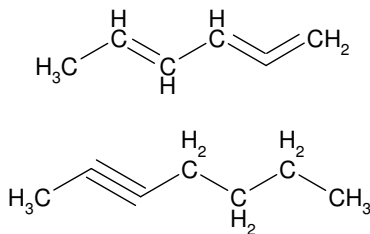
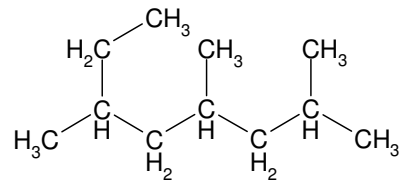
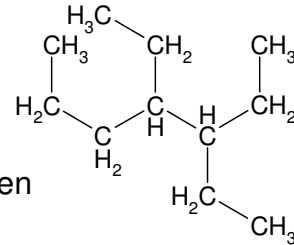


Kohlenwasserstoffe:

(1) Verzweigte KW: zeichne eine Struktur für 3-Ethyl-4,4-Dimethyl-Octan und benenne die beiden gezeichneten Moleküle rechts:

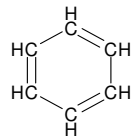


(2) Zeichne eine Struktur für 1,3-Butadien und eine für 3-Hexen-1-in. Benenne die beiden gezeichneten Strukturen links:

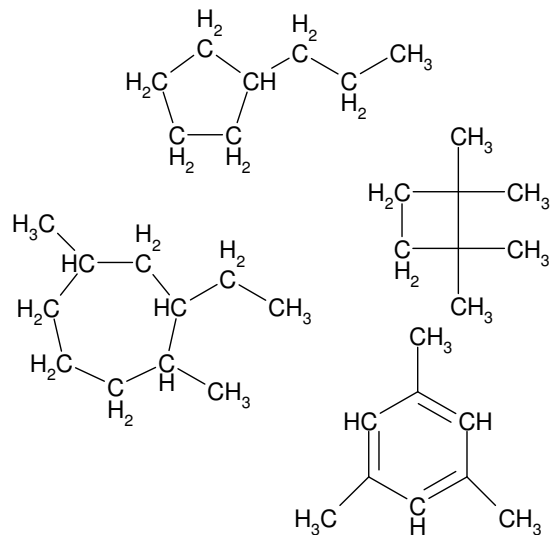


(3) Zeichne je eine Struktur für Propoxybutan und Methoxypropan.

(4) Benenne die 4 gezeichneten Ringverbindungen (→):



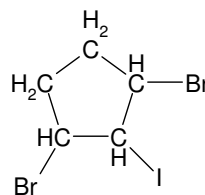
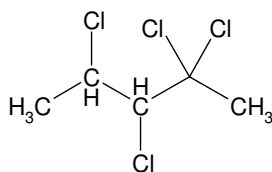
Zur Erinnerung: dieses Molekül (links) nennen wir Benzen (früher *Benzol*):



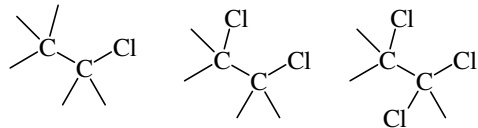
(5) Zeichne Strukturen für: 1,3-Diethylcyclohexan, 1,2,3,4-Tetramethylcyclobutan, 1,2,3-trimethylbenzen.

Halogenverbindungen

(6) Zeichne je eine Struktur für Brom-Chlor-Fluor-Methan, 1,1,2-Trichlorethen und 2-Methyl-2-Iodpropan und benenne die beiden Strukturen (unten):



(7) Einfachste Halogen-Kohlenwasserstoffe: Benenne die Strukturen:



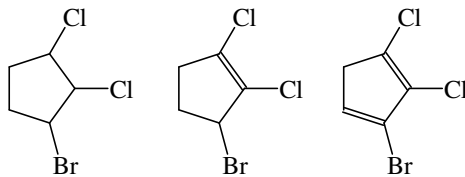
(8) Einfachste Halogen-Kohlenwasserstoffe: Zeichne Strukturen für:

DIBROMMETHAN

1,3-DIIOD-1-PROPEN

1-FLUOR-2-METHYL-PROPAN

(9) Benenne die Ringverbindungen:

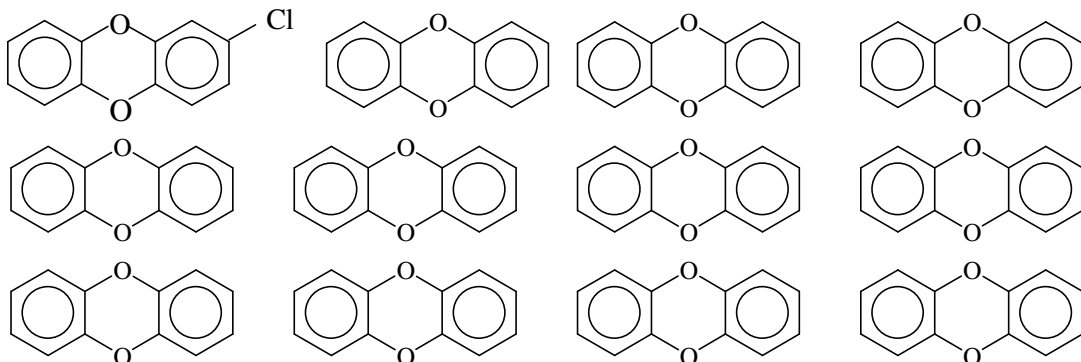


(10) Zeichne je eine Struktur für 1,3,5-Trifluorbenzen und 1-Chlor-2-Methylbenzen.

(11) Wie viele Isomere findest Du (a) zum Namen „Dichlorethen“ und (b) zum Namen „Trichlorethen“? Zeichne Strukturen und benenne sie!

(12) An jedem C-Atom eines Cyclohexanmoleküls hänge ein Chloratom. Gibt es Isomere?

(13) Dibenzodioxin ist im Formelbild dargestellt. Versuche, mindestens 12 verschiedene chlorhaltige Derivate zu zeichnen, ein Beispiel ist angegeben:(1 bis 4 Chloratome/Molekül)



(14) Welche Art von Isomere könnte es geben für Brom-Chlor-Fluor-Iod-Methan?

ARBEITSBLATT BM-12 NOMENKLATUR VON KW UND HALOGENVERBINDUNGEN: