**Билет № 10. Реакции ионного обмена. Условия их протекания до конца.**

**Реакции ионного обмена** – это….. (определение)

Например:

NaOH + HCL =

*…(дописать молекулярное уравнение, записать полное и сокращенное ионное уравнения к нему)*

Не все реакции обмена идут в растворах до конца.

Например:

Na2SO4 + KCL =

*…(дописать молекулярное уравнение, записать полное и сокращенное ионное уравнения к нему)*

Рассмотрим условия протекания реакций ионного обмена до конца.

1. Образование воды.

H2SO4 + KOH =

*…(дописать молекулярное уравнение, записать полное и сокращенное ионное уравнения к нему)*

1. Выпадение осадка.

CuSO4 + NaOH =

*…(дописать молекулярное уравнение, записать полное и сокращенное ионное уравнения к нему)*

1. Образование газа.

Na2CO3 + HCL =

*…(дописать молекулярное уравнение, записать полное и сокращенное ионное уравнения к нему)*