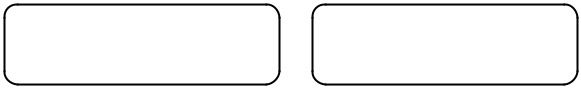
**KARBONYLOVÉ SLOUČENINY**

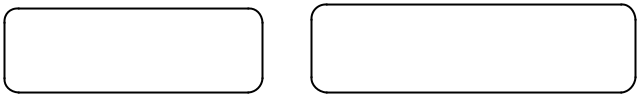
1. **Karbonylové sloučeniny se dělí:**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1. |  | 2. |
|  |  |  |

1. **Vybarvi karbonylové sloučeniny:**



**CH3Cl** **CH3CH2OH** **HCOOH** **CH3CHO**



**CH3CH2NO2** **CH3COCH3** **HCHO**



1. **K daným vzorcům napiš názvy sloučenin:**

A) CH3CH2CHO C) CH3CH2COCH3CH2

B) HCHO D) CH3COCH3

1. **K daným názvům napiš vzorec:**

A) butanon

B) butanal

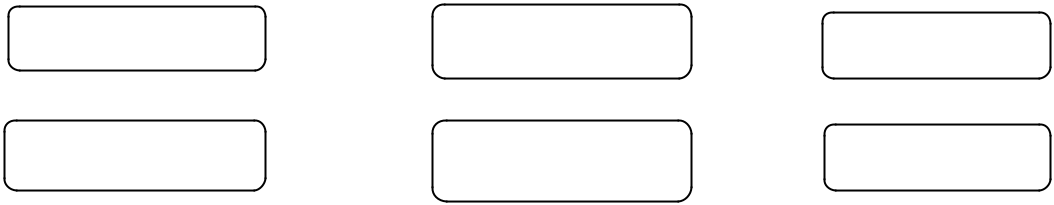
C) methylpropylketon

D) ethanon

1. **Spoj správně:**



|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **methanal** | **aceton** | **HCHO** |
| **ethanal** | **acetaldehyd** | **CH3COCH3** |
| **propanon** | **formaldehyd** | **CH3CHO** |



* 1. **Doplň větu:**

1. ….......................................... je bezbarvá, hořlavá kapalina. Má charakteristický zápach. Používá se jako ředidlo, rozpouštědlo nebo také k výrobě plastů (plexiskla).
2. …...................................... je bezbarvý, jedovatý plyn štiplavého zápachu. S vodou vytváří vodný roztok, který se nazývá formalín a slouží ke konzervazi biologického materiálu.
3. …..................................... je bezbarvá kapalina štiplavého zápachu. Používá se jako surovina k výrobě kyseliny octové, léčiv, parfémů a tzv. pevného lihu.

Autorem DUMu je Mgr. Iveta Studená