

Реакции ионного обмена

8 класс. Химия.

Шарипова Оксана Владимировна

- * ЦЕЛЬ урока: сформировать понятие о реакциях ионного обмена.
- * ЗАДАЧИ:
 - * Образовательные: познакомить учащихся с реакциями ионного обмена и условиями их протекания; научиться составлять ионные уравнения. Продолжить формирование умений записывать уравнения и предвидеть продукты реакций ионного обмена; закрепить понятие об электролитах и способности их распадаться на ионы в растворах; научить пользоваться таблицей растворимости для прогнозирования возможных химических реакций; совершенствование химического языка учащихся;
 - * Воспитательные: формирование научной картины мира, воспитание бережного отношения к окружающей среде;
 - * Развивающие: продолжить формирование у учащихся способности к проведению мысленного эксперимента, развитие памяти, мышления, познавательного интереса к предмету, активное включение учащихся в самостоятельный поиск знаний; проводить анализ и синтез учебного материала, делать умозаключения и выводы.
- * МЕТОДЫ: лекция, самостоятельная работа учащихся, химический эксперимент.

Реакции ионного обмена и условия их протекания до конца

Реакции ионного обмена – это реакции, при которых два сложных вещества обмениваются своими составными частями.

Это тип реакций, протекающих без изменения степеней окисления элементов в веществах. В общем виде реакции ионного обмена можно представить:
 $AB+CD=AD+CB$

* К реакциям обмена относится схема:



Ответ неверный



Правила написания уравнений реакций в ионном виде

* **Правила написания уравнений реакций в ионном виде**

- * Записывают формулы веществ, вступивших в реакцию, ставят знак «равно» и записывают формулы образовавшихся веществ. Расставляют коэффициенты.
- * $\underline{\text{Fe}(\text{OH})_3} + \text{H}_3\text{PO}_4 = \underline{\text{FePO}_4} + 3\text{H}_2\text{O}$.
- * Пользуясь таблицей растворимости, записывают в ионном виде формулы веществ, обозначенных в таблице растворимости буквой «Р» (хорошо растворимые в воде), исключение – гидроксид кальция, который, хотя и обозначен буквой «М», все же в водном растворе хорошо диссоциирует на ионы.
- * Нужно помнить, что на ионы не разлагаются металлы, оксиды металлов и неметаллов, вода, газообразные вещества, нерастворимые в воде соединения, обозначенные в таблице растворимости буквой «Н». Формулы этих веществ записывают в молекулярном виде. Получают полное ионное уравнение. Сокращают одинаковые ионы до знака «равно» и после него в уравнении. Получают сокращенное ионное уравнение.

Выберите правильный ответ. На ионы диссоциируют все вещества ряда:



Ответ неверный



Алгоритм составления реакций ионного обмена:

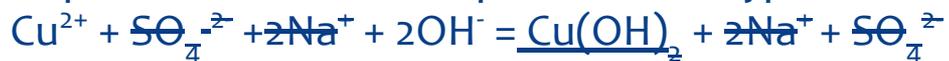
- * Составляем молекулярное уравнение, составляем формулы веществ, расставляем коэффициенты:



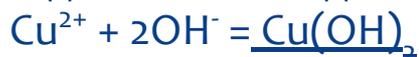
- * Составляем полное ионное уравнение (смотри таблицу растворимости!!!!)



- * Составляем краткое ионное уравнение, сократив ионы, которые встречаются в левой и правой частях уравнения.



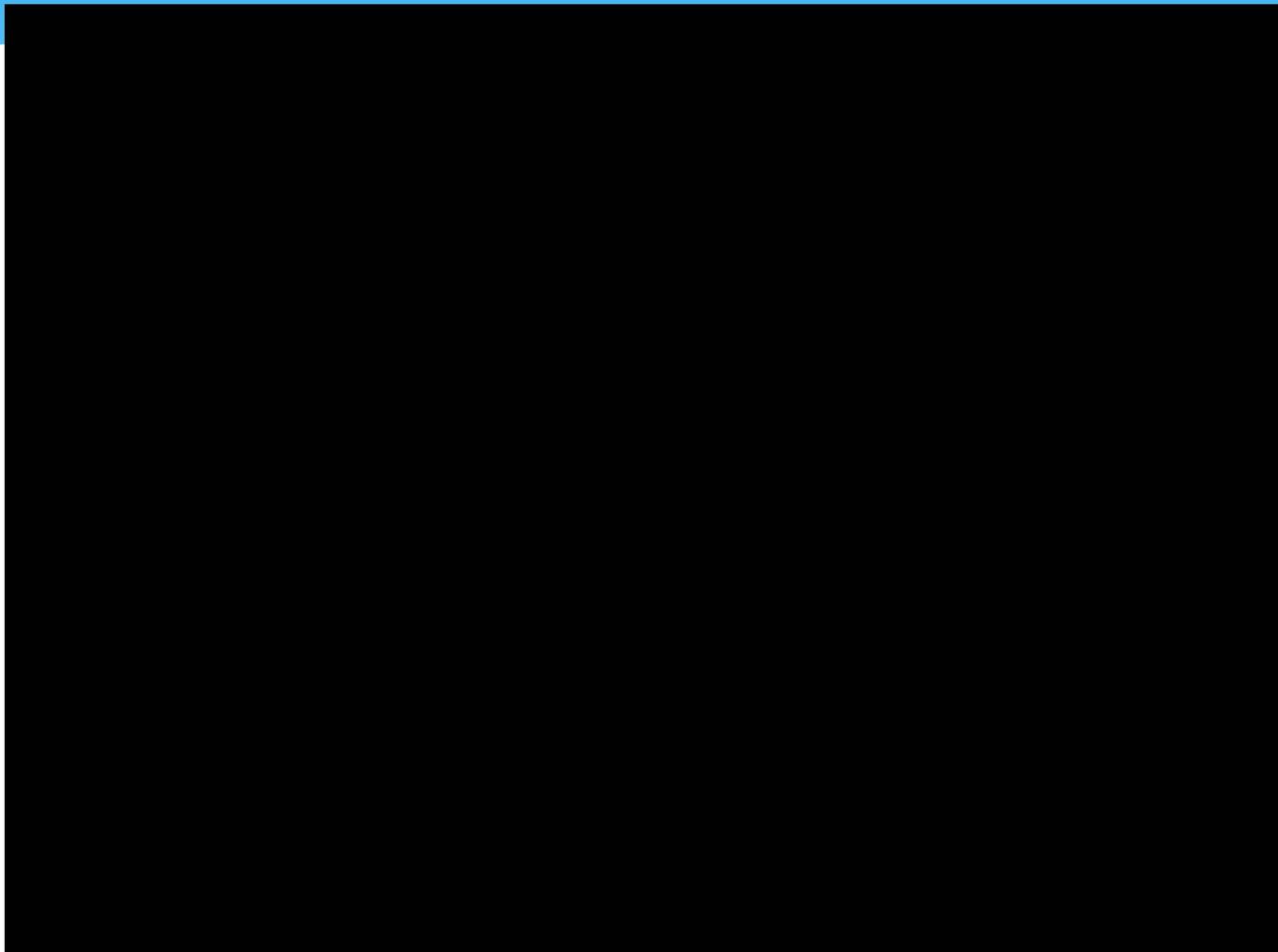
- * Переписываем, что осталось. Число атомов в левой и правой частях должно совпадать



Условия, при которых реакции ионного обмена протекают до конца.

- * 1. Если в результате реакции выделяется малодиссоциирующее вещество – вода.
- * Молекулярное уравнение реакции щелочи с кислотой:
Неизменность степеней окисления элементов во всех веществах до и после реакции говорит о том, что реакции обмена не являются окислительно-восстановительными.
- * Полное ионное уравнение реакции:
$$\text{K}^+ + \text{OH}^- + \text{H}^+ + \text{Cl}^- = \text{K}^+ + \text{Cl}^- + \text{H}_2\text{O}.$$
- * Сокращенное ионное уравнение реакции:
$$\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}.$$

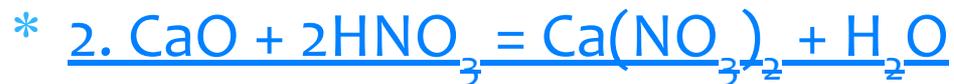
Реакция между кислотой и основанием. Реакция
нейтрализации.



Выберите правильный ответ. Определите реакцию, соответствующую краткому ионному уравнению



:

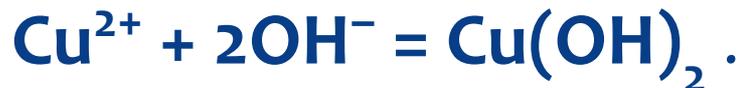


Ответ неверный

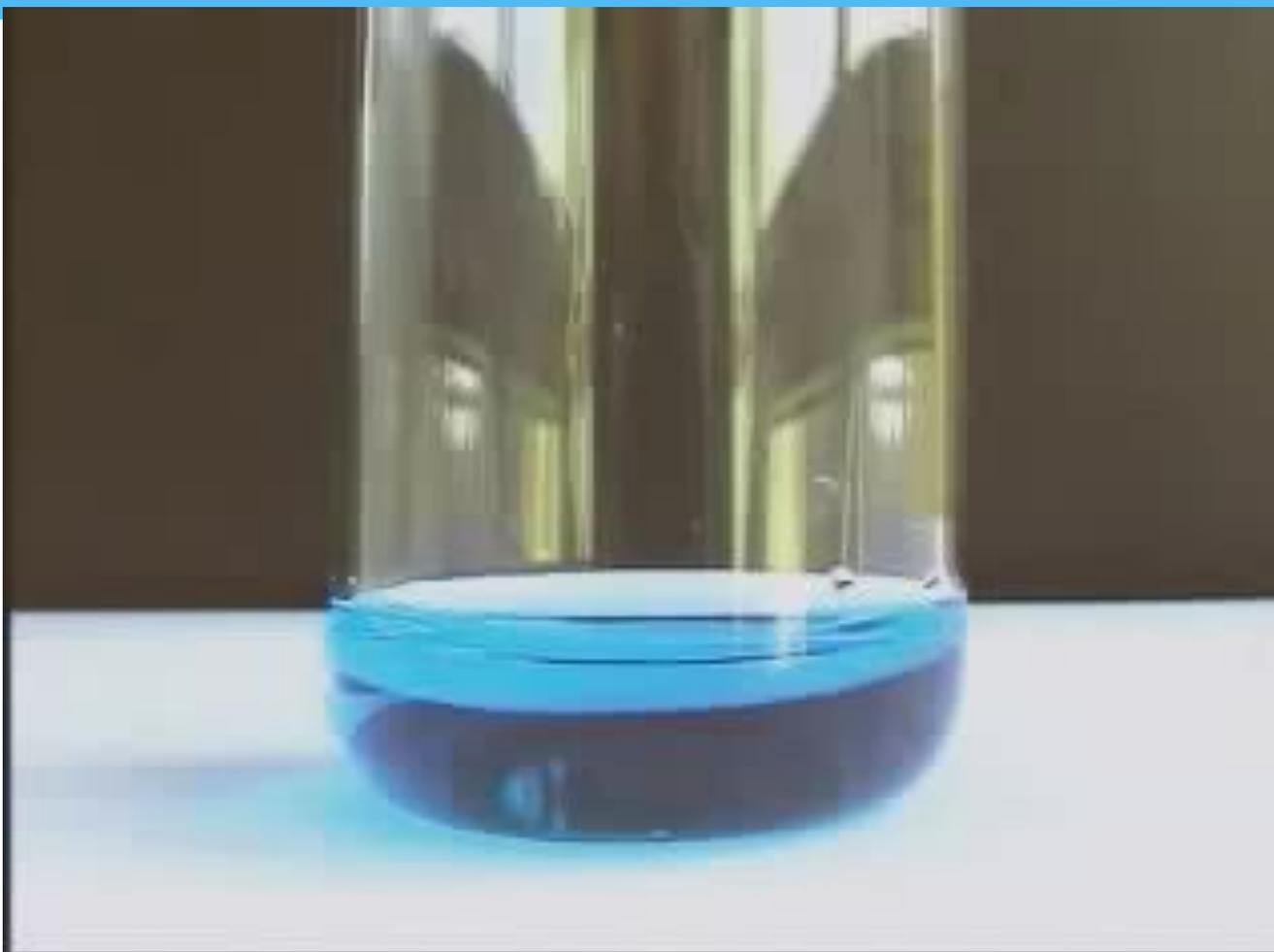


Условия, при которых реакции ионного обмена протекают до конца.

- * 2. Если в результате реакции выделяется нерастворимое в воде вещество.
- * уравнение реакции растворимой соли со щелочью:



Просмотрите опыт и составьте
уравнение реакции



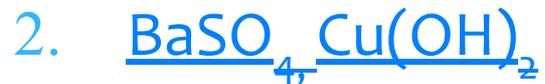
Выберите правильный ответ,
соответствующий химической
реакции

1. $\text{CuSO}_4 + 2\text{NaOH} = \text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$
2. $\text{CuSO}_4 + \text{NaOH} = \text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$
3. $\text{CuSO}_3 + 2\text{NaOH} = \text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$
4. $\text{CuSO}_3 + \text{NaOH} = \text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{SO}_3$

Ответ неверный



Выберите правильный ответ. По таблице растворимости определите вещества из ряда, нерастворимые в воде.



Ответ неверный

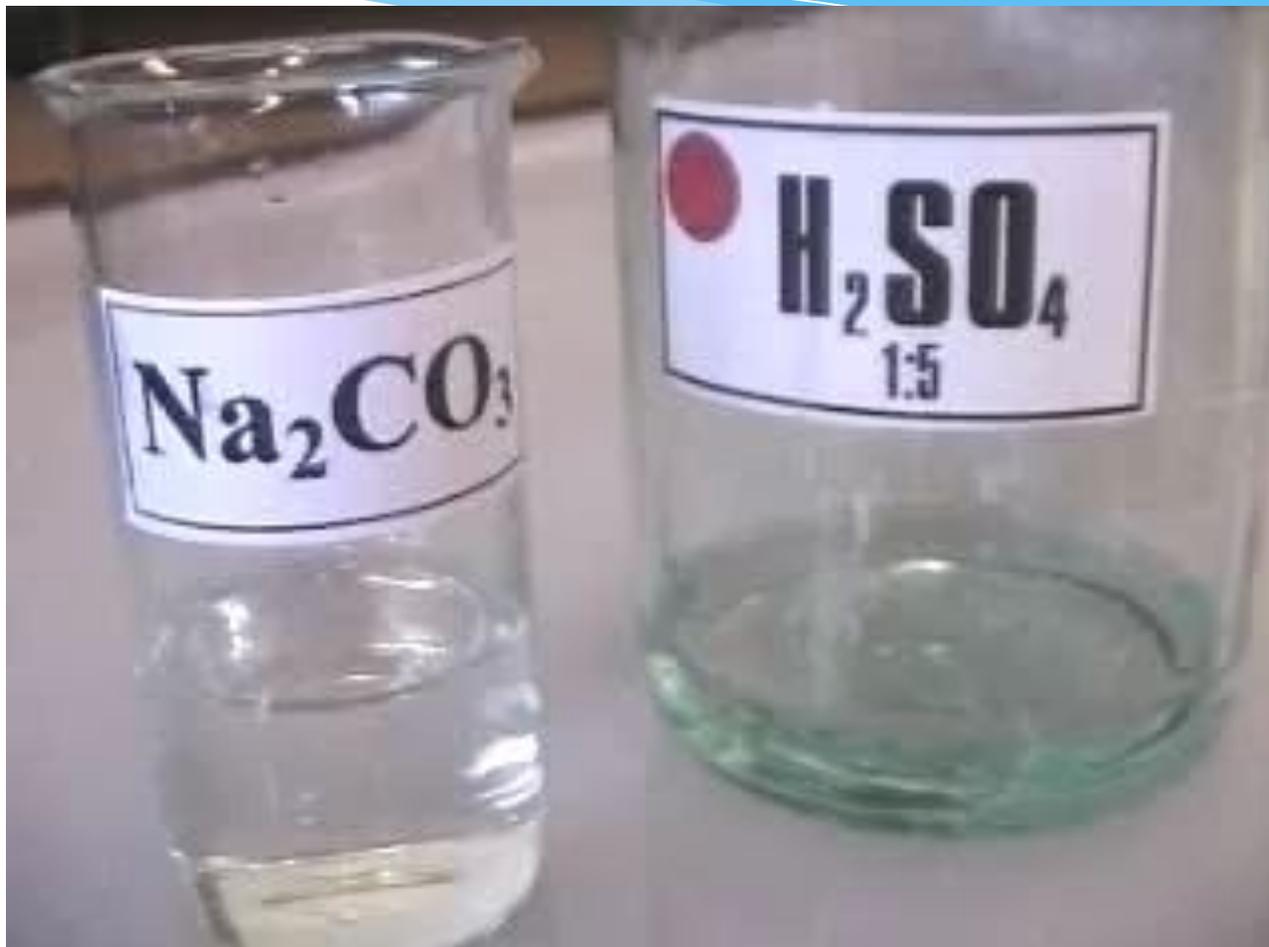


Если в результате реакции выделяется газообразное вещество.

* уравнение реакции нерастворимого карбоната с растворимой в воде солью:



Просмотрите опыт и составьте уравнение реакции



Выберите правильный ответ, соответствующий химической реакции



Ответ неверный



Выполните тест:

1. С выделением газа протекает реакция между:

- * 1) карбонатом натрия и нитратом магния
- * 2) фосфорной кислотой и нитратом бария
- * 3) хлоридом аммония и гидроксидом кальция
- * 4) хлоридом калия и нитратом серебра

Ответ неверный



Выберите правильный ответ

* Выделение газа происходит в результате взаимодействия ионов



Ответ неверный



Выберите правильный ответ

* К реакциям обмена относятся реакцию, уравнение которой



Ответ неверный

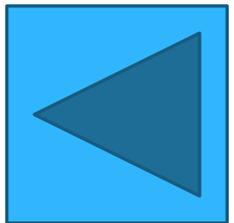


Выберите правильный ответ

Вещество, при диссоциации которого образуется сульфид-ион, имеет формулу

- 1) Na_2S 2) S 3) K_2SO_3 4) CuSO_4

Ответ неверный

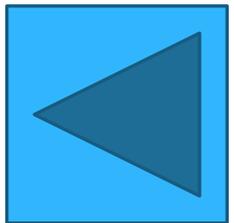


Выберите правильный ответ.

При взаимодействии гидроксида железа (III) с раствором серной кислоты образуются



Ответ неверный



- * Выберите правильный ответ.
- * Практически необратимо протекает реакция ионного обмена между растворами:

1) хлорида калия и нитрата цинка

2) сульфата калия и нитрата бария

3) сульфата натрия и гидроксида калия

4) нитрата натрия и сульфата железа (II)

Ответ неверный



При желании выполните тест

* <http://testedu.ru/test/ximiya/11-klass/test-dlya-podgotovki-k-ege-a-23-reakczii-ionnogo-obmena.html>

<http://chem.reshuege.ru/test?theme=93>