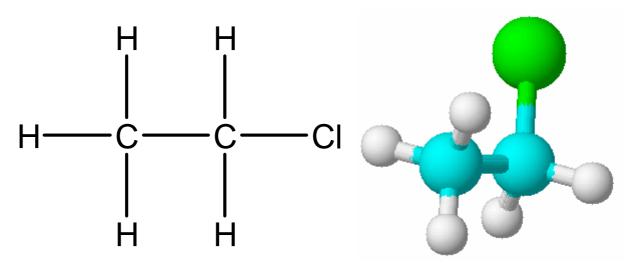
Halogenalkane (Chlorierte Kohlenwasserstoffe, CKW, FCKW)

 Kohlenwasserstoffketten bei denen ein/mehrere H-Atom(e) durch Halogen(e) ersetzt wurde.

Nomenklatur:

Präfix: **Halogen-** + alkan

Beispiel:



Chlorethan

Halogenalkane 2

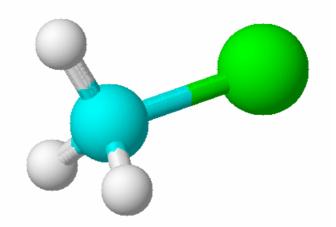
- Eigenschaften:
 - meist unbrennbar
 - narkotische Wirkung
 - hohe thermische Beständigkeit
 - hohe chemische Beständigkeit
 - Gesundheitsschädlich beim Einatmen (Schnüffelstoffe!)
 - Atem- u. Kreislauflähmung
 - Herzrhythmusstörungen
 - Leber- u. Nierenschäden (Abbauprodukte)
 - Speicherung im Fettgewebe
 (Abbau von Fettgewebe → hohe
 Konzentration von Halogenalkanen
 im Blut)
 - Lebensdauer ~ 10 Jahre
 - 1 CKW Molekül benötigt 10.000
 Ozonmoleküle zum Abbau

Halogenalkane 3

Energie
$$\frac{3}{2} \cdot \frac{1}{|C|} - \frac{|C|}{|C|} \longrightarrow |C| \cdot |C|$$

$$CH_4 + \cdot |C| \longrightarrow CH_3 \cdot + HCI$$

$$CH_3 \cdot + |\overline{CI} - \overline{CI}| \longrightarrow CH_3CI + \cdot \overline{CI}|$$

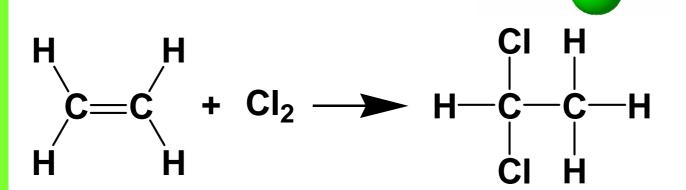


© www.Chemie.Unterricht.ws & Lizenzgeber

Halogenalkane 4

• Substitutionsreaktion:

• Additionsreaktion:



Trichlormethan

- CHCl₃
- "Chloroform"
- Süßlich riechend
- Farblos, unbrennbar
- Narkotisierende Wirkung
- Verursacht Leberschäden
- Verdacht auf krebserzeugendes Potential
- Anwendung:
 - Früher: Narkosemittel
 - Früher: Pflanzenschutzmittel
 - Heute: Lösungsmittel