

Temat: **Dysocjacja jonowa zasad.**

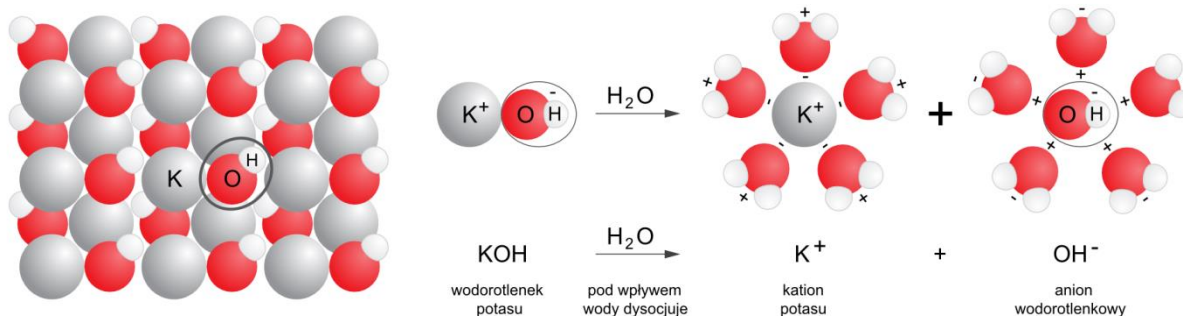
1. Wodorotlenki sodu, potasu, wapnia czy baru to związki, z których każdy ma inne właściwości. Dlaczego, mimo różnic, wszystkie zasady barwią określony wskaźnik na ten sam kolor? Czy jest to związane z ich budową? Tak – świadczy to o tym, że zawierają wspólny element, który powoduje zmianę barwy wskaźników – **aniony wodorotlenkowe**.

2. **Dysocjacja elektrolityczna (jonowa) to rozpad cząsteczek na jony – dodatnie (kationy) i ujemne (aniony). Rozpad ten następuje pod wpływem cząsteczek wody.**

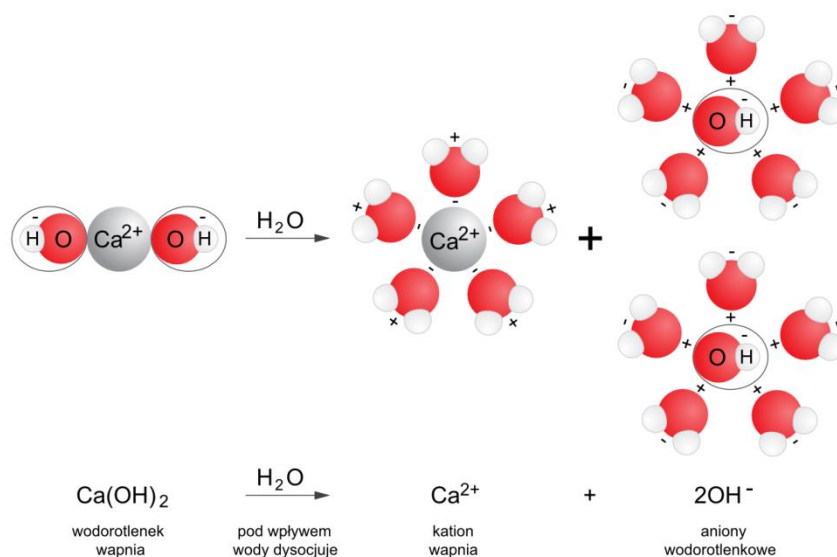
Zasady dysocjują na kationy metali i aniony wodorotlenkowe.



3. Roztwory zasad przewodzą prąd elektryczny – znajdują się w nich jony, które są nośnikami ładunku elektrycznego.



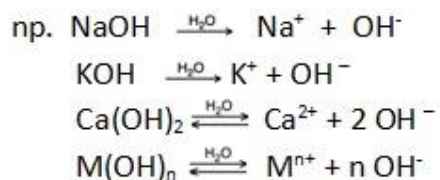
Wodorotlenek potasu KOH ulega dysocjacji, czyli rozpada się pod wpływem wody na jednododatni kation potasu i jednoujemny anion wodorotlenkowy. Zarówno kation potasu, jak i anion wodorotlenkowy są w roztworze wodnym otoczone cząsteczkami wody.



Wodorotlenek wapnia dysocjuje na dwudodatni kation wapnia i dwa jednoujemne aniony wodorotlenkowe.

Liczba powstających w wyniku dysocjacji ładunków dodatnich jest równa liczbie powstających ładunków ujemnych.

Zasadami nazywamy związki chemiczne, które dysocjują na kationy metalu i aniony wodorotlenkowe:



Proszę zobaczyć jak zapisuje się równania reakcji dysocjacji jonowej (elektrolitycznej) zasad:

<https://youtu.be/bslnaTk5pKc>