

9. 1 mol H_2O hat 18 Gramm
~~wasser hat~~ | \checkmark wasser hat 1 kg
 55.6 M

10. $x = 10^{-11.7}$
 ~~$x = 10^{-5.85}$~~

$$K_s = \frac{[H^+][CH_3CH_2NH_2]}{[CH_3CH_2NH_3^+]} = 10^{-10.7}$$

K_s von Ethylamin

$$[H^+][CH_3CH_2NH_2] = 10^{-11.7}$$

von Ethylamin

$$[H^+] = 10^{-5.85}$$

Die Hydroniumionen gehen von Lösung ab.

~~gesamt~~ ~~$[H^+]$~~

~~$[H^+] = 10^{-7}$~~ (warum?)

Ich habe gehört, dass $pK_s \cdot pK_b = 14$.

bei 25°C

$$\frac{[CH_3CH_2NH_3^+][OH^-]}{[CH_3CH_2NH_2]} = 10^{-3.3} \quad K_b \text{ Ethylamin}$$

nicht
 dasselbe?

$$y = [OH^-] \quad y^2 = 10^{-9.3}$$

$$-\log y = p[OH] = 4.65$$

$$pH + p[OH] = 14$$

deshalb $pH = 11.85$

\checkmark ?

11.83?