**Фамилия Имя \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ дата\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ класс\_\_\_\_\_\_**

**Основания**

1. Определите, где идёт реакция, а где нет. Там где идёт, напишите, что образуется.
* Основания + кислота =
* Основание + неметалл =
* Щёлочь + кислотный оксид =
* Основание (н) + кислотный оксид =
* Основание (н) t=
* Щёлочь t=
* Основание + соль =
* Основание + основной оксид =
* Щёлочь + соль =
* Основание (н) + основание (н) =
* Щёлочь + щёлочь =
* Амфотерный гидроксид + щёлочь =

2. Из приведенного ниже перечня выпишите отдельно формулы:

 а) щёлочи; б) амфотерные гидроксды; в) нерастворимые основания

 **NaOH, Zn(OH)2, Ba(OH)2, KOH, Al(OH)3, Fe(OH)3, Mg(OH)2 , Fe(OH)2,**

 **Ca(OH)2, Be(OH)2, Be(OH)2 , Cu(OH)2, Cr(OH)3, LiOH,**

А) Щёлочи - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Б) Амфотерные гидроксиды - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

В) Нерастворимые снования - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3.Реакция нейтрализации – это….

4.Допишите продукты реакции.

* Zn(OH)2 +HNO3  =
* NaOH + SO3 =
* Zn(OH)2=
* Al(OH)3=
* KOH + Fe(NO3)3 =
* Al(OH)3 +H 2 SO4 =
* Ca(OH)2 + CO2 =
* Fe(OH)3=
* Cu(OH)2=

**Фамилия Имя \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ дата\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ класс\_\_\_\_\_\_**

**Основ**

1. Определите, где идёт реакция, а где нет. Там где идёт, напишите, что образуется.
* Основания + кислота =
* Основание + неметалл =
* Щёлочь + кислотный оксид =
* Основание (н) + кислотный оксид =
* Основание (н) t=
* Щёлочь t=
* Основание + соль =
* Основание + основной оксид =
* Щёлочь + соль =
* Основание (н) + основание (н) =
* Щёлочь + щёлочь =
* Амфотерный гидроксид + щёлочь =

2. Из приведенного ниже перечня выпишите отдельно формулы:

 а) щёлочи; б) амфотерные гидроксды; в) нерастворимые основания

 **NaOH, Zn(OH)2, Ba(OH)2, KOH, Al(OH)3, Fe(OH)3, Mg(OH)2 , Fe(OH)2,**

 **Ca(OH)2, Be(OH)2, Be(OH)2 , Cu(OH)2, Cr(OH)3, LiOH,**

А) Щёлочи - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Б) Амфотерные гидроксиды - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

В) Нерастворимые снования - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3.Реакция нейтрализации – это….

4.Допишите продукты реакции.

* Zn(OH)2 +HNO3  =
* NaOH + SO3 =
* Zn(OH)2=
* Al(OH)3=
* KOH + Fe(NO3)3 =
* Al(OH)3 +H 2 SO4 =
* Ca(OH)2 + CO2 =
* Fe(OH)3=
* Cu(OH)2=