

$$\frac{13,5 \text{ nmol}}{2 \text{ h} \cdot 0,2 \text{ mg}} \quad \frac{1 \text{ mg}}{\text{mL}} \text{ eunt } \approx 0,2 \text{ mL eunt}$$

$$\frac{[S] \text{ (uL)}}{N \text{ (OD)}} \quad \text{activiteit}$$

omzetten naar $\frac{1}{[S]}$ en $\frac{1}{v}$
 $\rightarrow 1^{\circ}$ punt weglaten

$$\frac{1}{v} = \frac{[S] + K_m}{V_{\max} [S]}$$

$$= \underbrace{\frac{1}{V_{\max}}}_b + \underbrace{\frac{K_m}{V_{\max} [S]}}_m = m$$

$$y = mx + b = \frac{1}{V_{\max}}$$

dan eerst K_m in μL berekenen
 \rightarrow op einde omzetten in $\frac{\text{mg}}{\text{mL}}$

PHH

oef 5

a) euntbepaling:

x uit tabel 1: a berekenen $= 0,0057 \frac{\text{OD}}{\mu\text{L}} = 0,0057 \frac{\text{OD}}{\mu\text{g eunt}}$

$10 \mu\text{L staph} = 10 \mu\text{g} \quad (1 \text{ mg/mL})$

\hookrightarrow conc blijft toch altijd hetzelfde

\Rightarrow eunt conc in PH-suspensie

staal:	20 μL	0,107
	40 μL	0,174
	60 μL	0,238

$$\frac{0,107}{0,0057} \mu\text{g} \approx 10 \mu\text{g}$$

\downarrow
komt uit 20 μL

$$\Rightarrow 1 \frac{\mu\text{g}}{\mu\text{L}}$$

(wegens 2x verd.)

$$2 \frac{\text{mg}}{\text{mL}}$$

\Rightarrow herhalen voor 2 anderen

\Rightarrow gem. v. 3 waarden nemen.



2,5 mL 0,5 mL

~~100 μM~~

20 μM

voor

$\Rightarrow 50 \text{ nmol}$

$$\text{OD} = 0,217$$

$$\epsilon = 14,5 \text{ mM}^{-1} \text{ cm}^{-1}$$

$$\Rightarrow c = \frac{0,217}{14,5} \text{ mM} \approx 1,5 \cdot 10^{-2} \text{ mM} = 15 \mu\text{M}$$

na

$$na: c \times 3 \text{ mL } (= 2,5 + 0,5) = 45 \text{ nmol}$$

$\Rightarrow 5 \text{ nmol}$ weggereageerd
 $= \# \text{ ijzer}$