

Презентація уроку

«Різноманітність речовин. Поняття про прості та складні речовини, неорганічні та органічні речовини»

Підготувала:

учитель хімії вищої категорії
Христинівської спеціалізованої
школи I – III ступенів №1
ім. О.Є.Корнійчука
Видай Олена Василівна





Мета уроку

- закріпити уявлення про атомно-молекулярну будову речовини;
- дати поняття про прості й складні речовини;
- навчити розрізняти поняття проста речовина й хімічний елемент;
- сформуувати поняття про неорганічні та органічні речовини;
- з'ясувати причини різноманітності речовин.

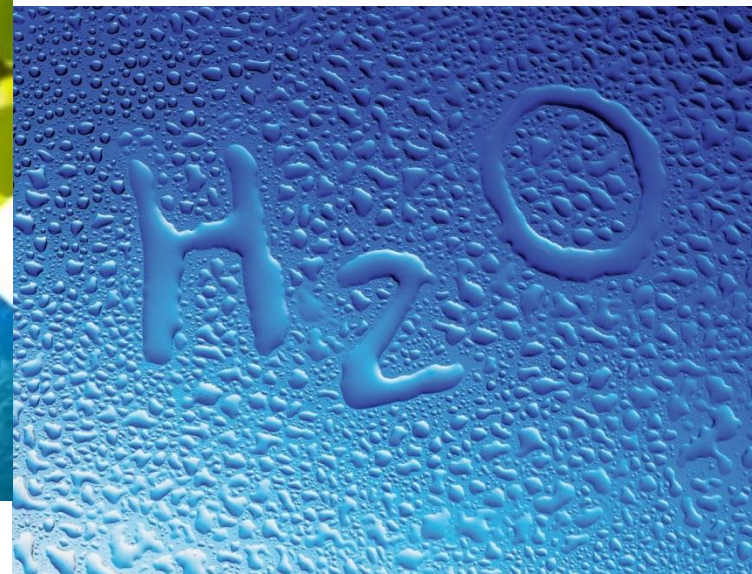
Актуалізація знань

Фронтальна бесіда

1. З яких часточок складаються речовини?
2. Чим відрізняються речовини молекулярної й немолекулярної будови?
3. Дайте визначення хімічного елемента.
4. Що називають дифузією?
5. В яких агрегатних станах речовини відбувається дифузія? Наведіть приклади.
6. Чому дифузія відбувається швидше в гарячих рідинах, ніж у холодних?

Завдання біля дошки

- Намалюйте молекулу води і поясніть її будову.
- Намалюйте молекулу кисню і поясніть її будову.



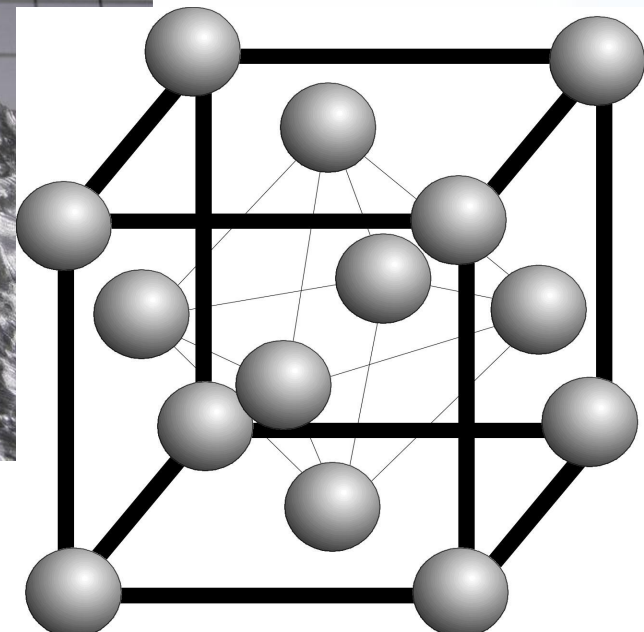
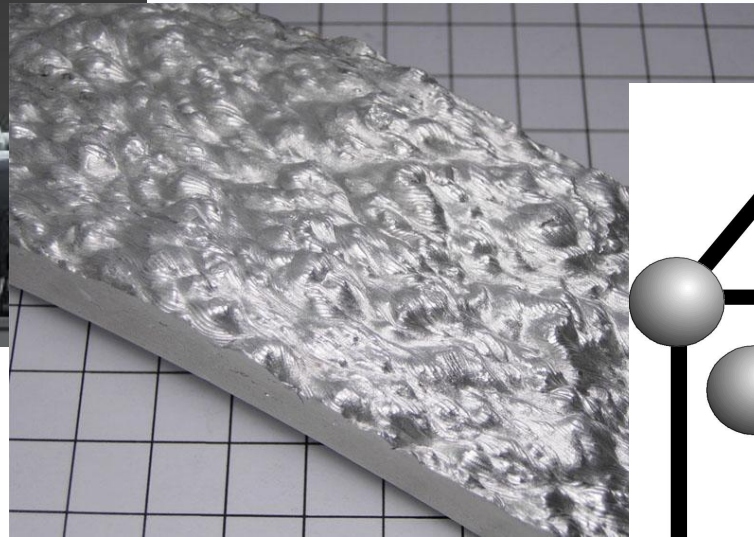
Вивчення нового матеріалу



- ***Речовини***
- ***Прості***
- ***Складні***

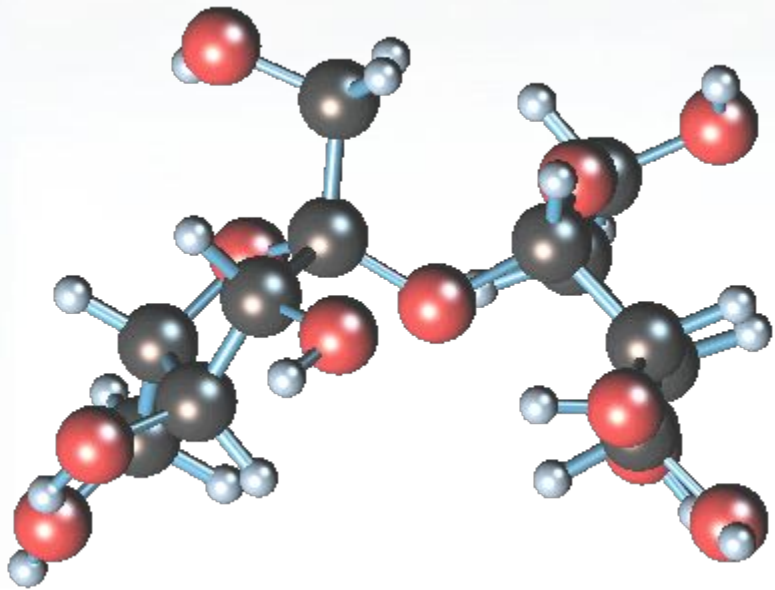
Прості

*це речовини утворені атомами одного
хімічного елемента*



Складні

це речовини утворені з атомів двох і більше хімічних елементів





- **Речовини**
 - *Органічні*
 - *Неорганічні*

Органічні

це речовини, до складу яких входять

атомні карбон



Неорганічні

це речовини, до складу яких входять всі відомі хімічні елементи



Причини різноманітності речовин



- Атоми різних хімічних елементів здатні сполучатися один з одним у різній кількості та послідовності.
- Нині відомо понад 20 млн. речовин.
- Речовини можуть мати різні властивості, навіть якщо один із хімічних елементів у них однаковий. Наприклад: до складу молекули Кисню входить Оксиген і до складу молекули Води входить Оксиген.

Фізкультхвилинка

Руки в сторони та вгору —
На носочки піднялись.
Підніми голівку вгору —
Й на долоньки подивись.
Присідати ми почнемо,
Добре ноги розімнемо.
Раз — присіли, руки прямо.
Встали — знову все так само.
Повертаємося вправо,
Все виконуємо гарно.
Вліво-вправо повернулись
І сусіду усміхнулись.



Закріплення знань

Бесіда

1. Як класифікують речовини?
2. Встановіть різницю між простими і складними речовинами.
3. Чому складних речовин більше ніж простих?
4. Чим відрізняються органічні речовини від неорганічних?
5. Яких речовин органічних чи неорганічних в природі більше?
6. Назвіть життєвонеобхідні речовини.



Поміркуймо!



Пояснюючи що таке прості речовини, учень дав такі формулювання:

- а) речовини, що не розкладаються при нагріванні;*
- б) речовини, що складаються з молекул;*
- в) речовини, що складаються з атомів;*
- г) речовини, що утворенні атомом одного хімічного елемента.*

Знайдіть помилки.

Поміркуймо!



Пояснюючи що таке складні речовини, учень дав такі формулювання:

- а) речовини, що складаються з молекул;*
- б) речовини, що складаються з атомів кількох хімічних елементів;*
- в) речовини, що розкладаються при нагріванні;*
- г) речовини, що мають яскраве забарвлення.*

Знайдіть помилки.

Працюємо разом

Заповніть таблиці, навівши приклади простих і складних речовин, органічних і неорганічних.

1)

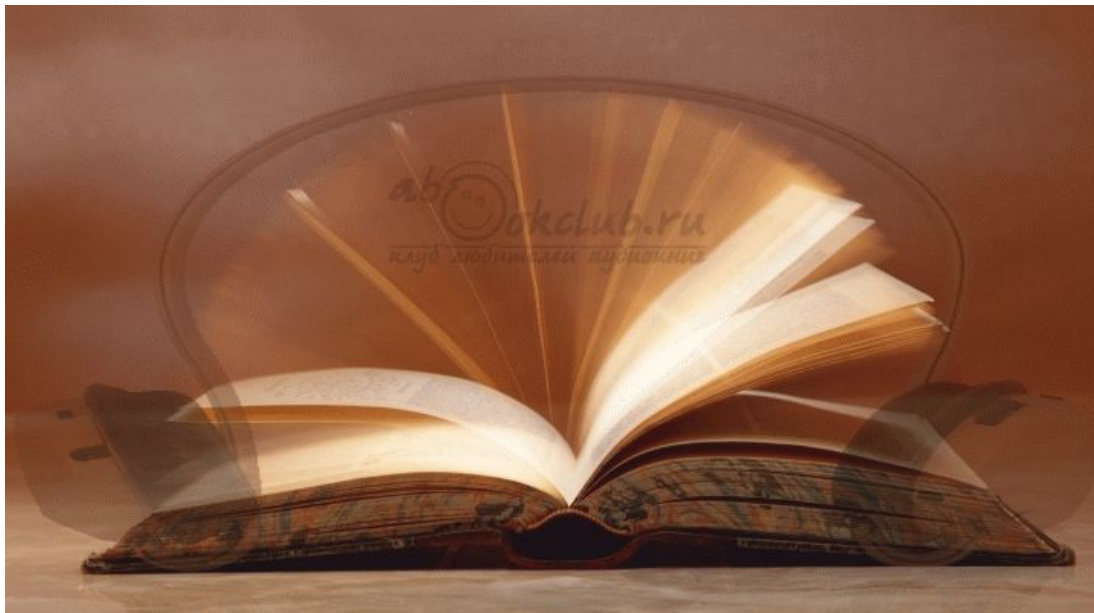
Прості речовини	Складні речовини

2)

Органічні речовини	Неорганічні речовини

Домашнє завдання

- Вивчити § 7 підручника Коршевнюк Т.В., Баштовий В.І., за заг. ред. Ярошенко О.Г. Природознавство.
- Виконати завдання після параграфу с. 35-36



Дякую за увагу



Список використаних джерел



Література:

*Коршевнюк Т.В., Баштовий В.І., за заг. ред. Ярошенко
О.Г. Природознавство: підруч. для 5-го кл.
загальноосвіт. навч. закл. – К.: Генеза, 2013. – 256 с.
(книга трьох авторів).*

*Гладюк М. Дидактичні матеріали з хімії. 8 клас. – Т.:
Підручники і посібники, 2001. – 80 с.*

Інтернет-ресурси:

<http://www.pptcloud.ru/slide/768604/>

*[http://www.myvchytel.dp.ua/index.php/uchytelska/54-fizkultk
hvylynky-dobirka](http://www.myvchytel.dp.ua/index.php/uchytelska/54-fizkultk-hvylynky-dobirka)*