

Реакции ионного обмена

Цель: закрепить навык составления уравнений реакций в ионном виде

Вставьте пропущенные слова:

Уравнения реакций, в которых вещества записаны в форме молекул, называются молекулярным.

Уравнения реакций, в которых вещества записаны в виде ионов, называются ионными.

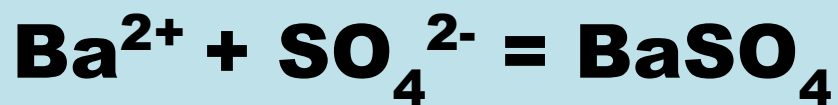
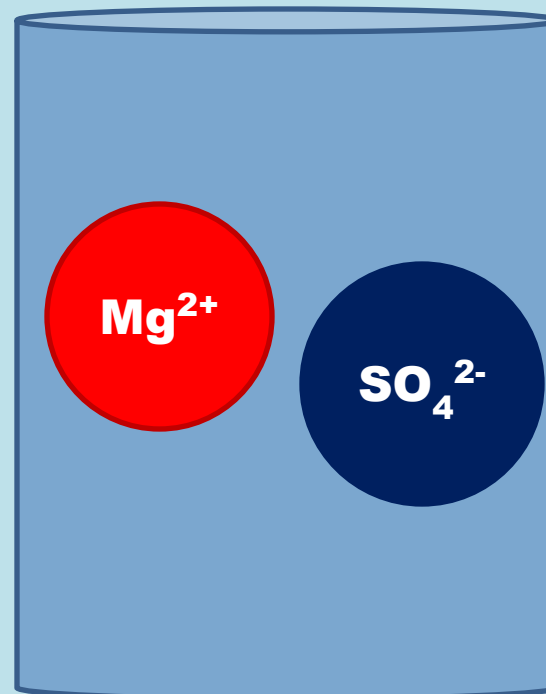
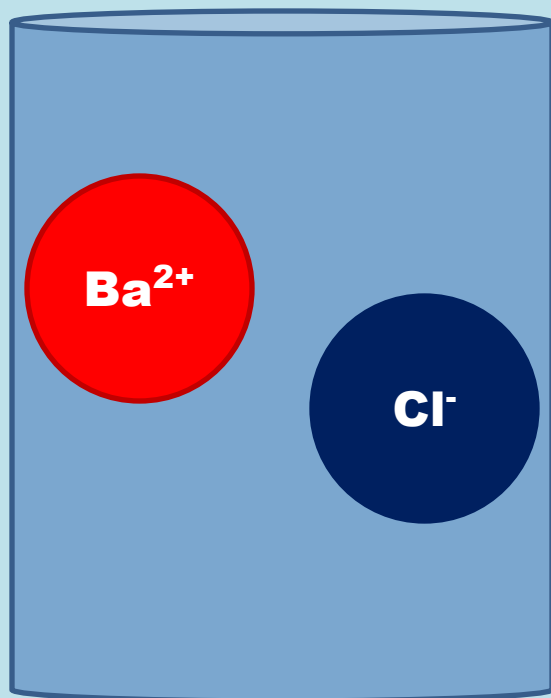
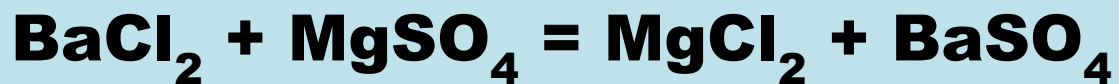
Чтобы составить ионное уравнение, надо записать в виде ионов сильные электролиты.

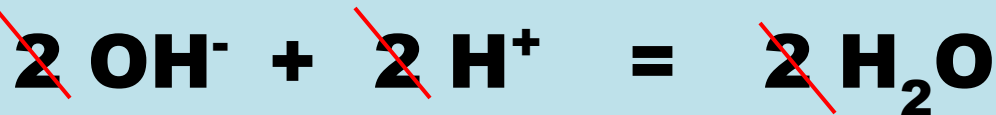
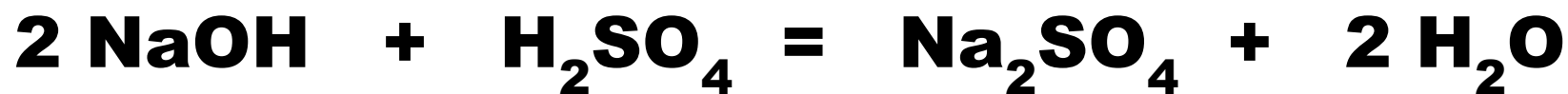
Сильными электролитами являются:

соли: растворимые

кислоты: серная, соляная,

основания: NaOH, KOH, Ba(OH)₂, Ca(OH)₂.



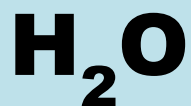


Чтобы составить ионное уравнение, надо записать в виде ионов все сильные растворимые электролиты

Распределите вещества в два столбика

Расписываем на ионы

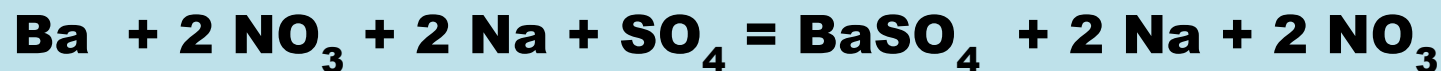
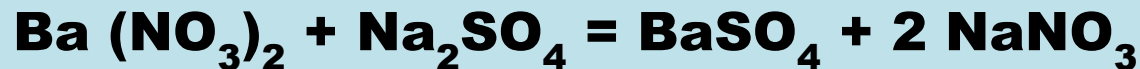
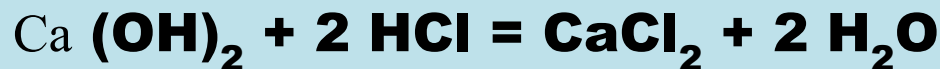
Оставляем в виде молекул



Уберите вещества, которые не надо расписывать на ионы при составлении ионного уравнения:

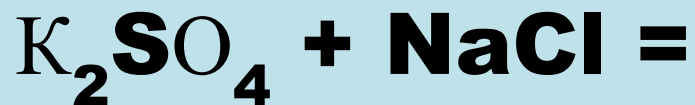
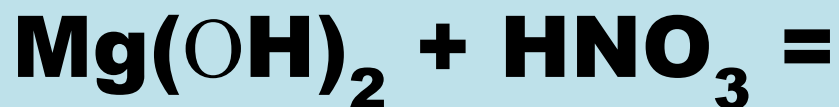
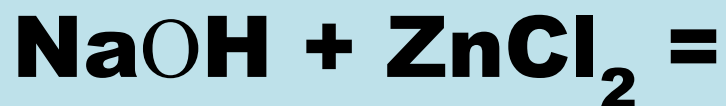
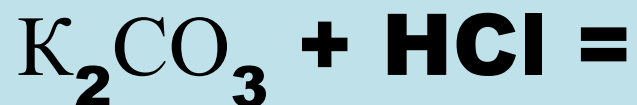


Ученик составил полные ионные уравнения для данных молекулярных. Исправьте ошибки. Составьте сокращенные ионные уравнения.



Закончить уравнения реакций в молекулярном виде.

Записать их в ионном виде.

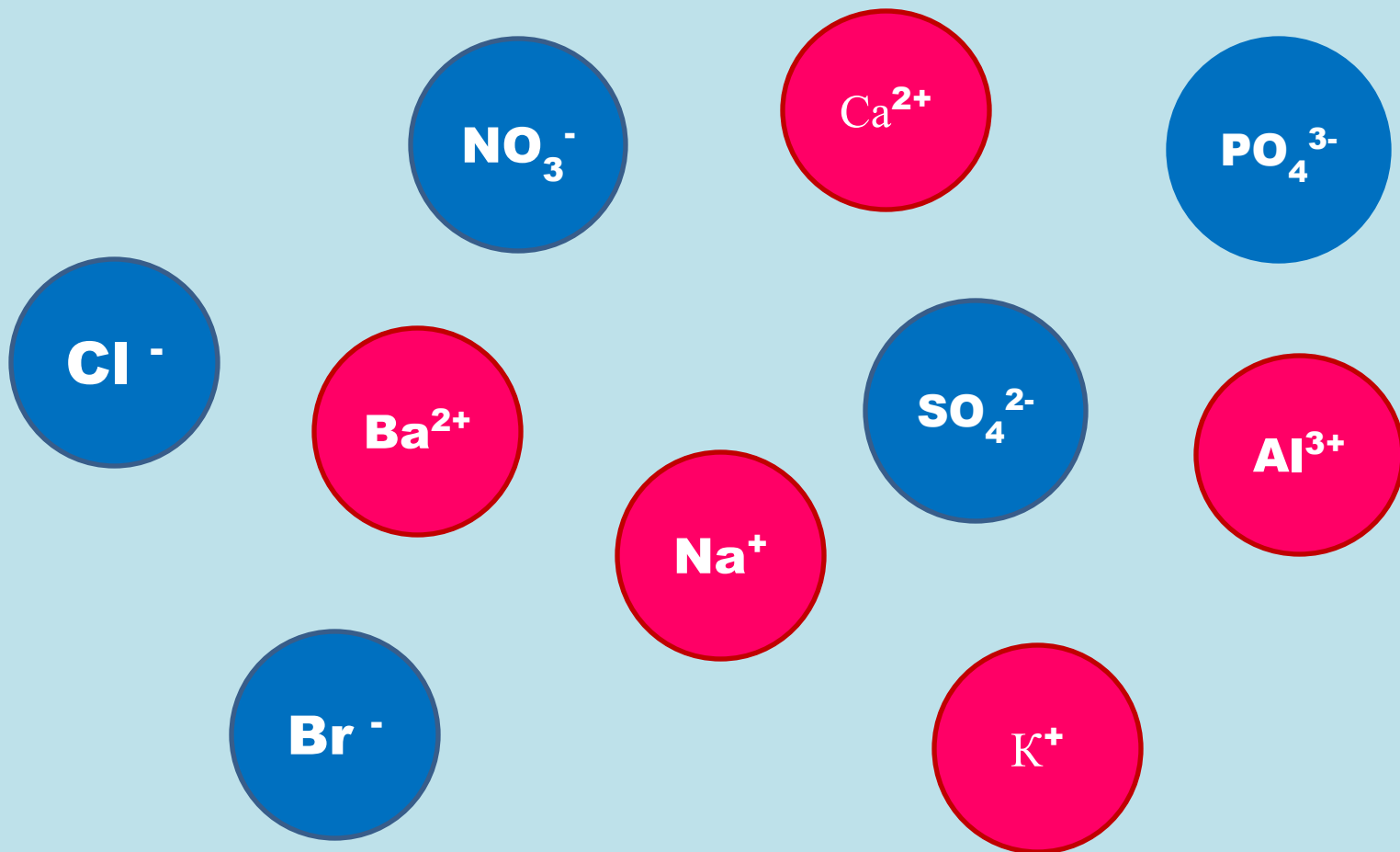


Реакции ионного обмена осуществимы,
если образуется

осадок ()
или

газ ()
или

вода

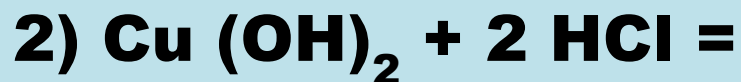
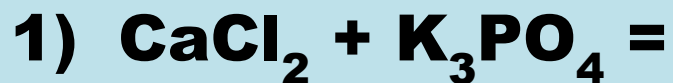


Какие из данных ионов не могут находиться в растворе одновременно?
Составьте сокращенные ионные уравнения.
Предложите возможные молекулярные уравнения для данных ионных.

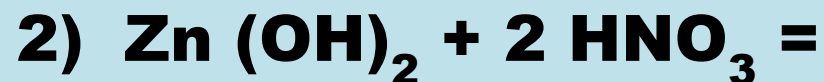
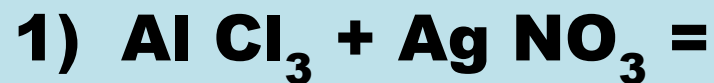
Самостоятельная работа

Составьте уравнения реакций в молекулярной, ионной и сокращенной ионной формах

Вариант 1

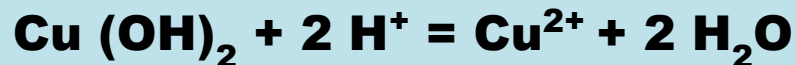
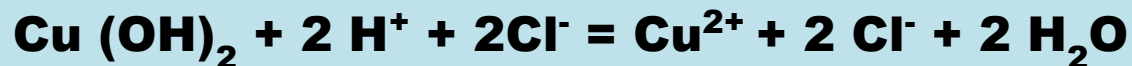
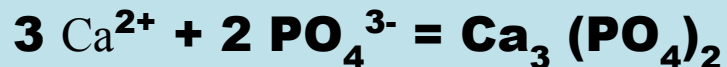
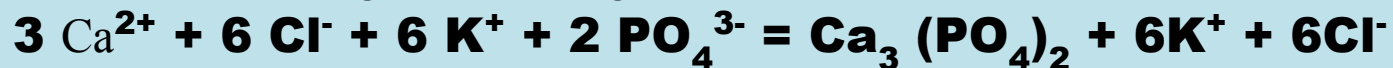
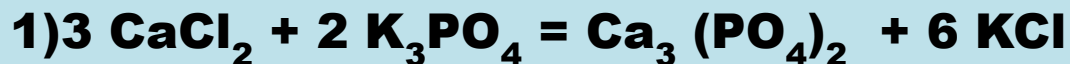


Вариант 2

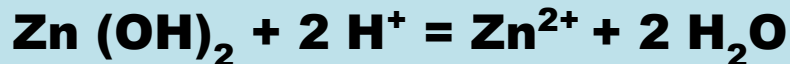
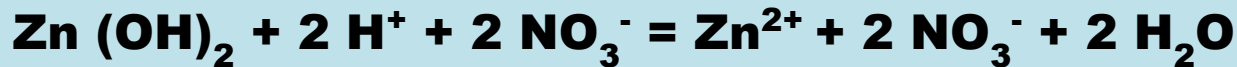
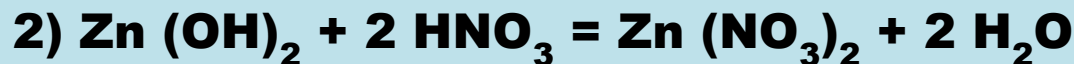
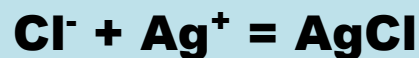
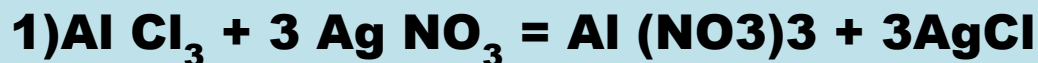


Проверь себя:

Вариант 1



Вариант 2



Домашнее задание:

§ 37 (повторить).

Придумать свои реакции, в которых бы:

- А) образовался осадок;
- Б) выделился газ;
- В) реакции не происходило.

Составить уравнения в молекулярном и ионном виде.