

## Тема: Солі, їх поширення в природі. Середні та кислі солі.

### *Вивчення нового матеріалу*

**Солі** – це складні речовини, до складу яких входять атоми металу й кислотні залишки.

$\text{NaCl}$   $\text{CaCO}_3$   $\text{Na}_2\text{CO}_3$

$\text{KNO}_3$   $\text{NH}_4\text{Cl}$   $\text{CuSO}_4$

| Склад та назви солей             |                                     |                                |                                                                                                                                          |
|----------------------------------|-------------------------------------|--------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| Формула кислоти, що утворює сіль | Кислотний залишок і його назва      | Валентність кислотного залишку | Приклади солей                                                                                                                           |
| $\text{HCl}$                     | $\text{Cl}$ — хлорид                | I                              | $\text{NaCl}$ — натрій хлорид;<br>$\text{CaCl}_2$ — кальцій хлорид                                                                       |
| $\text{H}_2\text{S}$             | $\text{S}$ — сульфід                | II                             | $\text{K}_2\text{S}$ — калій сульфід;<br>$\text{Na}_2\text{S}$ — натрій сульфід                                                          |
| $\text{HNO}_3$                   | $\text{NO}_3$ — нітрат              | I                              | $\text{NaNO}_3$ — натрій нітрат;<br>$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ — купрум(II) нітрат                                                       |
| $\text{H}_2\text{CO}_3$          | $\text{CO}_3$ — карбонат            | II                             | $\text{CaCO}_3$ — кальцій карбонат;<br>$\text{MgCO}_3$ — магній карбонат                                                                 |
| $\text{H}_2\text{SiO}_3$         | $\text{SiO}_3$ — силікат            | II                             | $\text{Na}_2\text{SiO}_3$ — натрій силікат;<br>$\text{CaSiO}_3$ — кальцій силікат                                                        |
| $\text{H}_2\text{SO}_3$          | $\text{SO}_3$ — сульфит             | II                             | $\text{K}_2\text{SO}_3$ — калій сульфит;<br>$\text{Na}_2\text{SO}_3$ — натрій сульфит                                                    |
| $\text{H}_2\text{SO}_4$          | $\text{SO}_4$ — сульфат             | II                             | $\text{Na}_2\text{SO}_4$ — натрій сульфат;<br>$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ — ферум(III) сульфат;<br>$\text{CuSO}_4$ — купрум(II) сульфат |
| $\text{H}_3\text{PO}_4$          | $\text{PO}_4$ — фосфат (ортофосфат) | III                            | $\text{K}_3\text{PO}_4$ — калій ортофосфат;<br>$\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$ — барій ортофосфат                                           |



### Домашнє завдання:



1. Розглянути відео за посиланням:  
<https://www.youtube.com/watch?v=Oc0GxL2wp4c>
2. Розглянути презентацію за посиланням:

<https://naurok.com.ua/prezentaciya-soli-h-poshirennya-v-prirodi-seredni-ta-kisl-i-soli-ponyattya-pro-zhorstkist-vodi-ta-sposobi-usunennya-156354.html>

Виписати зі слайдів зошит «Поширення солей в природі»

*Не забуваємо проходити раніше викладені тести!*

**Бережіть себе!**



