

## Aspirinebereiding

- 1 De C = C -binding in keteen verdwijnt, en dus is reactie 2 een additiereactie.  
Het ethaanzuur-molecuul addeert aan de dubbele binding van het keteen.
  
- 2 -  $1,00 \text{ kg aspirine} = 1,00 \times 10^3 \text{ g aspirine} = 1,00 \times 10^3 / 180,2 \text{ mol} = 5,549 \text{ mol aspirine}$   
(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 ontstaat uit 5,549 mol keteen
  
  - de massa van 5,549 mol keteen :  $m = 5,549 \times 42,04 = 233 \text{ g keteen}$