

ХИМИЯ 10 сиф

ВАРИАНТ № 2

№ 1. Келтирилген заттардын кайсынысында цис–транс–изомерия болушу мүмкүн:

Кайси бирикмада цис–транс–изомерия бўлиши мумкин:

- а) $\text{HOOC-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH}$ б) $\text{CH=CH-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$
в) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$ г) HOOC-CH=CH-COOH

№ 2. Полимеризация деп, ... аталат.

- а) атомдордон молекулалардын пайда болушу
б) ар кандай молекулалар кошулуп ири молекулалардын пайда болуу процесси
в) бирдей окшош көп молекулалардын ири молекулаларга кошулуу процесси
г) жөнөкөй бөлүкчөлөрдүн кошулуу процесси

Полимеризация реакцияси деб нимага айтылат?

- а) молекулада атомларнинг бирлашиш жараёни
б) кўпгина турли молекулаларнинг бирлашиш жараёни
в) кўпгина бир хил молекулаларнинг каттарок молекулаларга бирлашиши жараёни
г) барча элементар зарраларнинг бирлашиш жараёни

№ 3. $\text{HC}\equiv\text{CH}+\text{H}_2 \xrightarrow{\text{I, катализатор}} ?$ реакциянын белгисиз заты:

$\text{HC}\equiv\text{CH}+\text{H}_2 \xrightarrow{\text{I, катализатор}} ?$ реакциянинг номаълум маҳсулоти?

- а) этанол б) ацетилен в) этан г) этилен

№ 4. Алкандардын хлордоо реакциясынын механизми боюнча этандын бромдоо реакциясында этил радикалынын аракеттенүүсү кайсы схема жүрөт?

Этанни бромлашдаги умумкабул килинган алканларни галогенлаштириш реакцияси механизмига биноан радикал этил куйидаги схема бўйича ўзаро таъсирлашади:

- а) $\text{CH}_3\text{-CH}_3+\text{Br}\cdot\rightarrow\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{Br}+\text{H}$ б) $\text{CH}_3\text{-CH}_2^{\cdot}+\text{Br}_2\rightarrow\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-Br}+\text{Br}^{\cdot}$
в) $\text{CH}_3\text{-CH}_2^{\cdot}+\text{Br}_2\rightarrow\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-Br}+\text{Br}^{\cdot}$ г) $\text{CH}_3\text{-CH}_2^{\cdot}+\text{Br}_2\rightarrow\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-Br}+\text{Br}$

№ 5. Көрсөтүлгөн химиялык реакциялардын кайсынысынан этилен лабораториялык жол менен алынат? Тенгламалардан кайси бири лабораторияда этилен олишни акс этади?

- а) $\text{CH}_3\text{-CH}_3 \xrightarrow{\text{t}^\circ, \text{Ni}} \text{H}_2+\text{CH}_2=\text{CH}_2$
б) $\text{CH}_3\text{-CHCl}+\text{KOH} \xrightarrow{\text{t}^\circ, \text{спирт. р-р}} \text{KCl}+\text{H}_2\text{O}+\text{CH}_2=\text{CH}_2$
в) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH} \xrightarrow{\text{t}^\circ>140, \text{H}_2\text{SO}_4} \text{CH}_2=\text{CH}_2+\text{H}_2\text{O}$
г) $\text{CH}_2\text{Br-CH}_2\text{Br}+\text{Zn}\rightarrow\text{ZnBr}_2+\text{CH}_2=\text{CH}_2$

№ 6. 11,5 г этил спиртин алууда сарп кылынган этилендин (н.ш) көлөмү:

11,5 г этил спирти олиш учун канча хажмда этилен (н.у) сарфланади:

- а) 10,6 л б) 5,6 л в) 22,4 л г) 11,5 л

№ 7. 15 г этандан хлордоо реакциясы менен алынган хлорэтаннан Вюрц реакциясы боюнча н.ш.канча л бутан алынат?

15 г этанни хлорлаш оркали олинган хлорэтаннан Вюрц реакцияси натижасида неча л (н.у.) бутан ҳосил бўлади?

- а) 14,5 б) 2,8 в) 11,2 г) 5,6

№ 8. Көмүртектин массалык үлүшү 80%, суутектин массалык үлүшү 20%, суутек боюнча салыштырмалуу тыгыздыгы–15 ке барабар болгон органикалык заттын молекулалык формуласын аныктагыла?

Агар водород бўйича бирикишнинг нисбий зичлиги 15 бўлса, углерод масса улуши 80% ва водород масса улуши 20% бўлган органик бирикма молекуляр формуласини чиқаринг.

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

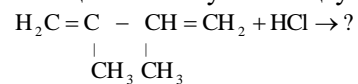
№ 9. Н.ш.11,2 л метанды хлороформго(трихлорметан) чейин хлордоо үчүн н.ш. канча көлөм хлор керек?

11,2 л метанни (н.у.) хлороформгача (трихлорметан) хлорлашда кандай миқдорда н.у. да ўлчанган хлор кеарк бўлади?

- а) 22,4 л б) 33,6 л в) 56 л г) 44,8 л

№ 10. Төмөнкү реакциянын акыркы продуктусун атагыла.

Реакциянинг якуний махсулотини кўрсатинг:



а) 2-хлор-2, 3-диметилбутан

б) 1,4-дихлор-2,3-диметил-2-бутен

в) 1-хлор-2,3—диметил-2-бутен

г) 1,2-дихлор-2,3-диметил-3-бутен

Баллни баҳога айлантириш шкаласи

Ҳар бир топшириқ 1 балл билан баҳоланади. Жами топшириқларнинг миқдори - 10

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