

PolyAspirine



- $\text{pH} = 5,50$ dus $[\text{H}_3\text{O}^+] = 3,2 \times 10^{-6} \text{ mol/L}$

- $K_z = [\text{H}_3\text{O}^+] \times \{[\text{Sz}^-]/[\text{HSz}]\} = 3,2 \times 10^{-6} \times \{[\text{Sz}^-]/[\text{HSz}]\} = 1,1 \times 10^{-3}$

- $[\text{Sz}^-]/[\text{HSz}] = (1,1 \times 10^{-3}/3,2 \times 10^{-6}) = 3,4 \times 10^2$

- dus $[\text{Sz}^-] : [\text{HSz}] = 3,4 \times 10^2 : 1,0$

- omgezet : $\{(3,4 \times 10^2)/(3,4 \times 10^2 + 1,0)\} \times 100\% = 1,0 \times 10^2 \%$

18. De omzetting van aspirine tot salicylzuur vindt plaats in het zure maagmilieu. PolyAspirine wordt in het basische darmmilieu omgezet. De omzetting van aspirine tot salicylzuur vindt dus plaats bij een lagere pH dan die van PolyAspirine.

19. PolyAspirine bestaat uit ongeveer 100 individuele aspirine-moleculen (reg. 13-14) en aspirine is acetylsalicylzuur (reg. 19).

PolyAspirine wordt afgebroken tot salicylzuur (reg. 27-28).

20.

