**Завдання для самостійного розв’язання.**

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

А) НСІ + Нg;

Б) НІ + Zn;

В) Н2SO4 + Ag;

Г) НNO3 + ZnO;

Д) Н2S + КОН;

Е) НВr + Ва (ОН)2;

Є) Н3РО4 + NaOH;

Ж) Н2SiO3 + Мg;

З) НСІ + Sr (OH)2.

2. Обчисліть масу барій гідроксиду, що вступив в реакцію з достатньою кількістю сульфатної кислоти, якщо утворився осад масою 466г.

3. Обчисліть об’єм водню (н. у.) , що виділиться в результаті взаємодії 12г магнію з йодидною кислотою.