



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



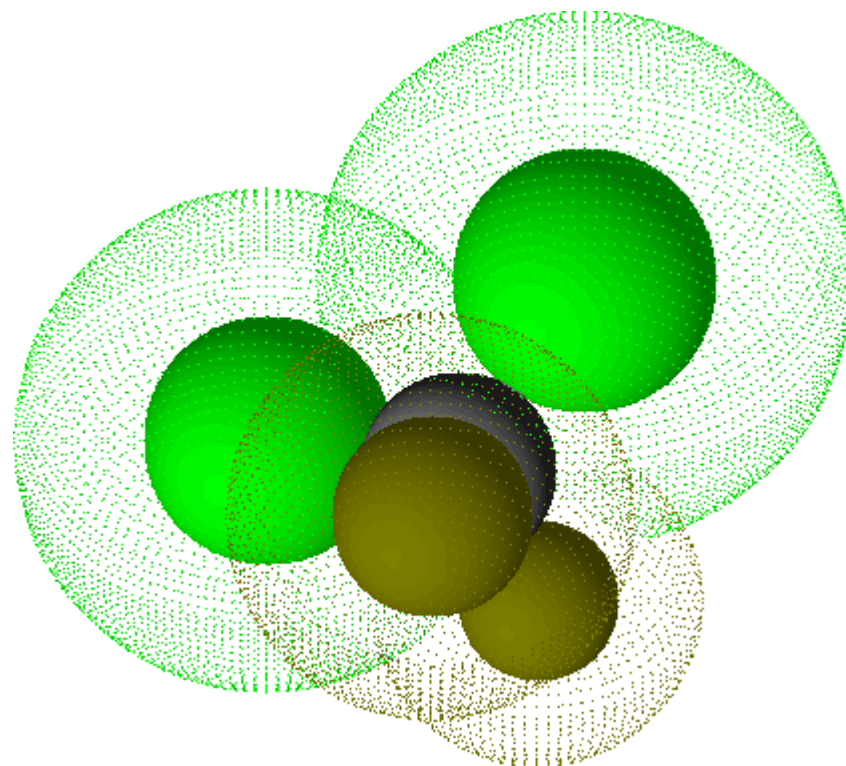
OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Šmejkalová Karla.

Dostupné ze Školského portálu Karlovarského kraje www.kvkskoly.cz, materiál vznikl v rámci projektu Gymnázia Cheb s názvem Rozvoj školského portálu Karlovarského kraje

HALOGENOVÉ DERIVÁTY



Halogenové deriváty

jsou deriváty uhlovodíků, ve kterých charakteristickou skupinu tvoří atomy halogenu (F, Cl, Br, I).

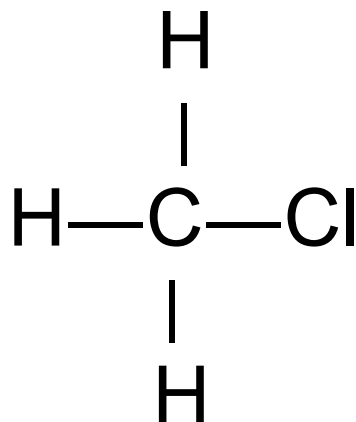
Názvosloví:

název halogenu + název uhlovodíku

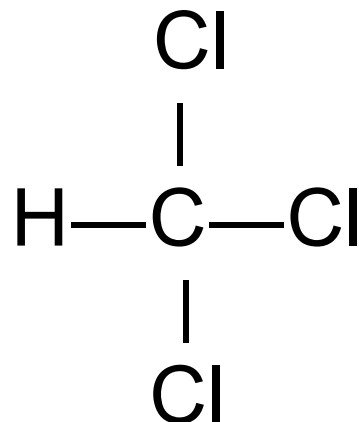
- počet atomů halogenu vyjádřen předponou:

di-	2
tri-	3
tetra-	4
- názvy halogenů seřazeny abecedně

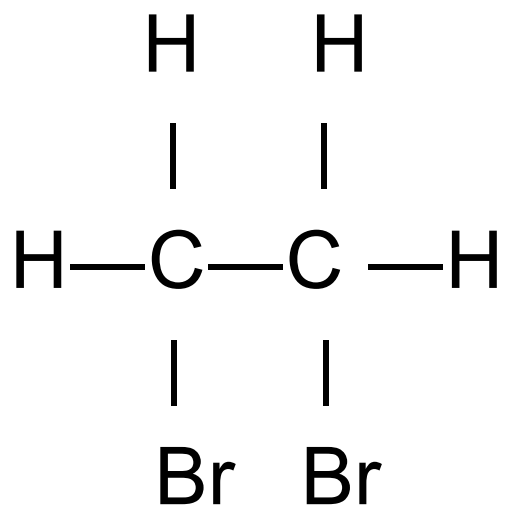
Příklady:



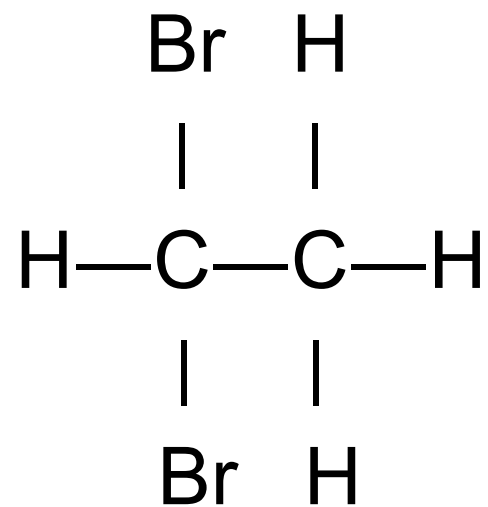
chlormethan



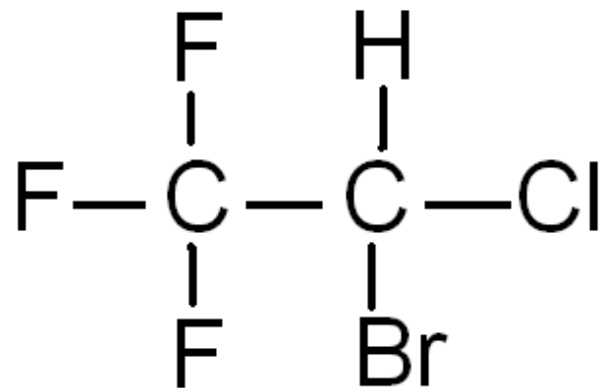
trichlormethan



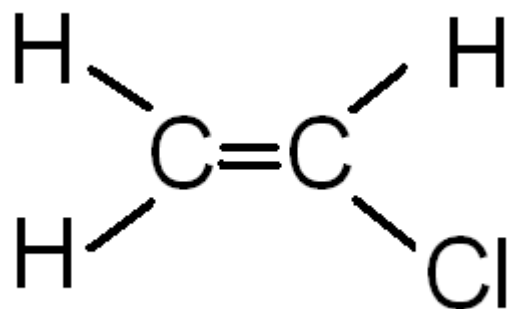
1,2-dibromomethane



1,1-dibromomethane



2-brom-2-chlor-1,1,1-trifluorethan



chloroethen

Zástupci:

1. rozpouštědla

CCl_4 tetrachlormethan

CHCl_3 trichlormethan (chloroform)

2. plasty

$\text{CF}_2=\text{CF}_2$ tetrafluorethen - výroba teflonu

$\text{CH}_2=\text{CHCl}$ chlorethen (vinylchlorid)

- výroba PVC

3. freony = směs chlorfluorderivátů methanu a ethanu



použití: dříve chladicí náplň do ledniček

náplň do sprejů

poškozuje atmosféru – vznik ozonové díry

4. halogenové žárovky

