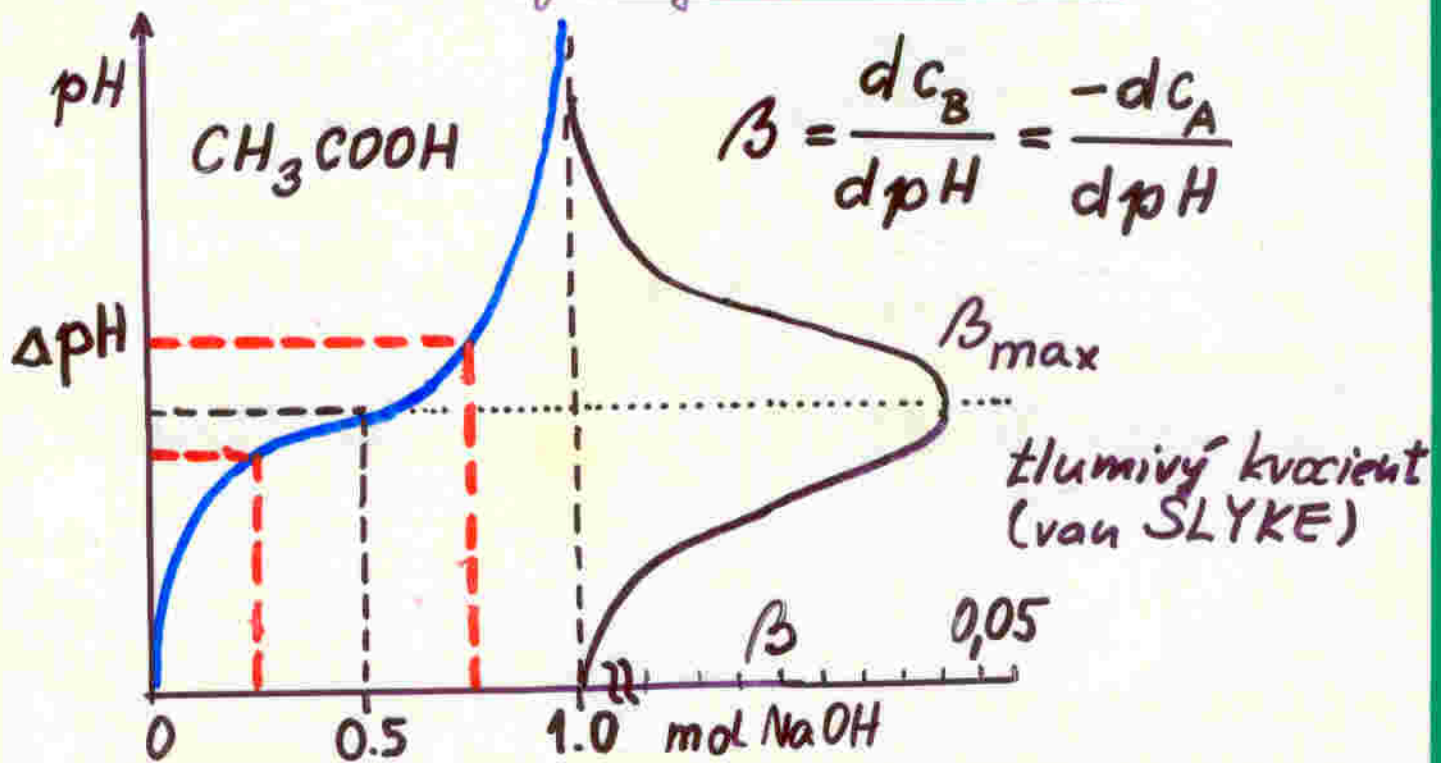


Titrační křivka slabé kyseliny silnou zásadou



c_B - přidavek silné báze, c_A - přidavek silné kyseliny

β je poměr infinitezimálního přidavku silné zásady k příslušné změně pH , která je tím vyvolána. Je to převrácená hodnota směrnice závislosti $pH = f(\text{přidavek zásady})$

Tlumivý kvocient = tlumivá kapacita - počet molů přidané kyseliny nebo zásady, potřebný na změnu pH o jednotku.

Příklad: Acetátový tlumič: $HAc/NaAc$, $c(HAc) = c(NaAc) = 0,1 \text{ mol} \cdot \text{l}^{-1}$, $pH = pK_{HA} = 4,76$

přidavek $NaOH$ k acet. pufru

	změna pH	β
0,1 ml 0,1 M - $NaOH$ (tj. 0,01 mmol $NaOH$)	+ 0,0009	0,011
1 ml 0,1 M - $NaOH$ (tj. 0,1 mmol $NaOH$)	+ 0,009	-
10 ml 0,1 M - $NaOH$ (tj. 1 mmol $NaOH$)	+ 0,09	-
50 ml 0,1 M - $NaOH$ (tj. 5 mmol $NaOH$)	+ 0,47	-