1. Запишите в тетрадь

***Реакции обмена*** *– это реакции, в результате которых, два сложных вещества обмениваются своими составными частями.* 

*Реакции обмена, протекающие в растворах, идут до конца только в том случае, если в результате их образуется осадок, газ или вода.*

*Реакции нейтрализации – это реакции обмена между кислотой и щелочью, в результате которой образуется другое вещество и вода.*

2. Запишите уравнения реакций и расставьте при необходимости коэффициенты, определите реакции нейтрализации.

Оксид цинка + соляная кислота =

Гидроксид натрия + соляная кислота =

Азотная кислота + гидроксид калия =

Серная кислота + гидроксид цинка =

Хлорид бария + серная кислота =

Нитрат серебра + соляная кислота =

Сульфат магния + гидроксид калия =