



evropský  
sociální  
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,  
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání  
pro konkurenceschopnost

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

---

## Přírodní vědy aktivně a interaktivně

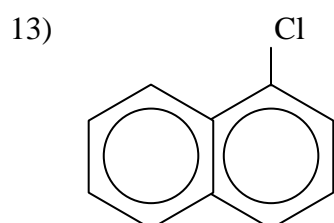
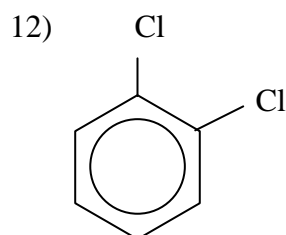
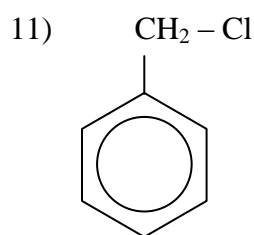
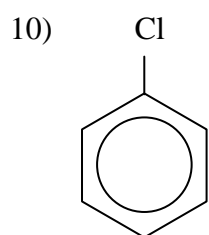
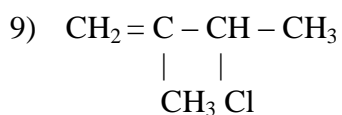
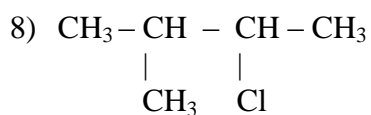
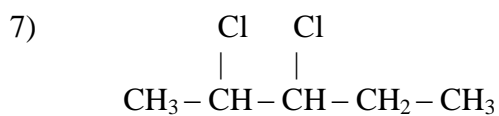
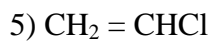
---

Elektronický materiál byl vytvořen v rámci projektu OP VK CZ.1.07/1.1.24/01.0040

Zvyšování kvality vzdělávání v Moravskoslezském kraji  
Střední průmyslová škola stavební, Havířov, příspěvková organizace

<b>Název EM</b>	Halogenderiváty – názvosloví
<b>Název sady EM</b>	BUL_CHE_17
<b>Vzdělávací obor</b>	Chemie
<b>Vzdělávací oblast</b>	Člověk a příroda, Informační a komunikační technologie
<b>Autor</b>	Mgr. Iveta Bulawová
<b>Ročník</b>	3. (Technické lyceum)
<b>Anotace</b>	Pracovní list pro studenty, který vysvětluje základní tvorbu názvosloví halogenderivátů včetně využití vzorců v rovnicích. Vzorce a modely sloučenin byly vytvořeny v programu Chems sketch.

### Pojmenuj vzorce:



### Řešení:

1) chlormethan      methylchlorid

2) dichlormethan      methyldichlorid

3) trichlormethan      methyltrichlorid  
chloroform

4) tetrachlormethan      metylytetrachlorid  
chlorid uhličitý

5) chlorethen      vinylchlorid

6) trijodmethan      jodoform

7) 2,3-dichlorpentan

8) 2-chlor-3-methylbutan  
(přednost v číslování má halogen)

9) 2-methyl-3-chlorbut-1-en  
(přednost v číslování má dvojná vazba)

10) chlorbenzen      fenylchlorid

11) benzylchlorid

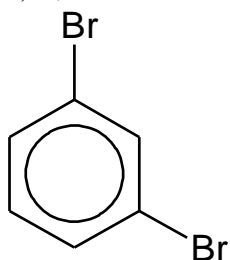
12) 1,2-dichlorbenzen  
o-dichlorbenzen

13) 1-chlornaftalen

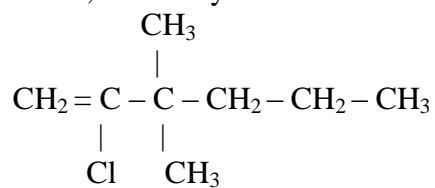
## Napiš vzorce:

1) jodethen  
 $\text{CH}_2 = \text{CHI}$

2) 1,3-dibrombenzen

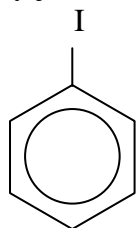


3) 2-chlor-3,3-dimethylhex-1-en



4) bromoform  
 $\text{CHBr}_3$

5) fenyljodid

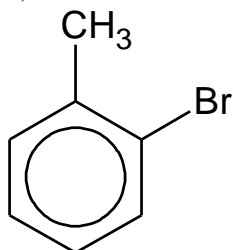


6) vinylbromid  
 $\text{CH}_2 = \text{CHBr}$

7) 1,1,2,2-tetrafluorethen  
 $\text{CF}_2 = \text{CF}_2$

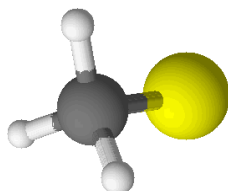
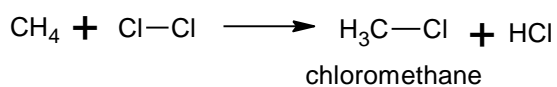
8) dibrommethan  
 $\text{CH}_2\text{Br}_2$

9) o-bromtoluen

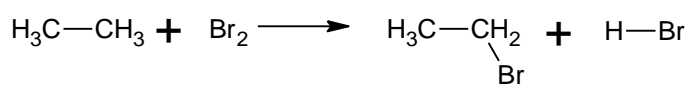


## Zapiš rovnice:

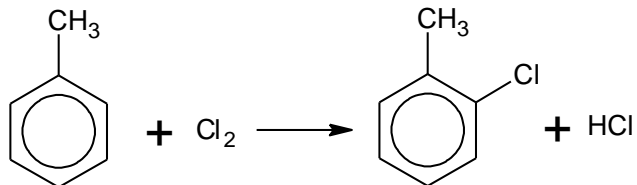
- 1) methan + chlor → chlormethan + chlorovodík



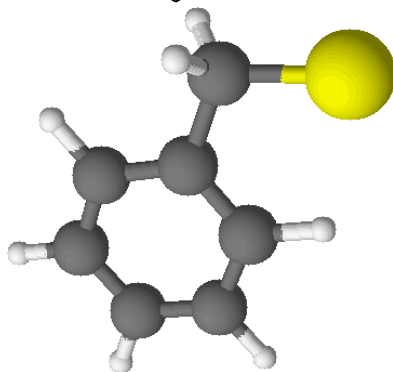
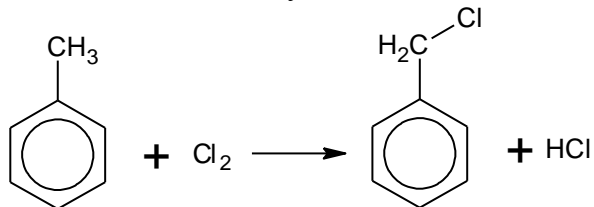
- 2) ethan + brom → bromethan + bromovodík



- 3) toluen + chlor → o-chlortoluen + chlorovodík

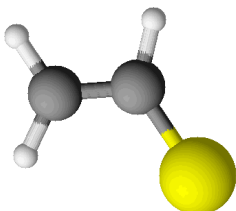
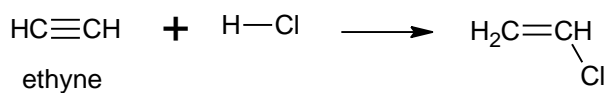


- 4) toluen + chlor → benzylchlorid + chlorovodík

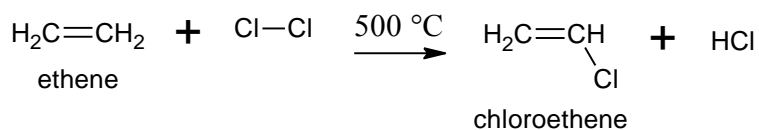


(chloromethyl)benzene

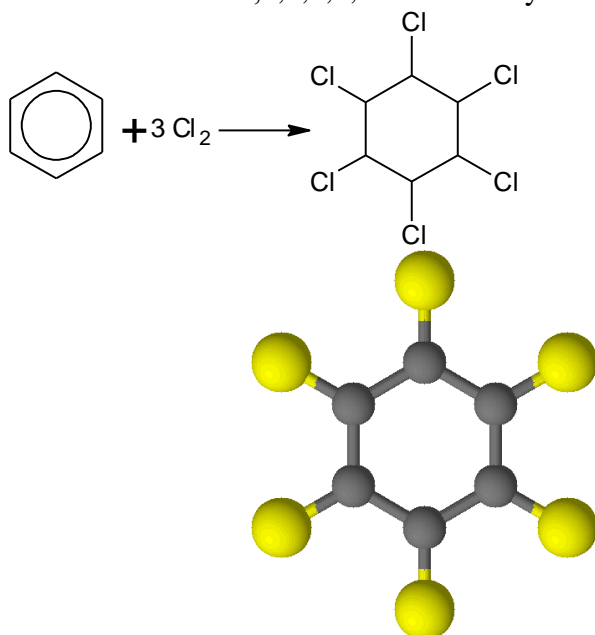
- 5) ethyn + chlorovodík → vinylchlorid



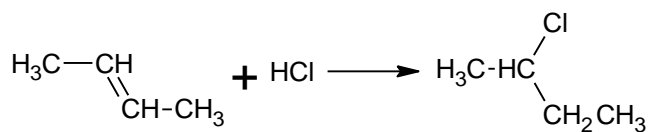
6) ethen + chlor → vinylchlorid



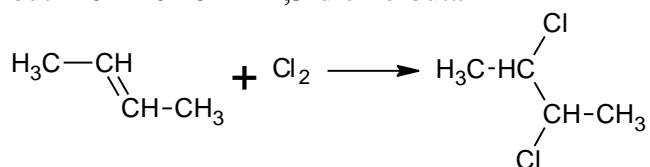
7) benzen + chlor → 1,2,3,4,5,6-hexachlorcyklohexan



8) but-2-en + chlorovodík → 2-chlorbutan



9) but-2-en + chlor → 2,3-dichlorbutan



10) acetylen + chlor → 1,2-dichlorethen

