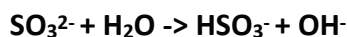


## UWAGI OD EKSPERTA OKE

1. Przy udowadnianiu jaki odczyn ma wodny roztwór danej soli zapisujecie równanie reakcji **hydrolizy**. Jest to hydroliza jonu pochodzącego od słabego elektrolitu (robiliśmy to również w czasie zajęć).

Według eksperta OKE jeśli proszą Was o równaniE reakcji (a nie równaniA), to najbezpieczniej jest wtedy pisać tylko pierwszy etap, np.:



2. Jeśli macie sól pochodzącą od słabej zasady i słabego kwasu, to przy określaniu odczynu wodnego roztworu tej soli najlepiej byłoby porównać stałe dysocjacji tego kwasu i zasady (oczywiście jeśli są dostępne w tablicach).

I tak na przykład wodny roztwór **CH<sub>3</sub>COONH<sub>4</sub>**. Sprawdzamy stałe dysocjacji:

NH <sub>3</sub>	$1,8 \cdot 10^{-5}$
CH <sub>3</sub> COOH	$1,8 \cdot 10^{-5}$

Wartości tych stałych są jednakowe, zatem wodny roztwór **CH<sub>3</sub>COONH<sub>4</sub>** ma odczyn **obojętny**.

Spójrzmy też na wodny roztwór soli **HCOONH<sub>4</sub>**. Sprawdzamy stałe dysocjacji (pomijam fakt temperatury):

NH <sub>3</sub>	$1,8 \cdot 10^{-5}$
HCOOH	$1,8 \cdot 10^{-4}$ ( $t = 20^\circ\text{C}$ )

Wartość stałej dysocjacji kwasu jest wyższa od wartości stałej dysocjacji zasady, zatem wodny roztwór **HCOONH<sub>4</sub>** ma odczyn **kwasowy**.