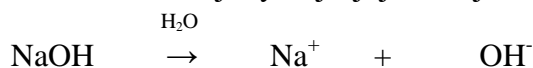


Temat: **Wodorotlenki a zasady. Dysocjacja jonowa zasad.**

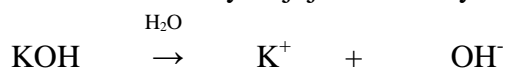
- Potrzebne informacje do tej lekcji znajdziesz w podręczniku na str. 222 - 224 oraz na: <https://epodreczniki.pl/a/dysocjacja-elektrolityczna-wodorotlenkow/DZxZYVWqQ>.
- Przepisz do zeszytu lub wydrukuj notatkę.

NOTATKA

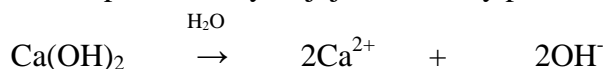
- **Zasady** to wodorotlenki rozpuszczalne w wodzie. Należą do nich wszystkie wodorotlenki metali grupy 1 i niektóre wodorotlenki metali grupy 2.
- Roztwory wodne zasad przewodzą prąd elektryczny i w jednakowy sposób barwią dany wskaźnik wykazując odczyn zasadowy.
- Dysocjacja jonowa to rozpad cząsteczek elektrolitów na jony pod wpływem wody.
- Zasady dysocjują na kationy metali i aniony wodorotlenkowe.
- Równania reakcji dysocjacji jonowej:



zasada sodowa dysocjuje na kationy sodu i aniony wodorotlenkowe



zasada potasowa dysocjuje na kationy potasu i aniony wodorotlenkowe



zasada wapniowa dysocjuje na kationy wapnia i aniony wodorotlenkowe

- Wyjątek wśród zasad to zasada amoniowa – powstaje przez rozpuszczenie amoniaku w wodzie. Wzór: $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ lub NH_4^+OH^-