

Pozdravljeni,
upam, da ste se v podaljšanem vikendu
tudi spočili in ste pripravljeni na nove
izzive.
Pa kar poglejmo, kaj vas čaka.
Magda Kosič

Cilj: utrditi snov.

Naloga: Reši učni list (ga prepišeš v zvezek ali natisneš in nalepiš – zadaj). Pri delu lahko uporabiš zvezek, učbenik ali pobrskaš po spletu.

Rešen učni list mi pošlji do naslednje ure na: magda.kosic@guest.arnes.si

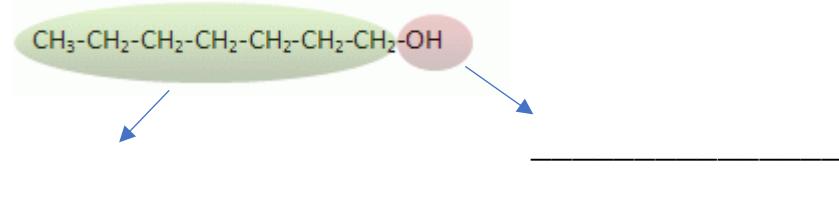
Utrjevanje snovi

1. Katera od spodnjih kislin je najbolj topna v vodi?

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{COOH}$	
A	B	C

Zakaj? _____

2. Kaj prikazuje slika? _____



V katerih topilih je topna prikazana snov? _____

Zakaj? _____

3. Dopolnite spodnjo tabelo z imeni karboksilnih kislin.

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$	<input type="text"/> kislina
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$	<input type="text"/> kislina
HCOOH	<input type="text"/> kislina
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$	<input type="text"/> kislina

4. Spodnje karboksilne kisline razvrstite od najšibkejše (1) do najmočnejše (4).

CH_3COOH	<input type="text"/>
	<input type="text"/>
$\text{HOOC}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	<input type="text"/>
$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_6-\text{COOH}$	<input type="text"/>

5. Napiši formule in imena višjih maščobnih kislin!

6. Napiši adicijo vodika na oleinsko kislino. Poimenuj produkt.

7. Olje plava na vodi, ker ima gostoto. Gorečih maščob ne gasimo z . Pri popolnem gorenju maščob nastaneta dioksid in .

8. Dokazne reakcije:



c) Ksantoproteinska reakcija:

d) Biuretska reakcija:

9. Nariši sheme:

a) maščoba

b) pralno sredstvo

c) saharoza

d) galaktoza