

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**

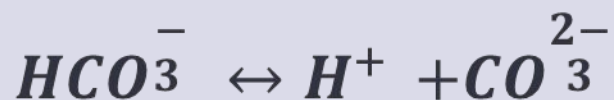
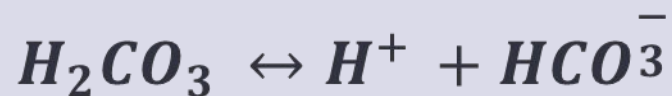


На відміну від сульфатної чи нітратної карбонатна кислота слабка і нестійка, існує лише в розбавленому розчині, виділити з якого її неможливо, тому що при нагріванні кислота розкладається на воду й вуглекислий газ.



Хімічні властивості карбонатної кислоти і карбонатів

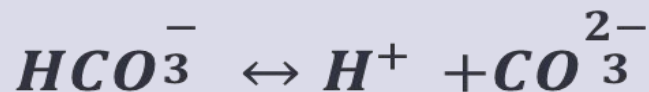
1. Електролітична дисоціація.



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

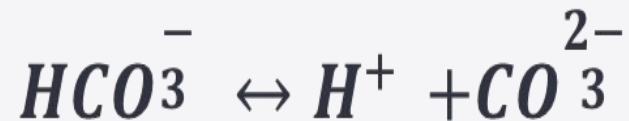
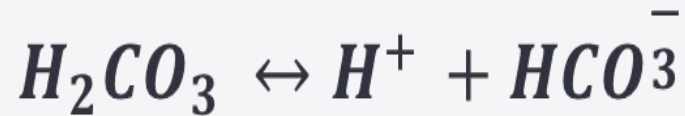
Хімічні властивості карбонатної кислоти і карбонатів

1. Електролітична дисоціація.



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

1. Електролітична дисоціація.



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

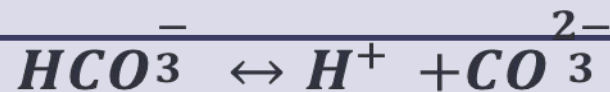
1. Електролітична дисоціація.



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

Хімічні властивості карбонатної кислоти і карбонатів

31. Розкладання цієї карбонатної кислоти при нагріванні.



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

Поширення солей карбонатної кислоти в природі.

1. Електролітична дисоціація.

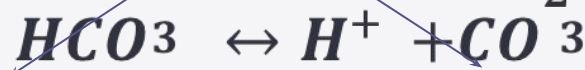
КРЕЙДА

РАКУШНЯК



МАРМУР

ВАПНЯКИ



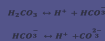
Паперова і гумова промисловість, наповнювач, у будівництві.

Облицювальний матеріал, скульптури

Металургія, скло, цемент, вапно.

Відповідно до цього двохосновна карбонатна кислота утворює три солі – гідрогенкарбонати та селенкарбонати.

1. Електролітична дисоціація.



Відповідно до цього двохосновна карбонатна кислота утворює три кислі солі – гідрогенкарбонати та селенкарбонати.

1. Електролітична дисоціація.



Відповідно до цього двохосновна карбонатна кислота утворює три кислі солі – гідрогенкарбонати та селенкарбонати.

1. Електролітична дисоціація.



Відповідно до цього двохосновна кремнієва кислота утворює три кислі солі – гідрогенкремнієві та селенкремнієві.

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.

