

Реакции ионного обмена

Учитель МБОУ г. Иркутска СОШ № 12

Нечаева Галина Михайловна

Цели:

- 1. Познакомиться с реакциями ионного обмена и условиями их протекания**
- 2. Научиться составлять полные и сокращённые ионные уравнения необратимых реакций**
- 3. Понять их сущности с точки зрения электролитической диссоциации и учения о строении вещества**
- 4. Указать практическое значение качественных реакций**

повторим

- **Какие реакции называют реакциями обмена?**
- **Что такое ионы?**
- **Какие ионы образуют при диссоциации кислоты, основания и соли?**
- **При каких условиях реакции обмена протекают до конца?**

Условия протекания реакций ионного обмена до конца (необратимо) если:

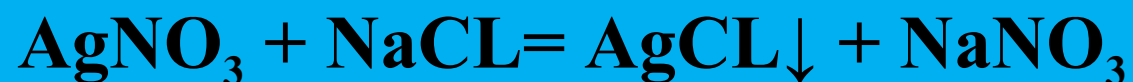
1) Осадок ↓

2) Газ ↑

3) Вода – малодиссоциирующее
вещество

Выпадает осадок

Молекулярное уравнение:



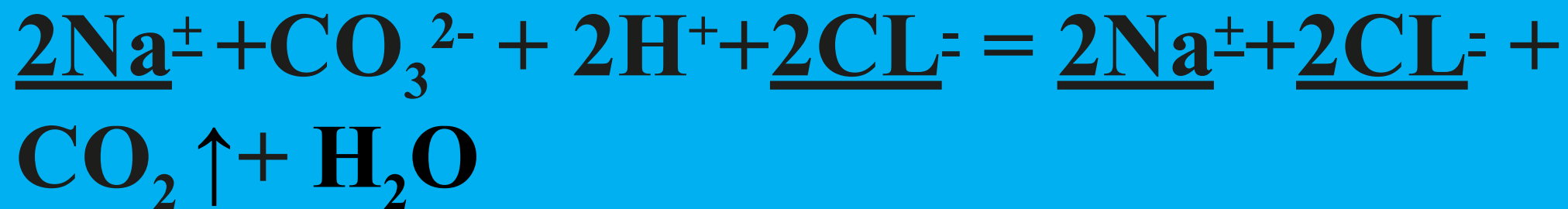
Полное ионное уравнение:



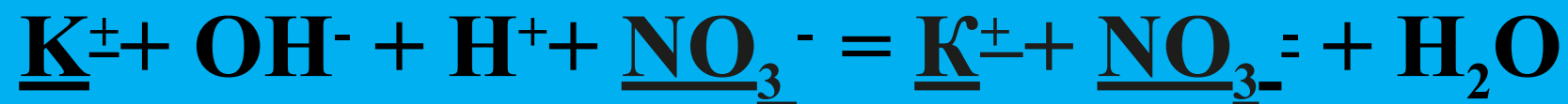
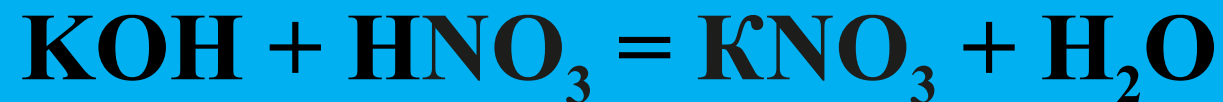
Сокращенное ионное уравнение:



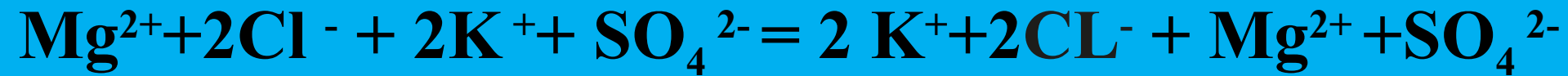
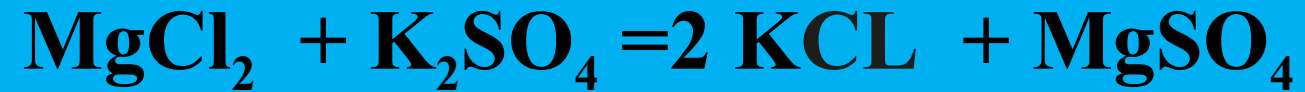
Выделяется газ



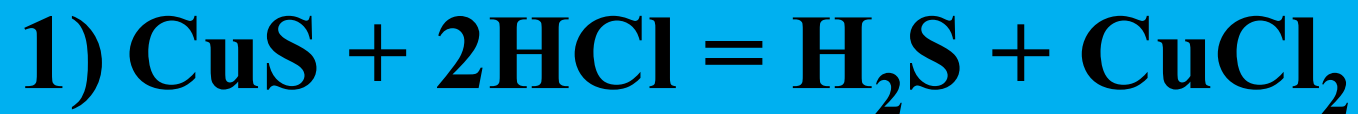
Образуется вода



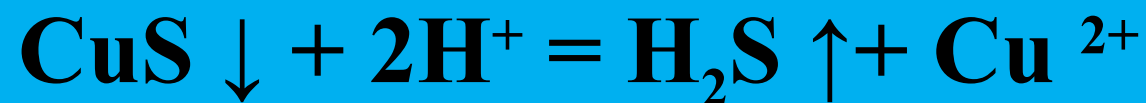
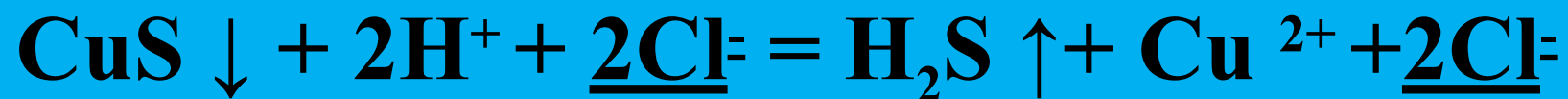
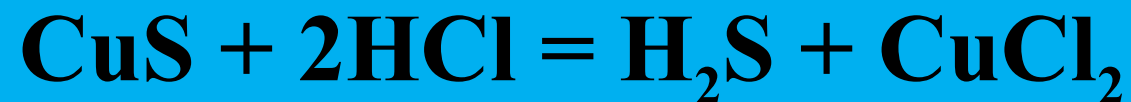
Обратимая



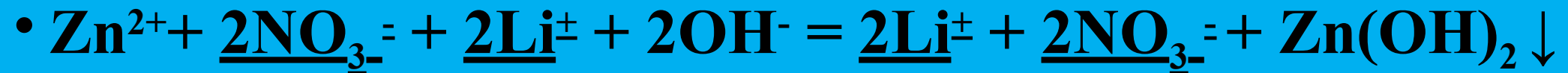
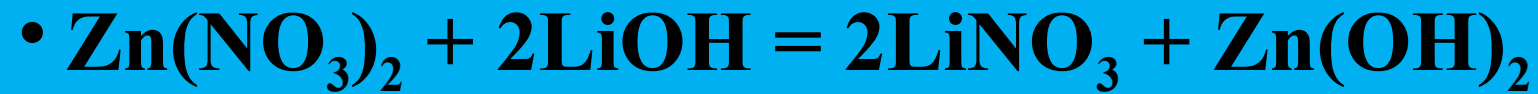
реакции ионного обмена, протекающие до
конца:



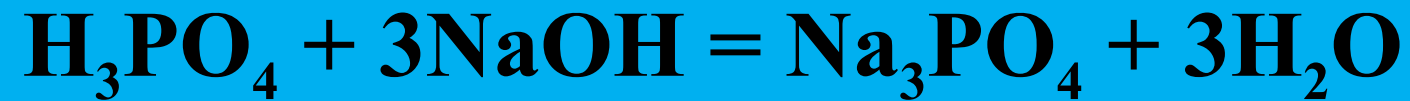
реакции ионного обмена, протекающие до
конца:



реакции ионного обмена, протекающие до
конца:



реакции ионного обмена, протекающие до конца:



домашнее задание

прочитать §1, Упр. 1 (устно),

№2,3,5 (письменно)

Итог урока

- **Вспомните тему и цели урока**
- **Насколько наша деятельность соответствовала целям**
- **Какие задания были трудными, легкими?**
- **Что для вас было самым интересным на уроке?**