

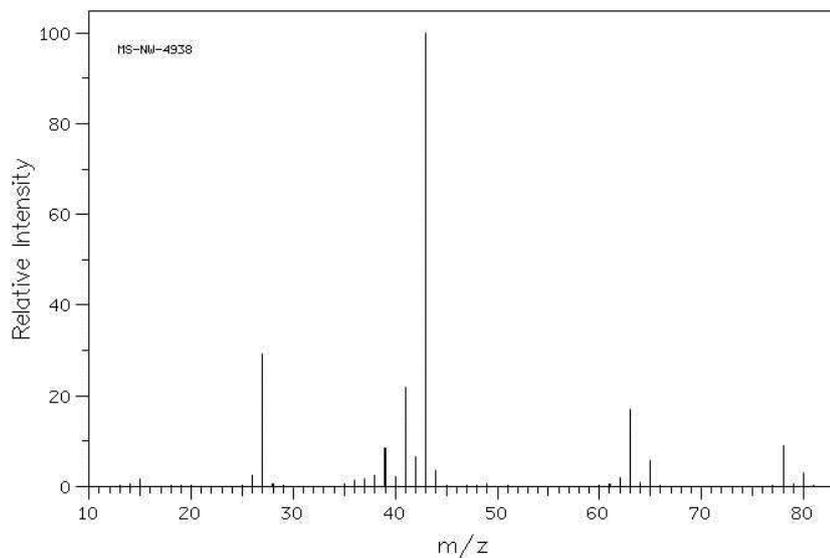
**MASSENSPEKTROSKOPIE**

1. Lies den Text → *Zusammenfassung* „Kapitel 12“ Punkt 2a „Prinzip der Massenspektrometrie“ und Punkt 2b „Die Isotopenverteilung“ genau durch.

*Hinweis: Rechne mit folgenden molaren Massen:*

$M(C) = 12 \text{ g/mol}$ ;  $M(H) = 1 \text{ g/mol}$ ;  $M(Cl) = 35 \text{ g/mol}$  zu 75% und  $37 \text{ g/mol}$  zu 25%;

2. Bei folgendem MS-Spektrum handelt es sich um 1-Chlorpropan:



(Quelle: <http://sdb.sdb.aist.go.jp/sdb/> vom 25.8.2015)

Versuche den Signalen Molekülbruchstücke zuzuordnen.

Welche Signale enthalten Chlor?

3. Lösungsblatt in die Mappe einheften.