

Übungen zur Vorlesung „Organische Chemie I“ (Teil 1)

E. Egert / T. Pisternick / V. Gerhardt

Blatt 1

- 1) Eine Verbindung, die zu 68,6% aus Kohlenstoff, zu 8,6% aus Wasserstoff und zu 22,8% aus Sauerstoff besteht, besitzt eine relative Molmasse von 70.
 - a) Wie lautet die Molekularformel?
 - b) Geben Sie die Formeln einiger offenkettiger (acyclischer) und ringförmiger (cyclischer) Konstitutionsisomeren an.

- 2) Eine Verbindung, die zu 88,2% aus Kohlenstoff und zu 11,8% aus Wasserstoff besteht, besitzt eine relative Molmasse von 68.
 - a) Wie lautet die Molekularformel?
 - b) Welche Konstitutionsisomere sind denkbar? Benennen Sie diese Verbindungen (soweit möglich).