

Ионные уравнения

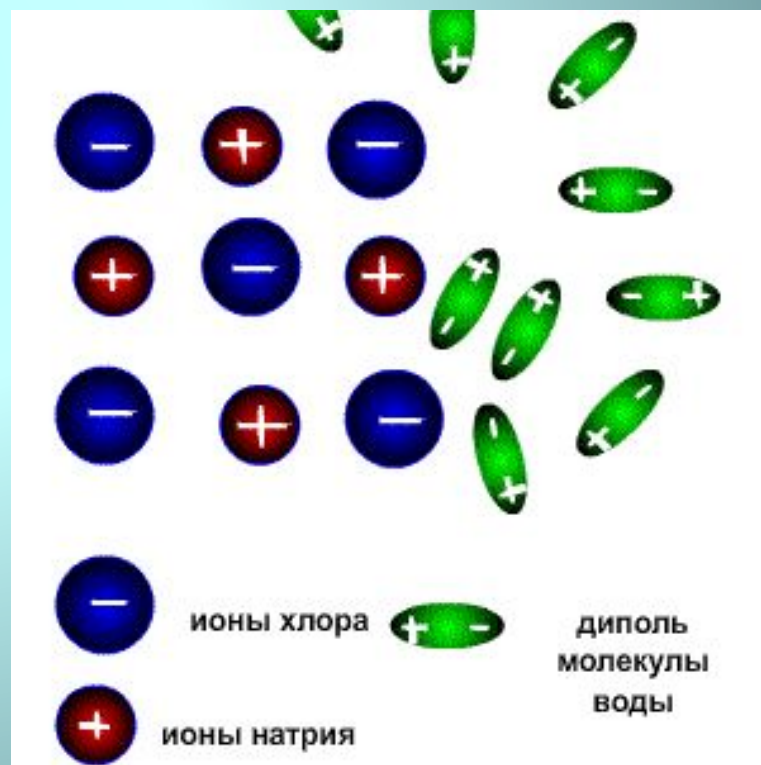
Цели :

- 1)Познакомить с понятием ионные уравнения и ионные реакции;
- 2)рассмотреть случаи, при которых реакции ионного обмена протекают до конца.

Ионы

Большинство химических реакций протекает в растворах. Растворы электролитов содержат ионы.

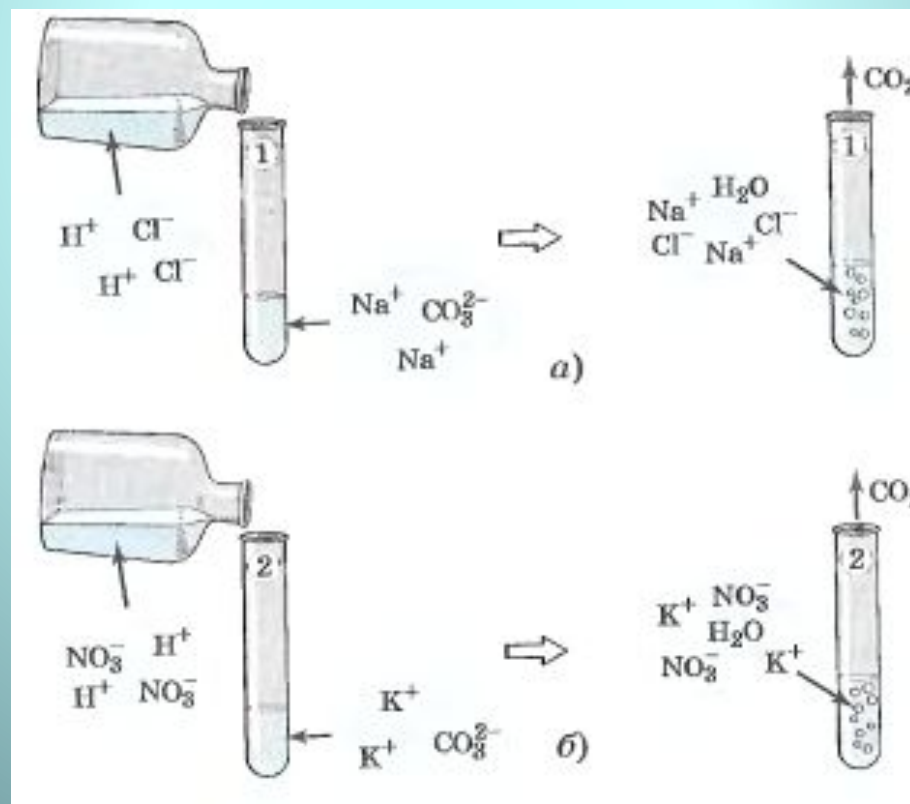
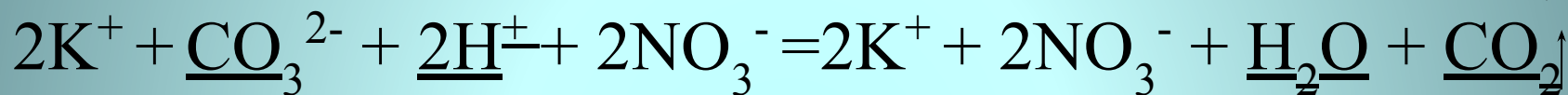
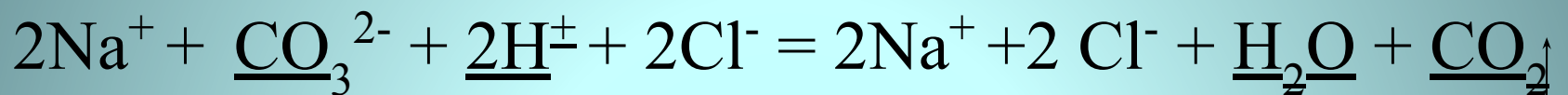
Ионы – это положительно или отрицательно заряженные частицы, в которые превращаются атомы или группы атомов в результате отдачи или присоединения электронов.



Ионные реакции – это реакции между ионами.

Ионные уравнения – это уравнения ионных реакций.

Например:

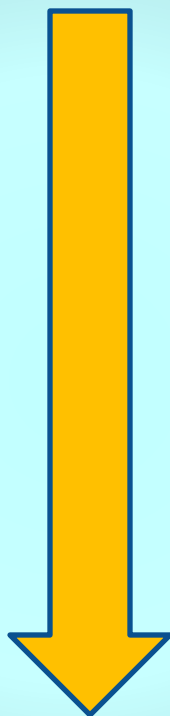


Реакции ионного обмена записывают

три уравнениями:



молекулярное

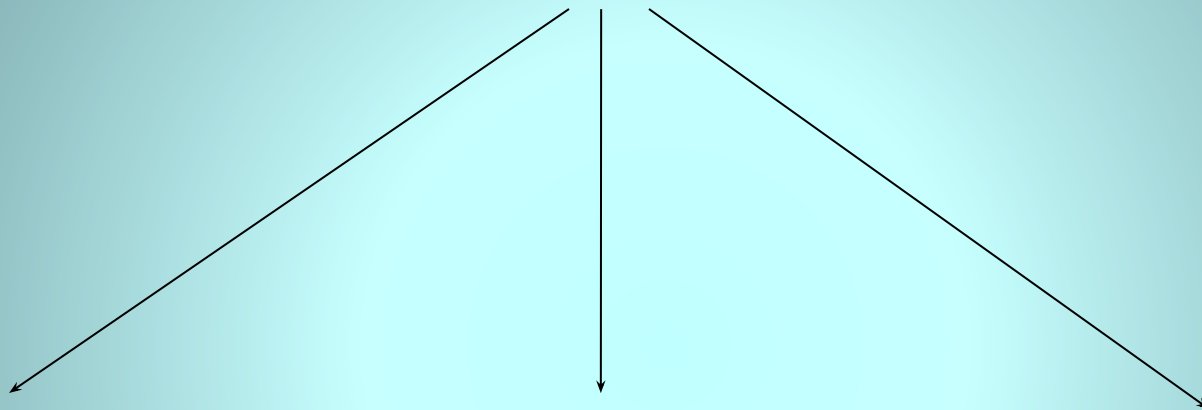


полное ионно-молекулярное



сокращенное ионно-молекулярное

Реакции ионного обмена протекают до конца в тех случаях, когда образуется



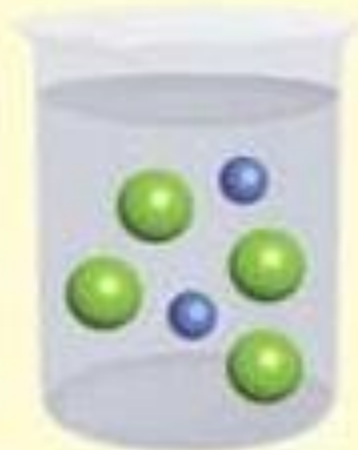
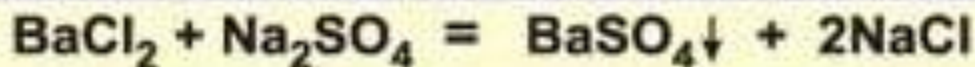
ОСАДОК
(МАЛОРАСТВОРИМОЕ
ВЕЩЕСТВО)

ГАЗ

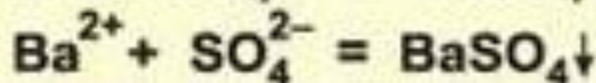
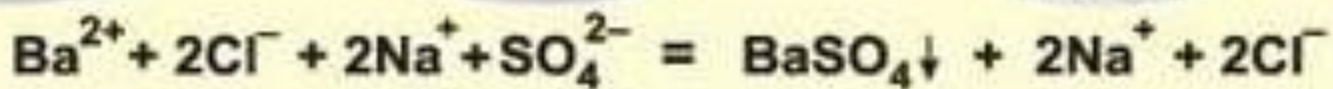
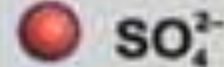
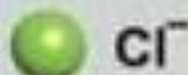
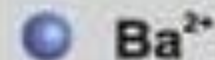
МАЛОДИССОЦИИРУЮЩЕЕ
ВЕЩЕСТВО (ВОДА)

Реакции ионного обмена, идущие с выделением осадка

ОБРАЗОВАНИЕ МАЛОРАСТВОРИМОГО ВЕЩЕСТВА

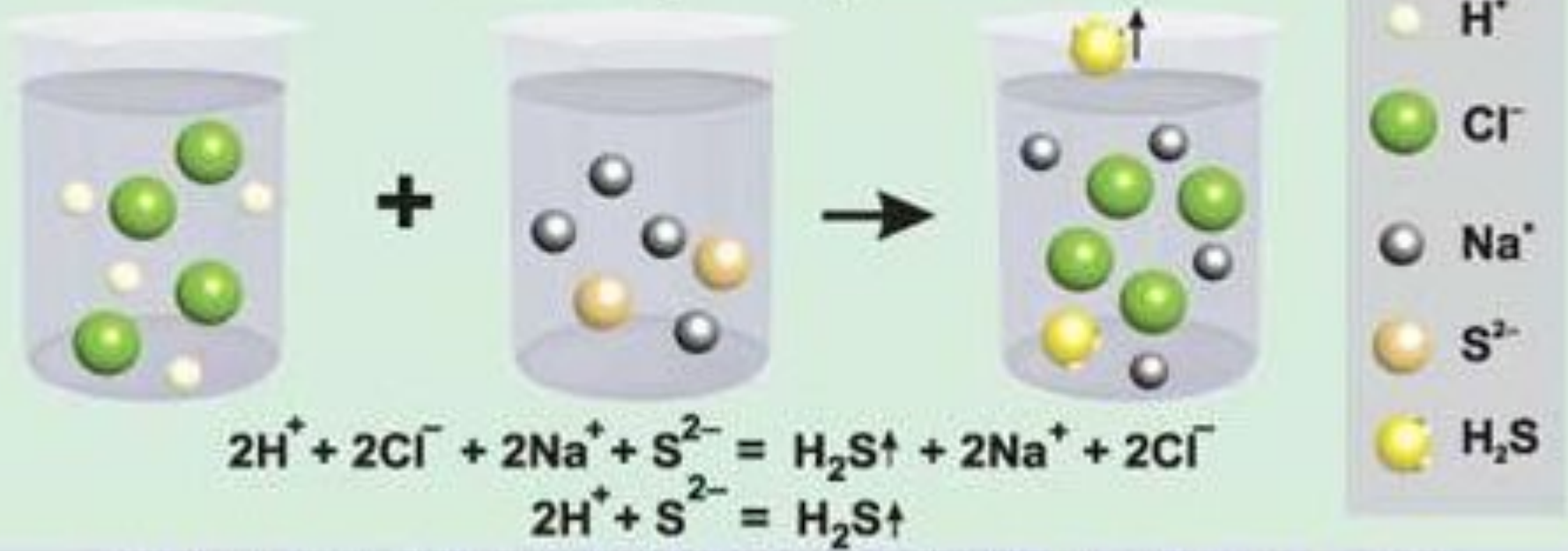
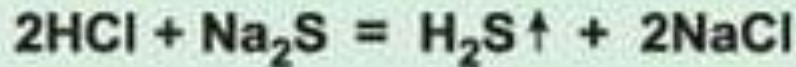


+

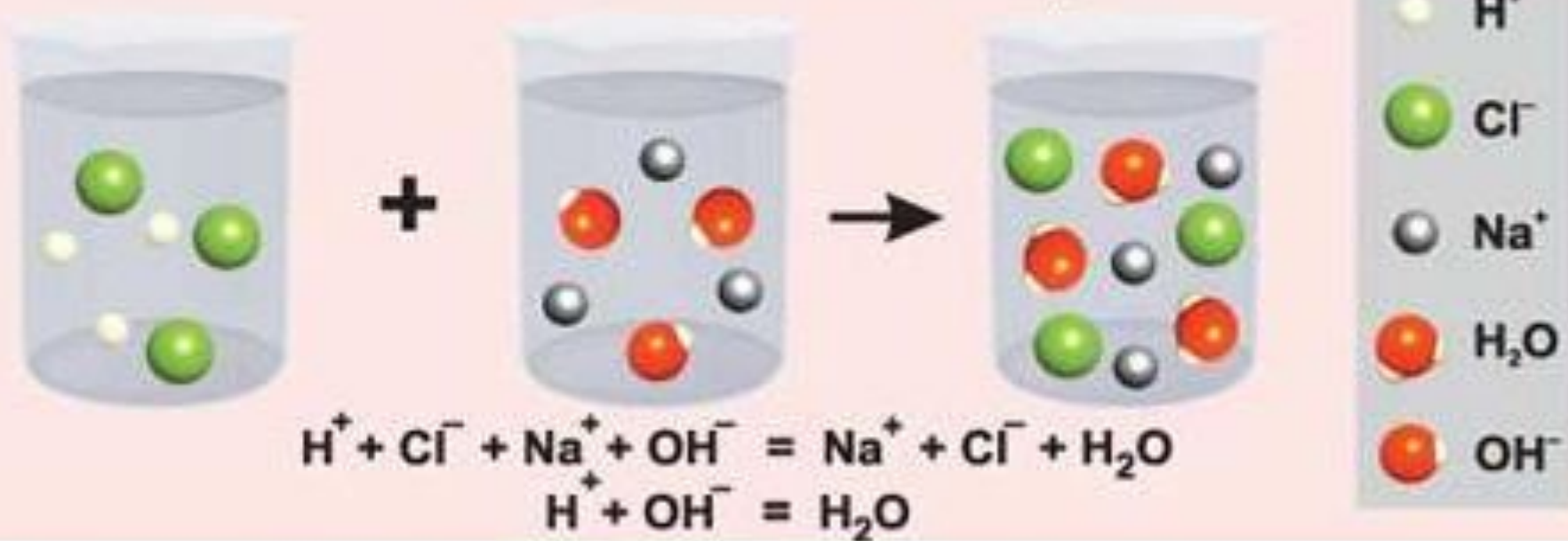
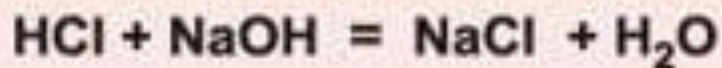


Реакции ионного обмена, идущие с выделением газа

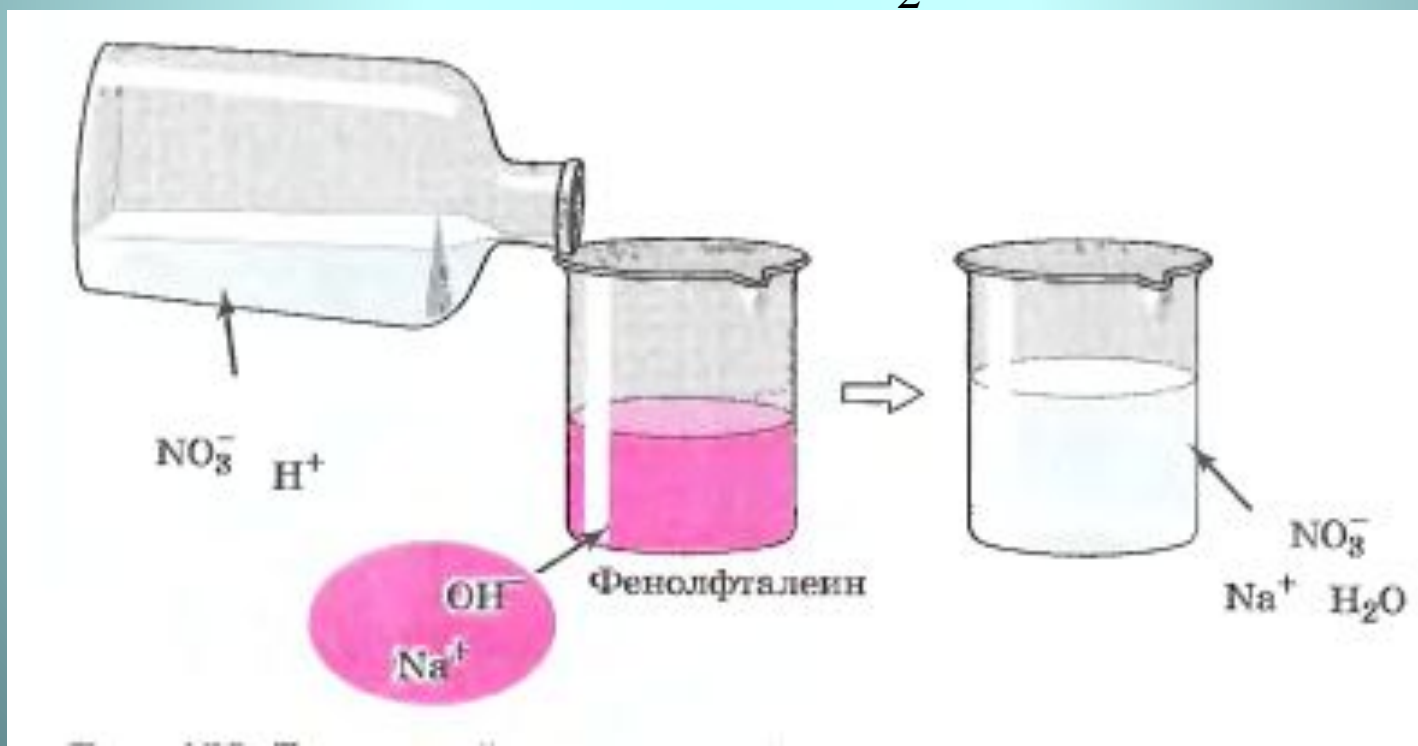
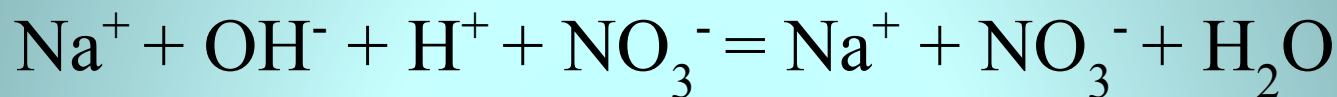
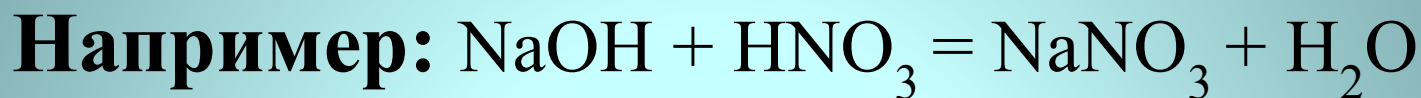
ОБРАЗОВАНИЕ ГАЗООБРАЗНОГО ВЕЩЕСТВА



ОБРАЗОВАНИЕ СЛАБОГО ЭЛЕКТРОЛИТА – ВОДЫ



Реакции нейтрализации – реакция взаимодействия сильной кислоты с щелочью. Это частный случай реакции обмена.



Обобщение темы

Тест «Проверь себя»:

- 1) Ионные реакции – это реакции между:
 - а) нейтральными атомами
 - б) ионами
 - в) молекулами
 - г) протонами

- 2) Реакции нейтрализации – частный случай реакции:
 - а) обмена
 - б) замещения
 - в) соединения
 - г) разложения

- 3) Какое из приведенных веществ выпадает в осадок:
 - а) MgS
 - б) KOH
 - в) HNO_3
 - г) Na_2SO_4

4) Какое вещество надо добавить к соляной кислоте, чтобы в результате реакции выделился газ:

а) KOH б) NaOH

в) Na_2CO_3 г) AgNO_3

5) Какое вещество является малодиссоциирующим:

а) H_3PO_4 б) KOH

в) Na_2SO_4 г) H_2O

ОТВЕТЫ:

● 1. б

● 2. а

● 3. а

● 4. в

● 5. г