




Ponavljanje, sreda 13. 5. 2020

Že kar nekaj časa se ukvarjamo z ogljikovodiki. In o njih že veliko vemo. Kaj vse smo se naučili imamo zapisano v tabeli kriterijev uspešnosti. Če vse to že veš, reševanje nalog ne bo težavno.

6. Sklop: OGLJIKOVODIKI			
1. Vem, kaj so ogljikovodiki (spojine C in H)			
2. Razlikujem med molekulsko, racionalno in strukturno formulo.			
3. Razlikujem ciklične in aciklične ogljikovodike.			
4. Vem, da C- tvori 4 vezi.			
5. Iz sestavljenega modela vem zapisati različne formule ogljikovodikov.			
6. Poznam imena prvih desetih ogljikovodikov.			
7. Poznam pravila za poimenovanje enostavnih in razvejenih ogljikovodikov in jih znam pravilno uporabiti.			
8. Vem kaj so IZOMERE .			
9. Vem, da imajo ALKANI enojne vezi med C-atomi in imajo v imenu končnico -AN.			
10. Vem, da imajo ALKENI dvojne vezi med C- atomi in imajo v imenu končnico -EN.			
11. Vem, da imajo ALKINI trojne vezi med C-atomi in imajo v imenu končnico -IN.			
12. Poznam pravila za poimenovanje ALKENOV in ALKINOV in jih znam pravilno uporabiti.			
13. Razlikujem med VERIŽNIMI (razvejeni ogljikovodiki) in POLOŽAJNIMI (lega dvojne oz. trojne vezi) IZOMERAMI.			
14. Vem, da so ALKANI nasičene spojine in so pri sobnih pogojih nereaktivne spojine.			
15. Vem, da ALKANI gorijo in razlikujem med popolnim in nepopolnim gorenjem.			
16. Vem, da so ALKENI in ALKINI nenasičene spojine (ker se med C- atomi pojavljajo dvojne oz. trojne vezi)			

**ČAS JE, DA SVOJE ZNANJE PONOVI MO IN UTRDIMO. ZATO BOMO današnji DVE URI KEMIJE NAMENILI UTRJEVANJU ZNANJA z reševanjem nalog v DZ.**

Ocena 2	Ocena 3	Ocena 5
DZ str. 92 nal 1	DZ str. 92 nal 1	DZ str. 92 nal 1
DZ str. 93 nal 2,3	DZ str. 93 nal 2,3	DZ str. 93 nal 2,3
DZ str. 98 nal 1,2	DZ str. 94 nal 4,5	DZ str. 94 nal 4,5
DZ str.99 nal 4	DZ str. 98 nal 1,2	DZ str. 95 nal 6, 7
	DZ str.99 nal 4	DZ str.96 nal 8.9
PO ŽELJI		PO ŽELJI
Ostale naloge na straneh 98, 99, 100, 101		Naloge na str 98-101

Najprej se lotite reševanja lažjih nalog. V kolikor pri kateri nalogi naletiš na težavo, si **najprej pogledaj video povezave do kemijskih inštrukcij, ki so navedene na dnu strani**. Če ti naloga še vedno ne bo razumljiva, bomo težave odpravljali skupaj preko ZOOM konference med 9.00 in 10.00. Ko boš rabil pomoč, se preprosto prijavi v ZOOM s pomočjo spodnje povezave.

Povezava do moje pomoči med 9.00 in 10.00 uro:

Join Zoom Meeting

<https://us04web.zoom.us/j/73010601002?pwd=WFU2cDkyUUtrS2IBL1hjcW9UUkhXQT09>

Meeting ID: 730 1060 1002

Password: 4YJRzr

Videoposnetki kemijskih inštrukcij. **OBVEZNO JIH PREGLEJTE** in naloge, ki se vam zdijo težke, bodo kmalu postale **LAHKO REŠLJIVE** in razumljive.

**OGLJIKOVODIKI- osnova (3 minute):** <https://www.youtube.com/watch?v=FFAjMJi0Bf8>

**VRSTE FORMUL OGLJIKOVODIKOV (strukturna, racionalna, molekulska, skeletna; 6 minut):**

<https://www.youtube.com/watch?v=3zmvNLWGE3s&t=7s>

**Verižna izomerija (primer naloge z razlago):** <https://www.youtube.com/watch?v=JshRQm82xlc&t=237s>

**Ogljikovodiki in gorenje + zapis strukturne formule propana:**

[https://www.youtube.com/watch?v=enmvg\\_9Xyw8&t=64s](https://www.youtube.com/watch?v=enmvg_9Xyw8&t=64s)

**Rešene naloge pričakujem na svojem spletnem naslovu do 19.00 ure. Tisti, ki bi radi dvigovali svojo zaključno oceno imate zdaj priložnost, da pokažete svoje znanje in ste eno stopnico bližje. NE ZAMUDITE ROKA**

**Petek, 15. 5. 2020 – glej naslednji list**

Pozdravljeni učenci, še vedno se ukvarjamo z vrsto organskih spojin, ki jim pravimo OGLJIKOVODIKI o katerih vemo že ogromno stvari.

Danes bomo učno uro namenili kemijskim reakcijam alkenov. Prejšnji teden smo ugotovili, da so ALKANI nereaktivne spojine, ki reagirajo pod posebnimi pogoji (visoka T, UV svetloba). Zakaj so nereaktivni? Zato ker so ALKANI nasičene spojine (med C- atomi so same enojne vezi).

DANES bomo spoznali reaktivnost ALKENOV. ALKENI in ALKINI so nenasičene spojine (med posameznimi C- atomi se namreč pojavljajo dvojne oz. trojne vezi).

V zvezek zapiši naslov **REAKCIJE ALKENOV**

Usvajanje učne snovi, bo potekalo v dveh korakih:

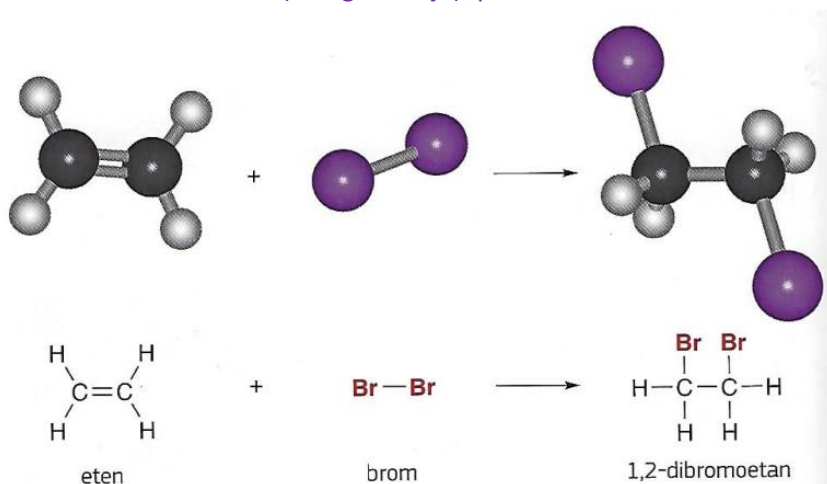
1. Natančno preberi snov v učbeniku str. 140 – 143 in preglej primere za vsako vrsto kemijskih reakcij posebej. Da bo delo potekalo lažje, si sproti oblikuj zapis v zvezek. Zapis najdeš na dnu strani.
2. Po končanem delu iz prve točke klikni na spodnjo videopovezavo, kjer učiteljica in gimnazije Moste zelo podrobno in s primeri razloži vse kemijske reakcije, ki si jih zapisoval pod prvo točko.

<https://www.youtube.com/watch?v=JLqEWNohp7s&t=438s>

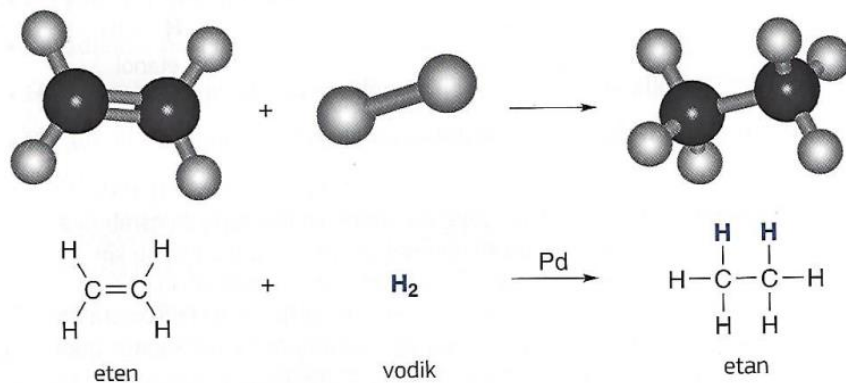
(določene pojme, kot so: ELEKTROFIL, elektronska gostota, POLARIZACIJA, VMESNI PRODUKTI, SEKUNDARNI ALKOHOL, MARKOVNIKOVO PRAVILO preprosto preslišite, ker so prezahtevni za OŠ, za nas so pomembni pojmi ADICIJA, HALOGENIRANJE, halogenoalkani, HIDROGENIRANJE.)

Za alkene so značilne 3 vrste kemijskih reakcij:

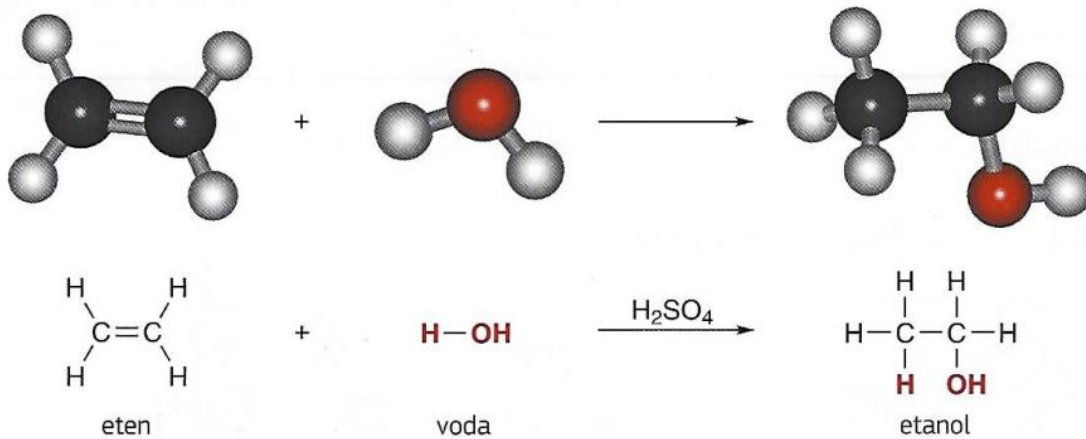
1. ADICIJA HALOGENOV (halogeniranje); produkt so HALOGENOALKANI (modelov ne rabiš prerisovati)



2. ADICIJA VODIKA (hidrogeniranje) ; produkt so ALKANI



### 3. ADIJICA VODE (hidriranje); produkt so ALKOHOLI



- Alkeni so reaktivne spojine, značilne so reakcije ADICIJE (vrsta kemijske reakcije, pri kateri pride do razpada dvojne vezi).
- Pri adiciji broma ali klora na alkeni dobimo dibromo-oz. dikloroalkane.
- Pri adicijah vedno nastane en produkt, pri substitucijah pa dva produkta. (pojasnilo: <https://www.youtube.com/watch?v=ndhBPLc436c>)
- Hidrogeniranje je adicija vodika na alkeni; nastanejo alkani.
- Pri adiciji vode na alkeni nastanejo alkoholi.
- Katalizatorji so snovi, ki pospešujejo reakcije, a se pri tem ne spremenijo.

Učenci z boljšo oceno pri kemiji (3, 4, 5), reši naloge 1, 2,3 na str. 143.

Za vsa dodatna pojasnila sem za vas na razpolago med 10.00 in 11.00 uro na ZOOM:

Join Zoom Meeting

<https://us04web.zoom.us/j/77507214083?pwd=UGNSSVo3SFk3MEoxcDVL5WljeStLQT09>

Meeting ID: 775 0721 4083

Password: 7NMsLm