

Câu 1: Kéo, thả đáp án vào ô tương ứng.

Phân tử khối

Tỉ lệ tối giản

Số lượng nguyên tử

$n = M_{CTPT}/M_{DGN}$

$x:y:z = \frac{\%C}{12} : \frac{\%H}{1} : \frac{\%O}{16}$

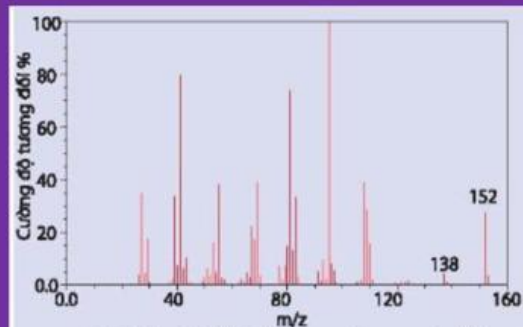
1. Công thức phân tử cho biếtcủa mỗi nguyên tố trong phân tử
2. Công thức ĐGN cho biếtvề số nguyên tử của các nguyên tố trong phân tử hợp chất hữu cơ.
3. Phương pháp phổ khối lượng được dùng để xác định.....của hợp chất hữu cơ
4. Công thức tìm tỉ lệ tối giản về số nguyên tử của các nguyên tố C,H,O là.....
5. Khi biết CTĐGN và M, ta tìm độ bội theo công thức.....



Câu 2: Nối các đáp án cho phù hợp với trình tự giải bài tập sau:

Camphor (có trong cây long não) là một chất rắn kết tinh màu trắng hay trong suốt giống như sáp với mùi thơm đặc trưng, thường dùng trong y học. Phần trăm khối lượng các nguyên tố trong camphor lần lượt là 78,94% carbon, 10,53% hydrogen và 10,53% oxygen. Từ phổ khối lượng của camphor cho kết quả như hình. *Hãy lập công thức phân tử của camphor theo các bước:*

- Lập công thức đơn giản nhất của camphor.
- Xác định phân tử khối.
- Xác định công thức phân tử của camphor.



Hình 12.4. Phổ khối lượng của camphor⁽¹⁾

1. Đặt CTTQ là $C_xH_yO_z$. Ta có tỉ lệ tối giản về số nguyên tử của C, H, O là:

2. Phân tử khối $M =$

3. Độ bội $n = M/M_{DGN} =$

152

$X:y:z = 78,94/12 : 10,53/1 : 10,53/16 = 10:16:1$

1