Ch 9 – karbonylové sl. Procvičování (úkol č.3)

Zdravím vás.

Tak jsme nějak proletěli karbonylové sloučeniny (aldehydy a ketony). A jak jsem slíbil, tento týden to bude jen procvičování. (stačí klidně jen vzorce do sešitu)

Znovu připomínám, když něčemu nerozumíte, nebojte se napsat mail!!!

…………………………………………………………………………………………………………………………

Na úvod jen připomínám:

* **Aldehydy** mají skupinu **–CHO**, která je vždy na konci řetězce a v názvu mají koncovku **–al**.

**Př.: CH3-CH2-CH2-CH2-CHO**

 **(celkem 5 uhlíků, CHO na konci = pentanal)**

* **Ketony** mají skupinu **–CO**, která je vždy někde v řetězci a v názvu mají koncovku **– on**.

**Př.: CH3-CH2-CO-CH3**

 **(celkem 4 uhlíky, CO uprostřed = butanon)**

 **(druhá možnost: CH3-CH2- je ethyl, -CH3 je methyl, + CO**

 **takže = ethylmethylketon)**

………………………………………………………………………………………………………………………

1. Opravte chyby:

CH2 – CH2 – CHO CH3 – C – CH3

 │

 O

CH3 – CH3 – CH2 – CH2 – CH2 – CHO H = CHO

1. Napište vzorec aldehydů:
2. propanal
3. butanal
4. pentanal
5. Napište vzorec ketonů:
6. methylmethylketon
7. propanon
8. **Doplň tabulku**:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| vzorec | název | vzorec | název |
|  | ethanal |  | pentanal |
| CH3 – CH2 – CH2 - CHO |  | H - CHO |  |
| CH3 – CH2 – CO – CH3 |  |  | propanon |

1. Doplňte tvrzení o formaldehydu a acetonu, aby byla správná:
2. Frormaldehyd je ………………………….plyn štiplavého zápachu.
3. Ve vodném roztoku se využívá ke konzervaci a uchování ……………………………………..
4. Formalin je ……………………………formaldehydu ve vodě.
5. Jiný název acetonu je ……………………………
6. Tato látka je v malém množství obsažena i v ………………………
7. Používá se jako …………………………….některých lepidel a barev.