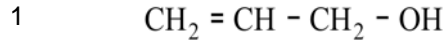
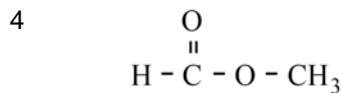
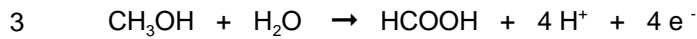


## Propeenoxide



- 2
- $3,0 \times 10^5 \text{ ton} = 3,0 \times 10^{11} \text{ g propeenoxide (C}_3\text{H}_6\text{O)} =$   
 $3,0 \times 10^{11} / 58,08 \text{ mol} = 5,17 \times 10^9 \text{ mol propeenoxide}$
  - $5,17 \times 10^9 \text{ mol propeenoxide reageert met } 5,17 \times 10^9 \text{ mol H}_2\text{O}_2$
  - $5,17 \times 10^9 \text{ mol H}_2\text{O}_2 = 90\% \text{ van de totale hoeveelheid verbruikte H}_2\text{O}_2$   
 $100\% \text{ van de totale hoeveelheid verbruikte H}_2\text{O}_2 =$   
 $(10 / 9) \times 5,17 \times 10^9 \text{ mol} = 5,74 \times 10^9 \text{ mol H}_2\text{O}_2$
  - dat is :  $5,74 \times 10^9 \times 34,01 = 1,95 \times 10^{11} \text{ g} = 2,0 \times 10^5 \text{ ton waterstofperoxide}$



- 5 Een deel van het methanol reageert in ruimte 3 eerst met het overgebleven waterstofperoxide en vervolgens met het daaruit gevormde methaanzuur. Er wordt dus methanol verbruikt. Er moet dus steeds nieuwe methanol aan het productieproces worden toegevoegd.

6

