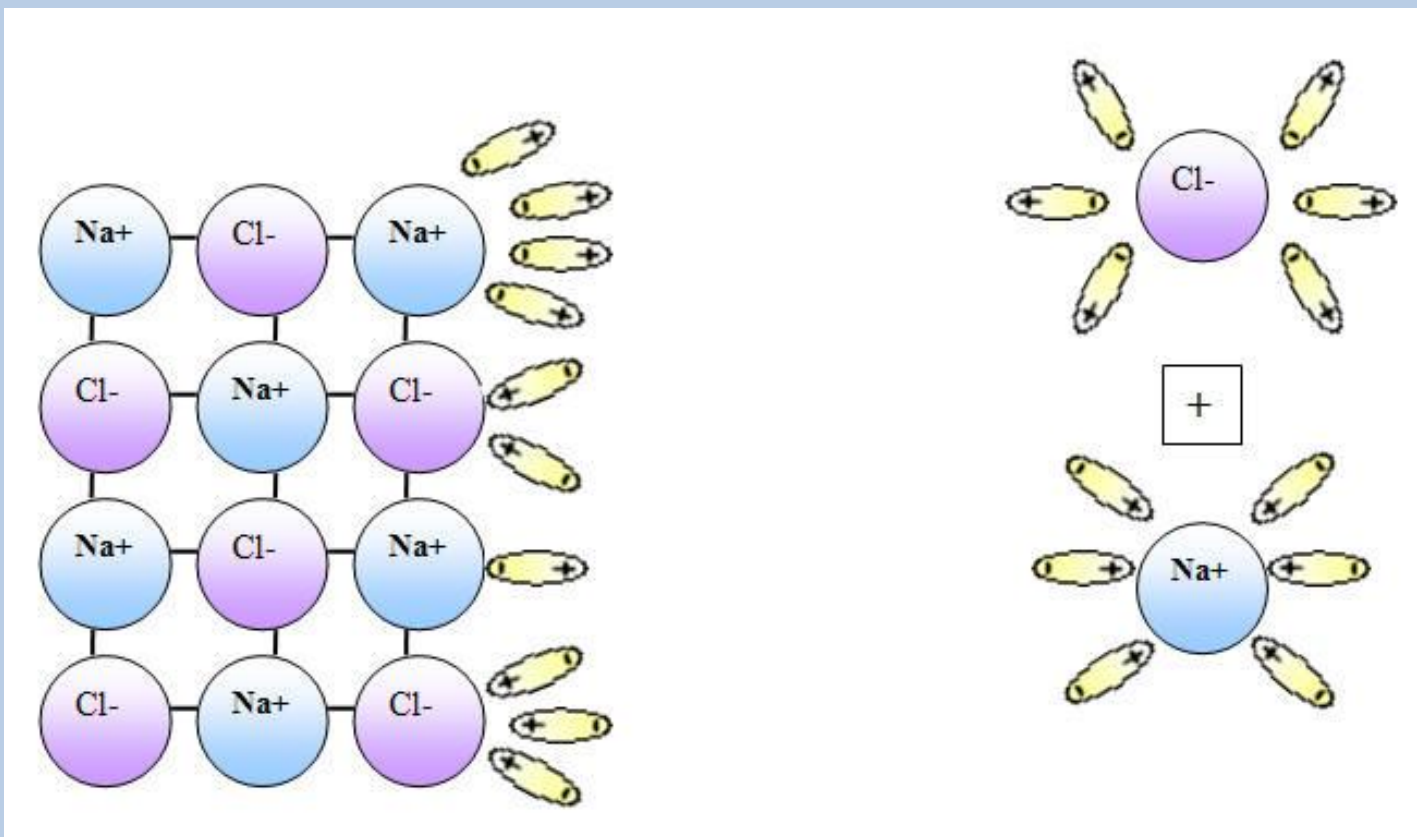
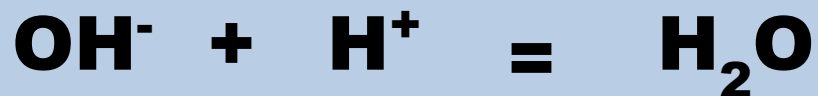
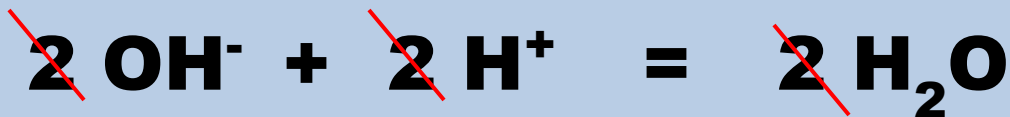
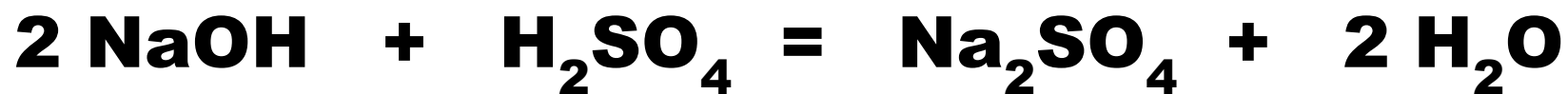


Реакции ионного обмена

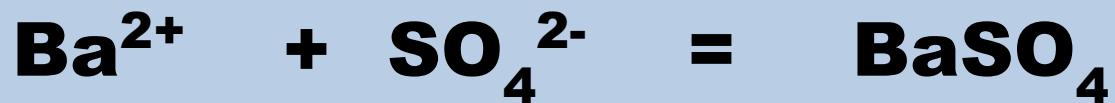
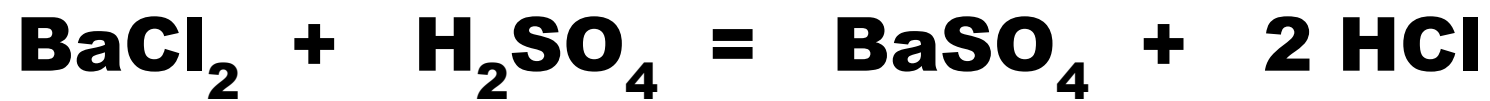


- Объясните, как происходит растворение соли в воде?
- Почему все растворимые соли сильные электролиты?
- Исправьте ошибку в записи уравнения диссоциации

$$\mathbf{NaCl} \square \mathbf{Na + Cl}$$
 и объясните.



Чтобы составить ионное уравнение, надо записать в виде ионов все сильные растворимые электролиты



- Как составить ионное уравнение?
- Какие вещества нельзя расписывать на ионы?
- Надо ли записывать в виде ионов:

HCl, H₂S, NaOH, Mg(OH)₂,

NaCl, H₂O, CaCO₃, CaCl₂?

Составьте уравнения в молекулярном и ионном виде:

