

**CHEMIA: ZASTOSOWANIE  
SOLI – CHEMIA  
NIEORGANICZNA.**

**WYKONAŁA:**

**JULIA BULSKA**

# DEFINICJA SOLI

- **„SÓL” TO NAZWA, KTÓRĄ POSŁUGUJEMY SIĘ NA CO DZIEŃ. OKREŚLA SIĄ NIĄ SUBSTANCJĘ UŻYWANĄ DO PRZYPRAWIANIA POTRAW - BEZBARWNA, STAŁĄ O BUDOWIE KRYSTALICZNEJ, SŁONYM SMAKU, DOBRZE ROZPUSZCZALNĄ W WODZIE. JEST TO ZWIĄZEK CHEMICZNY O NAZWIE SYSTEMATYCZNEJ CHLORKU SODU I WZORZE  $\text{NaCl}$ . W CHEMII NAZWY „SÓL” UŻYWA SIĘ NIE TYLKO DO NAZYWANIA TEGO JEDNEGO ZWIĄZKU CHEMICZNEGO. SOLE TO GRUPA ZWIĄZKÓW CHEMICZNYCH O CHARAKTERYSTYCZNYM SKŁADZIE I BUDOWIE [1].**

# CHLOREK SODU - NaCl



**CHLOREK SODU TO SÓL POWSZECHNIE ZNANA POD NAZWĄ SOLI KUCHENNEJ. OTRZYMUJE SIĘ ZE ZŁOŻ SOLI KAMIENNEJ LUB Z WODY MORSKIEJ, PRZEZ JEJ ODPAROWANIE. JEST SUBSTANCJĄ BEZBARWNĄ, DOBRZE ROZPUSZCZALNA W WODZIE.**

## **ZASTOSOWANIE SOLI –**

- **UŻYWANA JAKO PRZYPRAWA (PRZEMYSŁ SPOŻYWCZY)**
- **ŚRODEK KONSERWUJĄCY ŻYWNOSĆ (PRZEMYSŁ SPOŻYWCZY)**
- **DODATEK DO PASZ DLA ZWIERZĄT GOSPODARCZYCH – SÓL PASTEWNA (ROLNICTWO)**
- **PODAWANY W CELU ZATRZYMANIA WODY W ORGANIZMIE (MEDYCYNA – WLEWY KRO)**
- **SÓL W RAZ Z LODEM TWORZY MIESZANINĘ O WŁAŚCIWOŚCIACH OZIĘBIAJĄCYCH (CHI)**



# CHLOREK RTĘCI (II) – HgCl<sub>2</sub>

**CHLOREK RTĘCI, TO SÓL, KTÓRA JEST SILNĄ TRUCIZNĄ:**

- **SŁUŻY JAKO ŚRODEK DO ZWALCZANIA GRZYBÓW I CHWASTÓW (PRZEMYSŁ)**
- **TRUTKA NA GRYZONIE (PRZEMYSŁ)**
- **ŚRODEK DEZYNFEKUJĄCY (MEDYCYNĄ- ŚRODEK ANTYSEPTYCZNY)**
- **JEST KATALIZATOREM WIELU SYNTEZ ORGANICZNYCH (MEDYCYNĄ)**
- **STOSOWANY PRZY GARBOWANIU SKÓR (PRZEMYSŁ)**
- **BARWIENIU TKANIN (PRZEMYSŁ)**
- **W FOTOGRAFII (PRZEMYSŁ)**
- **METALURGII (PRZEMYSŁ)**
- **BIERZE UDZIAŁ W PRODUKCJI BATERII RTĘCIOWYCH (PRZEMYSŁ)**



**PKCELL**  
Green energy, easy life



# CHLOREK AMONU – $\text{NH}_4\text{Cl}$



**CHLOREK AMONU TO SÓL BARDZO DOBRZE ROZPUSZCZALNA W WODZIE ORAZ ZAWIERAJĄCA W SWOJEJ CZĄSTECZCE AZOT :**

- **PIERWIASTEK NIEZBĘDNY DO PRAWIDŁOWEGO ROZWOJU ROŚLIN Z TEGO WZGLĘDU NAWÓZ SZTUCZNY (ROLNICTWO)**
- **METALURGIA – PODCZAS LutowANIA, CYNOWANIA, CYNKOWANIA (PRZEMYSŁ)**
- **ŚRODEK O DZIAŁANIU MOCZOPĘDNYM (MEDYCYNĄ)**



# CHLOREK WAPNIA $\text{CaCl}_2$

**CHLOREK WAPNIA MA SILNE DZIAŁANIE HIGROSKOPIJNE TO ZNACZY POCHŁANIA WILGOĆ:**

- **ŚRODEK OSUSZAJĄCY (PRZEMYSŁ)**
- **WLEWY KROPKOWE – PRZY NIEDOBORACH WAPNIA W ORGANIZMIE PODAJE SIĘ CHLOREK WAPNIA, GDYŻ JEST SOLĄ ŁATWO PRZYSWAJALNĄ (MEDYCYNĄ)**
- **SKŁADNIK MIESZANIN OZIĘBIAJĄCYCH (PRZEMYSŁ)**



# WĘGLAN WAPNIA $\text{CaCO}_3$



**WĘGLAN WAPNIA TO SÓL WYSTĘPUJĄCA POWSZECHNIE W PRZYRODZIE W POSTACI MINERAŁÓW:**

- **KALCYTU I ARAGONITU**
- **POZA TYM BUDUJE SKAŁY WAPIENNE: WAPIENIE, KREDĘ ORAZ MARMUR. ZE WZGLĘDU NA DUŻĄ DOSTĘPNOŚĆ TEJ SUBSTANCJI JEST WYKORZYSTYWANA W BUDOWNICTWIE (DO WYROBU CEMENTU, SZKŁA, WAPNA PALONEGO, PRZEMYSŁ)**
- **JEST JEDNĄ Z PODSTAWOWYCH SUBSTANCJI DLA PRZEMYSŁU SZKLARSKIEGO I CERAMICZNEGO (PRZEMYSŁ)**
- **POZA TYM POŚREDNIE JEST UŻYWANA W METALURGII I PRZEMYSŁE OPTYCZNYM (PRZEMYSŁ)**



# WĘGLAN MAGNEZU $MgCO_3$

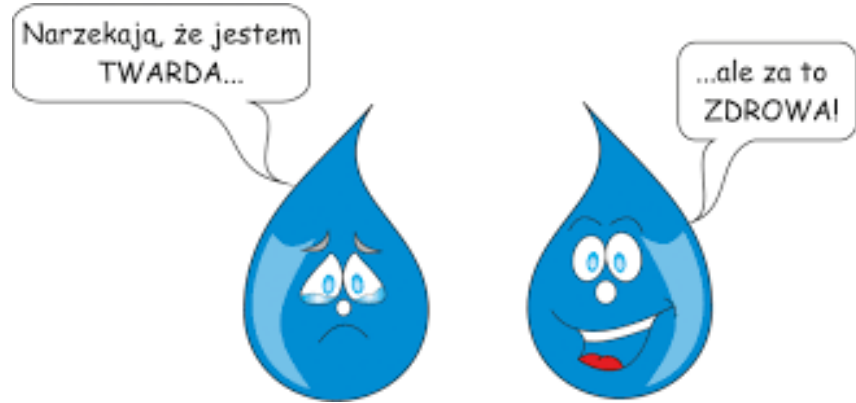
**WĘGLAN MAGNEZU W PRZYRODZIE WYSTĘPUJE JAKO SKŁADNIK MINERAŁÓW:**

- **MAGNETYTU ORAZ SKAŁ - MAGNETYTU**
- **STANOWI SUBSTRAT DO WYROBU MATERIAŁÓW OGNIOTRWAŁYCH (PRZEMYSŁ)**
- **JEST DODAWANY DO FARB I LAKIERÓW, GDYŻ SŁUŻY JAKO BIAŁY PIGMENT (PRZEMYSŁ)**
- **SUBSTANCJA TA OD DAWNA BYŁA ZNANA W MEDYCYNIE JAKO ŚRODEK PRZECZYSZCZAJĄCY, DZIŚ JEST UŻYWANA TAKŻE DO ZOBOJĘTNIANIA NADMIERNIE WYDZIELAJĄCEGO SIĘ W ŻOŁĄDKU KWASU SOLNEGO (MEDYCYNA)**
- **TAKŻE KOSMETYKA WYKORZYSTUJE WĘGLAN MAGNEZU DO WYROBU TAKICH PRODUKTÓW CZY PASTY DO ZĘBÓW (KOSMETYKA)**





# WĘGLAN SODU $\text{Na}_2\text{CO}_3$



- **WĘGLAN SODU, ZWYCZAJOWO NAZYWANY SODĄ, SODA AMONIAKALNĄ LUB KALCYNOWANĄ JEST SOLĄ WYTWARZANA NA DUŻĄ SKALĘ, GDYŻ WYKORZYSTUJE JĄ WIELE GAŁĘZI PRZEMYSŁU. DO NAJWAŻNIEJSZYCH MOŻNA ZALICZYĆ: HUTNICTWO, GARNCARSTWO, FARBIARSTWO, PRZEMYSŁ WŁÓKIENNICZY (PRZEMYSŁ)**
- **WĘGLAN SODU STANOWI WAŻNY SUBSTRAT PRZY WYROBIE MYDEŁ, ŚRODKÓW CZYSZCZĄCYCH I PIORĄCYCH (PRZEMYSŁ)**
- **MA ZDOLNOŚĆ ZMIĘKCZANIA WODY (USUWA TZW. TWARDOŚĆ WODY) (PRZEMYSŁ)**



# AZOTAN POTASU $KNO_3$



**AZOTAN POTASU TO SÓL ZWYCZAJOWO NAZYWANA SALETRĄ POTASOWĄ LUB SALETRA INDYJSKĄ (OD MINERAŁU ZBUDOWANEGO Z TEJ SOLI):**

- **PRZY PRODUKCJI NAWOZÓW SZTUCZNYCH, GDYŻ SÓL TA DOSTARCZA ROŚLINOM NIEZBĘDNYCH IM PIERWIASTKÓW (AZOTU, POTASU) (OGRODNICTWO)**
- **JEST WYKORZYSTYWANY W PRZEMYSŁE SPOŻYWCZYM DO KONSERWOWANIA ŻYWNOCICI (SPOŻYWCZA)**
- **STOSUJE SIĘ GO DO PRODUKCJI BARWNIKÓW (PRZEMYSŁ)**
- **NIEGDYŚ BYŁ UŻYWANY DO WYROBU PROCHU STRZELNICZEGO (PRZEMYSŁ)**



# AZOTAN V SODU $\text{NaNO}_3$



**AZOTAN POTASU TO SÓL ZWYCZAJOWO NAZYWANA SALETRĄ SODOWĄ LUB SALETRĄ CHILIJSKĄ (OD MINERAŁU ZBUDOWANEGO Z TEJ SOLI)**

- **PODOBNIIE JAK AZOTAN POTASU, TAKŻE AZOTANU SODU UŻYWA SIĘ DO KONSERWOWANIA ŻYWNÓŚCI (PRZEMYSŁ)**
- **STANOWI ON TAKŻE NAWÓZ SZTUCZNY - DOSTARCZA ROŚLINOM AZOTU ORAZ KATIONY SODOWE (ROLNICTWO)**
- **JEST SUBSTRATEM W PRODUKCJI MATERIAŁÓW WYBUCHOWYCH I W PIROTECHNICE (PRZEMYSŁ)**
- **INNE JEGO ZASTOSOWANIA TO: FARMACEUTYKA, PALIWA RAKIETOWE, BARWNIKI**



# AZOTAN V SREBRA I AgCl



**AZOTAN SREBRA, CZĘSTO NAZYWANY W HANDLU LAPISEM, MA WŁAŚCIWOŚCI UTLENIAJĄCE:**

- **PRZEZ CO JEST STOSOWANY JAKO ŚRODEK BAKTERIOBÓJCZY (PRZEMYSŁ)**
- **WAŻNYM ZASTOSOWANIEM TEJ SOLI JEST TECHNIKA FOTOGRAFICZNA ORAZ WYRÓB LUSTER (PRZEMYSŁ)**



# CYJANEK POTASU KCN

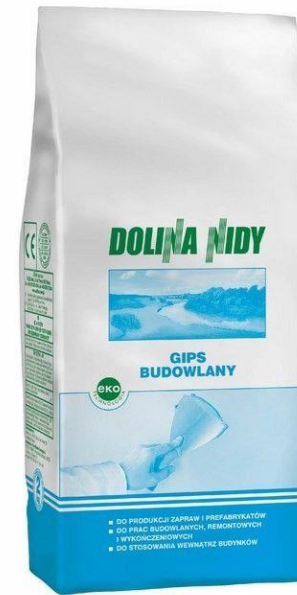


**CYJANEK POTASU TO SUBSTANCJA BĘDĄCA SILNĄ TRUCIZNĄ, MIMO TO MA ZASTOSOWANIE M.IN.**

- **W METALURGII (NP. DO WYDZIELANIA ZŁOTA Z RUD) I ELEKTROCHEMII (PRZEMYSŁ)**
- **JEST UŻYWANY W LABORATORIACH CHEMICZNYCH JAKO ODCZYNNIK ANALITYCZNY (MEDYCYNA)**



# SIARCZAN WAPNIA $\text{CaSO}_4$



- **SIARCZAN WAPNIA W PRZYRODZIE WYSTĘPUJE W POSTACI BEZWODNEJ - JEST NAZYWANY ANHYDRYTEM ORAZ W FORMIE UWODNIONEJ SOLI, CZYLI GIPSU (PRZEMYSŁ)**
- **SÓL TA JEST WYKORZYSTYWANA DO PRODUKCJI ZAPRAW GIPSOWYCH STOSOWANYCH W MEDYCYNIE DO UNIERUCHAMIANIA KOŃCZYN ORAZ W BUDOWNICTWIE (PRZEMYSŁ, MEDYCYNĄ)**



# BIBLIOGRAFIA:

- **KULAWIK J., KULAWIK T., LITWIN M.: CHEMIA NOWEJ ERY. NOWA ERA. WARSZAWA 2018 R., 60-90 S.**
- **[HTTPS://WWW.BRYK.PL/WYPRACOWANIA/CHEMIA/CHEMIA-NIEORGANICZNA/12874-ZASTOSOWANIE-SOLI.HTML](https://www.bryk.pl/wypracowania/chemia/chemia-nieorganiczna/12874-zastosowanie-soli.html), DATA WEJŚCIA 18.04.2022 R.**