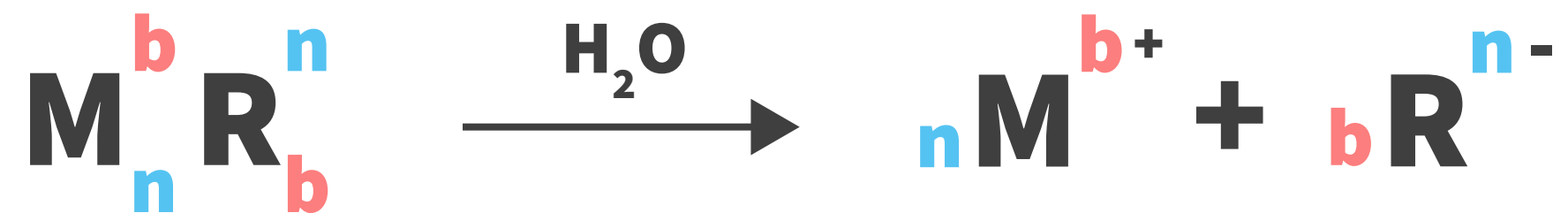


Zapamiętaj



Dysocjacja soli to ich rozpad na jony w środowisku wodnym. Powstają dodatnie **kationy** metali i ujemne **aniony** reszt kwasowych, zgodnie ze schematem:



M – metal

R – reszta kwasowa

b – wartościowość metalu

n – wartościowość reszty kwasowej

! Dla soli trudno rozpuszczalnych zapisujemy strzałki w obu kierunkach: $\xrightleftharpoons{\text{H}_2\text{O}}$

