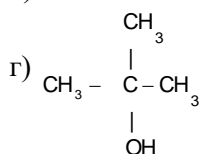
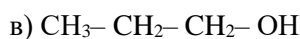
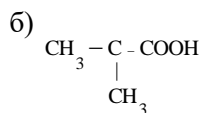
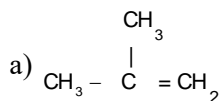


ХИМИЯ 10 класс

ВАРИАНТ № 2

№ 1. 2-метил-2-пропанол



№ 2. Спирттер кычкылданганда эмнелер пайда болот?

- а) альдегиддер
- б) алкандар
- в) алкендер
- г) татаал эфирлер

При окислении спиртов образуются:

- а) альдегиды
- б) алканы
- в) алкены
- г) сложные эфиры

№ 3. 30 г кумурска альдегиди канча көлөмдөгү суутекти кошуп алат:

Муравьиный альдегид массой 30 г присоединяет водород объемом:

- а) 22,4 л
- б) 11,2 л
- в) 01,0 л
- г) 10,0 л

№ 4. $? + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CH}_3 - \text{CH}_2\text{OH}$ реакциядагы белгисиз зат:

В реакции $? + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CH}_3 - \text{CH}_2\text{OH}$ неизвестное вещество:

- а) этанол
- б) этен
- в) этин
- г) этан

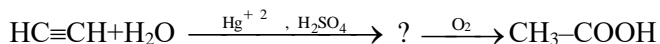
№ 5. Массасы 28,2 г болгон фенолду бромдоодо 79,44 г чөкмө алынган. Продуктунун массалык үлүшүн (%) менен эсептегиле.

При bromировании фенола массой 28,2 г получен осадок массой 79,44 г. Вычислите массовую долю (%) выхода продукта.

- а) 80
- б) 40
- в) 60
- г) 50

№ 6. Төмөнкү көрсөтүлгөн химиялык айлануулардын схемасындагы белгисиз заттын атын атагыла:

В схеме химических превращений назовите неизвестное вещество:



- а) ацетальдегид
- б) этанол
- в) метаналь
- г) метанол

№ 7. $\text{C}_2\text{H}_4 \rightarrow ? \rightarrow \text{CH}_3\text{COOH}$ химиялык айлануудагы белгисиз зат:

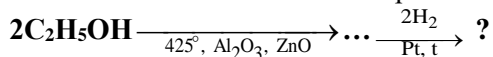
- а) уксус кислотасынын этилдүү эфири
- б) этил спирти
- в) метанол
- г) пропаналь

В схеме химических превращений $\text{C}_2\text{H}_4 \rightarrow ? \rightarrow \text{CH}_3\text{COOH}$ назовите неизвестное вещество:

- а) этиловый эфир уксусной кислоты
- б) этиловый спирт
- в) метанол
- г) пропаналь

№ 8. Төмөнкү көрсөтүлгөн химиялык айлануулардын схемасындагы акыркы пайда болгон заттын атын атагыла:

Укажите название конечного органического соединения в следующей схеме химических превращений:



- а) этан
- б) бутан
- в) 1,3-бутадиен
- г) уксус кислотасы (уксусная кислота)

№ 9. Эгер кычкылтектин абадагы массалык үлүшү 23% болсо, 0,28 г пропиол спиртин күйгүзүү үчүн н.ш. кандай көлөмдөгү аба керек болот?

Какой объем воздуха (н.у.) расходуется на сжигание 0,28 г пропилового спирта, если массовая доля кислорода в воздухе 23%?

- а) 5,65 л
- б) 2,24 л
- в) 10,3 л
- г) 0,24 л

№ 10. Кучеров реакциясы менен 2 л ацетиленден (н.ш.) канча (г) уксус альдегидин алса болот?

Сколько г уксусного альдегида можно получить из 2 л ацетилена (н.у.) по реакции Кучерова?

- а) 3,9
- б) 3,38
- в) 2,1
- г) 1