

Chemische analyse Hoofdstuk 13 Massaspectrometrie

Antwoorden opgaven

- 1 26 u: C_2H_2 96 u: $\text{C}_2\text{H}_2\text{Cl}_2$ ($2 \times {}^{35}\text{Cl}$) 98 u: $\text{C}_2\text{H}_2\text{Cl}_2$ ($2 \times {}^{37}\text{Cl}$)
- 2 z = ladingsgetal (ionvalentie) e = elementairlading (Coulomb)
- 3 Chemische ionisatie: “zachte ionisatie”, de moleculen blijven heel.
- 4 a 776 (~800)
 b 1150 (~1200)
 c 944 (~1000)
 d 41 (~50)
 e 826 (~900)
- 5 122 u: molecuulpiek ($\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$) 105 u: $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}$
 77 u: C_6H_5 65 u: C_5H_5 57 u: CHCOO 51 u: C_4H_3
 39 u: C_3H_3 28 u: CO
- 6 a Hogere waarde molecuulpiek, ontbreken $m/z = 122$ u, piek bij 15 u (CH_3).
 b Veel gelijke molecuulfragmenten
 c 136 u
 d methylbenzooat.
- 7 Ethanol
- 8 Ethylmethylether