ХІМІЯ

КОНТРОЛЬНА РОБОТА

Тема. ОКСИГЕНОВМІСНІ ОРГАНІЧНІ СПОЛУКИ

Варіант 2

1. Вкажіть фізичні властивості метаналю:

а) безбарвна рідина з характерним запахом

б) безбарвний газ, із різким запахом

в) добре розчиняється у воді

г) погано розчиняється у воді

2. Встановіть послідовність речовин за порядком зменшення їхніх атомних мас:

а) етанол

б) сахароза

в) етаналь

г) оцтова кислота

3. Вкажіть, у якому випадку найповніше описано застосування етанової кислоти:

а) як смакова й консервуюча речовина, для виробництва гербіцидів

б) для виробництва естерів, барвників

в) для виробництва солей, етерів, запашних речовин

LIVEWORKSHEETS

г) для виробництва солей, естерів, барвників, штучних волокон, гербіцидів.

4. Жири- це

5. Застосування фенолу

6. Побудувати структурні формули за назвами :

етаналь

етиловий естер пропанової кислоти

целюлоза

7. Зробити перетворення :

сорбіт ← глюкоза → етиловий спирт → етаналь → оцтова кислота → магній етаноат

8. Задачі:

1) Яку масу натрію з масовою часткою домішок 15 % потрібно взяти, щоб під час його взаємодії з етанолом виділилося 8,96 л водню?

2) Масова частка Карбону - 64,86 % , Гідрогену – 13,51 , все інше займає Оксиген. Відносна густина парів цієї речовини за повітрям 2,551. Визначити формулу , побудувати структурну.

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS