**Pracovní list: Názvosloví uhlovodíků – shrnutí –** M.Haminger, BiGy Brno 2023

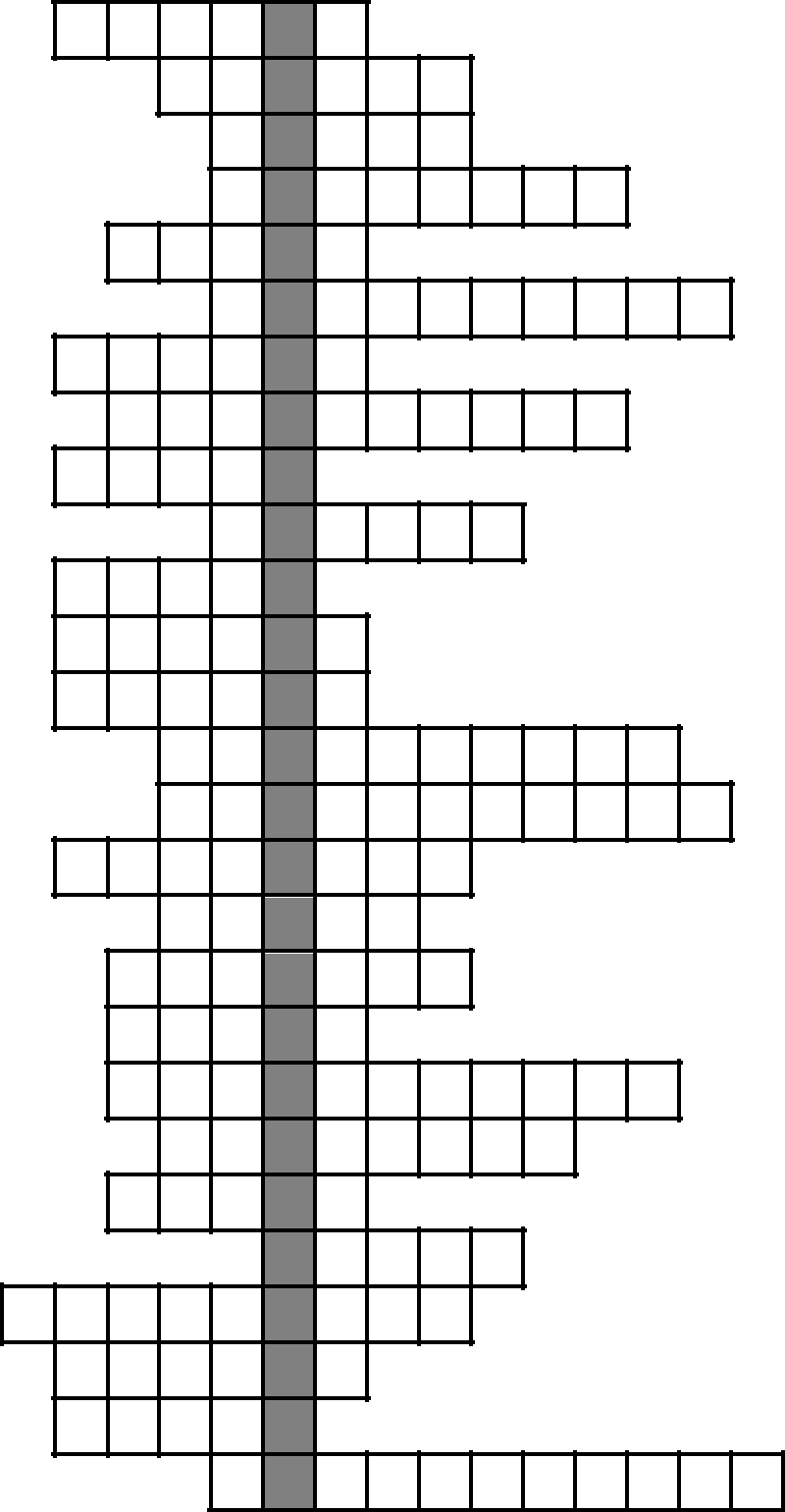
|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **1.** | CH2 = CH2 | |  | **2.** but–2–en | |  |
|  |  | |  |  | |  |
| **3.** | CH≡CH | |  | **4.** CH4 | |  |
|  | | | |  | |  |
| **5.** penta–1,4–dien | | | | **6.** buta–1,2–dien | |  |
|  |  | | |  | |  |
| **7.** | CH2=CH–CH=CH–CH3 | | | **8.** CH3–CH2–CH3 | |  |
|  |  | |  |  |  |  |
| **9.** | CH≡C–CH3 | |  | **10.** | CH3(CH2)8CH3 |  |
|  | |  | |  | |  |
| **11.** | | CH3(CH2)5CH3 | | **12.** but–2–yn | |  |
|  | |  | |  |  |  |
| **13.** | | 3,3 - diethylpentan | | **14.** | CH2 = CH – CH3 |  |
|  | |  | |  |  |  |
| **15.** | | CH≡C–CH2–CH3 | | **16.** | CH3(CH2)3CH3 |  |
|  | |  | |  |  | |
| **17.** | | CH2=C=CH–CH2–CH3 | | **18.** | 2,2 - dimethypropan | |
|  | |  | |  |  | |
| **19.** | | CH3 – CH – CH – CH3 | | **20.** | CH2=CH–CH=CH2 | |
|  |  | | | | |  |  |  |
|  |  | CH3 | CH3 |  |  |  |
|  | |  | |  |  | |
| **21.** | | 2,2,4,4-tetramethylpentan | | **22.** | CH3 – CH – CH – CH – CH3 | |
|  |  |  |  |  | | | | | |
|  |  |  |  |  | CH3 CH3 CH3 | |
|  | |  |  |  | |  |
| **23.** | | C6H6 | aren nerozvětvený | **24.** cyklobuten | |  |
|  | |  | |  |  | |
| **25.** | | CH3 (CH2)7 CH3 | | **26.** | 2,2,4-trimethylhex-3-en | |
|  | | |  |  |  |  |
| **27.** toluen | | |  | **28.** | C6H14 | nerozvětvený alkan |
|  |  |  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **29.** methan | | **30.** naftalen | | |  |
|  |  |  | | |  |
| **31.** |  | **32.** penta–1,3–dien | | |  |
|  | |  |  |  |  |
| **33.** cyklopentan | | **34.** |  |  |  |
|  | |  | | |  |
| **35.** methylcyklohexan | | **36.** acetylen | | |  |
|  |  |  |  | |  |
| **37.** | CH3–CH=C=CH–CH3 | **38.** | 2,2 - dimethylpropan | |  |
|  |  |  |  | |  |
| **39.** | 1,2 – dimethylcyklohexan | **40.** | 2,3,3,4 – tetramethylpentan | |  |
|  |  |  | | |  |
| **41.** | C6H5 – CH3 | **42.** ethylen alken | | |  |
|  |  |  | | |  |
| **43.** | CH3–C≡C–CH2–CH3 | **44.** cyklopropan | | |  |
|  |  |  |  |  |  |
| **45.** | CHC–CH3 | **46.** | CH3 | (CH2)6 CH3 |  |
|  |  |  |  |  |  |
| **47.** | 2,3 – dimethylbutan | **48.** | CH3 | –CC–CH3 |  |
|  |  |  |  |  |  |
| **49.** | 2,2,3 - trimethylbutan | **50.** | CH3 | (CH2)7 CH3 |  |
|  |  |  |  | |  |
| **51.** | CH3–CH=CH–CH2–CH3 | **52.** | 1,3 – dimethylcyklopentan | |  |
|  |  |  |  |  |  |
| **53.** |  | **54.** | CH3 | – CH3 |  |
|  |  |  |
|  | |  |  |  |  |
| **55.** cyklohexen | | **56.** | C3H8 nerozvětvený alkan | |  |
|  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |



1. Podle typu vazeb uhlovodíky s otevřeným řetězcem dělíme na … (tajenka). Napiš, jaký je mezi nimi rozdíl.

1



2

3

4

5

6

7

8

9

10

11

12

13

14

15

16

17

18

19

20

21

22

23

24

25

26

27

1. nejjednodušší uhlovodík
2. C6H5 – CH3
3. CH3 (CH2)6 CH3
4. uhlovodík s dvěma benzenovými jádry
5. uhlovodíky s řetězcem ve tvaru šestiúhelníku, ve kterém se střídají jednoduché a dvojné vazby

1. C5H12 nerozvětvený alkan
2. uhlovodík s uzavřeným řetězcem

s šesti uhlíky spojené jednoduchými vazbami

1. značku C má chemický prvek …
2. nejjednodušší aromatický uhlovodík
3. uhlovodík se čtyřmi uhlíky

v řetězci spojené jednoduchými

vazbami a jednou

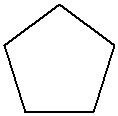
dvojnou vazbou

1. CH≡C–CH3
2. C7H16 nerozvětvený alkan
3. sloučeniny uhlíku a vodíku
4. uhlovodík s uzavřeným řetězcem se třemi uhlíky spojenými jednoduchými vazbami
5. jiný název pro ethyn
6. CH3 (CH2)7 CH3
7. jiný název pro ethen
8. C6H14 nerozvětvený alkan



20.

* 1. uhlovodíky s uzavřeným řetězcem
  2. C4H10 nerozvětvený alkan
  3. uhlovodík s deseti uhlíky v řetězci spojené jednoduchými vazbami
  4. dvě dvojné a ostatní jednoduché vazby v uhlíkovém řetězci mají
  5. C6H5 – CH = CH2

 26. CH3 – CH3

27.