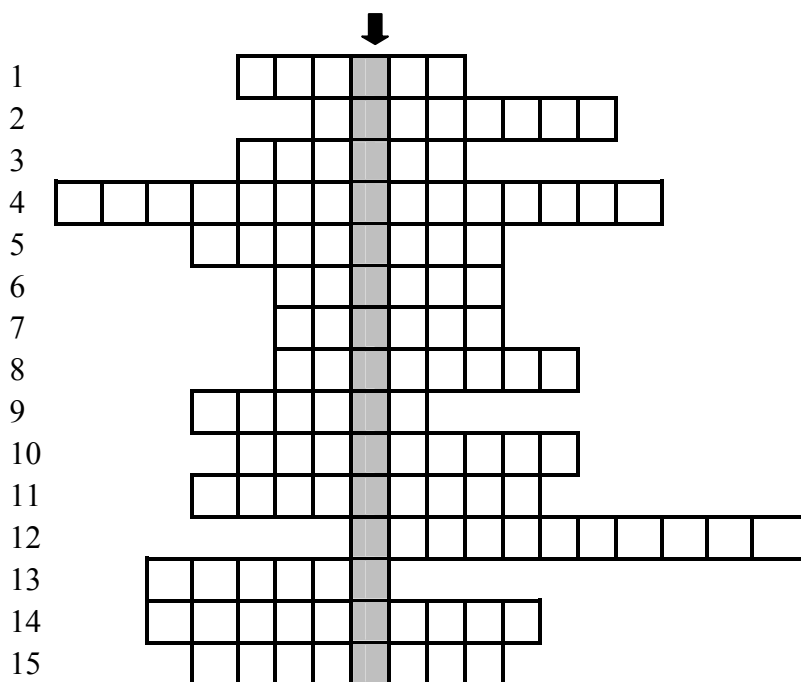



Pracovní list: Halogenderiváty

1. Co jsou to ... (tajenka)?



1. nejjednodušší uhlovodík
2. uhlovodíky, které mají v řetězci pouze jednoduché vazby
3. látka, která se vyrábí z tetrafluorethenu
4. název sloučeniny, která má chemický vzorec CCl_4
5. název VII. A skupiny PSP
6. látky, které narušují ozónovou vrstvu a způsobují tak vznik ozónové díry
7. název uhlovodíku C_6H_6
8. trijodmethan má chemický název
9. droga hloupých
10. triviální název sloučeniny CHCl_3
11. naftalen má schopnost měnit své skupenství z pevného přímo na plynné; tato skupenská změna se nazývá
12. jiný název pro chlorethen, chemický vzorec je $\text{CH}_2 = \text{CHCl}$
13. tímto symbolem je označována látka 
14. uhlovodíky s šesti uhlíky v uzavřeném řetězci, kde se střídá jednoduchá a dvojná vazba, se nazývají
15. nejjednodušší alkyň

2. Ozonová vrstva Zemi chrání před:

Její narušení mohou způsobovat např.

Narušením ozonové vrstvy vznikají tzv.

3. Přiřaď, co k sobě patří:

jodoform

chloroform

tetrachlormetan

$\text{CF}_2 = \text{CF}_2$

CCl_4

trijodmethan

chlormethan

trichlor

CH_3Cl

chlorethen

tetrafluorethen

CCl_3F

trichlorethen

CHI_3

$\text{CH}_2 = \text{CHCl}$

tetrachlor

trichlormethan

methylchlorid

vinylchlorid

trichlorfluormethan

$\text{CCl}_2 = \text{CHCl}$

CHCl_3

4. Spoj názvy, využití těchto halogenderivátů a napiš jejich chemické vzorce:

trijodmethan rozpouštědlo mastných skvrn

trichlormethan antiseptikum při ošetření menších ran

tetrafluorethylen výchozí surovina pro výrobu plastu PVC

tetrachlormethan k výrobě plastů s názvem teflon

chlorethen dříve používané narkotikum

chlorethen chladivý sprej známý pod názvem Kelen



5. Zopakuj si názvosloví halogenderivátů:

1. bromethan (ethylbromid)	2. CH_3I
3. 2 - chlorpropan	4. chloroform (trichlormethan)
5. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2\text{Cl}$	6. chlorcyklohexan
7. $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{Br} \end{array}$	8. 1,3 - dichlorbenzen
9. fluormethan (methylfluorid)	10. $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{Br} \quad \text{Br} \end{array}$
11. $\text{CF}_2 = \text{CF}_2$	12. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2\text{I}$
13. chlorethen (vinylchlorid)	14. 2,2 - dichlorpropan
15. CH_3Cl	16. jodoform (trijodmethan)
17. CHBr_3	18. dichlordifluormethan
19. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2\text{Cl}$	20. $\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{Cl} \quad \text{Cl} \end{array}$
21. CCl_4	22. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2\text{Br}$
23. dibrommethan	24. 1,1,2 - trichlorethan
25. 1 - brom - 4 - chlorbenzen	26. 2 - chlor - 1,3 - butadien
27. 1,2 - dibrombenzen	28. $\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ \quad \quad \\ \text{Cl} \quad \text{Cl} \quad \text{Cl} \end{array}$
29. $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{I} \end{array}$	30. 2,2 - dibrompropan
31. chlorbenzen	32. hexachlorcyklohexan