**Хімія 8 клас.**

**Підсумкова контрольна робота.**

1. Назвіть наступні сполуки:

А) Fe2O3;

Б) SO3;

В) Сr(OH)2;

Г) МgCl2;

Д) Na2O;

Е) Ва(ОН)2;

Є) СаSO3;

Ж) К2S;

З) Fe(OH)3;

И) Р2О5;

І) Zn3(PO4)2;

К) LiOH.

1. Складіть рівняння реакцій, доберіть коефіцієнти :

А) МgO + HCl→

Б) Аl2O3 + HNO3→

В) К2SO3 + CaCl2→

Г) Na2S + CuBr2→

Д) SO2 + H2O→

Е) Fe(OH)3 + HNO3→

Є) СuSO4 + Ba(OH)2→

Ж) Li2O + H2O→

З) Cu + Hg(NO3)2→

И) Na2CO3 + HCl→

І) Ni + H2SO4→

1. Здійсніть наступні перетворення, назвіть продукти реакцій:

CuSO4 → FeSO4 → Fe(OH)2 → Fe(NO3)2 → FeCO3 → CO2

1. Обчисліть масу осаду, що утворився в результаті взаємодії натрій карбонату з кальцій хлоридом масою 11,1г.
2. У результаті взаємодії цинку з хлоридною кислотою утворився цинк хлорид та водень. Обчисліть масу цинку, що прореагував, якщо виділився водень об’ємом 448л (н. у.).