

wykonaj poniższe polecenia

1. przepisz temat do zeszytu (pomiń wiadomości podane niebieską czcionką)
2. zrób zadania i prześlij na adres [atolwinska@op.pl](mailto:atolwinska@op.pl)
3. na maile czekam do czwartku 29 października do godziny 15

## **Temat: Proces dysocjacji jonowej soli – podręcznik strony 64-68**

### **1. Rozpuszczalność soli**

*Nie wszystkie sole są rozpuszczalne w wodzie. Żeby sprawdzić, które sole są rozpuszczalne potrzebna jest tabela rozpuszczalności soli i wodorotlenków (podręcznik na końcu rozkładana strona). Obok tabeli znajdują się objaśnienia Jak odczytywać*

*Np.  $Na_2SO_4$*

*Jonu Na szukamy w pierwszym wierszu tabeli i przeciągamy linię w dół*

*Jonu  $SO_4$  szukamy w pierwszej kolumnie tabeli i przeciągamy linię*

*Na skrzyżowaniu linii odczytujemy*

### **2. Dysocjacja soli**

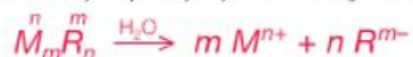
**Dysocjacja soli jest to rozpad soli na kationy metalu i aniony reszty kwasowej pod wpływem wody.**

Jeśli sól rozpuszcza się w wodzie, to ulega dysocjacji jonowej (elektrolitycznej), czyli rozpadowi pod wpływem cząsteczek wody na **kationy metalu** (lub kationy amonu) i **aniony reszty kwasowej**. Dysocjacji jonowej ulegają również sole stopione.

**Pamiętaj dysocjują tylko sole, które rozpuszczają się w wodzie!!!!**

### **3. Równanie ogólne dysocjacji soli**

Ogólne równanie reakcji dysocjacji soli ma postać:



gdzie:

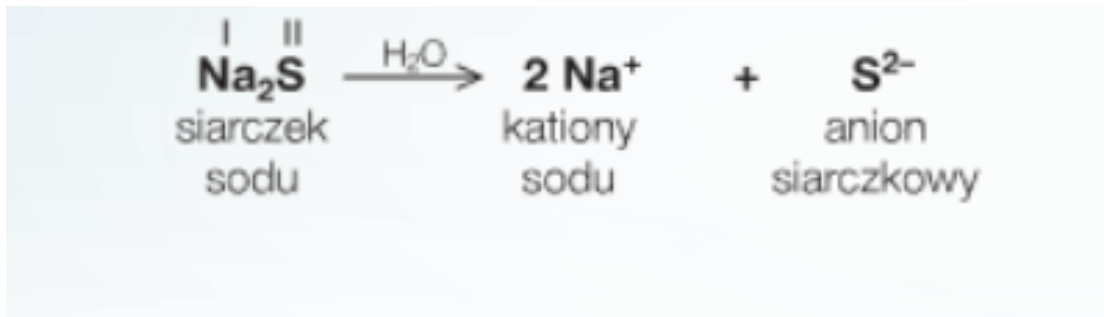
$M$  – metal,

$n$  – wartościowość metalu (równa liczbie anionów reszty kwasowej),

$R$  – reszta kwasowa,

$m$  – wartościowość reszty kwasowej (równa liczbie kationów metalu).

## Przykłady dysocjacji wybranych soli



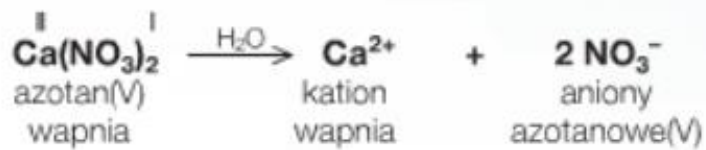
Sód jest jednowartościowy dlatego powstaje jon jednododatni  $\text{Na}^+$

Siarka jest dwuwartościowa dlatego powstaje jon dwuujemny  $\text{S}^{2-}$

Przed reakcją są dwa atomy sodu  $\text{Na}_2$  dlatego powstają 2 kationy sodu  $2 \text{Na}$

Przed reakcją jest jeden atom siarki  $\text{S}$  dlatego powstaje 1 anion siarki  $1 \text{S}$

◀ **Azotan(V) wapnia** dysocjuje na kationy wapnia i aniony azotanowe(V):



**Siarczan(VI) potasu** dysocjuje na kationy potasu i aniony siarczanowe(VI): ▶



◀ **Węglan amonu** dysocjuje na kationy amonu i aniony węglanowe:



**Wykonaj w zeszytcie**

**Zadanie 1 i 3 strona 68**

**I prześlij na adres [atolwinska@op.pl](mailto:atolwinska@op.pl) do czwartku do godziny 15**

## Temat: Reakcje zobojętniania – podręcznik strony 69-73

Obejrzyj film

<https://pazdro.com.pl/reakcja-zobojętniania-doswiadczenie-83>

### 1. Reakcja zobojętniania

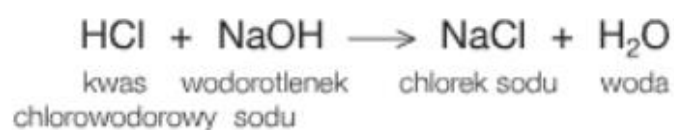
Jest to reakcja kwasu z zasadą w wyniku której powstaje sól i woda



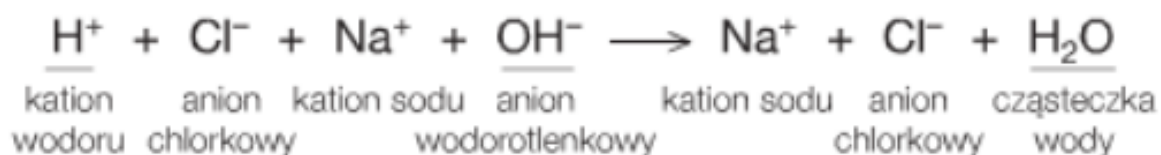
Reakcja kwasu z zasadą nosi nazwę reakcji zobojętniania. Jest ona jednym ze sposobów otrzymywania soli.

### 2. Zapis cząsteczkowy reakcji

zapis cząsteczkowy ▶



### 3. Zapis jonowy reakcji



To jest ta sama reakcja zapisana w postaci jonów. Jak kwasy dysocjują było na lekcji w tym roku, jak zasady dysocjują było w tamtym roku, jak sole dysocjują było na poprzedniej lekcji.

## **PAMIĘTAJcie**

Ilość plusów i minusów zależy od wartościowości pierwiastka lub grupy pierwiastków

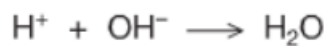
Wodór jest jednowartościowy dlatego  $H^+$

Grupa OH jest jednowartościowa dlatego  $OH^-$

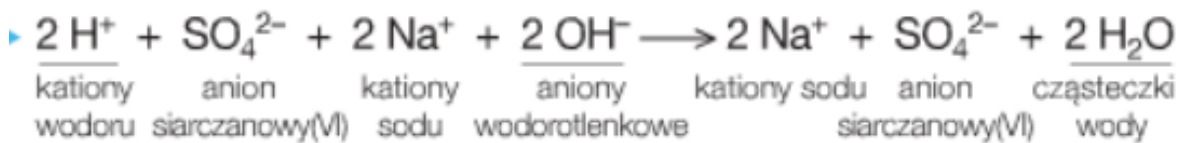
Reszta kwasowa – macie w zeszycie

PO SKREŚLENIU TAKICH SAMYCH JONÓW PO LEWEJ I PRAWEJ STRONIE REAKCJI  
POWSTAJE ZAPIS SKRÓCONY

#### 4. Zapis skrócony reakcji



Drugi przykład



**Wykonaj w zeszycie**

**Zadanie 4 strona 72**

**i prześlij na adres [atolwinska@op.pl](mailto:atolwinska@op.pl) do czwartku do godziny 15**

**Sprawdzian z kwasów napiszemy w czwartek 5 listopada**