Сьогодні 08.05.2025

Υροκ №59





Генетичні зв`язки між простими речовинами й основними класами неорганічних сполук

Повідомлення мети уроку

Ви зможете:

- розширити знання з хімії поняттям про генетичні ряди;
- установлювати генетичні зв'язки між простими та складними речовинами, основними класами неорганічних сполук;
 - удосконалювати вміння працювати з інформацією, поданою у вигляді схем.





Актуалізація опорних знань



Перш за все нагадайте, що ми називаємо речовинами?

Все з чого складаються фізичні тіла

Як класифікуються речовини?

В залежності від ознаки класифікації:

- а) за походженням: неорганічні і органічні;
- б) за чистотою: чисті і суміші;
- в) за складом: прості і складні.

Які речовини називаються складними?

Речовини, що складаються із двох і більше хімічних елементів



Актуалізація опорних знань



Як класифікуються складні речовини? На які класи сполук вони поділяються?

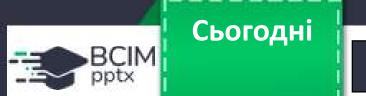
Оксиди, основи, кислоти солі

Нагадайте, будь ласка, які речовини називаються оксидами, які властивості характерні для них?

Оксиди - складні речовини, що складаються із двох хімічних елементів, одним з яких є Оксиген. Валентність Оксигену в оксидах дорівнює ІІ. Поділяються на класи: основні, кислотні, амфотерні. Можна добути взаємодією простих речовин з киснем.

Які сполуки називають основами?

Основи - складні речовини, що складаються із атомів металів і групи ОН. ГрупаОН– І - валентна, тому її кількість залежить від валентності атомів металу. Поділяють на луги і нерозчинні у воді сполуки.



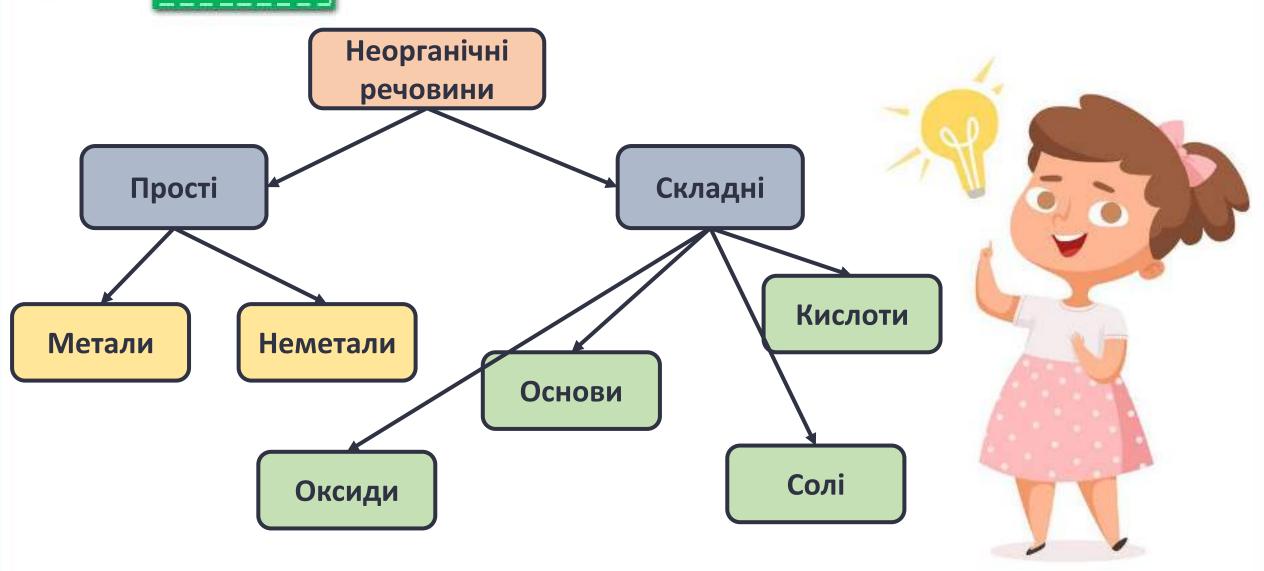
Мотивація навчальної діяльності



Таким чином ми з вами повторили класифікацію неорганічних сполук, а на сьогоднішньому уроці спробуємо з'ясувати чи існують зв'язки між різними класами речовин, чи можна переходити від одного класу речовин до інших, тобто познайомимося із «Генетичним зв'язком між класами органічних сполук». Так звучатиме тема нашого сьогоднішнього уроку.



Вивчення нового матеріалу. Класифікація речовин





Розгляд прикладів

Проста речовина:

Оксид:

Кислота:

Сіль:

P

 P_2O_5

H₃PO₄

Na₃PO₄

Фосфор

Фосфор(V) оксид

Ортофосфатна кислота

Натрій ортофосфат



BCIM

Що спільне в отриманих речовинах?

Що спільне в отриманих речовин? $P_{2}O_{5}$, $H_{3}PO_{4}$, $Na_{3}PO_{4}$.

Чи можна ці речовини перетворювати одна в одну?

Запропонуйте способи отримання кожної із складних речовин.

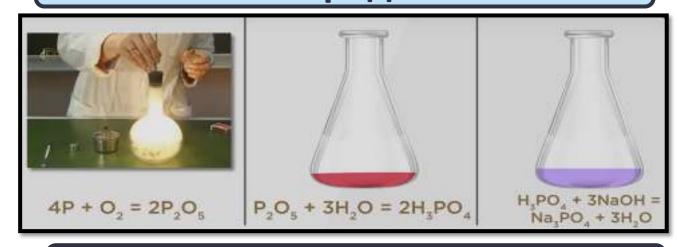
Генетичний зв'язок - це зв'язок між речовинами різних класів, заснований на взаємоперетворені речовин і показує походження одних речовин від інших.

Генетика – наука про спадковість і мінливість (біологія).

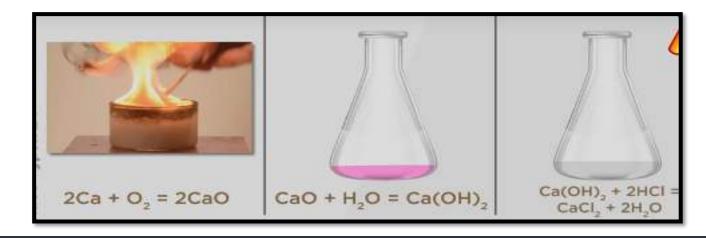


Генетичні ряди

Генетичний ряд неметалів



Генетичний ряд металів

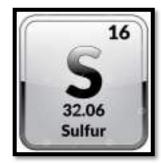




Генетичні ряди

Генетичний ряд неметалів в основі якого розчинна кислота.

неметал \rightarrow кислотний оксид \rightarrow кислота \rightarrow сіль



 $S \rightarrow SO_2 \rightarrow H_2SO_3 \rightarrow Na_2SO_3$



 $C \rightarrow CO_2 \rightarrow H_2CO_3 \rightarrow Na_2CO_3$





Генетичний ряд неметалів в основі якого нерозчинна кислота.

неметал → кислотний оксид → сіль → кислота Si → SiO₂ → Na₂SiO₃ → H₂SiO₃

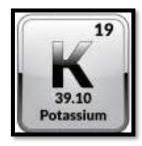
Генетичний ряд неметалів відображає взаємозв'язок речовин різних класів в основі якого один неметал.



Генетичний ряд

Генетичний ряд металів в основі якого розчинна основа (луг).

метал \rightarrow основний оксид \rightarrow луг \rightarrow сіль



$$K \rightarrow K_2O \rightarrow KOH \rightarrow K_2SO_4$$



 $Ba \rightarrow BaO \rightarrow Ba(OH)_2 \rightarrow Ba(NO_3)_2$



Генетичний ряд



Генетичний ряд металів в основі якого нерозчинна основа

метал \rightarrow основний оксид \rightarrow сіль \rightarrow основа Cu \rightarrow CuO \rightarrow CuSO₄ \rightarrow Cu(OH)₂

Генетичний ряд металів відображає взаємозв'язок речовин різних класів в основі якого один метал.

Сторінка природослідника

Завдання. Розробіть план виконання дослідів на підтвердження генетичного ряду фосфору.

Дія 1. Складіть схему, що відображає генетичний ряд фосфору, використовуючи формули та назви речовин.

Дія 2. Доберіть речовини, необхідні для здійснення перетворень за складеною вами в завданні 1 схемою.

Дія 3. Запишіть рівняння реакцій відповідно до складеної схеми.







Знайдіть і виправте помилку у схемі генетичного ряду неметалу. НЕМЕТАЛ \rightarrow оксид неметалічного елемента \rightarrow основа \rightarrow сіль

НЕМЕТАЛ-кислотний оксид-основа-сіль.





Доповніть генетичний ряд силіцію, що дає змогу добути із оксиду кислоту.

силіцій → силіцій(IV) оксид → ? → силікатна кислота. Напишіть рівняння відповідних реакцій.

 $Si+O_2=SiO_2$ $SiO_2+2NaOH=Na_2SiO_3+H_2O$ $Na_2SiO_3+2HCl=2NaCl+H_2SiO_3 \downarrow$





Із наведених формул речовин побудуйте генетичні ряди:

a) Li₂O, Li, LiOH, Li₃PO₄;

б) MgSO₄, Mg, Mg(OH)₂, MgO.

Напишіть рівняння хімічних реакцій за побудованими генетичними рядами. Зазначте типи хімічних реакцій та назви продуктів реакції.

а) $4Li+O_2=2Li_2O$ — реакція сполучення.

 $Li_2O + H_2O = 2LiOH - реакція сполучення.$

 $3LiOH+H3PO4=Li_3PO_4+3H_2O$ – реакція обміну.

б) $2Mg+O_2=2MgO$ – реакція сполучення.

 $MgO+H_2SO_4=MgSO_4+H_2O$ – реакція обміну.

 $MgSO_4+2NaOH=Mg(OH)_2$ \downarrow +Na₂SO₄ -реакція обміну.





Складіть самостійно схему генетичних зв'язків основних класів сполук для конкретного металу чи неметалу.

$$P \rightarrow P_2O_5 \rightarrow H_3PO_4 \rightarrow Na_3PO_4$$

 $4P + 5O_2 = 2P_2O_5$
 $P_2O_5 + 3H_2O = 2H_3PO_4$
 $H_3PO_4 + 3NaOH = Na_3PO_4 + 3H_2O$

Формулюємо висновки



Генетичний зв'язок класів неорганічних сполук — це зв'язок, що розкриває здатність одних речовин перетворюватися на інші та доводить єдність їх походження.

Генетичний ряд металів вибудовується на основі одного й того самого металічного елемента в зазначеній послідовності: МЕТАЛ → основний оксид → основа → сіль

Генетичний ряд неметалів вибудовується на основі одного й того самого неметалічного елемента в зазначеній послідовності:

НЕМЕТАЛ \rightarrow кислотний оксид \rightarrow кислота \rightarrow сіль

Між класами сполук наявний генетичний зв'язок: з речовин одного класу можна добути речовини інших класів.



Запам'ятай!

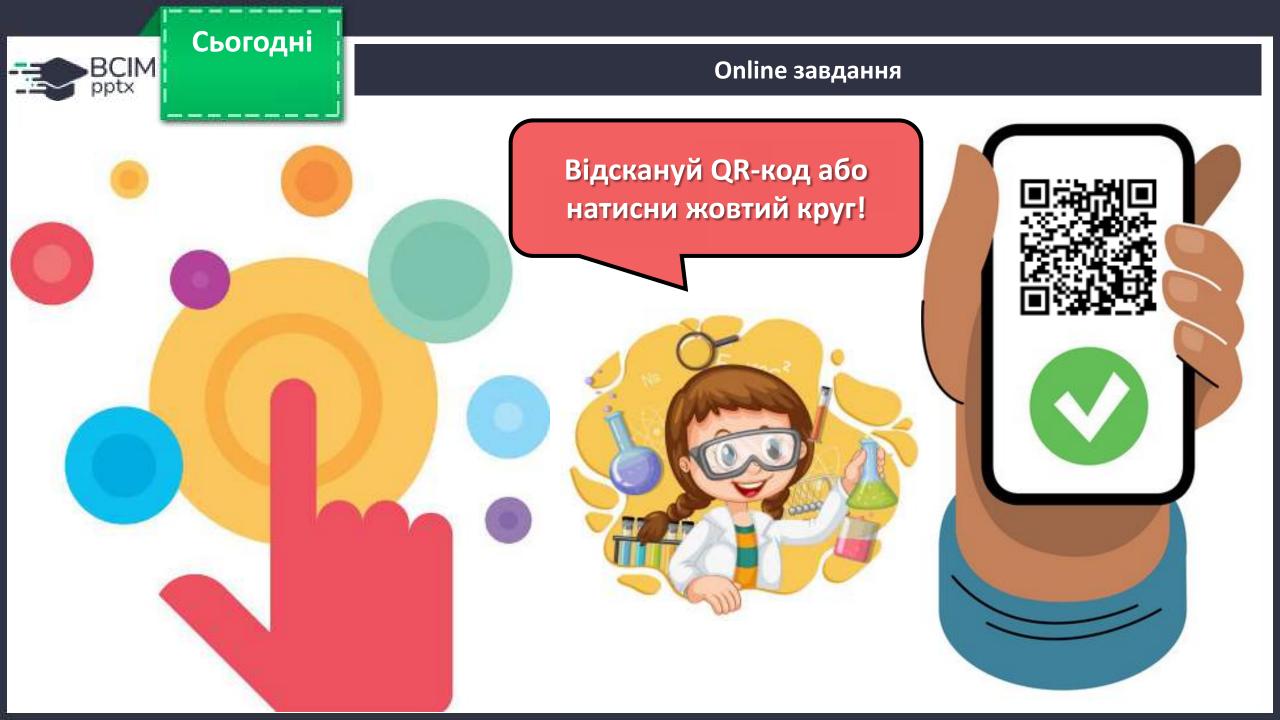


Генетичний зв'язок – це зв'язок між речовинами різних класів, заснований на їх взаємоперетвореннях і відображає єдність їх походження.

Прості речовини метали і неметали утворюють свої генетичні ряди.

Представники різних генетичних рядів здатні вступати в реакції один з одним при цьому, як правило, утворюється сіль.

Як правило, речовини з одного генетичного ряду в реакції одна з іншою не вступають.







- 1. Складіть генетичний ряд натрію та складіть рівняння реакцій для його перетворення.
- 2. Складіть рівняння реакцій для здійснення таких перетворень:
- a) S \rightarrow SO2 \rightarrow H2SO3 \rightarrow Na2SO3
 - 6) K \rightarrow K2O \rightarrow KOH \rightarrow K2SO4
 - в) Cu \rightarrow CuO \rightarrow CuSO4 \rightarrow Cu(OH)2