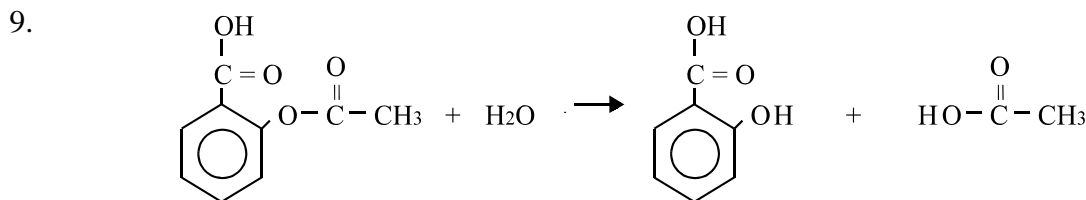
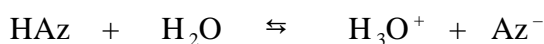


## Bruistablet



10.  $\text{pH} = 5,0 : [\text{H}_3\text{O}^+] = 1,0 \times 10^{-5} \text{ mol L}^{-1}$



$$K_z = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+] \times [\text{Az}^-]}{[\text{HAz}]} = 1,0 \times 10^{-5} \times \frac{[\text{Az}^-]}{[\text{HAz}]} = 3,0 \times 10^{-4}$$

daaruit volgt :  $\frac{[\text{HAz}]}{[\text{Az}^-]} = \frac{1}{30} = 3,3 \times 10^{-2}$

11. 2,77 mmol acetylslicylzuur levert : 2,77 mmol  $\text{H}^+$   
10,1 mmol natriumwatestofcarbonaat reageert met 10,1 mmol  $\text{H}^+$   
van het citroenzuur komen dus :  $(10,1 - 2,77) = 7,33 \text{ mmol H}^+$   
voor 4,50 mmol citroenzuur is dat gemiddeld :  $(7,33/4,50) = 1,62 \text{ H}^+$  per molecuul

12. de tablet bevat :  $2,77 \times 180 = 499 \text{ mg}$  acetylslicylzuur

13. proef 1 : - weeg bekeerglas + water + bruistablet  
- doe de bruistablet in het water en laat de tablet uitreageren tot er geen koolstofdioxide meer ontsnapt  
- weeg opnieuw
14. proef 2 : - voer proef 1 opnieuw uit, maar gebruik minder water  
- de massa-afname door het ontsnappen van koolstofdioxide zal groter zijn dan in proef 1.