

## Растворимость солей в воде.

Проблема: все ли соли хорошо растворяются в воде.

Проверьте растворимость в воде предложенных солей, результаты оформите в виде таблицы:

| Формула соли                 | Название соли | Растворимость в воде |
|------------------------------|---------------|----------------------|
| $\text{Na}_2\text{SO}_4$     |               |                      |
| $\text{CaCO}_3$              |               |                      |
| $\text{KNO}_3$               |               |                      |
| $\text{NaHCO}_3$             |               |                      |
| $\text{CuCl}_2$              |               |                      |
| $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ |               |                      |

Сформулируйте вывод: \_\_\_\_\_

Как еще можно определить растворимость солей?

Мини-исследование

**Тема: Серная кислота и ее соли.**

Гипотеза: возможно.....

Цель исследования:.....

Экспериментальные задачи.

▲ Проведите качественные реакции на ион  $\text{SO}_4^{2-}$ , используя кислоту и соль.  
Запишите уравнения соответствующих реакций.

■ Докажите качественный состав серной кислоты. Запишите уравнения соответствующих реакций.

\* Даны три склянки с бесцветными растворами соляной и серной кислот, гидроксида натрия. Докажите экспериментально где какое вещество находится. Запишите уравнения соответствующих реакций.

Мини-исследование

**Тема: Соли аммония**

Гипотеза: возможно.....

Цель исследования:.....

Экспериментальные задачи.

▲ Проведите качественную реакцию на ион  $\text{NH}_4^+$ , используя щелочь при нагревании. Запишите уравнения соответствующих реакций в молекулярном и ионном виде.

■ Докажите качественный состав хлорида аммония. Запишите уравнения соответствующих реакций в молекулярном и ионном виде.

\* Докажите экспериментально, что выданное вам вещество - сульфат аммония. Запишите уравнения соответствующих реакций в молекулярном и ионном виде.