**Хімія 10 клас**

**Підсумкова контрольна робота**

1. Запишіть рівняння реакцій, назвіть реагенти і продукти реакцій:

А) С6Н5ОН + NaOH→

Б) СН3ОН + НСl→

В) С2Н5ОН + К→

Г) С3Н7СООН + С4Н9ОН→

Д) СН3СОН + Аg2О→

Е) НСОН + Н2→

Є) С2Н5СООН + Al2O3→

Ж) СН3СООН + СаСО3→

З) СН3ООН + С4Н9ОН→

И) С17Н35СООН + NаОН→

І) С15Н31СООК + Н2О→

К) С6Н12О6 + О2→

1. Здійсніть наступні перетворення, назвіть продукти реакцій:

А) СН4→С2Н2→С2Н4→С2Н5ОН→С2Н5СОН→С2Н5СООН→С2Н5СООС2Н5

Б) С12Н22О11→С6Н12О6→С2Н5ОН→С2Н4→С2Н4Вr2

1. Обчисліть об’єм водню (н. у.) , що виділяється при взаємодії магнію достатньої кількості із розчином етанової кислоти масою 300г з масовою часткою кислоти 3%.
2. У складі гальмівної рідини певної марки міститься близько 35% (за масою) гліцеролу, її густина 1,07г/мл. В один автомобіль заливають приблизно 1,3л гальмівної рідини. Обчисліть масу гліцеролу у цьому об’ємі рідини.
3. При гідролізі крохмалю масою 324г з виходом 80% добули глюкозу, яку збродили (спиртове бродіння). Вихід продукту бродіння складає 75%. В результаті утворився водний розчин спирту масою 600г. Визначте масову частку етанолу в отриманому розчині.