

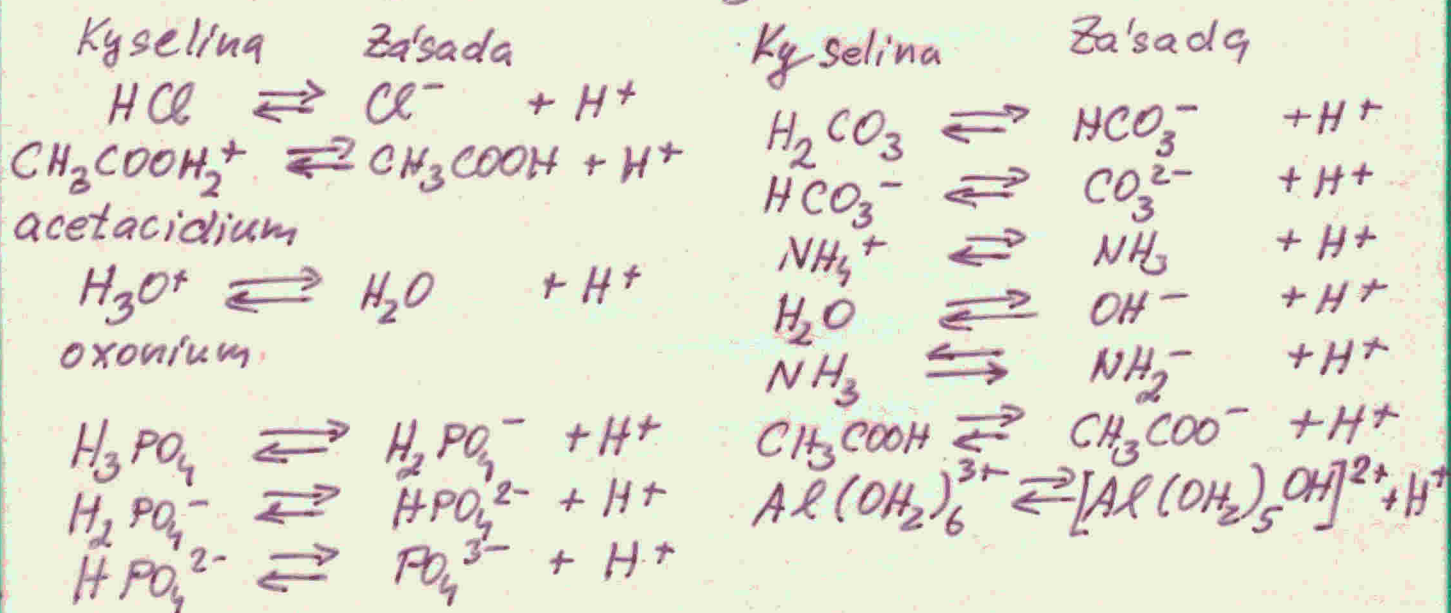
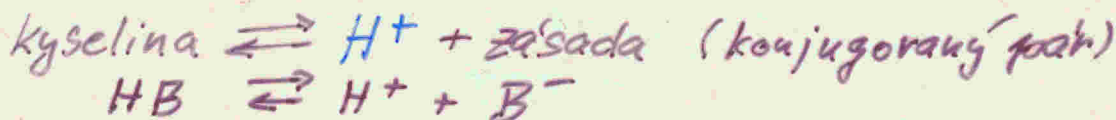
# ACIDOBAZICKÉ TITRACE

Vodné prostředí, Nevodné prostředí:  $(\text{CH}_3)_2\text{SO}$ ,  $\text{EtOH}$ ,  $\text{C}_6\text{H}_6$ ,  $\text{HAc}$ ,

Voda - vysoká hod. diel. konstanty  $\Rightarrow$  dokonalá disoc. elek.

Teorie kyselina a zásad:

- 1) **ARRHENIUS** (1887)
- 2) **BRÖNSTED, LOWRY** (1923)



Acidobazické (protolytické) reakce - mezi dvěma konjugovanými páry. ( $\text{H}^+$  není v  $\ominus$  samostatně)

