

# Eindexamen scheikunde havo 2003-II

## Tranen

6.  $4 \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHSO} + 4 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 + 3 \text{H}_2\text{S} + 4 \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$
7. Zwavelzuur is  $\text{H}_2\text{SO}_4$  en waterstofsulfide is  $\text{H}_2\text{S}$ . In tabel 49 staat zwavelzuur boven waterstofsulfide en dus is zwavelzuur het sterkste zuur van de twee.
8. Zoek het op in een naslagwerk (bijv chemiekaarten) of informeer bij de fabrikant of een Arbo-dienst.
9. Bij lagere temperatuur werkt het enzym minder goed, en zal ook de reactie waarbij propaanthial-S-oxide ontstaat langzamer verlopen.
10. Het propaanthial-S-oxide zal dan al met het water aan het mes reageren, waardoor er minder in de ogen terecht komt.