Фамилия Имя \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Дата \_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Химические свойства кислот**

1. Определите, где идёт реакция, а где нет. Там где идёт, напишите, что образуется.

* Кислота + металл =
* Кислота + неметалл =
* Кислота + кислотный оксид =
* Кислота + основной оксид =
* Кислота + основание =
* Кислота + соль =

1. Определите, где идёт реакция, а где нет. Там где идёт, напишите и составьте продукты реакции..

* HNO3 + Ag =
* HNO3 + Mg =
* HNO3 + NaOH =
* HNO3 + CaO =
* HNO3 + AgCl =

1. Реакция нейтрализации – это….

Фамилия Имя \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Дата \_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Химические свойства кислот**

1. Определите, где идёт реакция, а где нет. Там где идёт, напишите, что образуется.

* Кислота + металл =
* Кислота + неметалл =
* Кислота + кислотный оксид =
* Кислота + основной оксид =
* Кислота + основание =
* Кислота + соль =

1. Определите, где идёт реакция, а где нет. Там где идёт, напишите и составьте продукты реакции..

* HNO3 + Ag =
* HNO3 + Mg =
* HNO3 + NaOH =
* HNO3 + CaO =
* HNO3 + AgCl =

1. Реакция нейтрализации – это….