

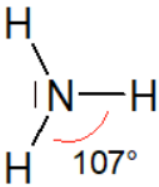
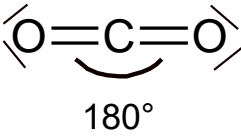




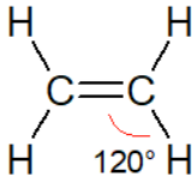
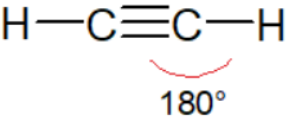




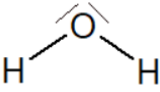
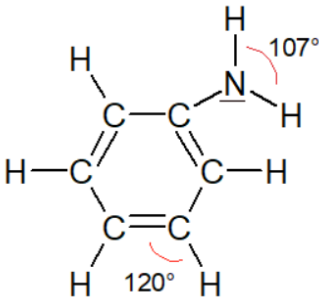


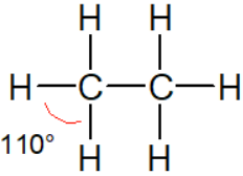


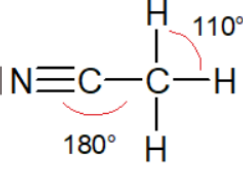
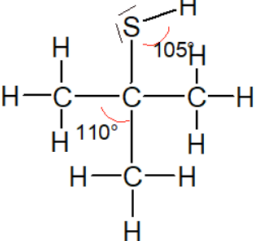


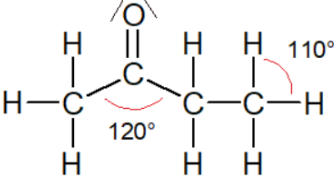
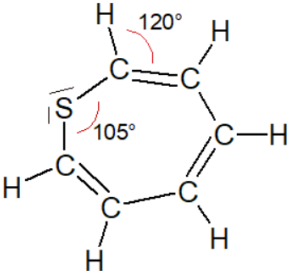



Übungen mit 3D-Modellen zu Molekülen

Sieh dir die folgenden Moleküle an.

Zeichne Strukturformeln und gib Bindungswinkel und den Bau des Moleküls an. Wenn es Stellen mit unterschiedlichem Bau gibt, gib die betroffenen Atome an. Die Farben der Atome sind die gleichen wie im Molekülbaukasten. Zusätzlich wird "gelb" für Schwefelatome verwendet.

Code / Bau	Strukturformel	Bau / Code
  Ammoniak		pyramidal
linear		  Kohlendioxid
  Ethen		trigonal-planar
linear		  Ethin
  Wasser		gewinkelt
am Stickstoffatom: pyramidal an den C-Atomen: trigonal-planar		  Anilin

<p>tetraedrisch</p>		 <p>Ethan</p>
 <p>Acetonitril</p>		<p>am 1. C-Atom: linear am 2. C-Atom: tetraedrisch</p>
<p>am S-Atom: gewinkelt an den C-Atomen: tetraedrisch</p>		 <p>tert-Butylthiol</p>
 <p>Butan-2-on</p>		<p>am 2. C-Atom: trigonal planar an den anderen C-Atomen: tetraedrisch</p>
<p>am S-Atom: gewinkelt an den C-Atomen: trigonal-planar</p>		 <p>Thiopin</p>