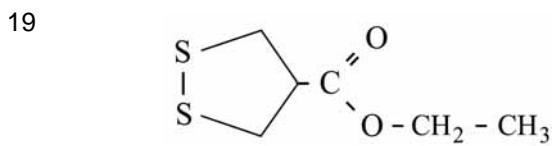
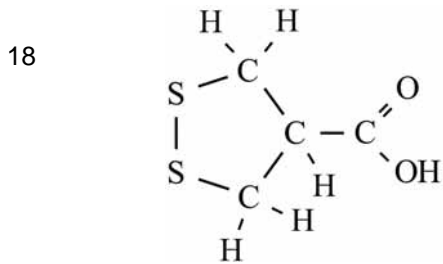


**Aspergegeur**



- 20 - 1,0 mg asparagusinezuur = 1,0 / 150,2 =  
 - uit 1 mol asparagusinezuur kan 2 mol methaanthiol ontstaan  
 uit  $6,66 \times 10^{-3}$  mmol asparagusinezuur kan  $2 \times 6,66 \times 10^{-3}$  mmol methaanthiol ontstaan  
 - dat is :  $2 \times 6,66 \times 10^{-3} \times 48,10 = 0,64$  mg methaanthiol
- 21  $2 \text{CH}_3 - \text{SH} \rightarrow \text{CH}_3 - \text{S} - \text{S} - \text{CH}_3 + 2 \text{H}^+ + 2 \text{e}^-$
- 22 Het methaanthiol fungeert hier als reductor (staat elektronen af).  
 Voor de omzetting is een oxidator nodig.
- 23 Als een enzym ontbreekt dat nodig is voor de afbraak van asparagusinezuur ontstaat er geen methaanthiol. Dan ontstaat er ook geen dimethylsulfide en zal de urine geen "aspergegeur" hebben.