

⑧  $N_1$ :

$$V_{\max} = 29,7 \text{ s}^{-1}; K_m = 1,48 \text{ g/L}$$

$N_2$ :

$$V_{\max} = 30,978 \text{ s}^{-1}; K_m = 6,523 \text{ g/L} \Rightarrow \text{Competitive inhibition}$$

PH3

### oef 7

doel = spec. act. van catalase in alle fracties

$$s.A = \frac{\# \mu\text{mol}}{\Delta T \cdot \text{mg eiwit}}$$

gemiddelde  
nauw maken  
dubbels!

$\Delta A \sim M_{H_2O_2}$   
 $\epsilon, l \rightarrow \text{gegeven}$

$$\left. \begin{array}{l} \Delta A \sim M_{H_2O_2} \\ \epsilon, l \rightarrow \text{gegeven} \end{array} \right\} \Rightarrow \Delta C \text{ met } A = \epsilon \cdot c \cdot l$$

$\downarrow$  = volume (= 0,5 mL)

$$\Delta m = \# \mu\text{mol}^*$$

$\Delta t = 60 \text{ sec.} = 1 \text{ min}$

\* # mg eiwit

met jklyn.

gemiddelde nemen van 3 reeksen

PH2

### oef 6

$K_m \rightarrow \text{conc.}$

$V_{\max} \rightarrow \text{spec. act.}$

\* tijdsreclies  $\rightarrow$  eerst alles omzetten in juiste eenheid

\* ook alles berekenen en later omzetten

om 100 OD  $\rightarrow$  SA: (elke stap!!)

OD  $\rightarrow 0,2$

$l = 1 \text{ cm}$

$$\frac{A}{\epsilon \cdot l} = \frac{0,2}{3200} \text{ M} = \frac{6}{2} \mu\text{M}$$

2 forbeelden per toonbeeld

$$\rightarrow 3 \mu\text{M TTL} \times 4450 \mu\text{M}$$

$$\Rightarrow = 13,5 \text{ nmol} = \text{tot } \# \text{ TTL}$$

alle volumes optellen!!