



$$K_z \times K_b = 5,75 \cdot 10^{-10} \times 1,74 \cdot 10^{-5}$$

geconjugeerde!
 partners
 zijn

$$= 10,005 \cdot 10^{-15} = 1,00 \cdot 10^{-14}$$

$$\frac{(\text{NH}_3)_e \cdot (\text{H}_3\text{O}^+)_e}{(\text{NH}_4^+)_e} \times \frac{(\text{NH}_4^+)_e \cdot (\text{OH}^-)_e}{(\text{NH}_3)_e} = K_w$$