

1 pH

1.1 Vzorce

Silná kyselina	$\text{pH} = -\log c$
Silná zásada	$\text{pH} = 14 + \log c$
Slabá kyselina	$\text{pH} = \frac{1}{2}\text{p}K_A - \frac{1}{2}\log c$
Slabá zásada	$\text{pH} = 14 + \frac{1}{2}\log c - \frac{1}{2}\text{p}K_B$
Sůl slabé k a silné z	$\text{pH} = 7 + \frac{1}{2}\log c + \frac{1}{2}\text{p}K_A$
Sůl silné k a slabé z	$\text{pH} = 7 - \frac{1}{2}\log c - \frac{1}{2}\text{p}K_B$
Sůl slabé k a slabé z	$\text{pH} = 7 + \frac{1}{2}\text{p}K_A - \frac{1}{2}\text{p}K_B$
Pufr – kyselina	$\text{pH} = \text{p}K_A + \log \frac{[A^-]}{[HA]}$
Pufr – zásada	$\text{pH} = 14 - \text{p}K_B - \log \frac{[B^+]}{[BOH]}$

1.2 Silné kyseliny a zásady