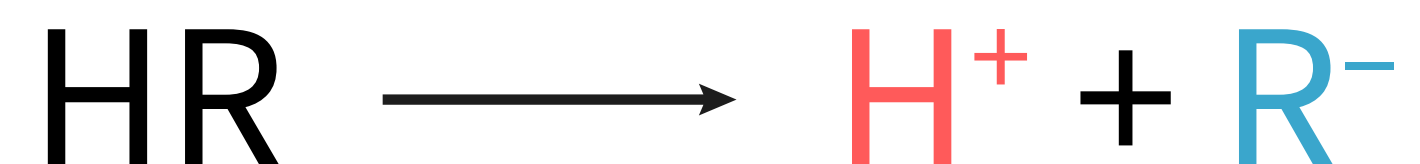


Zapamiętaj



Dysocjacja kwasu to rozpad na jony pod wpływem wody.
Każdy kwas rozpada się na **kationy H^+** i **aniony reszty kwasowej R^-** .



Kwasy mocne dysocjują w całości (w roztworze są tylko jony),
co oznaczamy zapisując strzałkę w reakcji dysocjacji tylko w jedną stronę.

W **kwasach słabych** reakcję zapisujemy strzałkami w obu kierunkach.

