

# КАРБОНАТНА КИСЛОТА.

---

Солі карбонатної кислоти, їх поширення та застосування

Після пропускання вуглекислого газу через воду індикатори вказують на появу в розчині кислого середовища, оскільки карбон (IV) оксид є кислотним оксидом й з водою утворює **карбонатну кислоту**

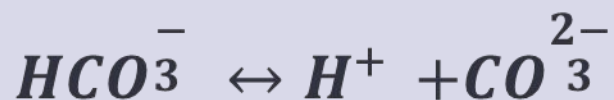
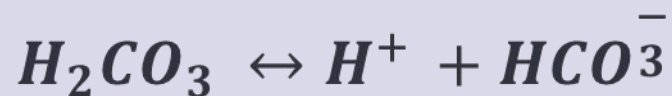


На відміну від сульфатної чи нітратної карбонатна кислота слабка і нестійка, існує лише в розбавленому розчині, виділити з якого її неможливо, тому що при нагріванні кислота розкладається на воду й вуглекислий газ.



# Хімічні властивості карбонатної кислоти і карбонатів

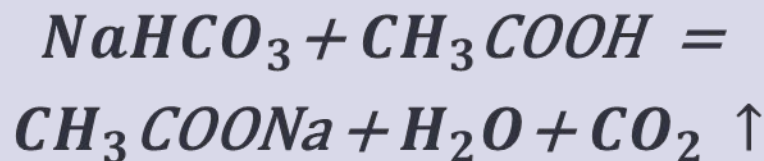
## 1. Електролітична дисоціація.



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

# Хімічні властивості карбонатної кислоти і карбонатів

- **2.Взаємодія солей карбонатної кислоти з кислотами.**

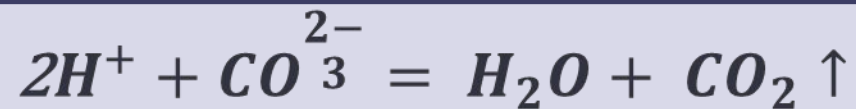


Реакція супроводжується виділенням вуглекислотного газу.

- **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 іонне рівняння якісної реакції таке:



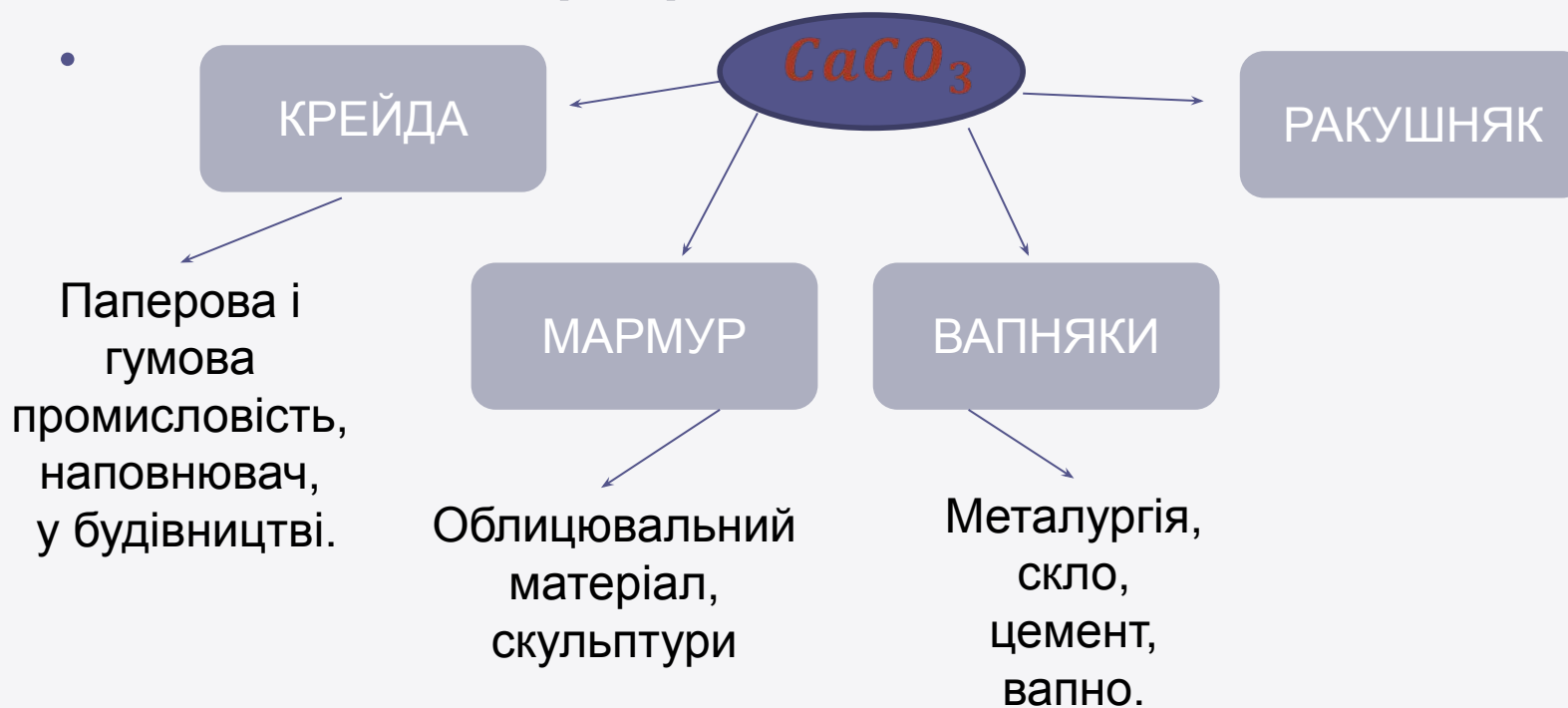
# Хімічні властивості карбонатної кислоти і карбонатів

## 3: Розкладання солей карбонатної кислоти при нагріванні.



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

# Поширення солей карбонатної кислоти в природі.





# Поширення солей карбонатної кислоти в природі.

- Карбонати існують у природі переважно у вигляді кальцій карбонату, що належать до найпоширеніших на Землі неорганічних сполук.

Так, крейда, мармур, вапняки, ракушняк – все це кальцій карбонат з невеликим умістом некарбонатних домішок.



# Поширення солей карбонатної кислоти в природі.

- Чистий кальцій карбонат трапляється у природі у вигляді мінералу КАЛЬЦИТУ.



# Серед карбонатів найбільше використовують вапняк.

- Вапняки різних родовищ відрізняються кількістю домішок, тому мають різне забарвлення – від білого до темного.

