

ХИМИЯ 10 сифф

ВАРИАНТ № 1

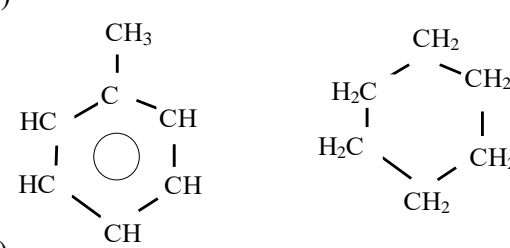
№ 1. Ачык циклдеги чектүү органикалык заттардын формулалары кайсы?

Ациклик юксак органик бирикмаларни кўрсатинг

а) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$; $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$

б) $\text{CH}_3\text{-CH(CH}_3\text{)-CH}_2\text{-CH}_3$; $\text{CH}_2=\text{C(CH}_3\text{)-CH}_3$

в) $\text{CH}_2=\text{CH-CH}_2\text{-CH}_3$; $\text{CH}_2=\text{C(CH}_3\text{)-CH}_2\text{-CH}_3$

г) 

№ 2. Бирдей молекулярдык формулага, бирок ар башка түзүлүшкө ээ болгон бирикмелер ... деп аталат.

- а) изомерлер б) полимерлер в) гомологдор г) изотоптор
 Бир хил молекуляр формула, лекин турлича тузилишга эга бўлган бирикмалар нима деб аталади?
 а) изомерлар б) полимерлар в) гомологлар г) изотоплар

№ 3. Кайсы реакциянын натыйжасында циклогександан бензол пайда болот?

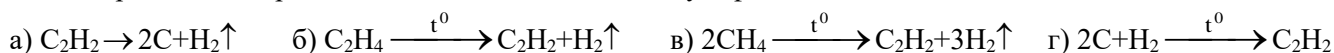
- а) хлордун бөлүнүп чыгышы б) хлордуу суутектин кошулушу
 в) суутектин бөлүнүп чыгышы г) суутектин кошулушу
 Бензол циклогександан қанақа реакция натижасида ҳосил бўлади:
 а) хлорни йўниб олиш б) хлорводород кўшилиши
 в) водородни йўниб олиш г) водород кўшилиши

№ 4. 20 г этанды алуу үчүн канча көлөмдөгү этилен суутек менен реакцияга кирет?

- 20 г этан ҳосил бўлиши учун канча ҳажмдаги этилен водород билан реакцияга киришиши лозим?
 а) 14,9 л б) 20 л в) 25 л г) 16 л

№ 5. Көрсөтүлгөн реакциялардын кайсынысы ацетиленди техникада алуунун схемасы?

Схемалардан қаси бири техникада ацетилен олишга муовфиқ келади?



№ 6. Элементтеринин составдык үлүштөрү $\omega_{\text{C}}=75\%$; $\omega_{\text{H}}=25\%$ болсо, бул заттын формуласы кандай?

Элементлар таркибий улуши $\omega_{\text{C}}=75\%$; $\omega_{\text{H}}=25\%$ бўлган модда формуласи қайси?

- а) CH_4 б) C_3H_8 в) C_4H_{10} г) C_2H_6

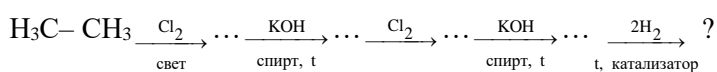
№ 7. Келтирилген реакциялардан кайсынысы пропилендин химиялык касиеттерин мүнөздөйт?

Куйида келтирилган реакциялардан қайси бири пропиленнинг химиявий хоссаларини характерлайди?

- а) $\text{CaC}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2 + \text{C}_2\text{H}_2$ б) $\text{CH}\equiv\text{CH} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CHCl}_2 - \text{CHCl}_2$
 в) $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{CH}_3 - \text{CH}_3$ г) $\text{CH}_2=\text{CH} - \text{CH}_3 + \text{H}_2 \rightarrow \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

№ 8. Төмөнкү айлануулардагы акыркы чыккан затты атагыла:

Куйидаги химиявий ўзгаришлар схемасидаги якуний маҳсулот номини айтинг:



- а) 1,2-этандиол б) этан в) этанол г) ацетилен

№ 9. Гидрлөө реакциясында бутанды пайда кылган жана 1,4-дихлорбутандан металлдык натрийдин катышуусу менен алынган, составы C_4H_8 болгон углеводородду атагыла.
Гидрлаганда бутан берувчи ва металл натрийнинг 1,4-дихлорбутанга таъсир этишида олиниси мумкин бўлган C_4H_8 углеводород таркибини кўрсатинг.
а) циклобутан б) 2-бутен в) 1-бутен г) метилциклопропан

№ 10. 30 мл 96% -түү (массасы боюнча) этанолдон ($\rho=0,8$ г/мл) алынган дивинилге ашыкчасы менен бромду кошушкан. Канча г бром реакцияга киргендигин эсептеп чыгаргыла.
30 мл 96% (массасы буйича) этанолдан ($\rho=0,8$ г/мл) олинган дивинилга ортикча бром билан ишлов берилди. Неча грамм бром реакцияга киришганини хисобланг.
а) 80 б) 100 в) 40 г) 83,5

Баллни баҳога айлантириш шкаласи

Ҳар бир топширик 1 балл билан баҳоланади. Жами топширикларнинг миқдори - 10

баллари	баҳо
0-3	«2»
4-5	«3»
6-7	«4»
8-10	«5»