

**ХИМИЯ 10 класс**

**ВАРИАНТ № 1**

**№ 1.** Глицерин азот кислотасы менен аракеттенишкенде пайда болгон зат:

- а) татаал эфирлер
- б) туз
- в) карбон кислоталары
- г) жөнөкөй эфирлер

При взаимодействии глицерина с азотной кислотой образуется:

- а) сложный эфир
- б) соль
- в) карбоновая кислота
- г) простой эфир

**№ 2.** Бир атомдуу чектүү спирт кайсы?

Одноатомный предельный спирт:

- а)  $\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_2 \\ | \quad | \quad | \\ \text{OH} \quad \text{OH} \quad \text{OH} \end{array}$
- б)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$
- в)  $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{OH} \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$
- г)  $\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ | \quad | \\ \text{OH} \quad \text{OH} \end{array}$

**№ 3.** Күмүш–күзгү реакциясында, 1 моль күмүш калыбына келгенде, канча массадагы этаналь кычкылданат?

В реакции серебряного зеркала 1 моль серебра восстанавливается при одновременном окислении этанала массой:

- а) 22 г
- б) 15 г
- в) 12 г
- г) 44 г

**№ 4.** Массасы 18,8 г болгон фенолду нитрлөөдө кеткен азот кислотасынын массасын аныктагыла.

Определите массу азотной кислоты, затраченной на нитрование фенола массой 18,8 г.

- а) 37,8 г
- б) 12,6 г
- в) 40,1 г
- г) 6,4 г

**№ 5.** Реакциядагы белгисиз зат:  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{HOC}_2\text{H}_5 \rightarrow ? + \text{H}_2\text{O}$

- а) этан кислотасы
- б) этанол
- в) диэтил эфири
- г) ацетальдегид

Неизвестное вещество в реакции  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{HOC}_2\text{H}_5 \rightarrow ? + \text{H}_2\text{O}$ :

- а) этановая кислота
- б) этанол
- в) диэтиловый эфир
- г) ацетальдегид

№ 6. Реакциянын натыйжасында кайсы зат пайда болот?  $\text{CH}_3\text{COH} + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Pt}} \dots?$

В результате реакции образуется вещество:  $\text{CH}_3\text{COH} + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Pt}} \dots?$

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

№ 7. Этилен  $\rightarrow ? \rightarrow$  ацетальдегид. Химиялык айлануудагы белгисиз зат кайсы:

Назовите неизвестное вещество в схеме химических превращений: этилен  $\rightarrow ? \rightarrow$  ацетальдегид.

- а)  $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$
- б)  $\text{CH}_3 - \text{O} - \text{CH}_3$
- в)  $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$
- г)  $\text{CH}_3 - \underset{\text{H}}{\text{C}} = \text{O}$

№ 8. Айланууну ишке ашыргыла. Акыркы стадиянын продуктун көрсөт.

Осуществите следующие превращения. Указать продукт последней стадии.

$\text{HC}\equiv\text{CH} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{Hg}^{+2}, \text{H}^+} \dots \xrightarrow{[\text{O}]} \dots \xrightarrow{\text{CH}_3\text{OH}} ?$

- а) этанол
- б) метилацетат
- в) метанол
- г) этил ацетат

№ 9. 0,92 г этил спирти натрий менен аракеттенгенде н.ш. канча көлөмдөгү суутек пайда болот?

Из 0,92 г этилового спирта при взаимодействии с металлическим натрием образуется водород объемом (н.у.):

- а) 0,448 л
- б) 2,24 л
- в) 0,224 л
- г) 2 л

№ 10. 1,6 г метанолдон кычкылдануу реакциясынын натыйжасында массалык үлүшү 20% альдегидден турган канча мл формалиндин эритмесин ( $\rho = 1,06$  г/мл) алса болот?

Сколько мл раствора формалина ( $\rho = 1,06$  г/мл) с массовой долей альдегида 20% можно получить окислением 1,6 г метанола?

- а) 7,075
- б) 6,5
- в) 7,9
- г) 6,1