

DOMÁCÍ PŘÍPRAVA

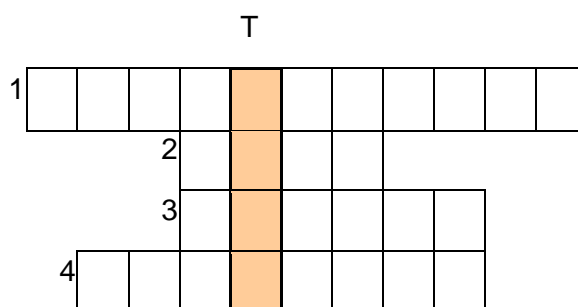
TŘÍDA 9.A,B

Chemie

Opakuj a procvičuj učivo karboxylových kyselin v následujících úkolech. Výsledky můžeš zapisovat buď přímo do sešitu (neopisuj zadání), popř. do vytištěného zadání. Zkontrolujeme společně.

1. Jednu z karboxylových kyselin (její 8% roztok), která vzniká působením mikroorganismů na roztok ethanolu, využívali lidé od pradávna pod názvem? /odpověď najdeš v tajence/

1. Název skupiny OH.
2. Vzorec formaldehydu.
3. Aromatický uhlovdík se vzorcem C_6H_6 .
4. Aromatický uhlovdík se vzorcem $C_{10}H_8$.



2. V uvedených vzorcích kyselin označ červeně charakteristickou skupinu a modře uhlovdíkový zbytek. Současně doplň název uhlovdíkového zbytku.

	Uhlovdíkový zbytek - název
$CH_3CH_2CH_2COOH$	
CH_3COOH	
$CH_3CH_2CH_2CH_2COOH$	

3. Doplň chybějící údaje:

Chemický název kyseliny	Triviální název kyseliny	Sumární vzorec kyseliny
kyselina ethanová		
	kyselina mravenčí	
	–	C_6H_5COOH
	kyselina máselná	

4. Najdi chyby:

Kyselina octová má vzorec CH_4COOH . Je to bezbarvá kapalina štiplavého zápachu, která leptá pokožku. Jedná se o velmi silnou kyselinu. Její 40% roztok se využívá jako ocet. Je součástí těl některých organismů (mravenci, komáři, kopřivy). Používá se konzervaci potravin a při výrobě barviv a léčiv.

5. Rozkladem organických látek vzniká i kyselina octová. Ta se posléze rozkládá na dva plyny. Jeden je hlavní součástí bioplynu, druhý je příčinou skleníkového efektu.

Napiš chemickou rovnici reakce:



Hodně zdaru, v případě nejasností mě kontaktujte na adamkova@zsvyhlidka.cz