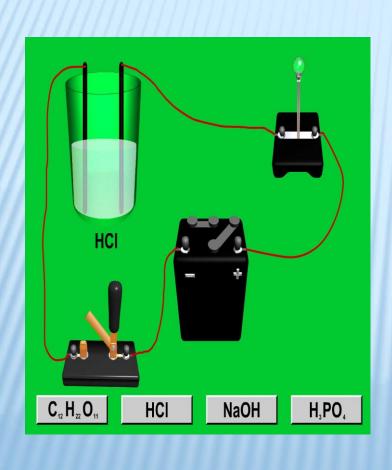
Реакции в растворах электролитов

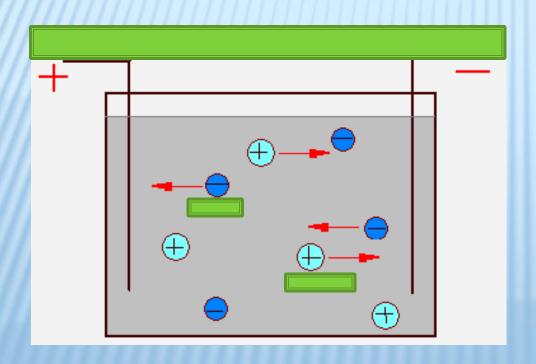
Выполнила: Гладких Л.Г., учитель химии МБОУ «Лицей №3» г. Братск

Вещества, водные растворы которых проводят электрический ток -



электролиты

Положительно (+) заряженные частицы



Катионы

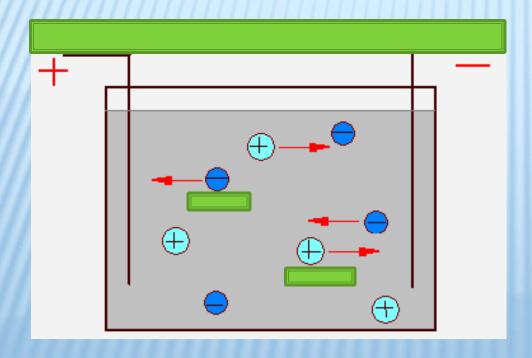


Вещества, водные растворы которых <u>не</u> проводят электрический ток

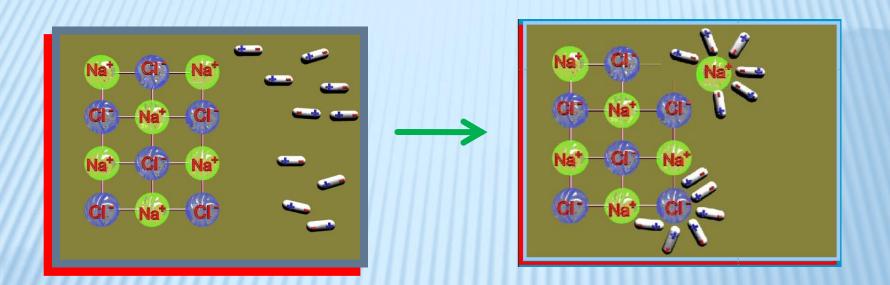
неэлектролиты

Отрицательно (-) заряженные частицы

Анионы



Процесс распада электролита на ионы -



электролитическая диссоциация

Эпиграф к уроку

Чему бы ты ни учился – ты учишься для себя (для своей пользы) Петроний

<u>Цель:</u> сформировать понятия о реакциях ионного обмена, рассмотреть условия протекания реакций ионного обмена до конца.

Условия протекания реакций ионного обмена до

конца



образование осадка







образование малодиссоциированного вещества (вода)





Реакции ионного обмена – это реакции обмена, которые протекают между ионами

Для реакций ионного обмена составляют полные и сокращенные ионные уравнения. При этом на ионы никогда не раскладывают:

- нерастворимые вещества (таблица растворимости);
- оксиды;
- воду;
- газы

1. Образование осадка

$$Ba(NO_3)_2 + H_2SO_4 \rightarrow BaSO_4 \downarrow +2HNO_3$$

$$Ba^{2+} + 2NO_3^- + 2H^+ + SO_4^{2-} \rightarrow BaSO_4 \downarrow + 2H^+ + 2NO_3^-$$

$$Ba^{2+} + SO_4^{2-} \rightarrow BaSO_4 \downarrow$$

http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/229725f8-bad5-1fd7-cbe8-a1bfc1d8a6a9/index.htm

2.Выделение газа

http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/229725f8-bad5-1fd7-cbe8-a1bfc1d8a6a9/index.htm

A)
$$CaCO_3 + 2HNO_3 \longrightarrow Ca(NO_3)_2 + H_2CO_3 (H_2O + CO_2)$$

$$CaCO_3 + 2H^+ + 2NO_3 \longrightarrow Ca^{+2} + 2NO_3 + H_2O + CO_2$$

$$CaCO_3 + 2H^+ \longrightarrow Ca^{+2} + H_2O + CO_2 \land$$

B)
$$Na_{2}CO_{3} + H_{2}SO_{4} \rightarrow Na_{2}SO_{4} + H_{2}CO_{3}$$

$$H_{2}O \quad CO_{2} \uparrow$$

$$2Na^{+} + CO_{3}^{2-} + 2H^{+} + SO_{4}^{2-} \rightarrow 2Na^{+} + SO_{4}^{2-} + CO_{2} \uparrow + H_{2}O$$

$$CO_3^{2-} + 2H^+ \rightarrow CO_2 \uparrow + H_2O$$

3. Образование малодиссоциированного вещества (вода)

$$H_2SO_4 + 2NaOH \rightarrow Na_2SO_4 + 2H_2O$$

$$2H^{+} + SO_{4}^{2-} + 2Na^{+} + 2OH^{-} \rightarrow 2Na^{+} + SO_{4}^{2-} + 2H_{2}O$$

$$2H^+ + 2OH^- \rightarrow 2H_2O$$

http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/f43c6517-fae4-e2bc-4b6e-f85da4b4ed23/index.htm

Вывод:

ПРИЗНАКИ НЕОБРАТИМОСТИ РЕАКЦИЙ ИОННОГО ОБМЕНА

ОБРАЗОВАНИЕ ОСАДКА

$$Cu^{2+} + 2OH^{-} = Cu(OH)_{2}$$

ОБРАЗОВАНИЕ ГАЗООБРАЗНОГО ВЕЩЕСТВА

$$CO_3^{2-} + 2H^+ = CO_2 + H_2O$$

ОБРАЗОВАНИЕ МАЛОДИССОЦИИРОВАННОГО ВЕЩЕСТВА

$$H^+ + OH^- = H_2O$$

Закрепление

Составьте молекулярные, полные ионные и сокращенные ионные уравнения химических реакций.

1.
$$AgNO_3 + NaCl \rightarrow$$

2.
$$H2SO4 + KOH \rightarrow$$

1. HNO3 + K2CO3
$$\rightarrow$$

2.
$$Zn(NO3)2 + NaOH \rightarrow$$

РЕФЛЕКСИЯ

- √Какая была тема урока?
- √Какую цель и задачи мы перед собой ставили?

√Закончите предложения

Сегодня на уроке я узнал...

Сегодня на уроке я научился...

У меня пока не всегда получается...

Мне было...