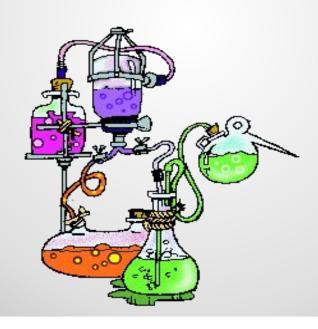
РЕАКЦИИ ИОННОГО ОБМЕНА



 Сокращенное ионное уравнение показывает, какие именно ионы участвуют в реакции.

•
$$Cu^{2+} + 2OH^{-} \rightarrow Cu(OH)_{2} \downarrow$$

•
$$CaCO_3 + 2H^+ \rightarrow Ca^{2+} + H_2O + CO_2$$

•
$$OH^- + H^+ → H_2O$$

Задание: Составьте 2 молекулярных уравнения по сокращенному ионному уравнению: $OH^- + H^+ \rightarrow H_2O$ Алгоритм действий:

- 1.По таблице растворимости находим, какие катионы дают с OH^- растворимое вещество(Na^+ K^+ (все катионы металлов группы IA) Ca^{2+} Ba^{2+})
- 2.По таблице растворимости находим, какие анионы дают с H^+ растворимое вещество(все анионы, кроме OH^- и SiO_3^{-2-})
- 3. Заканчиваем записывать молекулярное уравнение.

Примеры:

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

Ca(OH)₂ + 2HCl \rightarrow CaCl₂ +2H₂O

Качественные реакции в **неорганической** химии

Качественные реакции - характерные реакции, используемые для идентификации различных веществ.

Стр. 202 – 203 Определение ионов

Дан раствор, содержащий ион Fe³⁺. Определите, с помощью каких реактивов можно определить этот раствор. Напишите уравнение соответствующей реакции.

Решение:

- 1.На стр.202-203 находим Fe³⁺
- 2. Из реактивов (колонка 2)находим этому иону «соседа» ОН-
- 3.Записываем сокращенное ионное уравнение, используя колонку 3:

$$Fe^{3+} + 3OH^- \rightarrow Fe(OH)_3 \downarrow$$
 осадок бурого цвета

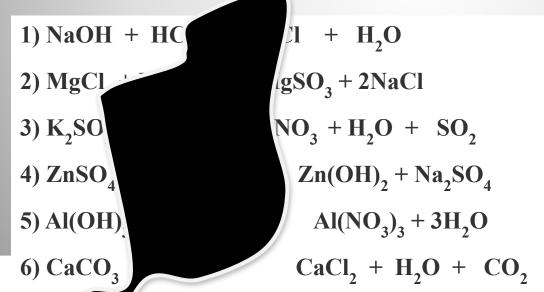
4. Составляем молекулярное ионное уравнение по сокращенному ионному (см. задание выше)

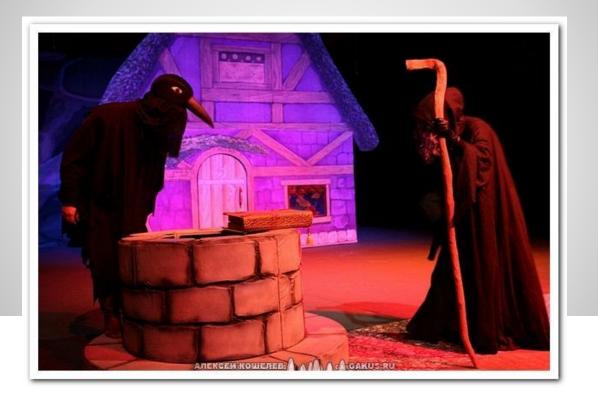
$$FeCl_3 + 3NaOH \rightarrow 3NaCl + Fe(OH)_3 \downarrow$$

Даны растворы, содержащие ионы CO_3^{2-} , AI^{3+} . Определите, с помощью каких реактивов можно определить эти растворы. Напишите уравнения соответствующих реакций.

Михаил и Алексей делали домашнее задание. Они составили уравнения реакций, но случайно на лист бумаги пролили чернила. Помогите ученикам восстановить запись. Составьте к восстановленным уравнениям полные и сокращенные ионные уравнения







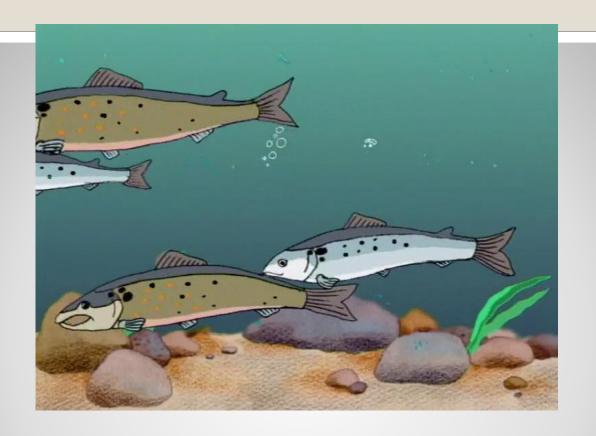
Колдунья с вороном отравили лечебный колодец, в котором был раствор хлористого кальция, который помогал целому городу. Он использовался горожанами при отравлениях, кровотечениях, аллергиях. Они превратили раствор CaCl_2 в нерастворимый известняк CaCO_3 . Помогите жителям «расколдовать» колодец, если в вашем распоряжении есть растворы NaCl , $\operatorname{Na}_2\operatorname{CO}_3$, HCl , $\operatorname{H}_2\operatorname{SO}_4$, $\operatorname{Zn}(\operatorname{NO}_3)_2$.



Олененок спешит к друзьям. Он шел долгих 3 дня. Ему осталось только перейти реку, но река оказалась испорчена – она наполнена раствором серной кислоты. Помогите Олененку воссоединиться с друзьями, если в вашем распоряжении есть растворы NaCl, Ba(OH)₂ HCl, CuSO₄, Ba(NO₃)₂.



Тигренок и крокодил поранились, а у доктора Айболита закончились все лекарства. У него в распоряжении есть некоторые химикаты: NaNO₃, CuOH)₂ H₂SO₄, HCl, BaCl₂. Он знает, что раствор сульфата меди (II) может оказывать антисептическое, вяжущее, ранозаживляющее действие. Помогите доктору приготовить раствор и вылечить тигренка и крокодила.



Однажды русалка заметила, что ее друзья рыбы перестали с ней играть и уплывают подальше от ее дома. Она не могла понять, в чем дело, ведь они не ссорились... И тогда ее мама рассказала ей, что рыбы уплывают, потому что около их дома почти нет растений, и рыбам не хватает кислорода... Русалка подумала, что можно посадить растения, но они будут расти долго... А из старых мудрых книжек она узнала, что можно насытить воду углекислым газом — повышение концентрации СО₂ в воде приводит к значительному ускорению в росте растений. В распоряжении русалки оказались: NaOH, BaCO₃, K₂SO₄, HCl, Ba(NO₃)₂. помогите русалке получить углекислый газ.