有机质谱

(一) 判断题

1. 质谱图中质荷比最大的峰不一定是分子离子峰。但分子离子峰一定是质谱图中质荷比最大的峰。()
2. 分子离子峰的强度与化合物的类型有关，一般含有芳环的化合物分子离子峰的强度较大。()
3. 分子离子可以是奇电子离子，也可以是偶电子离子。()
4. 当分子离子峰的稳定性较低时，可以通过增加轰击电压，使分子离子峰强度增强。()
5. 双聚焦磁场分离器实现了能量和方向的双聚焦，所以分辨率较高。()
6. 在目前的各种质量分析器中，傅立叶变换离子回旋共振质量分析器具有最高的分辨率。()
7. 由于产生了多电荷离子，使质荷比下降，所以可以利用常规的质谱检测器来分析大分子质量的化合物。()
8. 根据 N 规律，由 C、H、O、N 组成的有机化合物，N 为奇数，M 一定是奇数；N 为偶数，M 也为偶数。()
9. 当化合物分子中含有 C—O 基团，而且与这个基团相连的链上有 γ -氢原子，该化合物的质谱出现麦氏重排离子峰。()
10. 化学电离源属于软电离技术，因此在 CI-MS 中最强峰通常是准分子离子峰。()
11. 由于不能生成带正电荷的卤素离子，所以在质谱分析中是无法确定分子结构中是否有卤元素存在的。()
12. 在标准质谱图中，醇类化合物的分子离子峰很小或不出现。()
13. 大气压化学电离源 (APCI) 适合分析中等极性的化合物，而且产生的碎片离子很少，主要是准分子离子。()

14. 通过研究亚稳离子峰, 可以找到某些离子之间的相互关系。()
15. 在 EI-MS 中, 产生的碎片离子很少, 分子离子峰通常是基峰。()
16. 含奇数个电子的离子重排断裂后产生的离子一定含有奇数个电子; 而含偶数个电子的离子重排断裂后产生的离子一定含有偶数个电子。()
17. 奇电子离子断裂后可以产生的奇电子离子, 也可以产生偶电子离子; 偶电子离子断裂后只能产生偶电子离子。()
18. 简单断裂仅有一个键发生开裂, 并脱去一个自由基; 而重排断裂同时发生几个键的断裂, 通常脱去一个中性分子同时发生重排。()
19. 在质谱中, 一般来说碳链越长和存在支链有利于分子离子裂解, 所以分子离子越强。()
20. 在质谱中离子在断裂中若能产生 H_2O 、 C_2H_4 、 CO 、 $CH_2=C=O$ 、 CO_2 等电中性小分子产物, 将有利于这种断裂途径的进行, 一般产生比较强的碎片离子峰。()

(二) 单选题

1. 判断分子离子峰的正确方法是 ()。
- A. 增加进样量, 分子离子峰强度增加; B. 谱图中强度最大的峰;
C. 质荷比最大的峰; D. 降低电子轰击电压, 分子离子峰强度增加。
2. 某碳氢化合物的质谱图中若 $(M+1)$ 和 M 峰的强度比为 $24:100$, 预计该化合物中存在碳原子的个数为 ()。
- A. 2; B. 8; C. 22; D. 46。
3. 在质谱图中, CH_2Cl_2 的 $M:(M+2):(M+4)$ 的比值约为 ()。
- A. $1:2:1$; B. $1:3:1$; C. $9:6:1$; D. $3:1:3$ 。
4. 下列化合物中, 分子离子峰的质荷比为奇数的是 ()。
- A. $C_8H_6N_4$; B. $C_6H_5NO_2$; C. $C_9H_{10}O_2$; D. $C_9H_{10}O$ 。
5. 在质谱图谱中, $C_6H_4Br_2$ 的 $M:(M+2):(M+4)$ 的比值约为 ()。
- A. $1:2:1$; B. $1:3:1$; C. $9:6:1$; D. $1:1:1$ 。
6. 在下列化合物中, 分子离子峰为偶数的是 ()。
- A. $C_8H_{10}N_2O$; B. $C_8H_{12}N_3$; C. $C_9H_{12}NO$; D. C_4H_4N 。
7. 如果母离子质量和子离子质量分别为 120 和 105 质量单位, 则亚稳离子 m^* 的 m/z 是 ()。
- A. 105; B. 120; C. 99.2; D. 91.9。
8. 某一化合物分子离子峰区相对丰度近似为 $M:(M+2)=3:1$, 则该化合物分子式中可能含有 ()。
- A. 1 个 F; B. 1 个 Cl; C. 1 个 Br; D. 1 个 I。
9. 某一化合物分子离子峰区相对丰度近似为 $M:(M+2)=1:1$, 则该化合物分子式中可能含有 ()。
- A. 1 个 F; B. 1 个 Cl; C. 1 个 Br; D. 1 个 I。
10. 除同位素离子峰外, 如果质谱中存在分子离子峰, 则其一定是 ()。
- A. 基峰; B. 质荷比最高的峰; C. 偶数质量峰; D. 奇数质量峰。
11. 在单聚焦质谱中, 如果改变加速电压, 使之增大一倍时, 则离子飞行速度将 ()。
- A. 增加 2 倍; B. 减少 2 倍; C. 增加 $\sqrt{2}$ 倍; D. 减少 $\sqrt{2}$ 倍。
12. 要想获得较多碎片离子, 采用如下哪种离子源? ()。
- A. EI; B. FAB; C. APCI; D. ESI。
13. 用于高分辨质谱的质量分析器是 ()。
- A. 单聚焦质量分析器; B. 双聚焦质量分析器; C. 四极杆质量分析器; D. 离子阱质量分析器。
14. 在实际工作中, 如果磁场强度不变, 通常采用如下哪种措施来增大仪器测量的质量范围? ()
- A. 增加加速电压; B. 减少加速电压; C. 增加电离电压; D. 减少电离电压。
15. 认为两个相邻的谱峰被分开, 一般是指两个谱峰间的“峰谷”为两峰平均峰高的 ()。
- A. 0%; B. 5%; C. 10%; D. 15%。
16. 质谱图中强度最大的峰, 规定其相对强度为 100%, 称为 ()。
- A. 分子离子峰; B. 基峰; C. 亚稳离子峰; D. 准分子离子峰。

17. 若将 $M=500$ 和 $M=500.5$ 的两个离子分辨开来, 试问需要的最低分辨率是 ()。
- A. 500; B. 1000; C. 2000; D. 5000。
18. 质谱中双电荷离子出现在同质量单位单荷离子的 ()。
- A. 相同质量处; B. 1/2 质量处; C. 2 倍质量处; D. 4 倍质量处。
19. 下列哪种断裂机制是由正电荷引发的。()
- A. α -断裂; B. σ -断裂; C. i-断裂; D. McLafferty 重排。
20. 质谱中分子离子能被进一步裂解成多种碎片离子, 其原因是 ()。
- A. 加速电场的作用; B. 碎片离子均比分子离子稳定;
- C. 电子流的能量大; D. 分子之间相互碰撞。
21. 在质谱中通过二项式 $(a+b)^n$ 的展开, 可以推导出 ()。
- A. 同位素的丰度比; B. 同位素的自然丰度;
- C. 同位素的原子数目; D. 轻、重同位素的质量。
22. 某化合物相对分子质量为 150, 下面分子式中不可能的是 ()。
- A. $C_9H_{12}NO$; B. $C_9H_{14}N_2$; C. $C_{10}H_2N_2$; D. $C_{10}H_{14}O$ 。
23. 有机化合物的分子离子峰的稳定性顺序正确的是 ()。
- A. 芳香化合物 > 醚 > 环状化合物 > 烯烃 > 醇;
- B. 芳香化合物 > 烯烃 > 环状化合物 > 醚 > 醇;
- C. 醇 > 醚 > 烯烃 > 环状化合物;
- D. 烯烃 > 醇 > 环状化合物 > 醚。
24. 在质谱图中, 被称为基峰或标准峰的是 ()。
- A. 分子离子峰; B. 质荷比最大的峰;
- C. 强度最大的离子峰; D. 强度最小的离子峰。
25. 辨认分子离子峰, 以下几种说法不正确的是 ()。
- A. 分子离子峰是质谱图中质量最大的峰;
- B. 某些化合物的分子离子峰可能在质谱图中不出现;
- C. 分子离子峰一定是质谱图中质量最大、丰度最大的峰;
- D. 分子离子峰的丰度大小与其稳定性有关。
26. 测定有机化合物的相对分子质量, 应采用 ()。
- A. 气相色谱; B. 质谱; C. 紫外光谱; D. 核磁共振波谱。
27. 下面哪种简写表示大气压化学电离源? ()
- A. EI; B. CI; C. APCI; D. ESI。
28. CI-MS 表示 ()。
- A. 电子轰击质谱; B. 化学电离质谱; C. 电喷雾质谱; D. 激光解吸质谱。
29. 在质谱图的中部质量区, 一般来说与分子离子质荷比奇偶相同的碎片离子是 ()。
- A. 由简单开裂产生的; B. 由重排反应产生的;
- C. 在无场区断裂产生的; D. 在飞行过程中产生的。
30. 在质谱中出现的非整数质荷比的谱峰可能是 ()。
- A. 重排离子峰; B. 准分子离子峰; C. 亚稳离子峰; D. 分子离子峰。

(三) 问答题

1. 简述质谱在有机化合物结构鉴定中的应用。
2. 简述影响分子离子峰丰度的主要因素有哪些?
3. 试说明分子离子峰的特点。
4. 如何判断分子离子峰? 当分子离子峰不出现时, 怎么办?
5. 离子源的作用是什么? 试论述几种常见离子源的原理及优缺点。
6. 试比较质谱仪常见的质量分析器的原理和特点。
7. 试比较说明什么简单断裂? 简单断裂有哪几种断裂类型?
8. 什么是麦氏重排? 发生麦氏重排的条件是什么?
9. 质谱仪为什么需要高真空条件?
10. 什么叫准分子离子峰? 哪些离子源容易得到准分子离子?
11. 高分辨率质谱仪与低分辨率质谱仪相比较, 各自的优缺点是什么?

12. 什么是氮规则? 能否根据氮规则判断分子离子峰?
13. 试说明什么是偶电子规则。
14. 试解释 Stevenson 规则。
15. 举例说明最大烷基丢失原则。
16. 化合物在离子源中是否只会产生正离子? 若有负离子产生能否用于结构测定?
17. 在质谱中同位素峰有哪些用途?
18. 试论述质谱仪分辨率的定义。
19. 试说明什么是亚稳离子, 并说明它与母离子和子离子之间的关系。
20. 试说明质谱中相对强度的定义。

(四) 结构解析题

1. 某有机化合物, 用质谱法测得的数据如下:

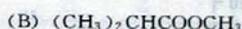
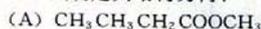
m/z	相对丰度/%
150(M)	100
151(M+1)	10.2
152(M+2)	0.88

试确定该化合物的分子式。

分子量 150 的 Beynon 表

150	M+1	M+2
① $C_7H_{10}N_4$	9.25	0.38
② $C_8H_8NO_2$	9.23	0.78
③ $C_8H_{10}N_2O$	9.61	0.61
④ $C_8H_{12}N_3$	9.98	0.45
⑤ $C_9H_{10}O_2$	9.96	0.84
⑥ $C_9H_{12}NO$	10.34	0.68
⑦ $C_9H_{14}N_2$	10.71	0.52

2. 某酯类化合物, 在质谱图上给出 m/z 57 和 m/z 59 两个主要碎片离子峰。试确定其结构。
3. 一个酯类化合物, 初步确定其结构为 (A) 或 (B), 在质谱图上于 m/z 74 处给出一强碎片离子峰 (70%)。试确定其结构为何?



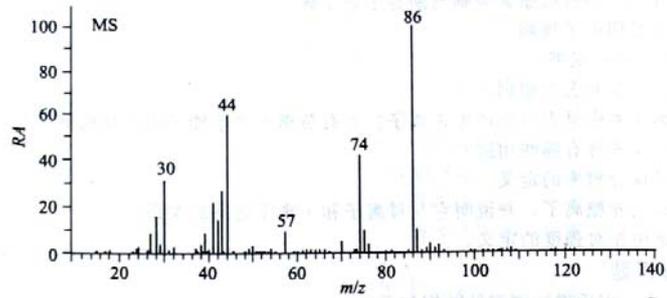
4. 下列化合物何者能够发生麦式重排?



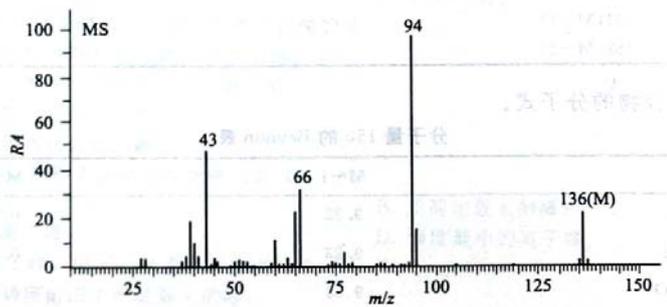
5. 一个醚类化合物, 在质谱图上于 m/z 92 处给出一强碎片离子峰。试问, 其结构可能为下列三种结构中的哪一种?



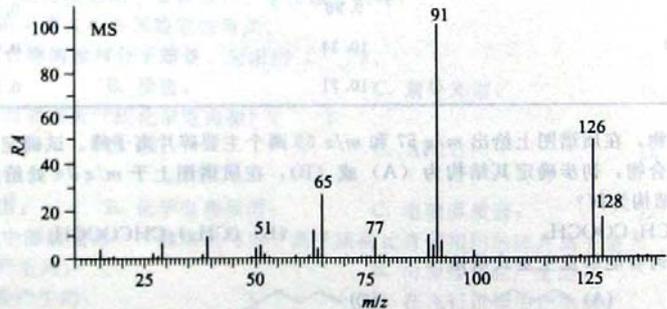
6. 白氨酸 ($CH_3-CH(CH_3)-CH_2-CH(NH_2)-COOH$) 的质谱如下所示, 说明主要峰的归属及裂解过程。



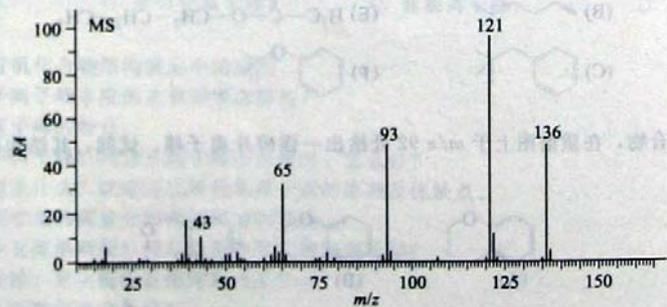
7. 鉴别下列质谱是苯甲酸甲酯 ($C_6H_5COOCH_3$), 还是乙酸苯酯 ($CH_3COOC_6H_5$), 并说明理由及峰归属。



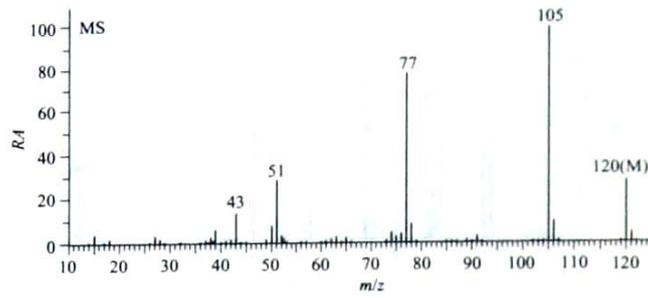
8. 某未知物的质谱如图所示, 试给出其分子结构及峰归属。



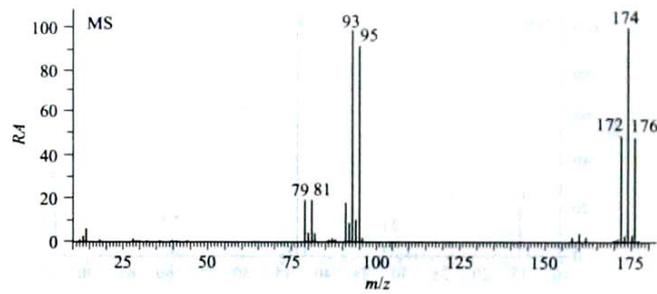
9. 由元素分析测得某化合物的组成式为 $C_8H_8O_2$, 其质谱图如下, 确定化合物结构式。



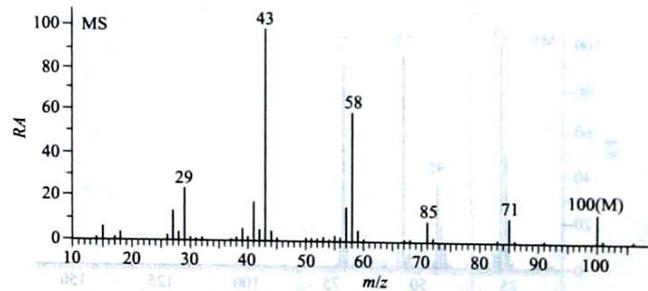
10. 已知化合物的化学式为 C_8H_8O , 质谱图如下, 试推断其可能的结构式并写出主要碎片的裂解过程。



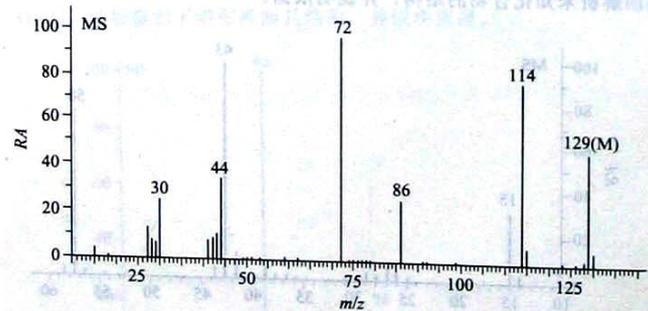
11. 某化合物的质谱图如下，试推断其结构式。



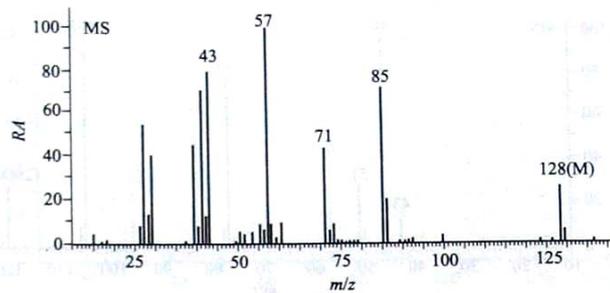
12. 某化合物分子式为 $C_6H_{12}O$ ，试根据如下 MS 谱图推断其结构式。



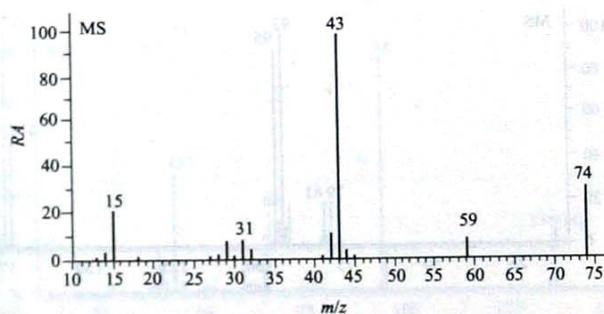
13. 某化合物 $C_8H_{19}N$ 质谱如图所示，试推测此化合物结构，并说明依据。



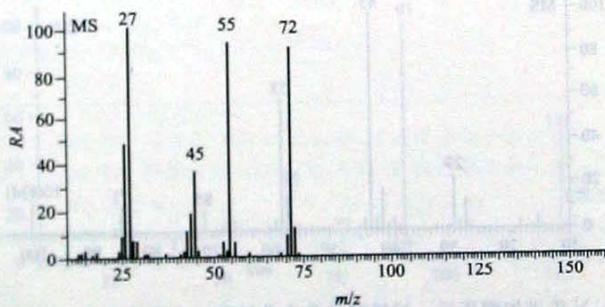
14. 某未知物的分子式为 $C_8H_{16}O$ ，质谱如图所示，IR 在 1380cm^{-1} 附近有分叉，试给出其分子结构与峰归属。



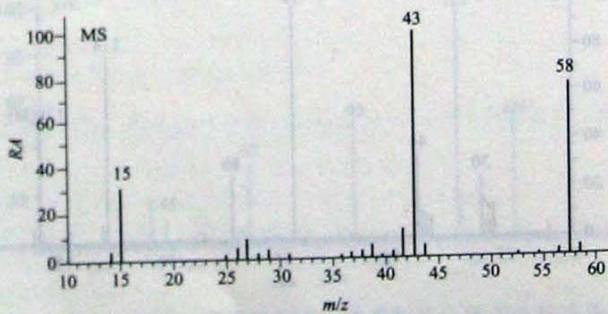
15. 根据下列谱图解析未知化合物的结构，并说明依据。



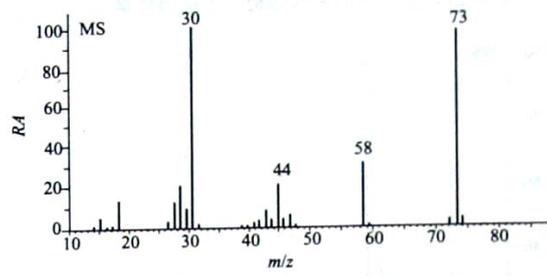
16. 根据下列谱图解析未知化合物的结构，并说明依据。



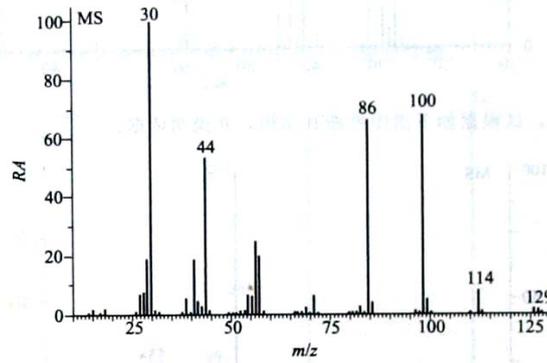
17. 根据下列谱图解析未知化合物的结构，并说明依据。



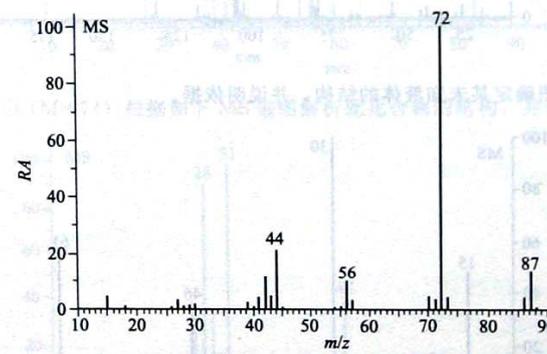
18. 根据下列谱图解析未知化合物的结构，并说明依据。



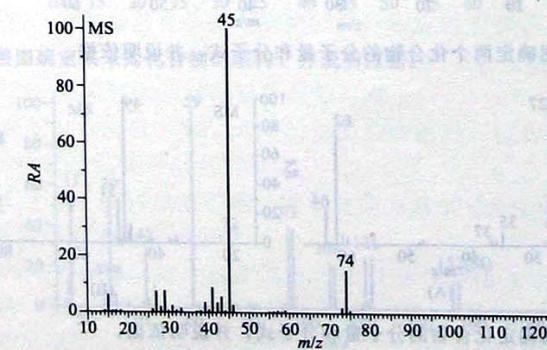
19. 某化合物 C₈H₁₉N, 试根据如下谱图推断其结构, 并说明依据。



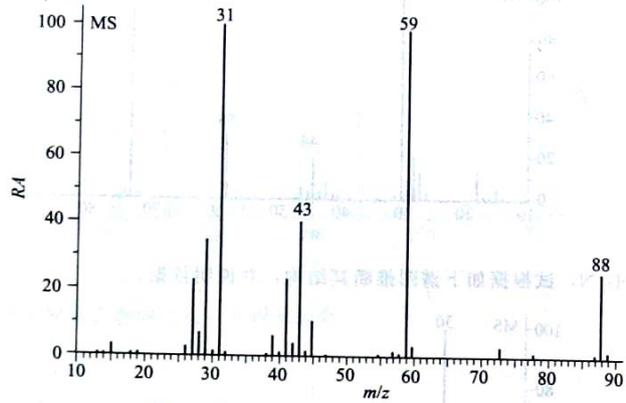
20. 某化合物 C₅H₁₃N, 试根据如下谱图推断其结构, 并说明依据。



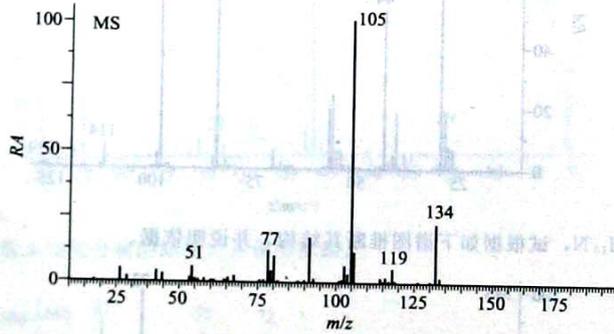
21. 某化合物 C₄H₁₀O, 试根据如下谱图推断其结构, 并说明依据。



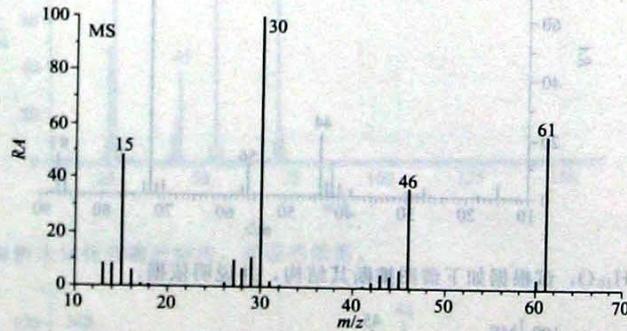
22. 某化合物 $C_5H_{12}O$ ，试根据如下谱图推断其结构，并说明依据。



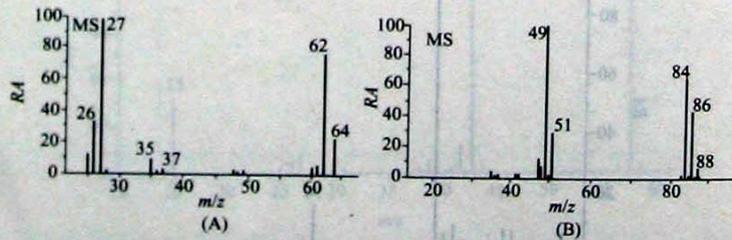
23. 某化合物 $C_{10}H_{14}$ ，试根据如下谱图推断其结构，并说明依据。



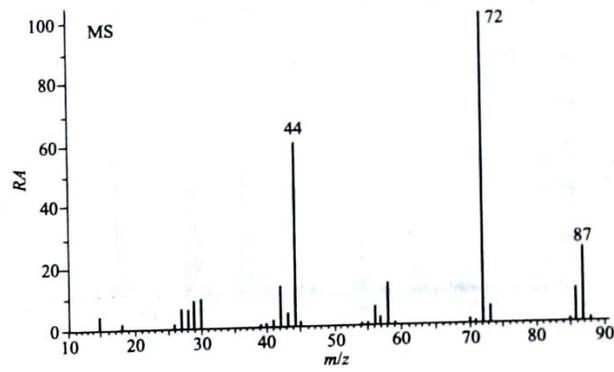
24. 根据如下 MS 谱图确定某未知液体的结构，并说明依据。



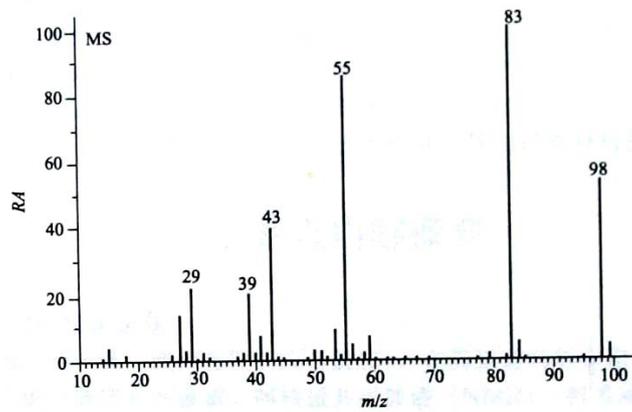
25. 根据如下 MS 谱图确定两个化合物的分子量和分子式，并说明依据。



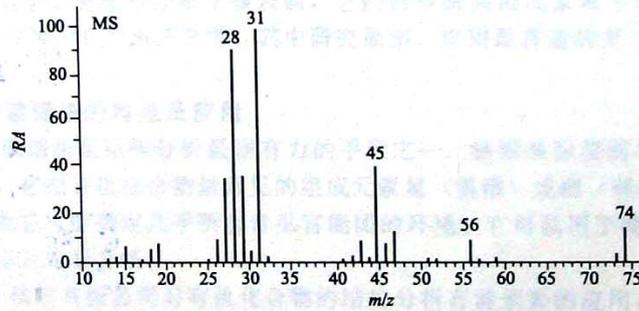
26. 根据如下 MS 谱图确定化合物的分子量和分子式，并说明依据。



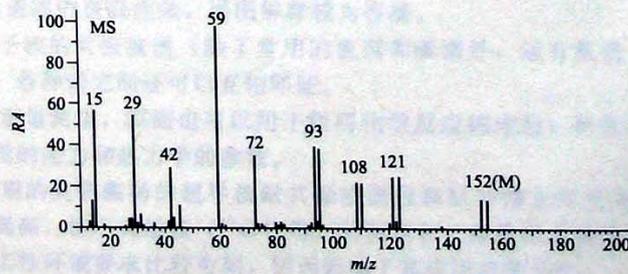
27. 根据如下 MS 谱图确定化合物的分子量和分子式，并说明依据。



28. 某化合物 $C_3H_6O_2$ ($M=74$) 根据如下 MS 谱图解析此化合物的结构，并说明依据。



29. 根据如下 MS 谱图确定某未知化合物的结构，并说明依据。



30. 某化合物 $C_8H_8O_2$ ($M=136$) 根据如下 MS 谱图解析此化合物的结构, 并说明依据。

