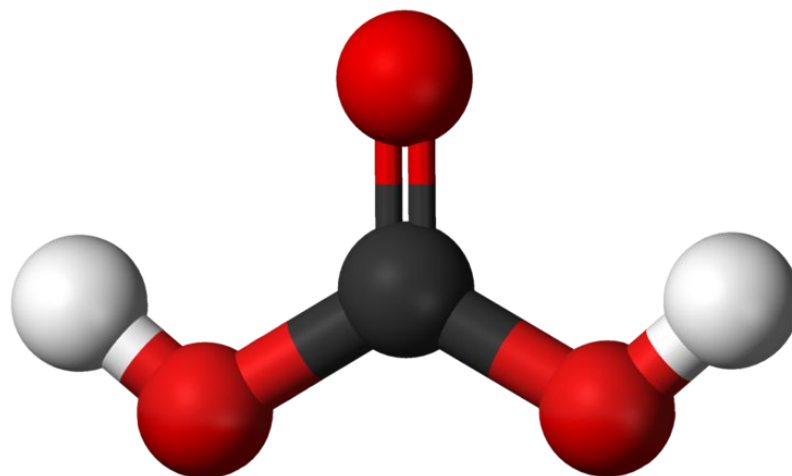


Карбонатна кислота. Карбонати.



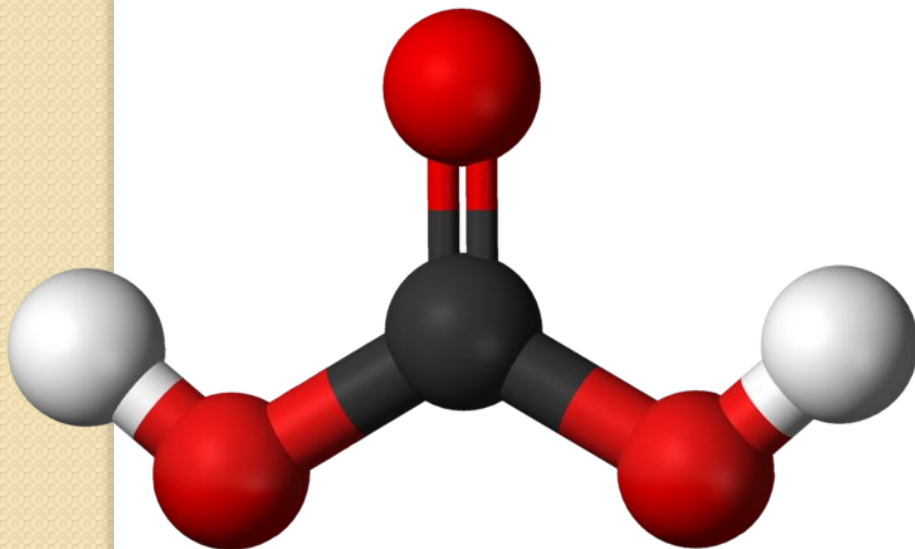
Підготувала:

Учениця 10 класу

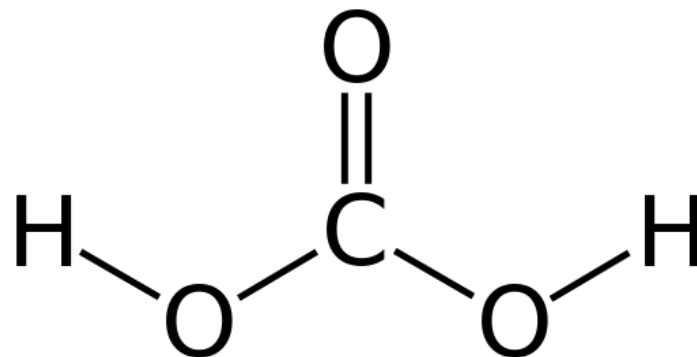
Прилуцької ЗОШ І-ІІІ ст. № 13

Імені Святителя Іоасафа Белгородського

Вугільна кислота (дигідрогенкарбонат, гідроксиметанова, карбонатна кислота) — слабка двоосновна кислота з хімічною формулою H_2CO_2 . У чистому вигляді нестійка. Утворюється в малих кількостях при розчиненні вуглекислого газу у воді, в тому числі і вуглекислого газу з повітря. Утворює ряд стійких неорганічних та органічних похідних: солі (карбонати та гідрокарбонати), естери, амідри та інші



Кулестрижнева модель



Структурна формула

На відміну від сульфатної чи нітратної карбонатна кислота слабка і нестійка, існує лише в розбавленому розчині, виділити з якого її неможливо, тому що при нагріванні кислота розкладається на воду й вуглекислий газ.



Хімічні властивості карбонатної кислоти і карбонатів

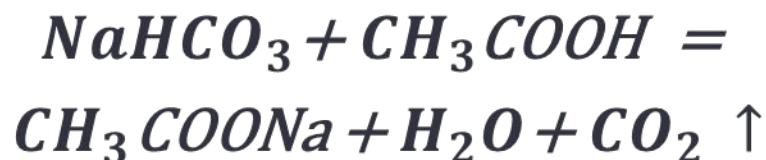
1. Електролітична дисоціація.



Відповідно до цього двохосновна карбонатна кислота утворює кислі солі – *гідрокарбонати* та середні – *карбонати*.

Хімічні властивості карбонатної кислоти і карбонатів

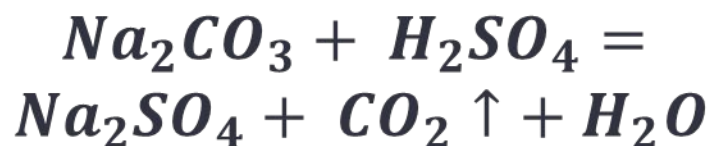
2. Взаємодія солей карбонатної кислоти з кислотами.



Реакція супроводжується виділенням вуглекислотного газу.

- **Взаємодію карбонатів з кислотами застосовують у хімічних пінних вогнегасниках.**

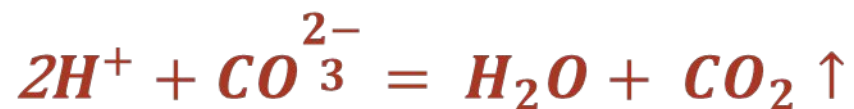
Принцип дії полягає в тому, що внаслідок взаємодії карбонату із сильною кислотою утворюється нестійка карбонатна кислота, яка відразу розкладається на вуглекислий газ та воду. Обидві ці речовини не горять, тому їх використовують у пожежогасінні.



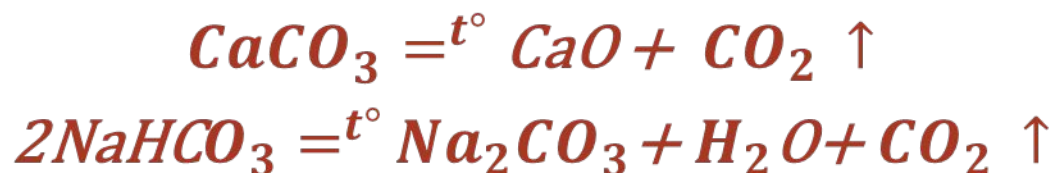
- Якісною реакцією на солі карбонатної кислоти (карбонат-аніони) є взаємодія з розчинами кислот.

Реакція супроводжується виділенням вуглекислотного газу, який виявляють за допомогою запаленого сірника або вапняної води.

Скорочене йонне рівняння якісної реакції таке:



Хімічні властивості карбонатної кислоти і карбонатів . Розкладання солей карбонатної кислоти при нагріванні.



Першу реакцію застосовують у промисловості для добування кальцій оксиду (негашеного вапна) CaO.

Застосування

найважливіших

карбонатів



Вапнування

ґрунтів



Виробництво скла



Скло – це натуральна продукція. Найважливішою сировиною для його виробництва є кварцовий пісок, вапно і карбонат натрію.

Чорна металургія



Будівельний матеріал



Виробництво вапна



Назва сполуки	Формула сполуки	Сфера застосування
Амоній гідрогенкарбонат	NH_4HCO_3	У сільському господарстві як високоефективне азотне добриво й у харчовій промисловості як розпушувач тіста
Натрій гідрогенкарбонат (питна сода)	NaHCO_3	У медицині й у хлібопекарській промисловості
Кальцій карбонат	CaCO_3	Наповнювач для паперу та лінолеуму, широко застосовується в будівельній справі, для добування вапна
Калій карбонат (поташ)	K_2CO_3	Застосовують для виробництва скла, у миловарній справі, а також як калійне добриво
Натрій карбонат (кальцинована сода)	Na_2CO_3	У медицині як знежирювальний засіб, для виробництва скла, як наповнювач вуглекислотних вогнегасників
Плюмбум карбонат	PbCO_3	Як основний компонент свинцевого білила

Назва сполуки	Формула сполуки	Сфера застосування
Амоній карбонат	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$	При фарбуванні тканин та при виробництві вітамінів
Барій карбонат	BaCO_3	При виробництві скла, для виготовлення емалей та глазурі, для боротьби з гризунами