Тема: Соли, их классификация и свойства
План урока

1. Солями называются сложные вещества, молекулы которых, состоят из атомов металлов и кислотных остатков (иногда могут содержать водород). Например, NaCl – хлорид натрия, $CaSO_4$ – сульфат кальция и т. д.

Практически **все соли являются ионными соединениями,** поэтому в солях между собой связаны ионы кислотных остатков и ионы металла:
Na^+Cl^- – хлорид натрия
$Ca^{2+}SO_4^{2-}$ – сульфат кальция и т.д.

Соль является продуктом частичного или полного замещения металлом атомов водорода кислоты. Отсюда различают следующие виды солей:

1. Средние соли – все атомы водорода в кислоте замещены металлом: Na_2CO_3, KNO_3 и т.д.

2. Кислые соли – не все атомы водорода в кислоте замещены металлом. Разумеется, кислые соли могут образовывать только двух- или многоосновные кислоты. Одноосновные кислоты кислых солей давать не могут: $NaHCO_3$, NaH_2PO_4 ит. д.

3. Двойные соли – атомы водорода двух- или многоосновной кислоты замещены не одним металлом, а двумя различными: $NaKCO_3$, $KAl(SO_4)_2$ и т.д.

4. Соли основные можно рассматривать как продукты неполного, или частичного, замещения гидроксильных групп оснований кислотными остатками: $Al(OH)SO_4$, $Zn(OH)Cl$ и т.д.

По международной номенклатуре название соли каждой кислоты происходит от латинского названия элемента.

Например, соли серной кислоты называются сульфатами: $CaSO_4$ – сульфат кальция, $Mg\ SO_4$ – сульфат магния и т.д.; соли соляной кислоты называются хлоридами: NaCl – хлорид натрия, $ZnCl_2$ – хлорид цинка и т.д.
В название солей двухосновных кислот добавляют частицу «би» или «гидро»: $Mg(HCl_3)_2$ – бикарбонат или гидрокарбонат магния.
При условии, что в трехосновной кислоте замещён на металл только один атом водорода, то добавляют приставку «дигидро»: NaH_2PO_4 – дигидрофосфат натрия.

Соли – это твёрдые вещества, обладающие самой различной растворимостью в воде.

2. https://www.youtube.com/watch?v=LWxQNqbXPHw пройти по ссылке, посмотреть учебный фильм «Соли, их классификация и свойства»

3. Записать в тетрадь определение солей, их классификацию и химические свойства. Прочитать п. 42., с. 253-258. Ответьте письменно на в. 1-5, с. 258

4. Прислать скан выполненных работ на оценку сообщением в ВК на мою страницу (https://vk.com/id7962806) или по электронной почте petr1483@mail.ru до 30.04.2020 г.