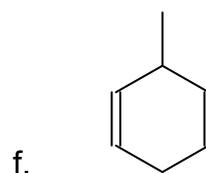
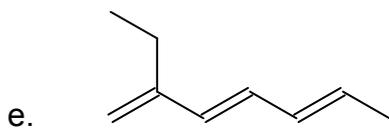
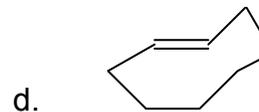
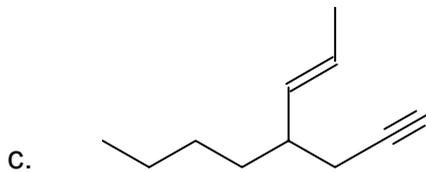
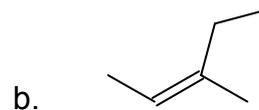
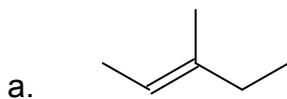


Chemieübung: OCII (Alkene/Alkine; 130-132)

1. Beim menschlichen Sehprozess wird durch das einfallende Licht (Photon) auf die Netzhaut ein Isomerisierung bewirkt. Beschreiben Sie diese Reaktion, vor allem auch vom Standpunkt der Energie aus.
2. Zeichnen Sie die Strichformeln von den beiden Isomeren mit der Bruttoformel C_3H_6 . Welche von diesen beiden Substanzen hat betragsmässig die grössere Verbrennungswärme? Begründen Sie Ihre Antwort mit der Struktur.
3. Unterscheidet sich (Z)-But-2-en von (E)-But-2-en im Siedepunkt? Begründen Sie Ihre Antwort.
4. Hat 1 mol (Z)-Pent-2-en oder 1 mol (E)-Pent-2-en betragsmässig die grössere Verbrennungswärme? Begründung?
5. Geben Sie die IUPAC-Namen der folgenden Kohlenwasserstoffe.



6. Welches sind die Strichformeln und die IUPAC-Namen aller Konstitutionsisomeren mit der Bruttoformel C_5H_{10} .
7. Wie kann durch eine chemische Reaktion unterschieden werden, ob es sich bei einem Kohlenwasserstoff mit der Bruttoformel C_6H_{12} um Hex-1-en oder um Cyclohexan handelt?