**Завдання для самостійного розв’язання.**

1. Запишіть рівняння реакцій, доберіть коефіцієнти, дайте назви продуктам реакцій:

А) СН3СООН + Аl;

Б) СН3СООН + ZnO;

В) СН3СООН + КОН;

Г) СН3СООН + К2СО3;

Д) СН3СООН + Ва (ОН)2;

Е) НСООН + Мg;

Є) НСООН + АІ2О3;

Ж) НСООН + Са (ОН)2;

З) НСООН + Li2CO3.

2. Обчисліть масові частки всіх елементів в етановій кислоті.

3. Обчисліть масу етанової кислоти, що міститься в оцтовій есенції об’ємом 1л (густина 1, 07 г/мл) з масовою часткою кислоти 80%.