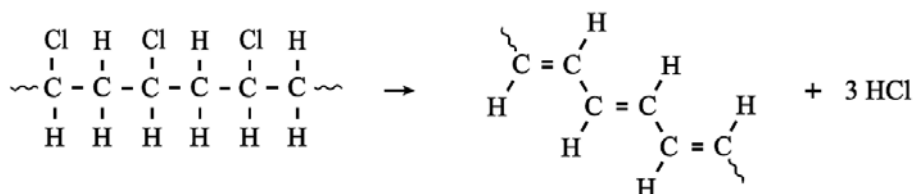


Stabilisator voor PVC

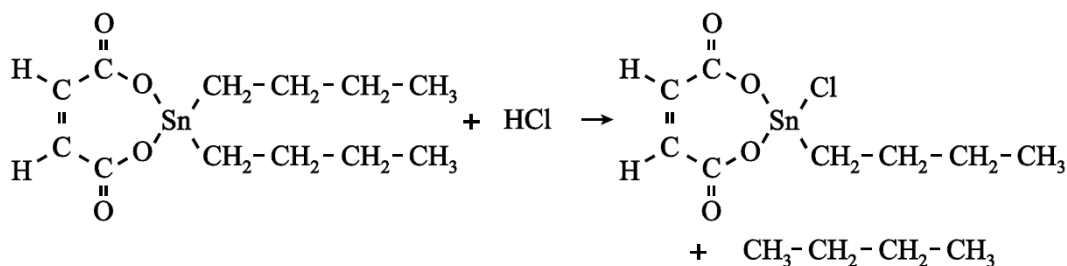
- 7 PVC is een ketenpolymeer. Bij verwarmen kunnen de vanderwaalsbindingen tussen de ketens (gedeeltelijk) verbroken worden. De ketens kunnen nu t.o.v. elkaar bewegen : de stof wordt zacht.

8



- 9
- als het PVC voor 100% zou reageren dan zou de molmassa afnemen van 62,49 g naar 26,04 g
dat is een afname van : $\{(62,49 - 26,04) / 62,49\} \times 100\% = 58,3\%$
 - de gemeten afname is : $(0,20 / 1,0) \times 100\% = 20\%$
er heeft $(20 / 58,3) \times 100\% = 34\%$ gereageerd
- 10
- Als er HCl gevormd wordt, zal de vloeistof in de wasfles zuur zijn.
Toevoeging van wat calciumcarbonaat zal dan gasontwikkeling (CO₂) laten zien.
 - Als er HCl gevormd wordt, zal de vloeistof in de wasfles chloride-ionen bevatten.
Toevoeging van een druppel zilvernitraat-oplossing zal dan een wit neerslag (AgCl) laten zien.

11



- 12
- nodig : $1,0\%$ van $2,5 \times 10^7 = 2,5 \times 10^5$ ton stabilisator
 - daarin zit : $(118,7 / 347) \times 2,5 \times 10^5 = 8,6 \times 10^4$ ton Sn