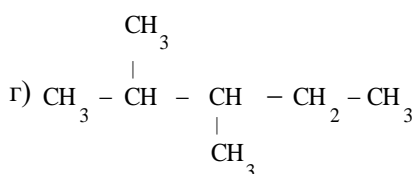
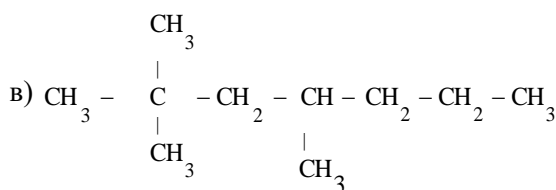
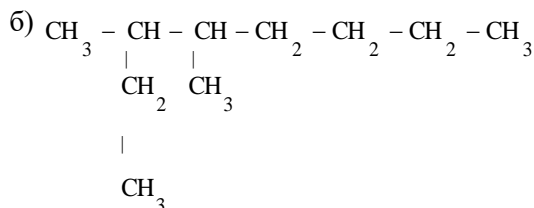
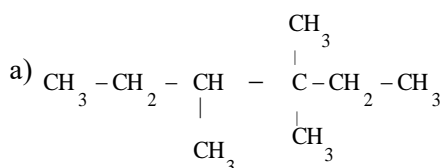


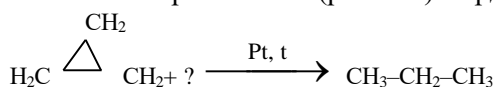
ХИМИЯ 10 сиф

ВАРИАНТ № 3

№ 1. Төмөнкү көрсөтүлгөн формулалардын кайсынысы 2,2,4-триметилгептанга туура келет? Келтирилген формулалар ичидан 2, 2, 4-триметилгептанди топинг.

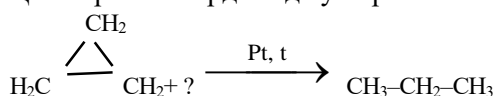


№ 2. Кайсы реагенттин (реактив) жардамы менен көрсөтүлгөн айланууларды жүргүзүүгө болот?



- а) метан б) көмүртек в) суутек г) суу

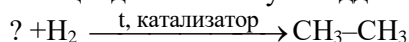
Кайси реагент ёрдамида ўзгаришни амалга ошириш мумкин?



- а) метан б) углерод в) водород г) сув

№ 3. Төмөнкү реакциядагы белгисиз затты атагыла:

Реакциядагы номаълум модда номини кўрсатинг:



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

№ 4. Кайсы реагенттин жардамы менен төмөнкү айланууларды жүргүзүүгө болот?

ацетилен → этилен → этан

- а) суутек б) суу в) хлордуу суутек г) кычкылтек

Кайси реагент ёрдамида ўзгаришларни амалга ошириш мумкин:

ацетилен → этилен → этан

- а) водород б) сув в) хлороводород г) кислород

№ 5. Саны 14 моль болгон метанды термиялык жол менен ажыратканда (н.ш) көлөмү 120,96 л түзгөн ацетилен алынган. Чыккан продуктунун массалык үлүшүн (%) эсептегиле.

Микдори 14 мол бўлган метаннинг парчаланишида н.у. да хажми 120,96 л бўлган ацетилен олинди.

Махсулотнинг масса чиқиш улушини (%) хисоблаб чиқаринг.

- а) 90 б) 17 в) 7,7 г) 77

№ 6. Чектүү углеводороддо көмүртек атомунун электрондук булуттарынын кандай гибриддешүүсү мүнөздүү?

Углерод атоми электрон булутлари гибридизациясининг кандай тури юксак углеводородларга хос?

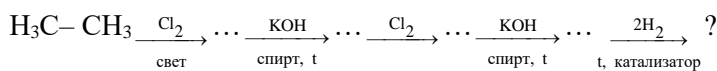
- а) sp б) sp³ в) s-s г) sp²

№ 7. Массасы 2 г углеводородду толук күйгүзүүдө массасы 4,5 г суу пайда болгон. Углеводороддун молярдык массасын эсептеп, формуласын аныктагыла.
Массасы 2 г бұлган углеводород тўла ёндирилганда 4,5 г сув хосил бўлишининг энг содда формуласини чиқаринг. Углеводород массасын хисоблаб чиқаринг.
а) 48 б) 54 в) 32 г) 16

№ 8. Элементтеринин составдык үлүштөрү $\omega_{(C)}=75\%$; $\omega_{(H)}=25\%$ болсо, бул заттын формуласы кандай? Элементлар таркибий улуши $\omega_{(C)}=75\%$; $\omega_{(H)}=25\%$ бұлган модда формуласи қайси?
а) CH_4 б) C_3H_8 в) C_4H_{10} г) C_2H_6

№ 9. Дивинилди бромдоо реакциясы менен 9,35 г 1, 2, 3, 4-тетрабромбутан алынган. Н.ш. дивинилдин көлөмүн (л) аныктагыла.
Дивинилни бромлашда 9,35 г 1,2,3,4-тетрабромбутан олинди. Дивинил ҳажмини (л, н.у.) аниқланг.
а) 0,68 б) 1,35 в) 0,56 г) 1,12

№ 10. Төмөнкү айлануулардагы акыркы чыккан затты атагыла:
Куйидаги химиявий ўзгаришлар схемасидаги якуний маҳсулот номини айтинг:



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

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»