

*Презентація на тему:*

# **Солі в природі**



**Виконала  
учениця 8-А  
класу  
Безсмола  
Оксана**



*Солі-це складні  
речовини,  
утворені  
атомами  
металів і  
кислотними  
залишками*



Серед неорганічних сполук за поширеністю у природі солі посідають друге місце після оксидів. Так, гірські породи та глина складаються з солей силікатної кислоти, що мають складну будову. Солі мають широке застосування. Найбільш відома сіль Натрій хлорид або кухонна сіль. Людина дуже давно усвідомила роль Натрій хлориду у природі і почала вживати цю сіль як харчовий продукт та консервант (соління риби, м'яса, грибів, квашення овочів).



**Як сировина Натрій хлорид використовується для виробництва Натрій гідроксиду, металу натрію, неметалу хлору, хлоридної кислоти, мила, синтетичних миючих засобів. У виготовленні продукції кондитерської та фармацевтичної промисловості, консервних заводів використовують такі солі : натрій хлорид, натрій карбонат**

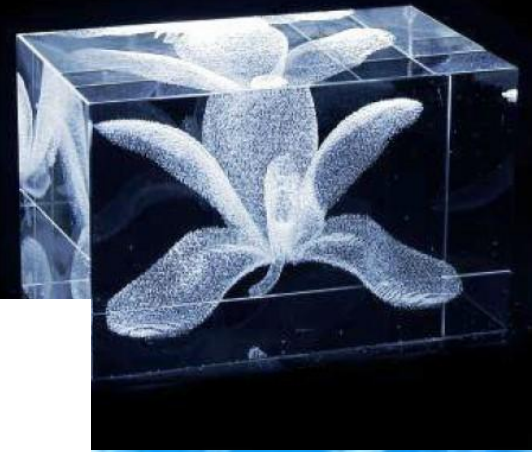
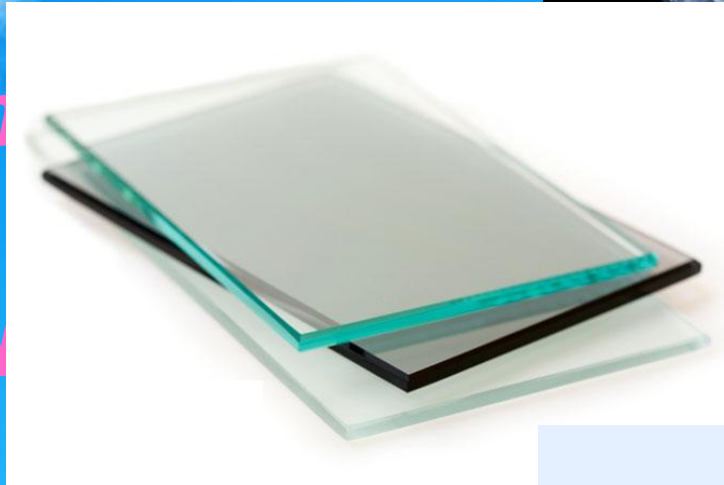


**Кістки хребетних тварин і людини містять кальцій ортофосфат  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$  а зуби ще й кальцій флуорид  $\text{CaF}_2$**

**Солі входять також до складу крові, клітинного соку, нервової та м'язової тканин.**



*Натрій  
карбонат  
 $\text{Na}_2\text{CO}_3$   
застосовують  
для  
виготовлення  
скла, паперу,  
тканини, у  
миловарінні.*



***КМnO4 - калій перманганат***  
***У побуті відомий як***  
***марганцівка,***  
***використовується як***  
***дезінфекційний засіб та для***  
***промивання шлунка при***  
***отруєннях.***  
***У лабораторії є сировиною***  
***дл***





У природі трапляється багато різних солей. Вони утворюють різні ґрунти, породи, мінерали. Більшість солей — це силікати.

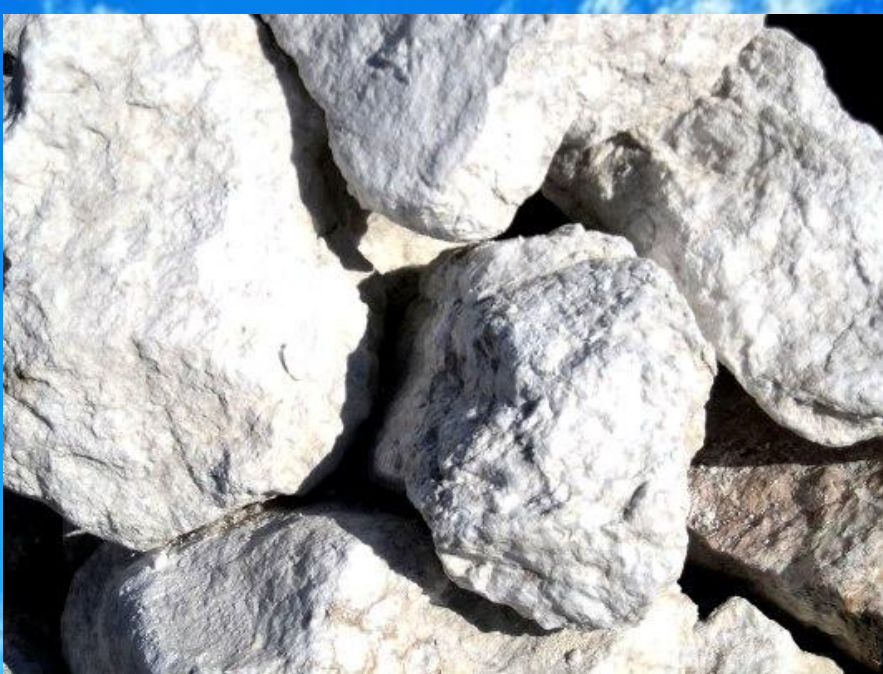
Чимало солей утворюють цінні руди, з яких добувають чисті метали.

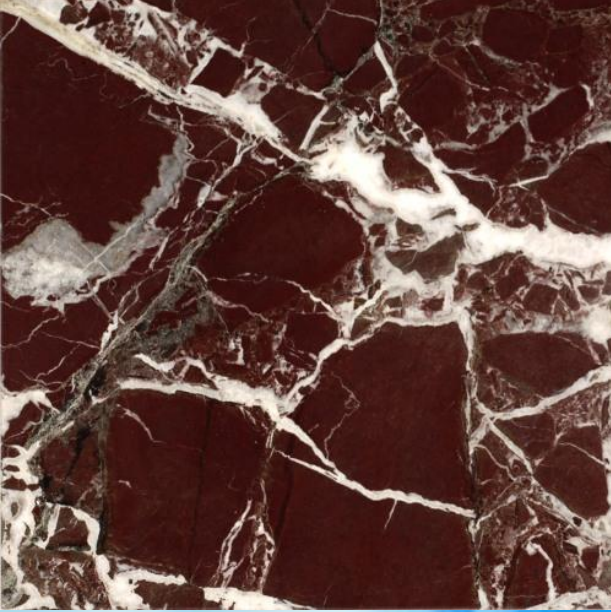
Натрій хлорид незамінний для приготуванні їжі. Окрім того, він є важливою сировиною в хімічній промисловості для добування хлору, хлоридної кислоти, натрій гідроксиду та соди. У природі він знаходиться у вигляді мінералу галіту, а також у великій кількості міститься у воді морів та океанів і солоних озер.





**Дуже поширені в природі солі Кальцію. Вони трапляються у вигляді багатьох порід та мінералів. Кальцій сульфат у вигляді кристалогідрату з двома молекулами води — це мінерал гіпс ( $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ). Випалений гіпс використовують у будівництві для приготування різних сумішей та в медицині для фіксації переломів.**





**Найпоширеніша сіль Кальцію – це карбонат. Кальцій карбонат утворює вапняк, крейду, а також мінерали кальцит і мармур. Окрім того, кальцій карбонат входить до складу оболонки яєць (шкаралупа), раковин багатьох молюсків тощо. Вапняк використовують у будів**





**Висновок: солі знаходять найрізноманітніше застосування у хімічній промисловості та багатьох інших галузях народного господарства, а також у побуті. Частина солей використовується відразу після видобутку, а частина піддається хімічній переробці з метою отримання нових речовин.**

