**Хімія 7клас**

**Підсумкова контрольна робота.**

1. Складіть формули наступних речовин, надайте їм назви:

А) Са N;

Б) Ва Н;

В) Аg О;

Г) Mn O, де Mn (V);

Д) Аl Br;

Е) Мg P;

Є) Zn Cl;

Ж) Fe O, де Fe (III);

З) Si H;

И) Na S;

І) Рb O, де Рb (IV);

К) Fe Cl, де Fe (II).

1. Обчисліть масові частки елементів у складі кальцій ортофосфату Са3(РО4)2.
2. Закінчіть рівняння реакцій, доберіть коефіцієнти:

А) Zn + О2→

Б) Na + Cl2→

В) С3Н4 + О2→

Г) СS2 + О2→

Д) СаО + Н2О→

Е) Р2О5 + Н2О→

1. Обчисліть відносну формульну масу наступних речовин:

А) Na3PO4;

Б) Fe2(SO4)3;

В) Ва(NO3)2;

Г) К2SiO3;

Д) Аl(OH)3.

1. До 400г водного розчину поварської солі з її масовою часткою 5% спочатку долили 50мл води, а потім розчинили ще 30г солі. Обчисліть масову частку речовини в розчині. Який утворився.