**Хімія, 8 клас**

**Контрольна робота з теми «Основні класи неорганічних сполук»**

1. Установіть відповідність між формулою речовини та класом, до якого вона належить:
2. HCl 1) оксид

б ) SО2 2)кислота

в) Ca(ОН) 2 3)основа

Г) Na2CO3 4)сіль

1. Укажіть ряд, в якому наведено тільки оксигеновмісні кислоти:

а) сульфатна, нітратна, хлоридна;

б) хлоридна, сульфідна;

в) сульфітна, ортофосфатна, силікатна;

г) нітратна, сульфідна, ортофосфатна.

3. Запишіть формули солей:

а) магній сульфат;

б) магній сульфіт;

в) магній карбонат;

г) магній ортофосфат .

1. Закінчте рівняння реакцій:
2. Na2O + H2O =

б) Ca(ОН) 2 + SО2 =

в) Ва(OH)2 +К3РО4 =

г) К2СО3 +Н2SО4 =

1. Визначте відносну молекулярну масу нітратної кислоти.
2. Наведіть приклад реакції нейтралізації.
3. Наведіть приклад взаємодії основного оксиду з водою.
4. Обчисліть масові частки елементів у барій гідроксиді.
5. Здійсніть перетворення за схемою:

Zn→ZnO→Zn(NO3)2 →Zn(OH)2 →ZnO→ Zn