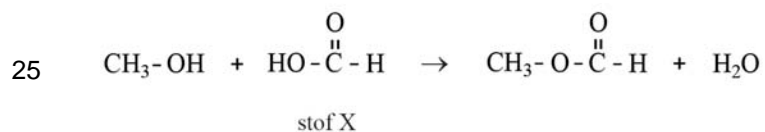


Epoxypropaan



26 Methanol kan (via methanal) omgezet worden in methaanzuur. Het methanol reageert dan als reductor. Waterstofperoxide reageert hier dan als oxidator.

- 27
- $5,0 \times 10^3 \text{ ton} = 5,0 \times 10^9 \text{ g}$ epoxypropaan dat is : $5,0 \times 10^9 / 58,08 = 8,61 \times 10^7 \text{ mol e.p.}$
 - voor $8,61 \times 10^7 \text{ mol e.p.}$ was nodig : $8,61 \times 10^7 \text{ mol}$ waterstofperoxide
 - $8,61 \times 10^7 \text{ mol}$ waterstofperoxide = 90 % van de totale hoeveelheid waterstofperoxide
 - 10% = $8,61 \times 10^7 / 9,0 = 9,56 \times 10^6 \text{ mol}$ waterstofperoxide
 - $9,56 \times 10^6 \text{ mol}$ waterstofperoxide reageert met $9,56 \times 10^6 \text{ mol}$ methanol
 - dat is : $9,56 \times 10^6 \times 32,04 = 3,06 \times 10^8 \text{ g}$ methanol = $3,1 \times 10^2 \text{ ton}$ methanol