

9. 1 mol H_2O hat 18 Gramm
 Wasser hat | Wasser hat 1 kg

$$55.6 M$$

$$10. \quad x = 10^{-11,7} \\ -\log x = 5,85$$

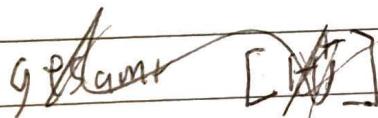
$$K_s = \frac{[H^+][CH_3CH_2NH_2]}{[CH_3CH_2NH_3^+]} = 10^{-10,7}$$

K_s von Ethylamin

$$\cancel{[H^+]^2} = [H^+] [CH_3CH_2NH_2] = 10^{-11,7}$$

von Ethylamin.

$$[H^+] = 10^{-5,85} \quad . \quad \text{Die Hydroxidionen gelten von Lösung ab.}$$



$$10^{-14} [H^+] = 10^{-5,85} \quad (\text{Warum?})$$

ICH habe gehört, dass $pK_s \cdot pK_b = 10^{-14}$.

⇒ $A(s)$,

$$\frac{[CH_3CH_2NH_3^+][OH^-]}{[CH_3CH_2NH_2]} = 10^{-3,3} \quad K_b \text{ Ethylamin}$$

richtig?
 verstehe?

$$b := [OH^-]. \quad b^2 = 10^{-9,13}$$

$$-\log b = \text{p}OH = 2,15$$

$$\text{pH} + \text{p}OH \approx 14$$

$$\text{deshalb } \text{pH} = 11,85$$

/X?

11.83.?