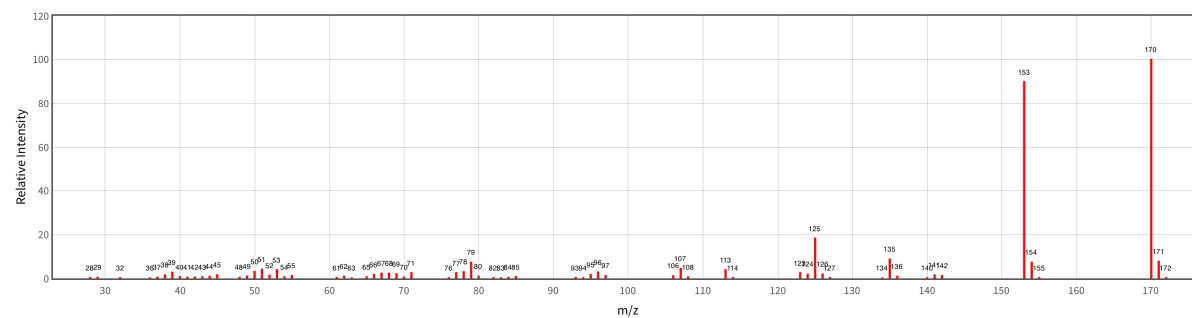
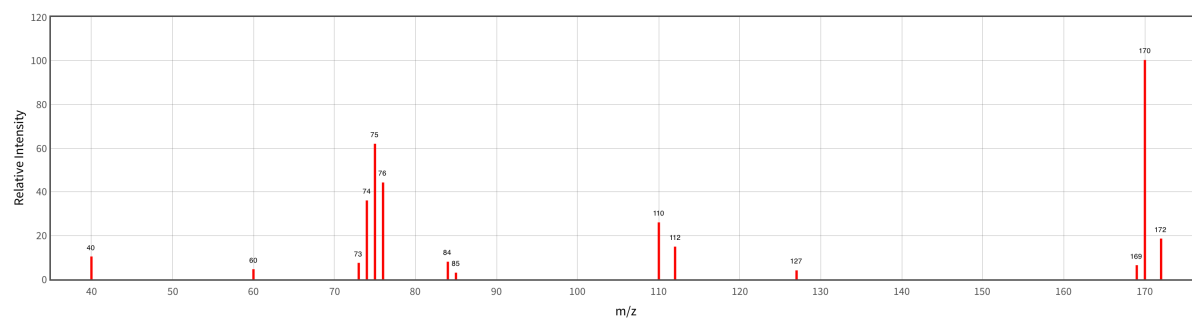
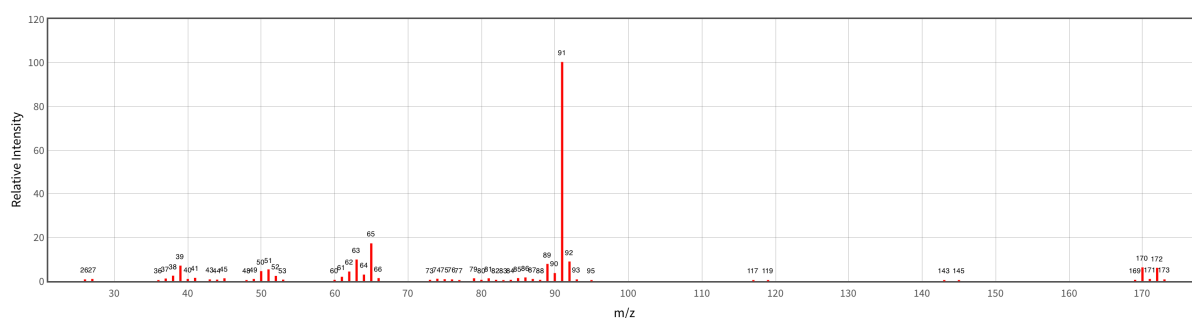
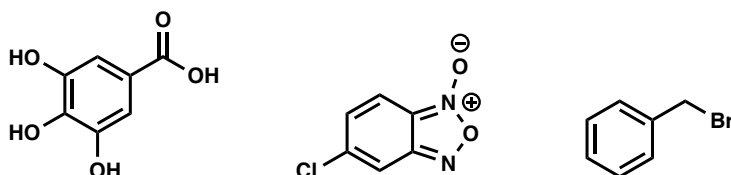


Esercizio 1

Lo spettro di massa del tuo composto incognito mostra il picco dello ione molecolare M a 88 m/z con intensità 100, il picco M+1 ha intensità 5.6, ed il picco M+2 ha intensità 0.3. Il composto contiene solo atomi di C, H e O. A partire da queste informazioni, calcola la sua formula molecolare.

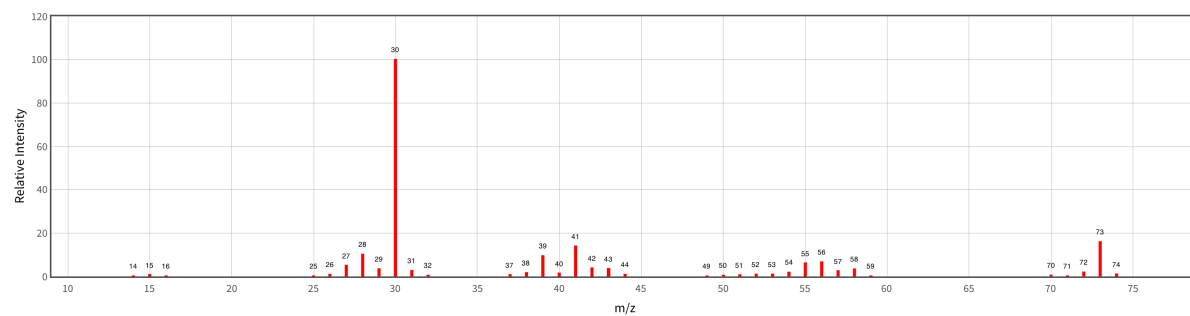
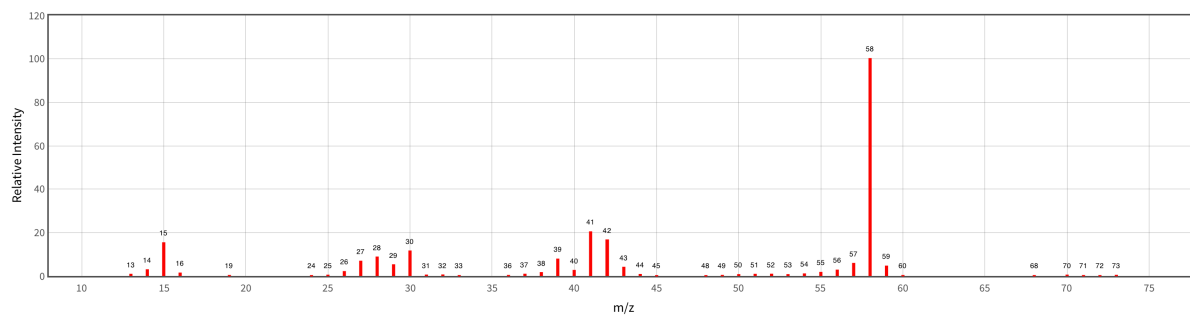
Esercizio 2

Assegna la molecola al suo spettro di massa e spiega il ragionamento che hai fatto.



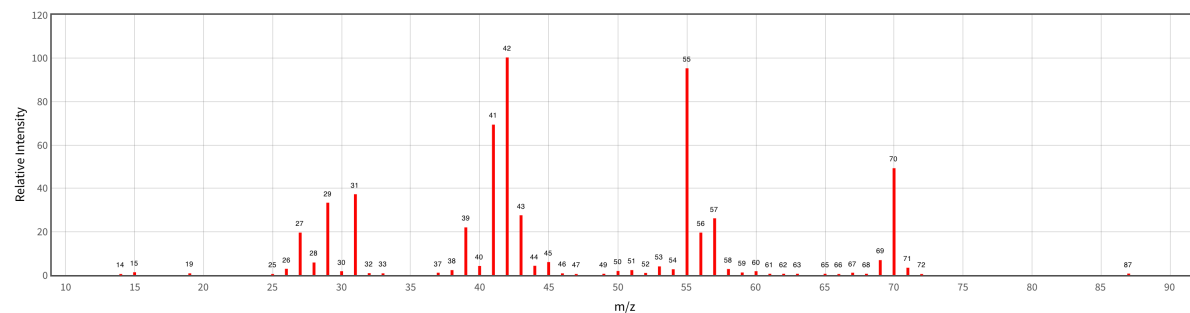
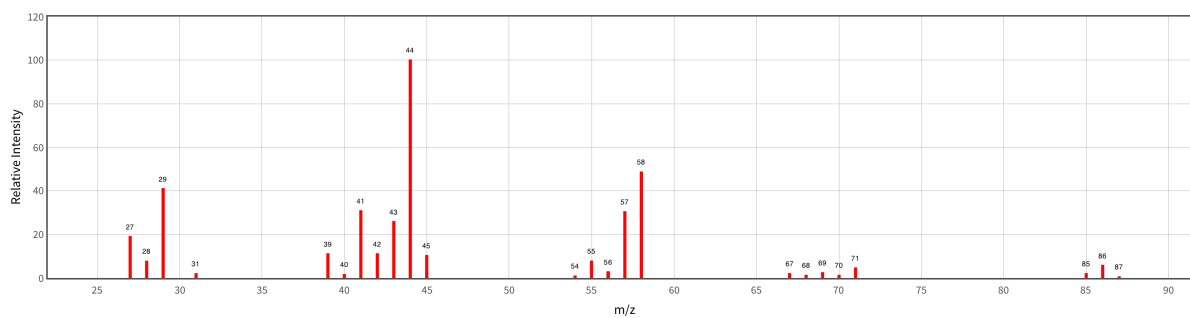
Esercizio 3

Di seguito sono riportati gli spettri della isobutilammina e della tert-butilammina. Attribuisce la molecola al relativo spettro di massa e spiega il tuo ragionamento.



Esercizio 4

Di seguito sono riportati gli spettri del pentanolo e della pentanale. Attribuisce la molecola al relativo spettro di massa e spiega il tuo ragionamento.



Esercizio 5

Quali sono le masse dei diversi frammenti che risultano dai seguenti meccanismi di frammentazione?

