**Pracovní list: Halogenderiváty**

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



1



2

3

4

5

6

7

8

9

10

11

12

13

14

15

* 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 CCl4
	5. název VII. A skupiny PSP
	6. látky, které narušují ozónovou vrstvu a způsobují tak vznik ozónové díry
	7. název uhlovodíku C6H6
	8. trijodmethan má chemický název
	9. droga hloupých
	10. triviální název sloučeniny CHCl3
	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 CH2 = CHCl
	13. tímto symbolem je označována látka
	14. uhlovodíky s šesti uhlíky v uzavřeném řetězci, kde se střídá jednoduchá a dvojná vazba, se nazývají
1. nejjednodušší alkyn



1. Ozonová vrstva Zemi chrání před: ……………………………………..

Její narušení mohou způsobovat např. …………………………………

Narušením ozonové vrstvy vznikají tzv. ……………………………….

1. **Přiřaď, co k sobě patří**:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **jodoform** | **chloroform** |  | **tetrachlormetan** | **CF2 = CF2** |
| **CCl4** | **trijodmethan** | **chlormethan** | **trichlor** |
| **CH3Cl** | **chlorethen** | **tetrafluorethen** | **CCl3F** |
| **trichlorethen** | **CHI3** |  | **CH2 = CHCl** | **tetrachlor** |
| **trichlormethan** | **methylchlorid** | **vinylchlorid** |
|  | **trichlorfluormethan** |  | **CCl2 = CHCl** | **CHCl3** |

1. **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 | ………………. |
| tetrachlomethan | k výrobě plastů s názvem teflon | ………………. |
| chlorethan | dříve používané narkotikum | ………………. |
| chlorethen | chladivý sprej známý pod názvem Kelen | ………………. |

1. **Zopakuj si názvosloví halogenderivátů**:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **1. bromethan (ethylbromid)** | **2. CH3I** |  |  |
|  |  |  |  |
| **3. 2 - chlorpropan** | **4. chloroform (trichlormethan)** |
|  |  |  |  |
| **5. CH3 – CH2Cl** | **6. chlorcyklohexan** |
|  |  |  |  |
| **7.CH3 – CH– CH3** | **8. 1,3 - dichlorbenzen** |
|  |   |  |  |  |  |  |  |
|  |  **Br** |  |  |  |  |
|  |  |  |  |
| **9. fluormethan (methylflourid)** | **10. CH3 – CH – CH – CH3** |
|  |  |  |  |  |  |  **│**  |  **│** |
|  |  |  |  |  |  |  **Br** |  **Br** |
| **11. CF2 = CF2** | **12.** | **CH3 – CH2 – CH2I** |
|  |  |  |  |  |
| **13. chlorethen (vinylchlorid)** | **14.** | **2,2 - dichlorpropan** |
|  |  |  |  |  |
| **15.** | **CH3Cl** | **16. jodoform (trijodmethan)** |
|  |  |  |  |  |
| **17.** | **CHBr3** | **18. dichlordifluormethan** |
|  |  |  |  |  |
| **19. CH3 – CH2 – CH2Cl** | **20. CH2 – CH2** |  |
|  |  |  |  |  |  │ |  │ |  |
|  |  |  |  |  | **Cl** | **Cl** |  |
| **21. CCl4** | **22.** | **CH3 – CH2Br** |
|  |  |  |  |  |
| **23. dibrommethan** | **24.** | **1,1,2 - trichlorethan** |
|  |  |  |  |  |  |
| **25.** | **1 - brom - 4 - chlorbenzen** | **26.** | **2 – chlorbuta - 1,3 - dien** |
|  |  |  |  |  |  |
| **27.** | **1,2 - dibrombenzen** | **28.** | **CH2 – CH – CH2** |
|  |  |  |  |  |  │ |  │ |  │ |
|  |  |  |  |  | **Cl** |  **Cl** |  **Cl** |
| **29.** |  **CH3 – CH– CH3** | **30.** | **2,2 - dibrompropan** |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  | **I** |  |  |  |  |
|  |  |  |  |
| ! **31. chlorbenzen** Х  **chlorcyklohexan**  | **32. hexachlorcyklohexan** |
|  |  |  |  |  |  |  |  |

Milan Haminger, BiGy Brno 2023©