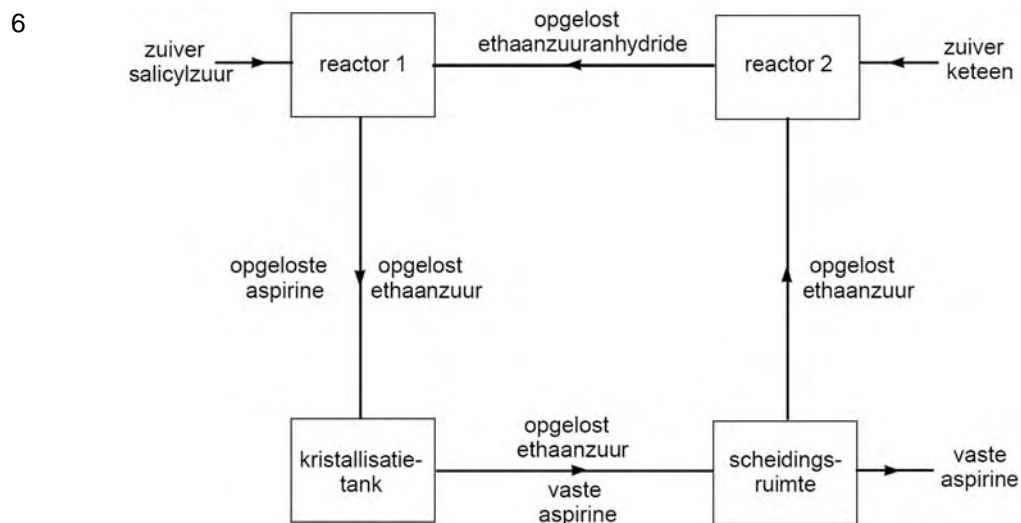


## Aspirinebereiding

- 5
- $1,00 \text{ kg aspirine} = 1,00 \times 10^3 \text{ g aspirine} = 1,00 \times 10^3 / 180,2 \text{ mol} = 5,549 \text{ mol aspirine}$   
(de molecuulformule van aspirine is :  $\text{C}_9\text{H}_8\text{O}_4$  en de molmassa = 180,2 g)
  - 5,549 mol aspirine reageert met 5,549 mol ethaanzuuranhydride  
5,549 mol ethaanzuuranhydride komt voort uit 5,549 mol keteen
  - de massa van 5,549 mol keteen :  $m = 5,549 \times 42,04 = 233 \text{ g keteen}$



- 7 De kristallisatie duurt 80 uur. De reactie in reactor 1 duurt 20 uur.  
De reactie kan 20 uur vóór de kristallisatie klaar is in gang gezet worden.  
Dat is  $80 - 20 = 60$  uur nadat een reactiemengsel reactor 1 verlaten heeft.
- 8 Er moeten 4 kristallisatietanks gebouwd worden.