

Ligefrem proportionalitet

Opskrifter

Ligefrem proportionalitet

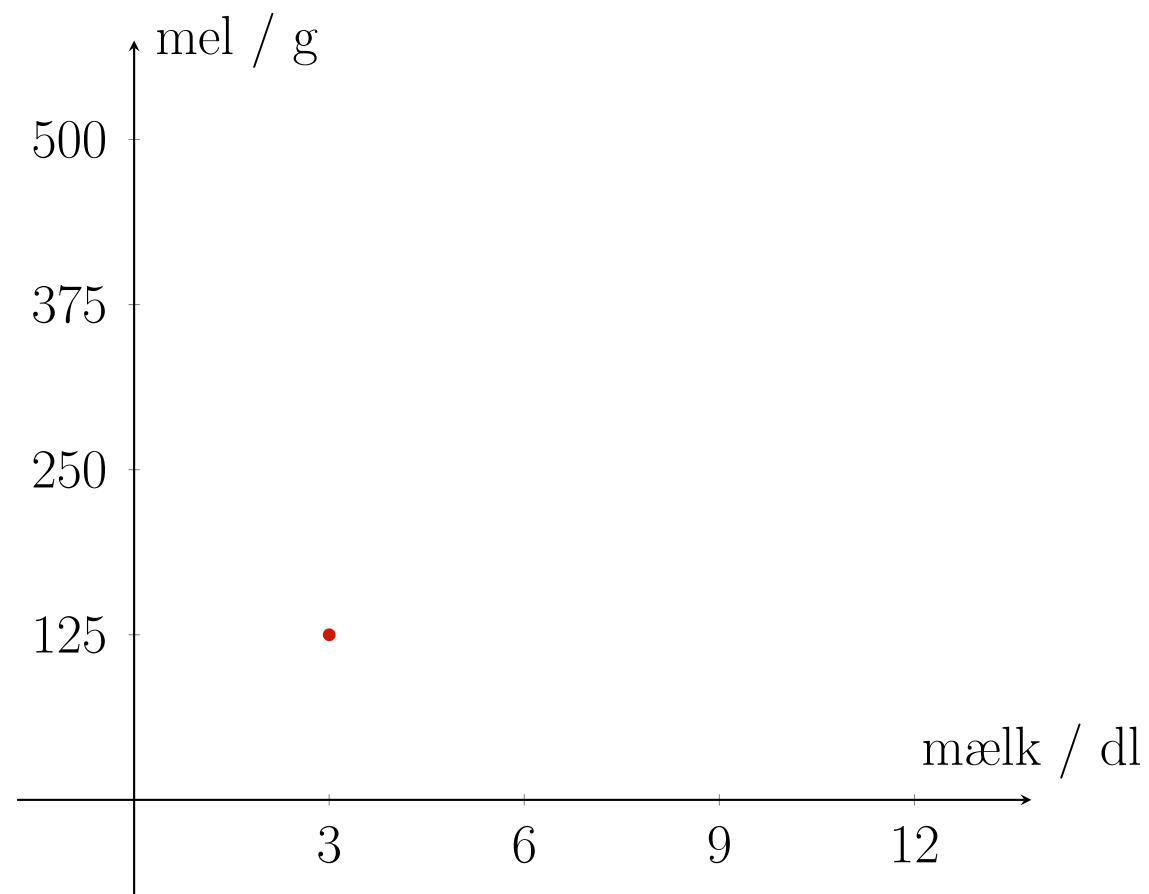
Opskrifter
Pandekager

Ligefrem proportionalitet

Opskrifter

Pandekager

125 g mel 1 æg 3 dl mælk



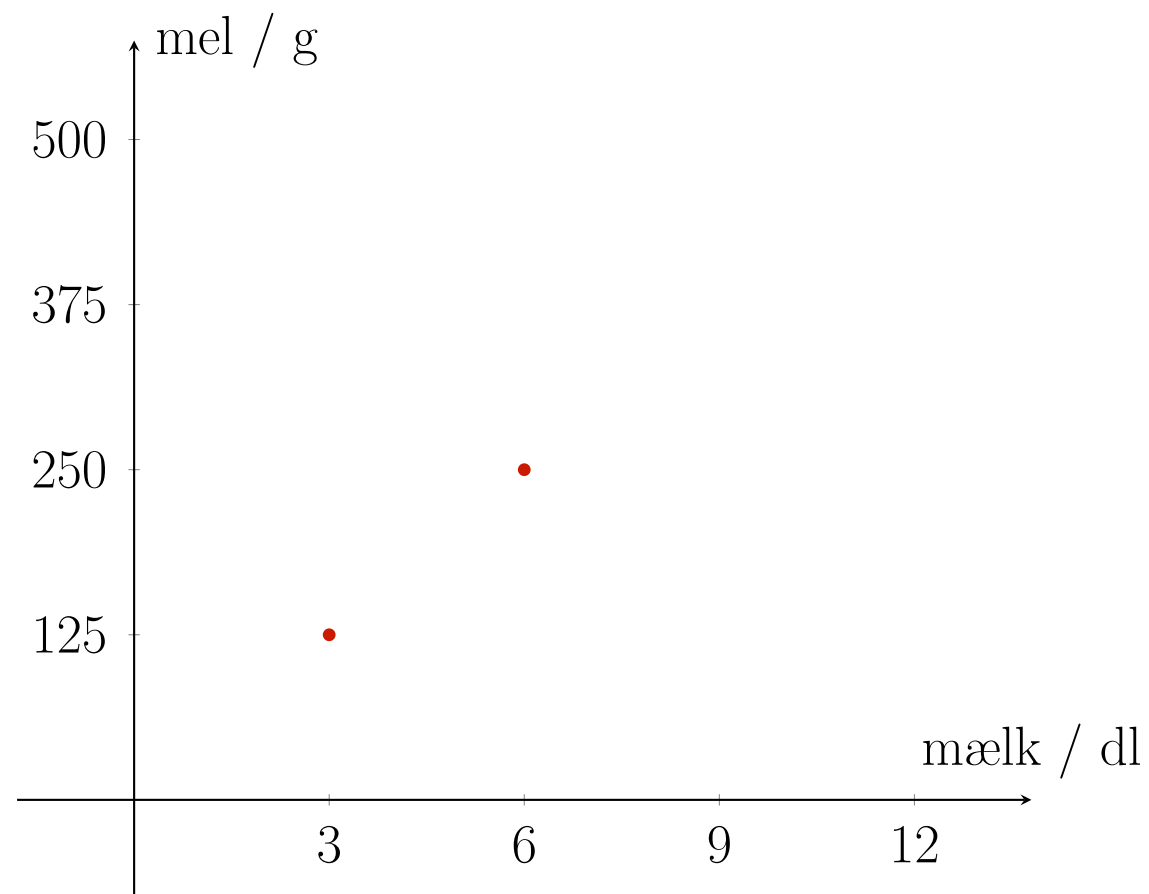
Ligefrem proportionalitet

Opskrifter

Pandekager

125 g mel 1 æg 3 dl mælk

250 g mel 2 æg 6 dl mælk



Ligefrem proportionalitet

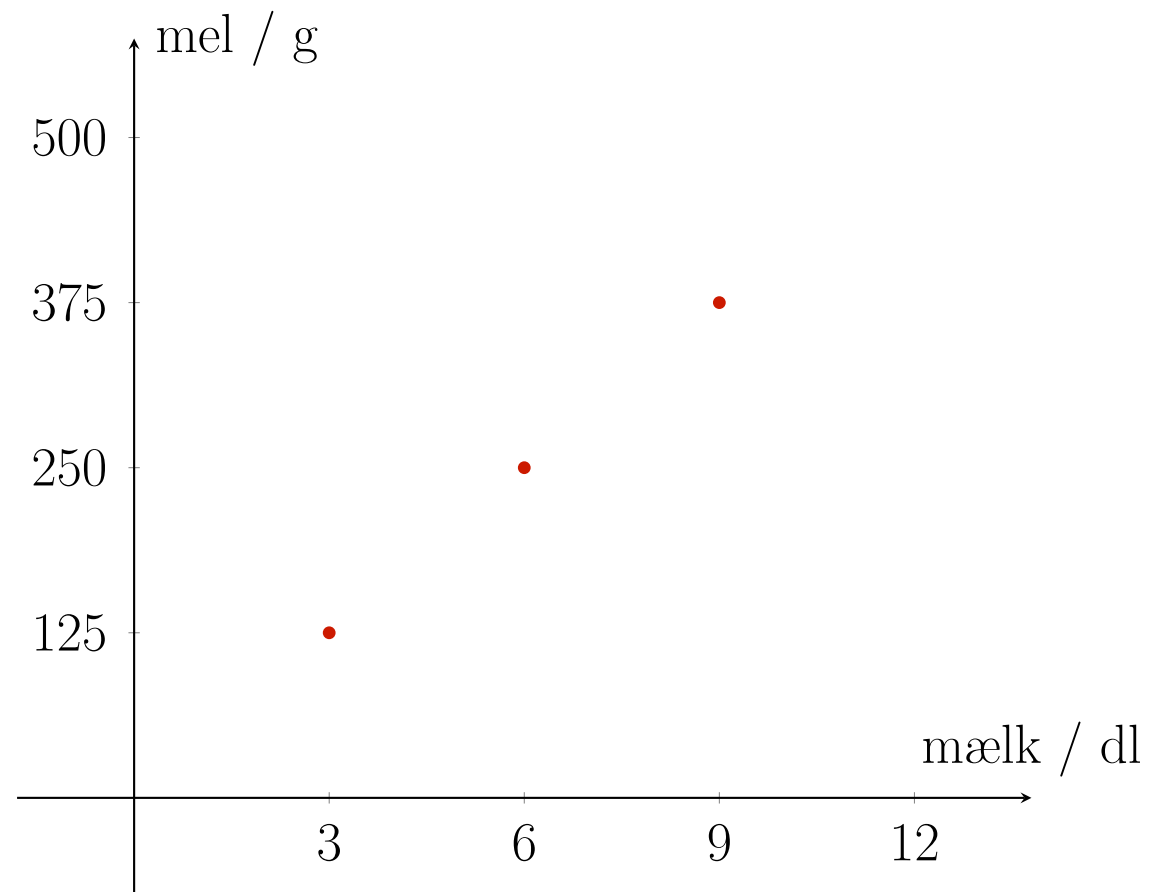
Opskrifter

Pandekager

125 g mel 1 æg 3 dl mælk

250 g mel 2 æg 6 dl mælk

375 g mel 3 æg 9 dl mælk



Ligefrem proportionalitet

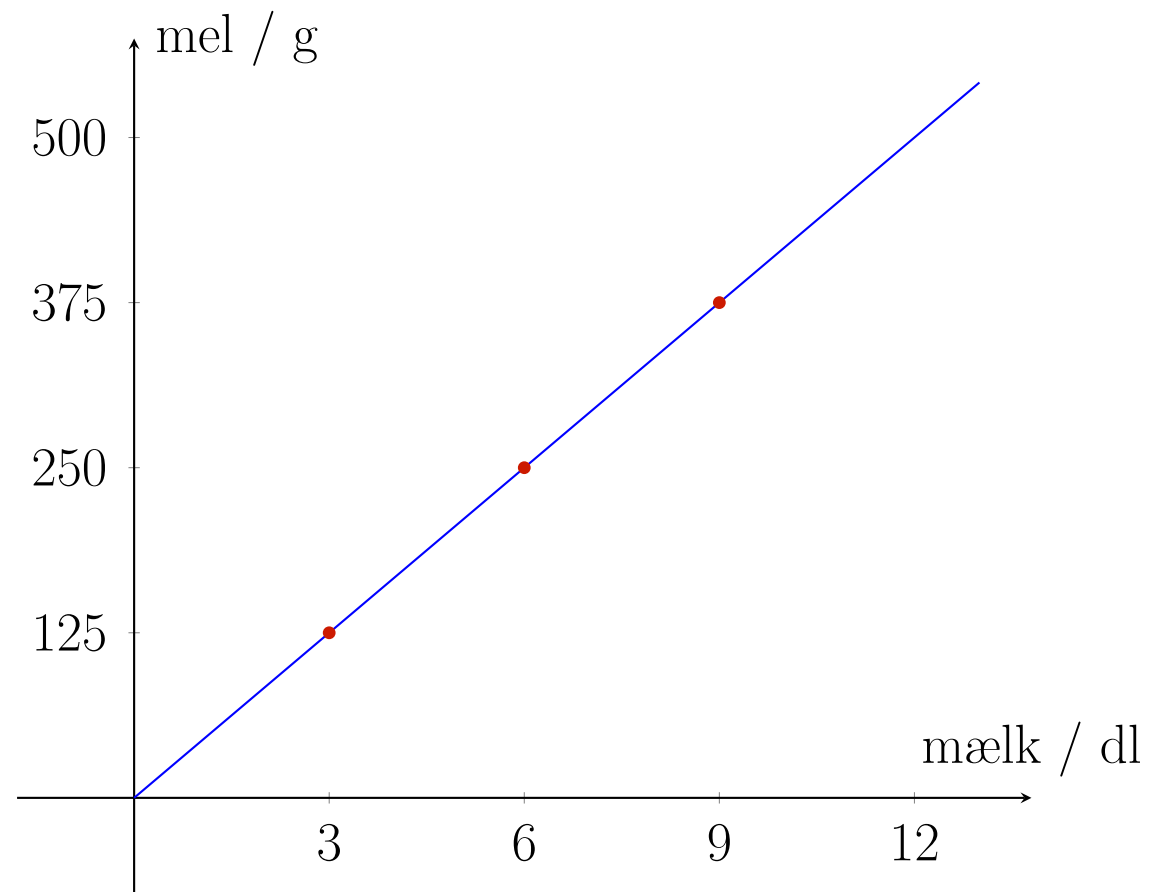
Opskrifter

Pandekager

125 g mel 1 æg 3 dl mælk

250 g mel 2 æg 6 dl mælk

375 g mel 3 æg 9 dl mælk



Ligefrem proportionalitet

Opskrifter

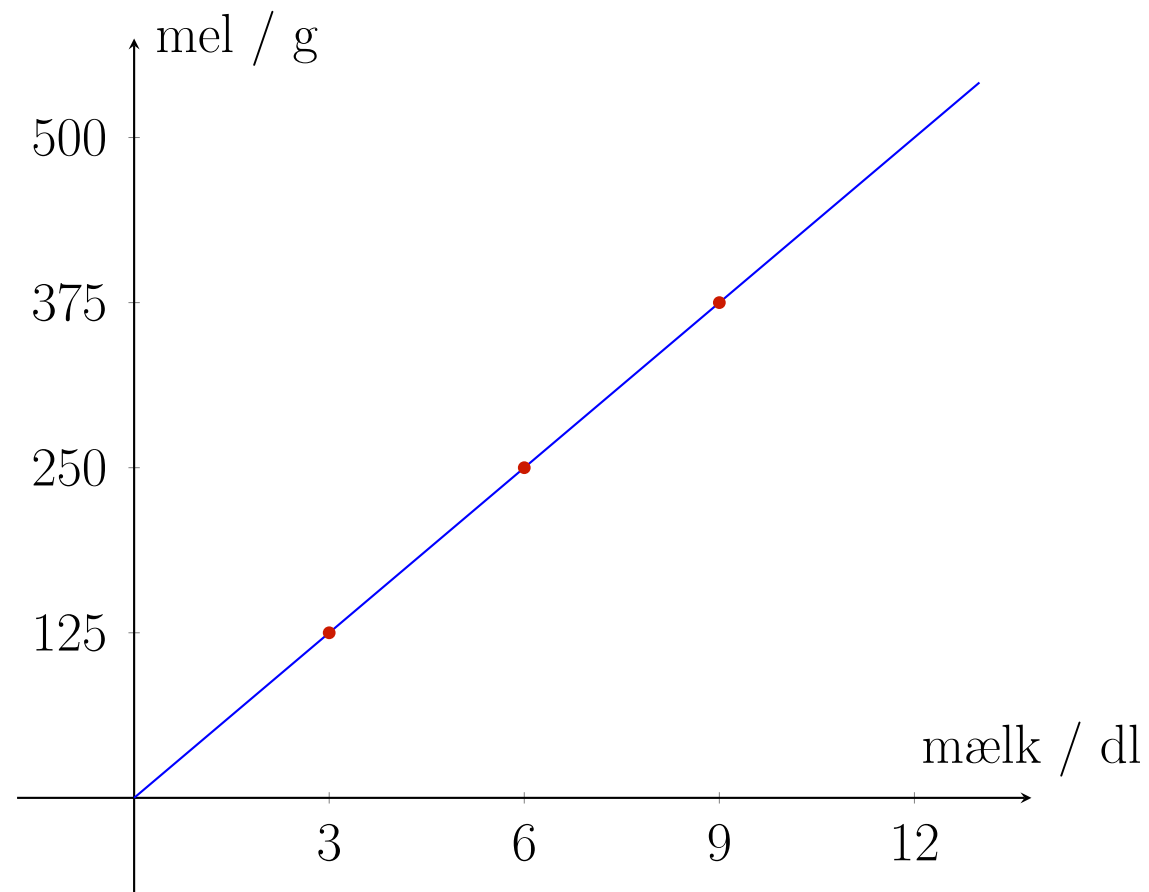
Pandekager

125 g mel 1 æg 3 dl mælk

250 g mel 2 æg 6 dl mælk

375 g mel 3 æg 9 dl mælk

$$y = a \cdot x$$



Ligefrem proportionalitet

Opskrifter

Pandekager

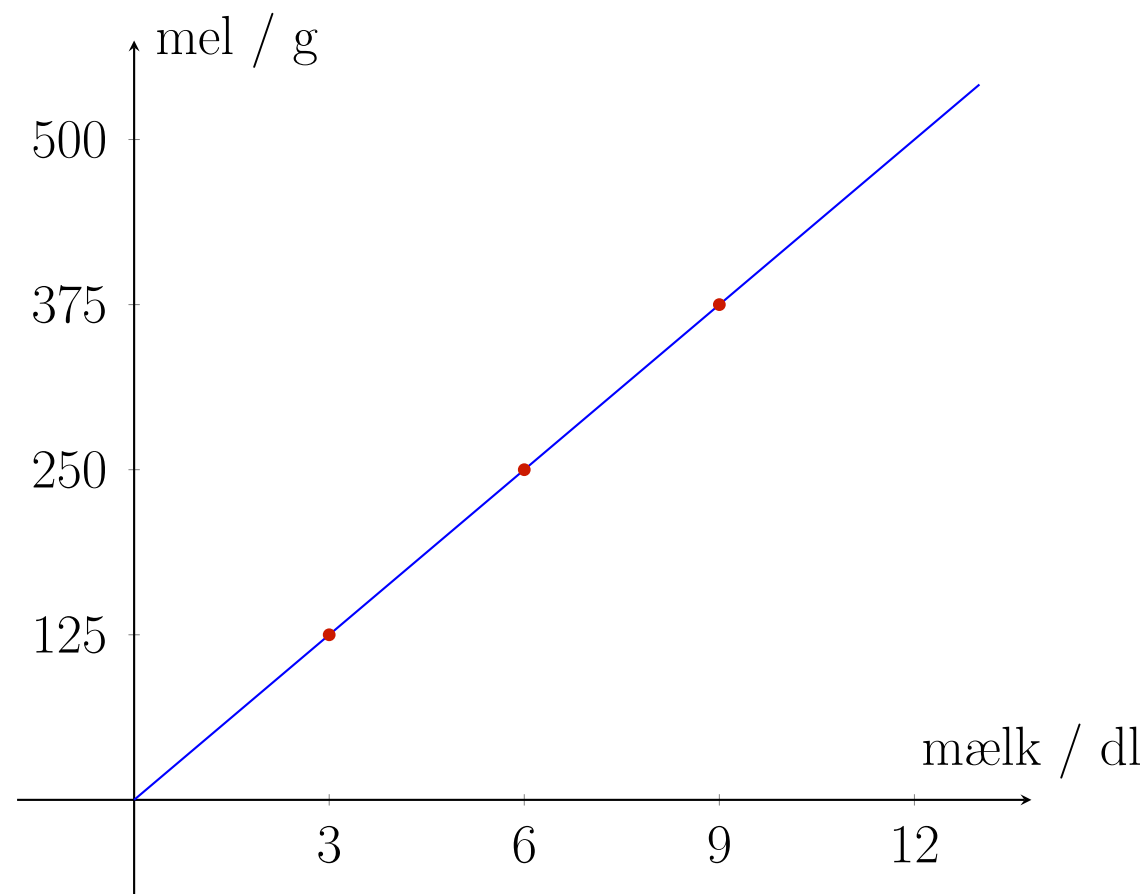
125 g mel 1 æg 3 dl mælk

250 g mel 2 æg 6 dl mælk

375 g mel 3 æg 9 dl mælk

$$y = a \cdot x$$

$$a = \frac{y_1 - y_2}{x_1 - x_2}$$



Ligefrem proportionalitet

Opskrifter

Pandekager

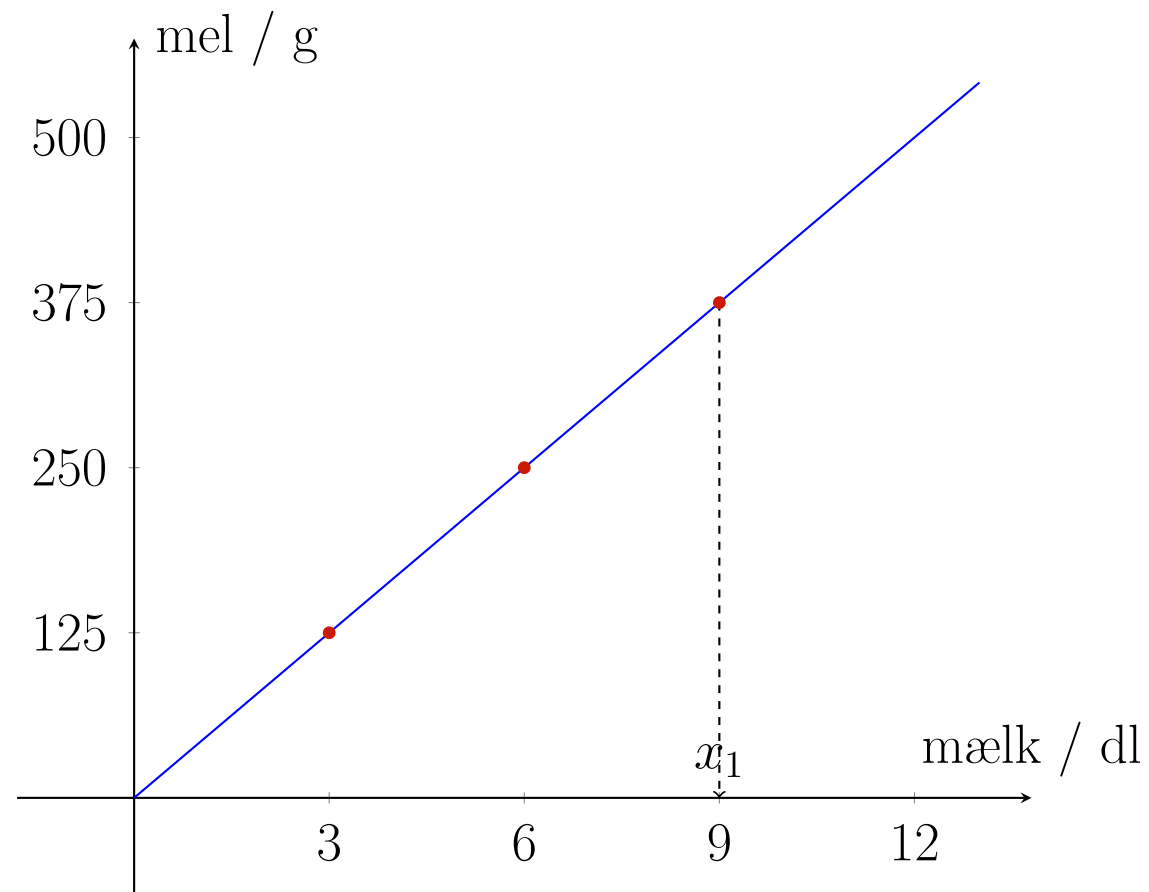
125 g mel 1 æg 3 dl mælk

250 g mel 2 æg 6 dl mælk

375 g mel 3 æg 9 dl mælk

$$y = a \cdot x$$

$$a = \frac{y_1 - y_2}{x_1 - x_2}$$



Ligefrem proportionalitet

Opskrifter

Pandekager

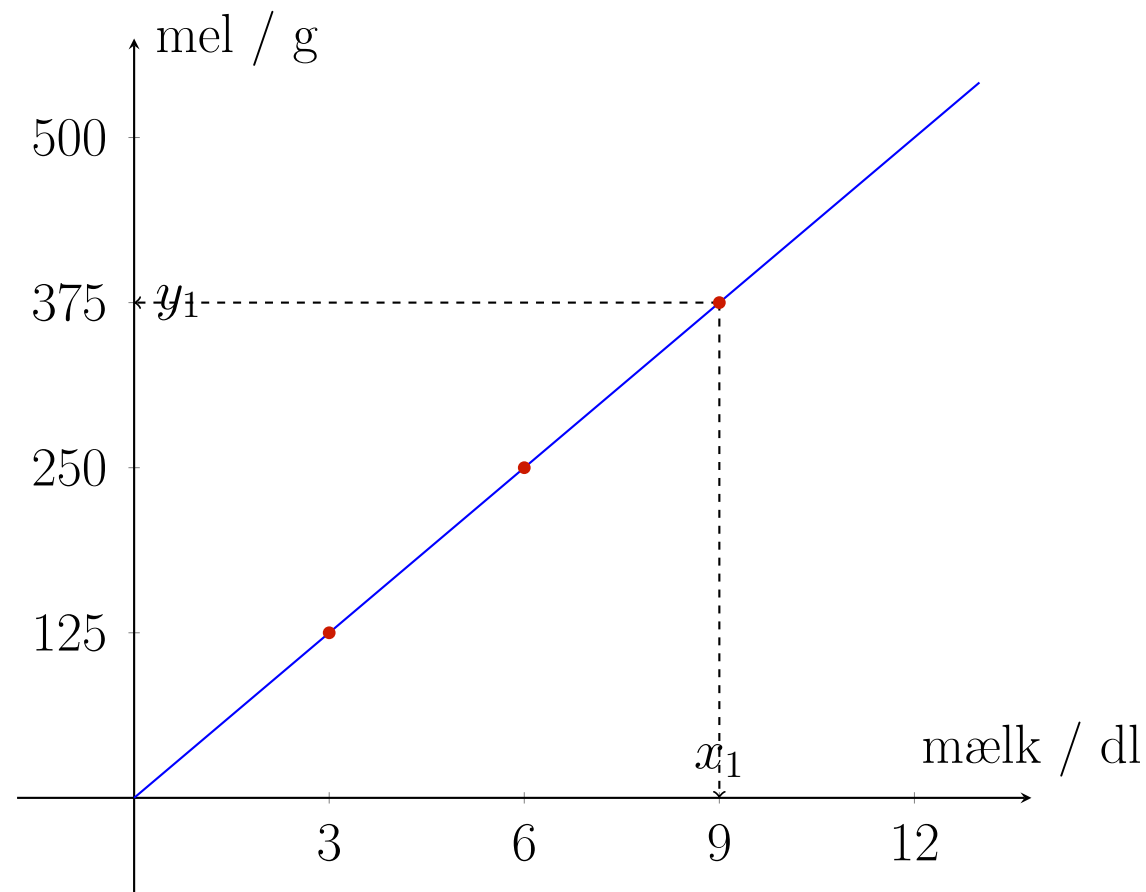
125 g mel 1 æg 3 dl mælk

250 g mel 2 æg 6 dl mælk

375 g mel 3 æg 9 dl mælk

$$y = a \cdot x$$

$$a = \frac{y_1 - y_2}{x_1 - x_2}$$



Ligefrem proportionalitet

Opskrifter

Pandekager

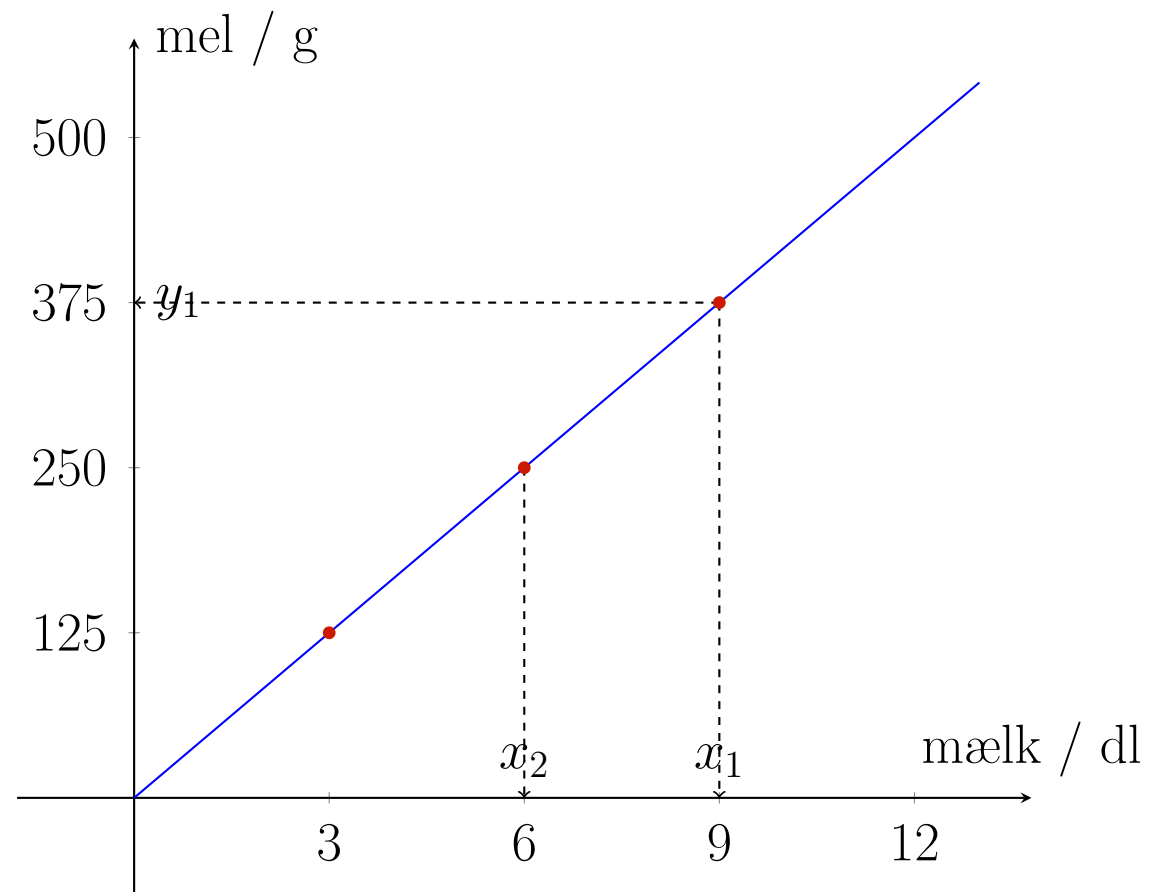
125 g mel 1 æg 3 dl mælk

250 g mel 2 æg 6 dl mælk

375 g mel 3 æg 9 dl mælk

$$y = a \cdot x$$

$$a = \frac{y_1 - y_2}{x_1 - x_2}$$



Ligefrem proportionalitet

Opskrifter

Pandekager

125 g mel 1 æg 3 dl mælk

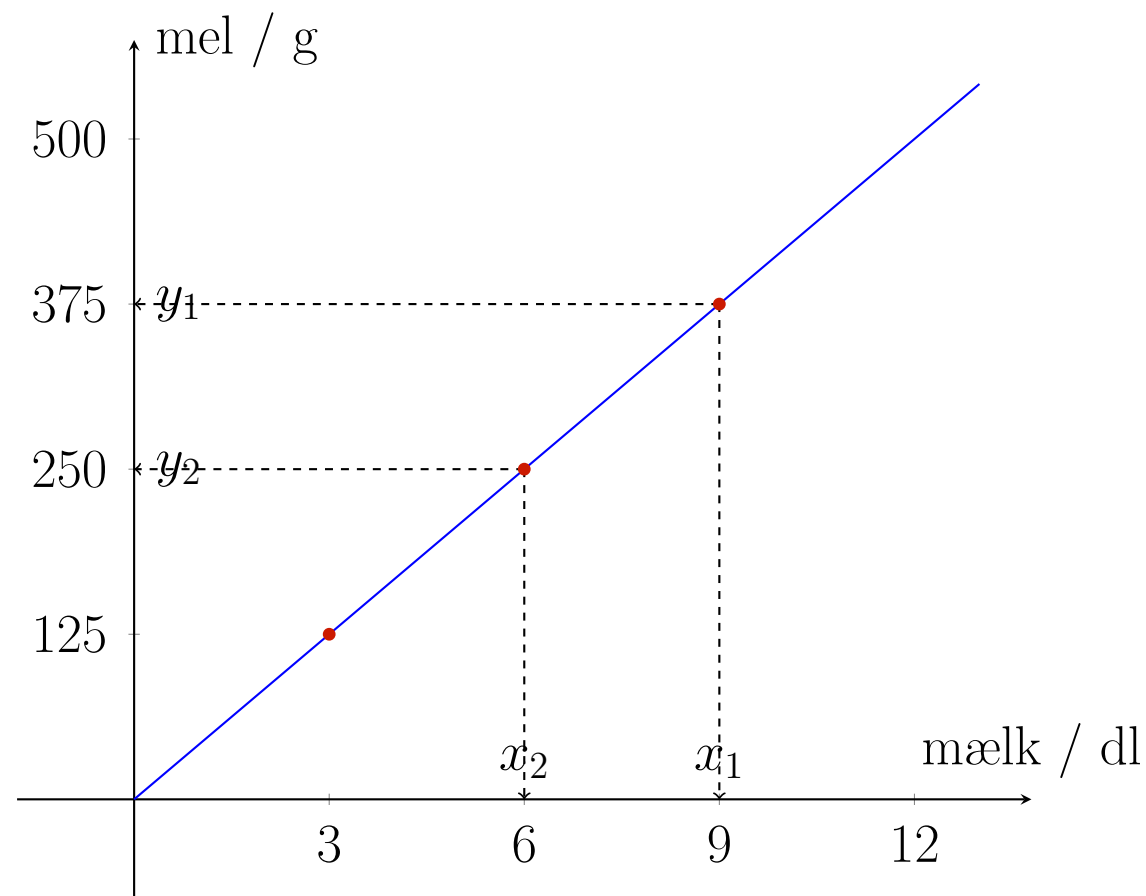
250 g mel 2 æg 6 dl mælk

375 g mel 3 æg 9 dl mælk

$$y = a \cdot x$$

$$a = \frac{y_1 - y_2}{x_1 - x_2}$$

$$a = \frac{375 - 250}{9 - 6}$$



Ligefrem proportionalitet

Opskrifter

Pandekager

125 g mel 1 æg 3 dl mælk

250 g mel 2 æg 6 dl mælk

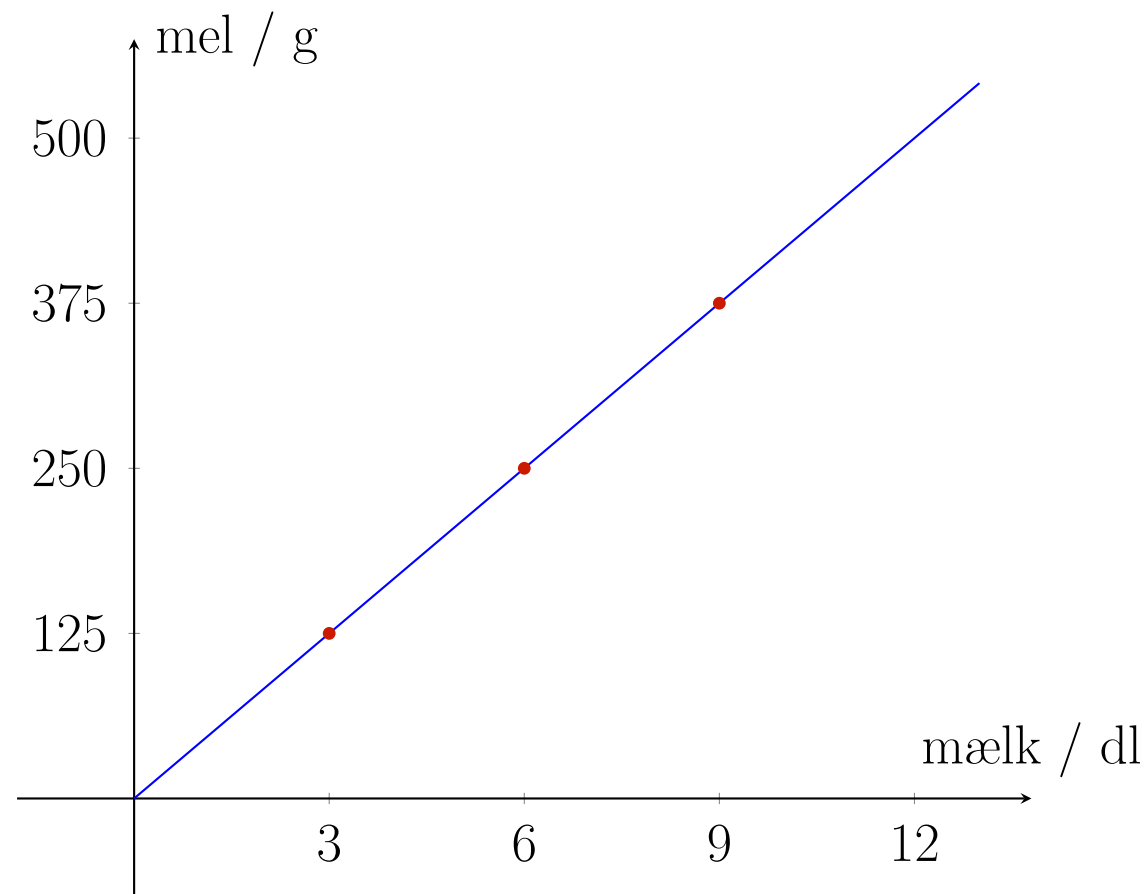
375 g mel 3 æg 9 dl mælk

$$y = a \cdot x$$

$$a = \frac{y_1 - y_2}{x_1 - x_2}$$

$$a = \frac{375 - 250}{9 - 6}$$

$$a = \frac{125 \text{ g}}{3 \text{ dl}}$$



Ligefrem proportionalitet

Opskrifter

Pandekager

125 g mel 1 æg 3 dl mælk

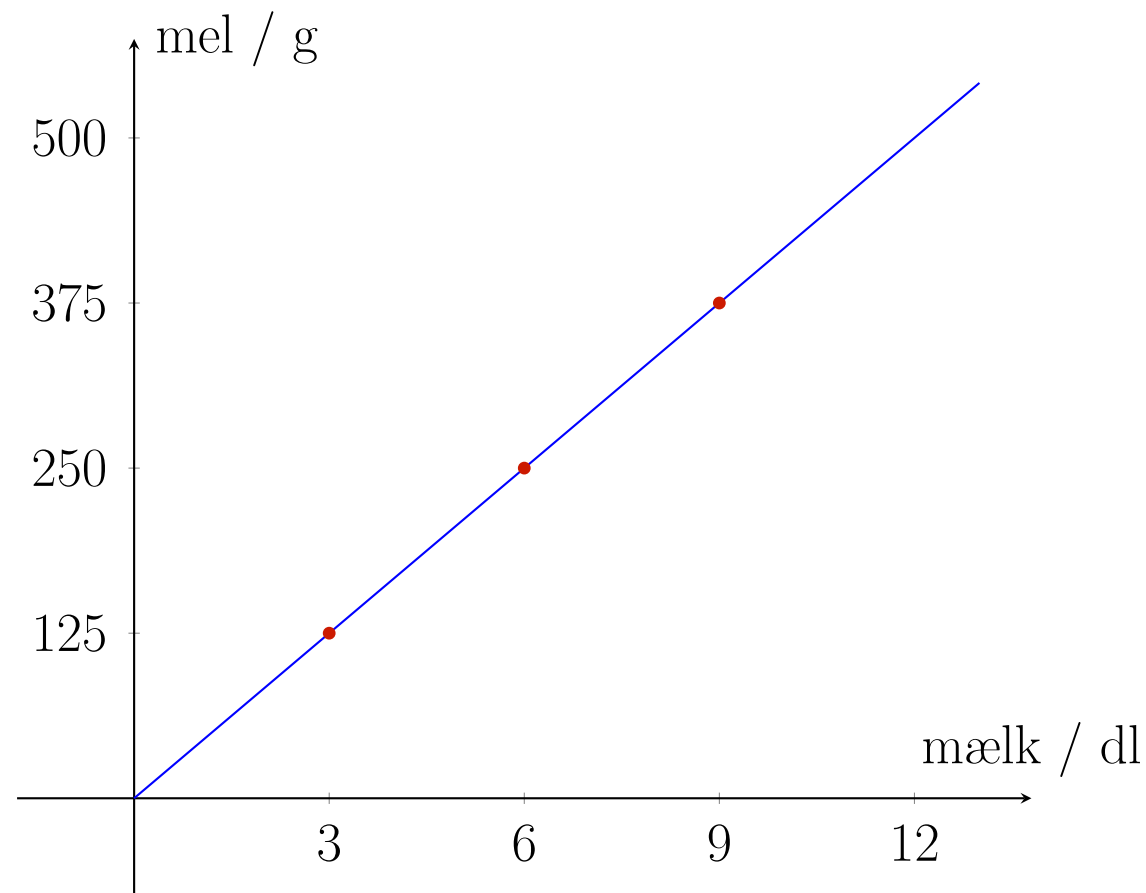
250 g mel 2 æg 6 dl mælk

375 g mel 3 æg 9 dl mælk

$$y = a \cdot x$$

$$a = \frac{125 \text{ g}}{3 \text{ dl}}$$

$$a \approx 41,7 \text{ g/dl}$$



Ligefrem proportionalitet

Opskrifter

Pandekager

125 g mel 1 æg 3 dl mælk

250 g mel 2 æg 6 dl mælk

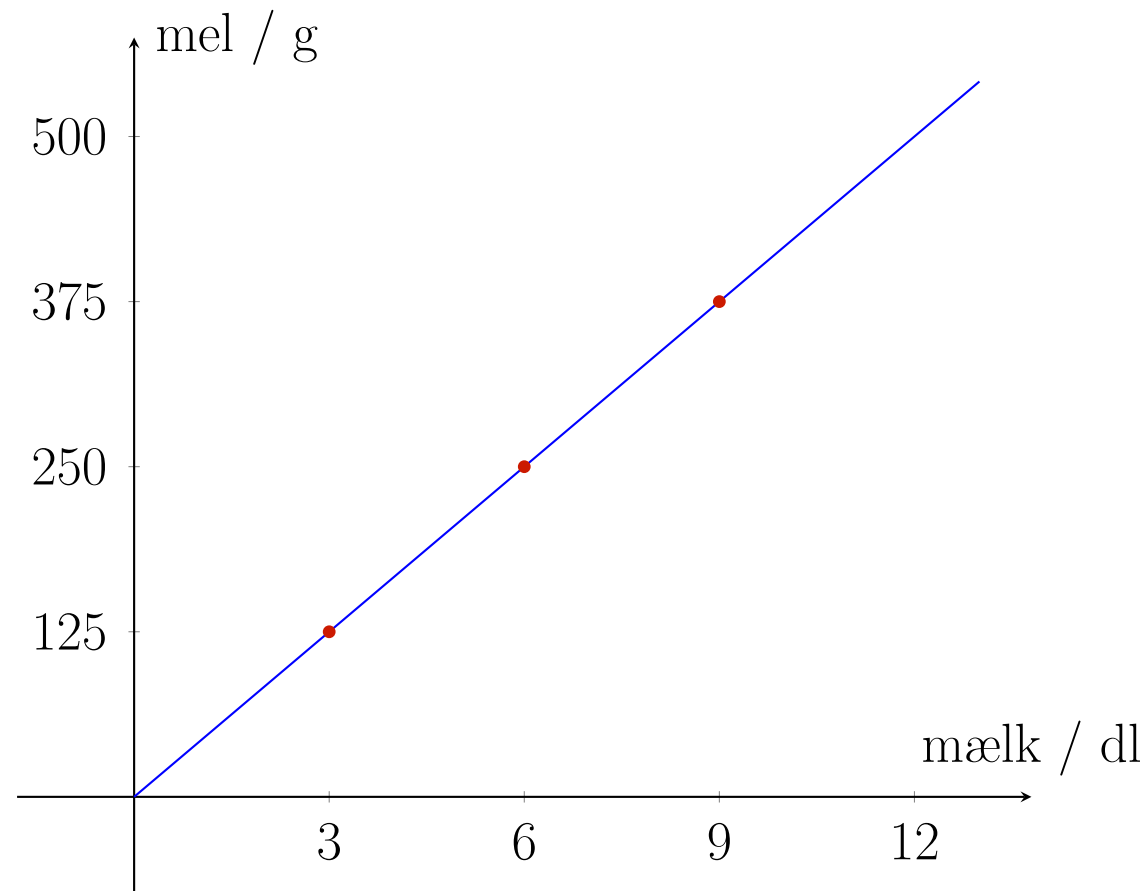
375 g mel 3 æg 9 dl mælk

$$y = a \cdot x$$

$$a \approx 41,7 \text{ g/dl}$$

$$y = 41,7 \text{ g/dl} \cdot x$$

x er mælk i dl og y er mel i g.



Ligefrem proportionalitet

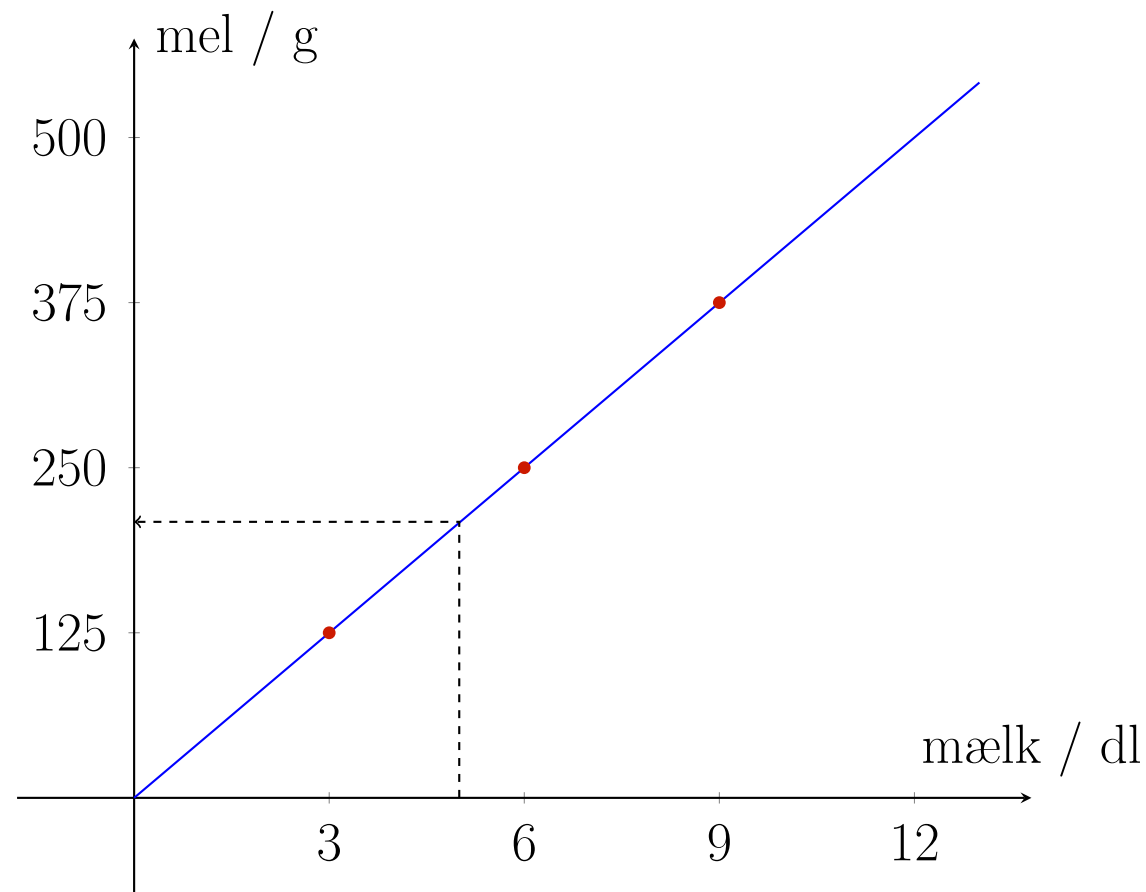
Opskrifter

Pandekager

$$y = 41,7 \text{ g/dl} \cdot x$$

x er mælk i dl og y er mel i g.

5 dl mælk, hvor meget mel skal vi så bruge?



Ligefrem proportionalitet

Opskrifter

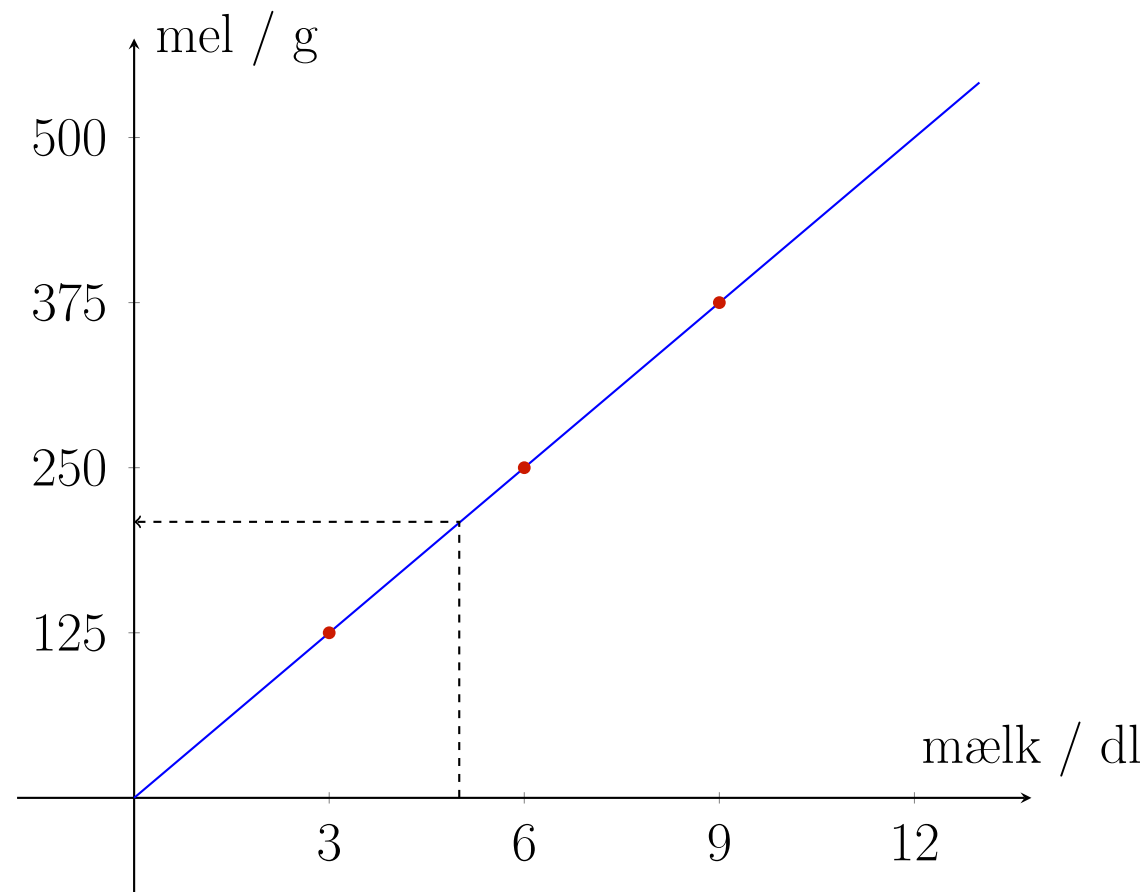
Pandekager

$$y = 41,7 \text{ g/dl} \cdot x$$

x er mælk i dl og y er mel i g.

5 dl mælk, hvor meget mel skal vi så bruge?

$$y = 41,7 \text{ g/dl} \cdot 5 \text{ dl}$$



Ligefrem proportionalitet

Opskrifter

Pandekager

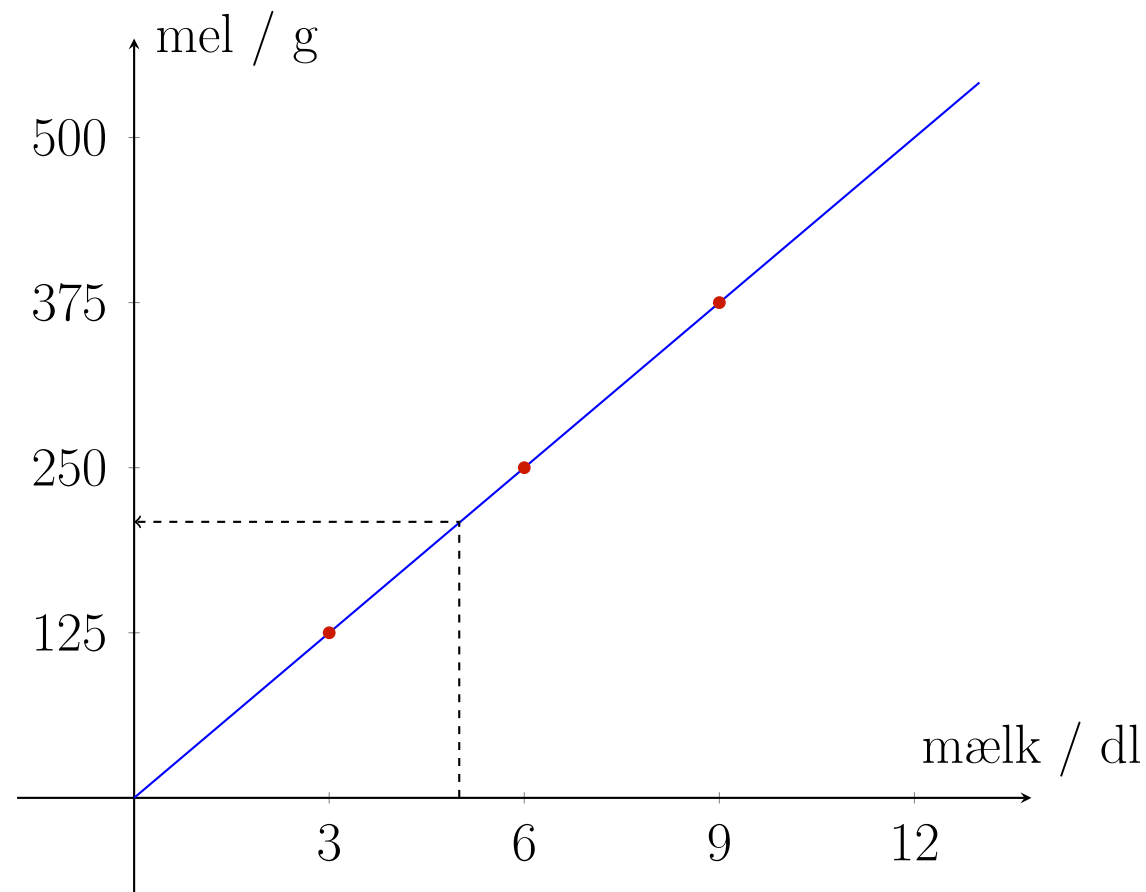
$$y = 41,7 \text{ g/dl} \cdot x$$

x er mælk i dl og y er mel i g.

5 dl mælk, hvor meget mel skal vi så bruge?

$$y = 41,7 \text{ g/dl} \cdot 5 \text{ dl}$$

$$y = 209 \text{ g}$$



Ligefrem proportionalitet

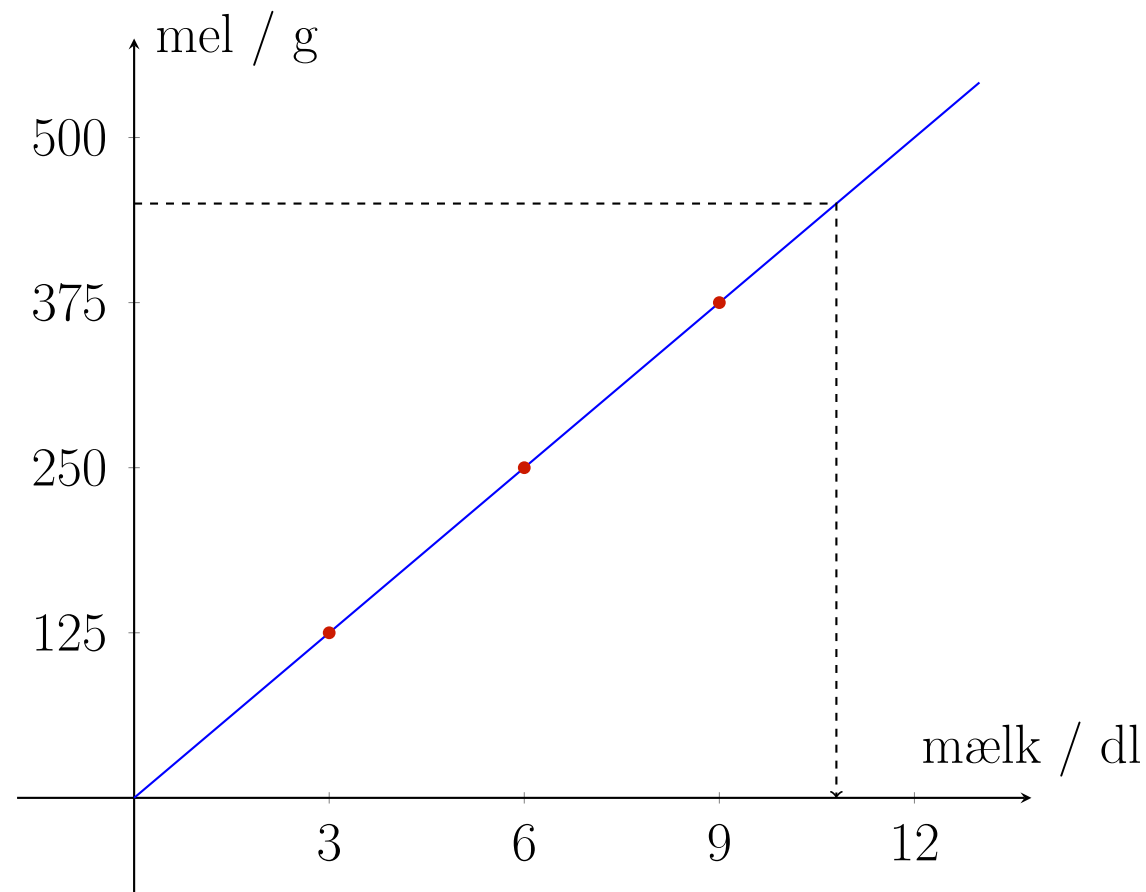
Opskrifter

Pandekager

$$y = 41,7 \text{ g/dl} \cdot x$$

x er mælk i dl og y er mel i g.

450 g mel, hvor meget mælk skal vi bruge?



Ligefrem proportionalitet

Opskrifter

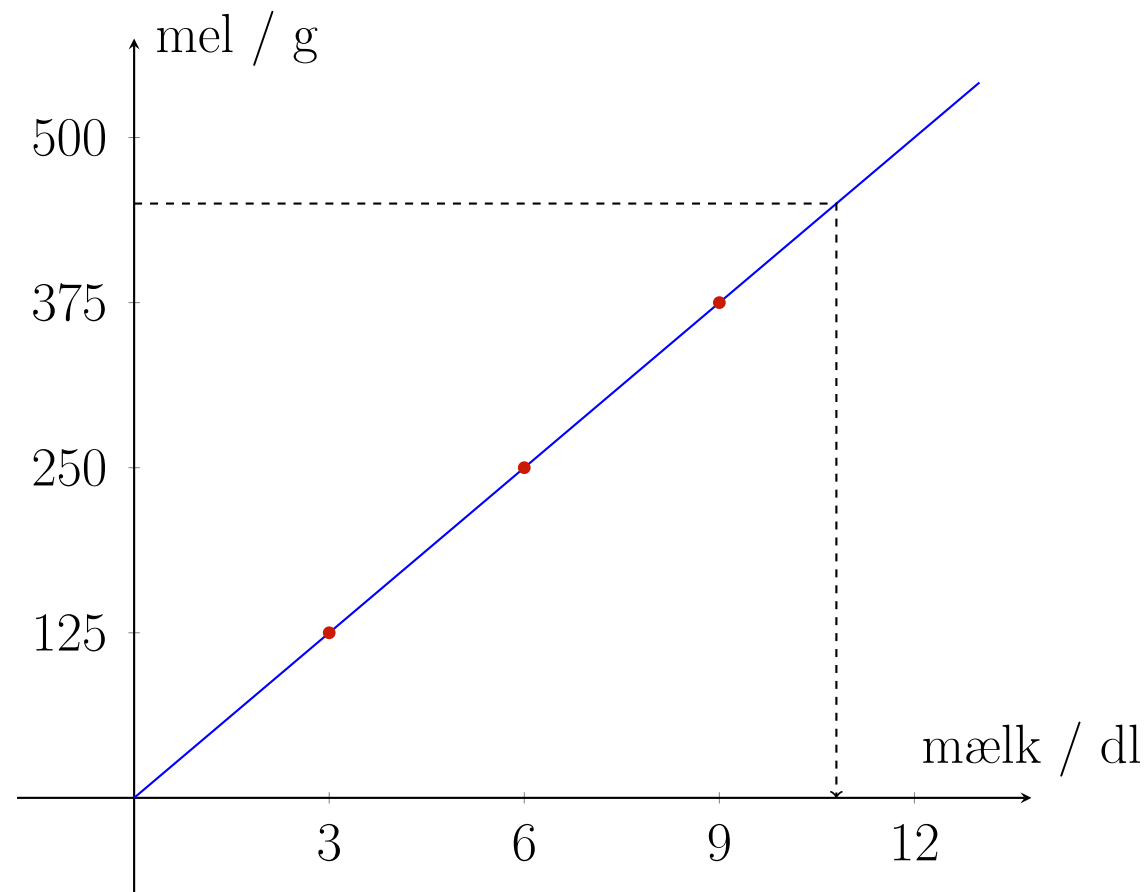
Pandekager

$$y = 41,7 \text{ g/dl} \cdot x$$

x er mælk i dl og y er mel i g.

450 g mel, hvor meget mælk skal vi bruge?

$$450 \text{ g} = 41,7 \text{ g/dl} \cdot x$$



Ligefrem proportionalitet

Opskrifter

Pandekager

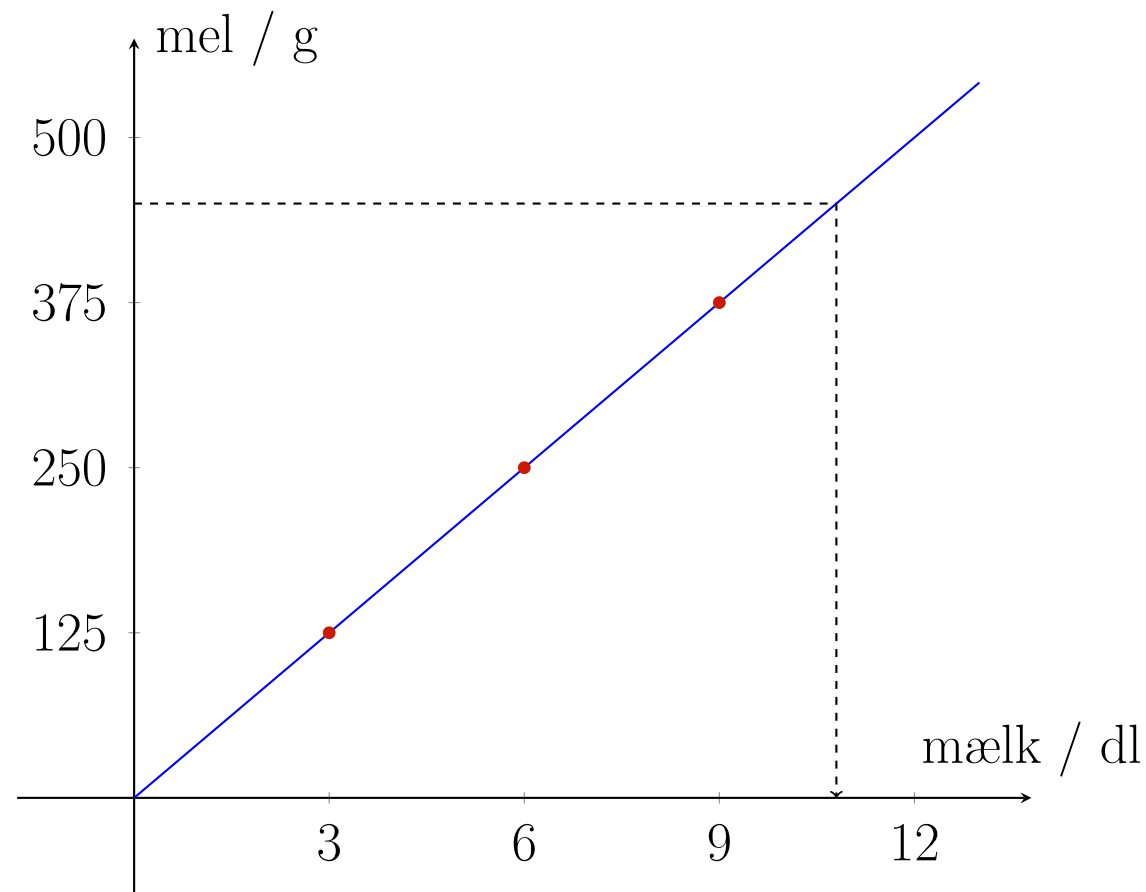
$$y = 41,7 \text{ g/dl} \cdot x$$

x er mælk i dl og y er mel i g.

450 g mel, hvor meget mælk skal vi bruge?

$$450 \text{ g} = 41,7 \text{ g/dl} \cdot x$$

$$\frac{450 \text{ g}}{41,7 \text{ g/dl}} = x$$



Ligefrem proportionalitet

Opskrifter

Pandekager

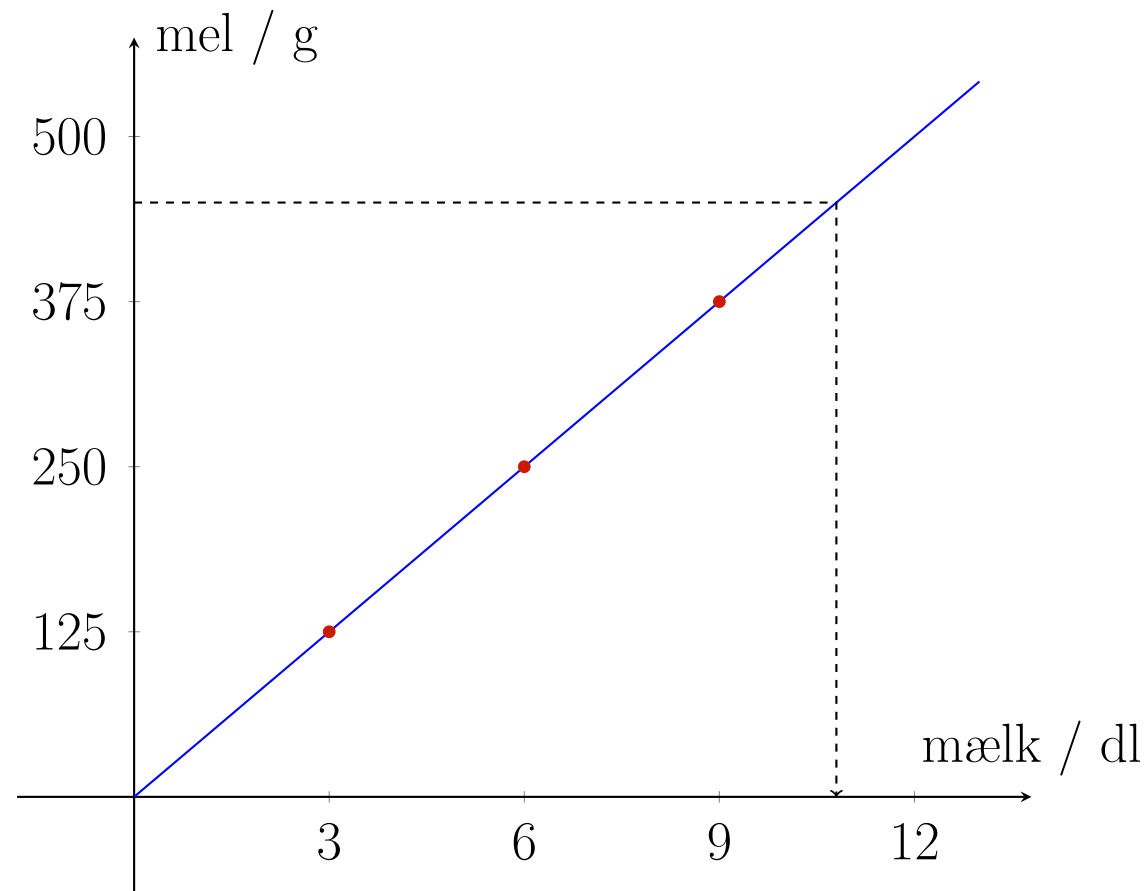
$$y = 41,7 \text{ g/dl} \cdot x$$

x er mælk i dl og y er mel i g.

450 g mel, hvor meget mælk skal vi bruge?

$$\frac{450 \text{ g}}{41,7 \text{ g/dl}} = x$$

$$10,8 \text{ dl} = x$$



Ligefrem proportionalitet

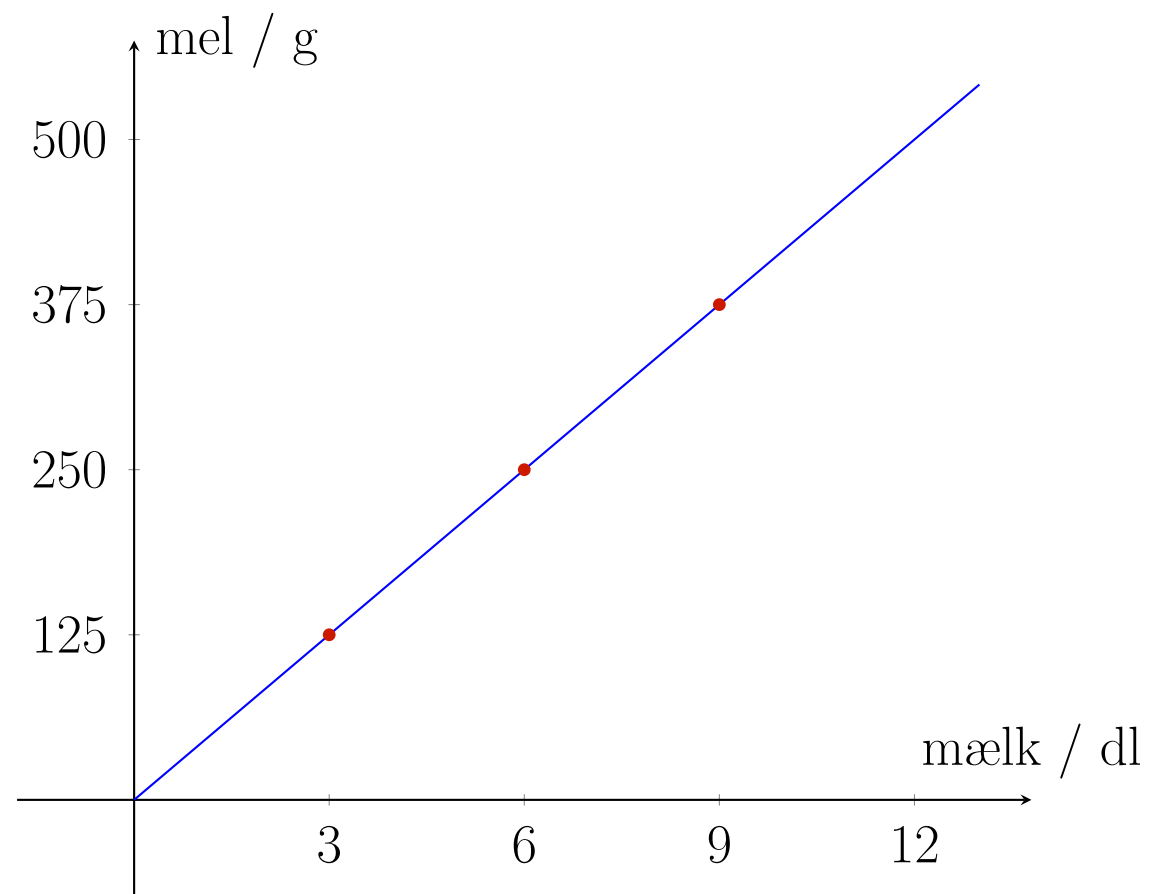
Opskrifter

Pandekager

$$y = 41,7 \text{ g/dl} \cdot x$$

x er mælk i dl og y er mel i g.

Boller



Ligefrem proportionalitet

Opskrifter

Pandekager

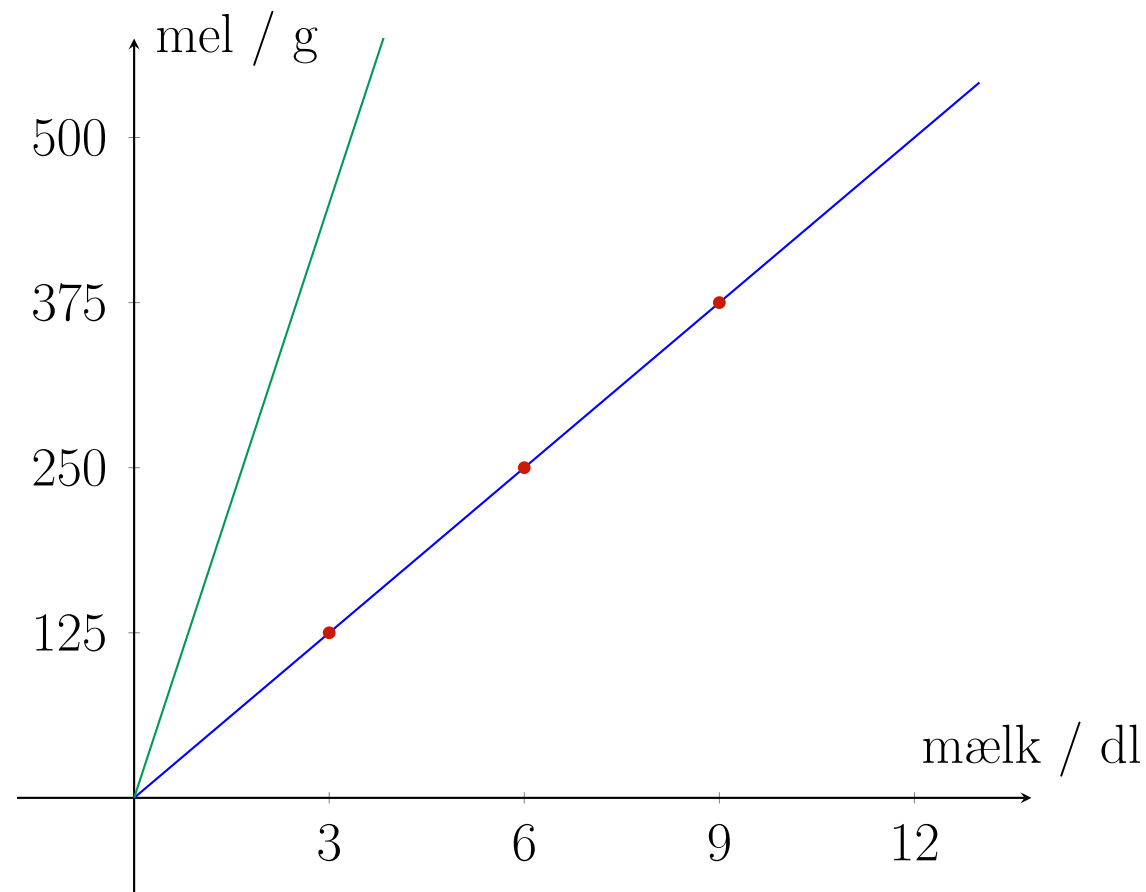
$$y = 41,7 \text{ g/dl} \cdot x$$

x er mælk i dl og y er mel i g.

Boller

$$y = 150 \text{ g/dl} \cdot x$$

x er mælk i dl og y er mel i g.



Ligefrem proportionalitet

Densitet af saltvand

Ligefrem proportionalitet

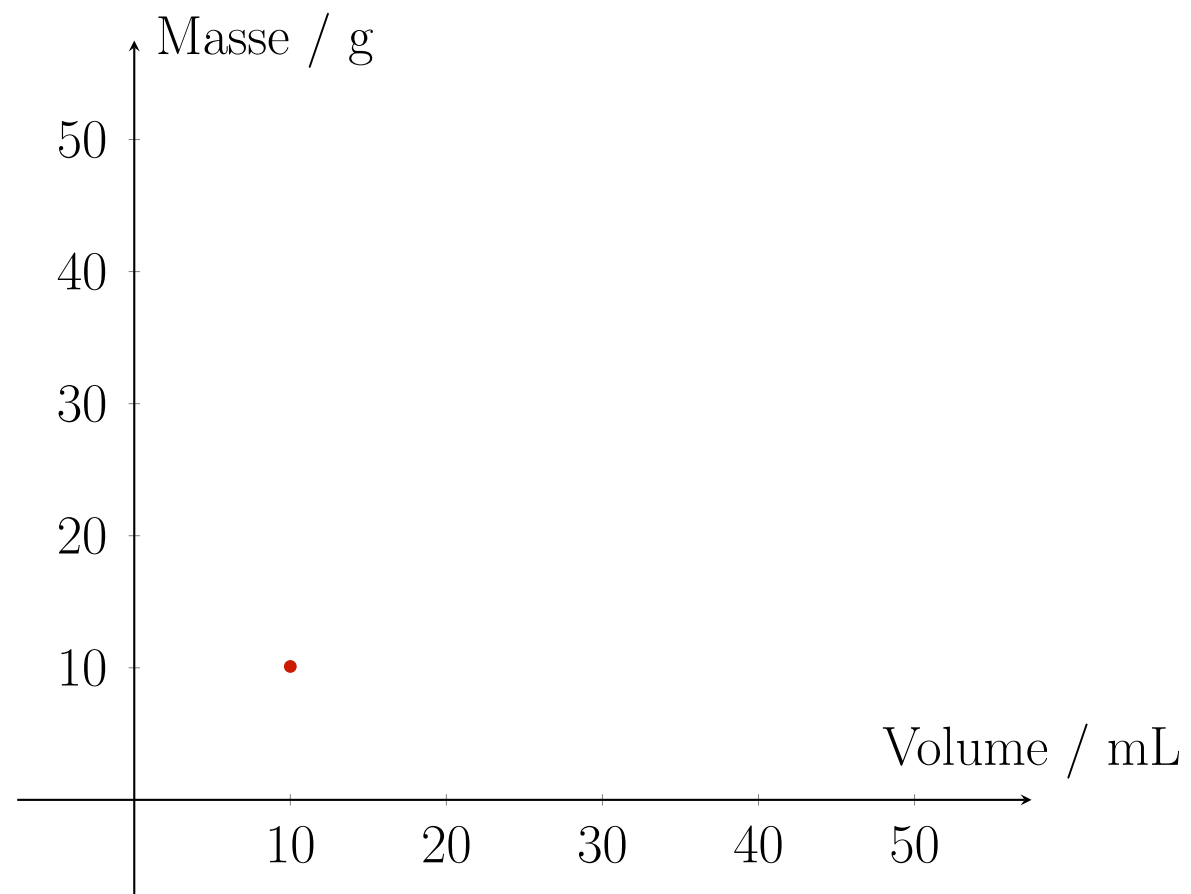
Densitet af saltvand

Volume / mL				
Masse / g				

Ligefrem proportionalitet

Densitet af saltvand

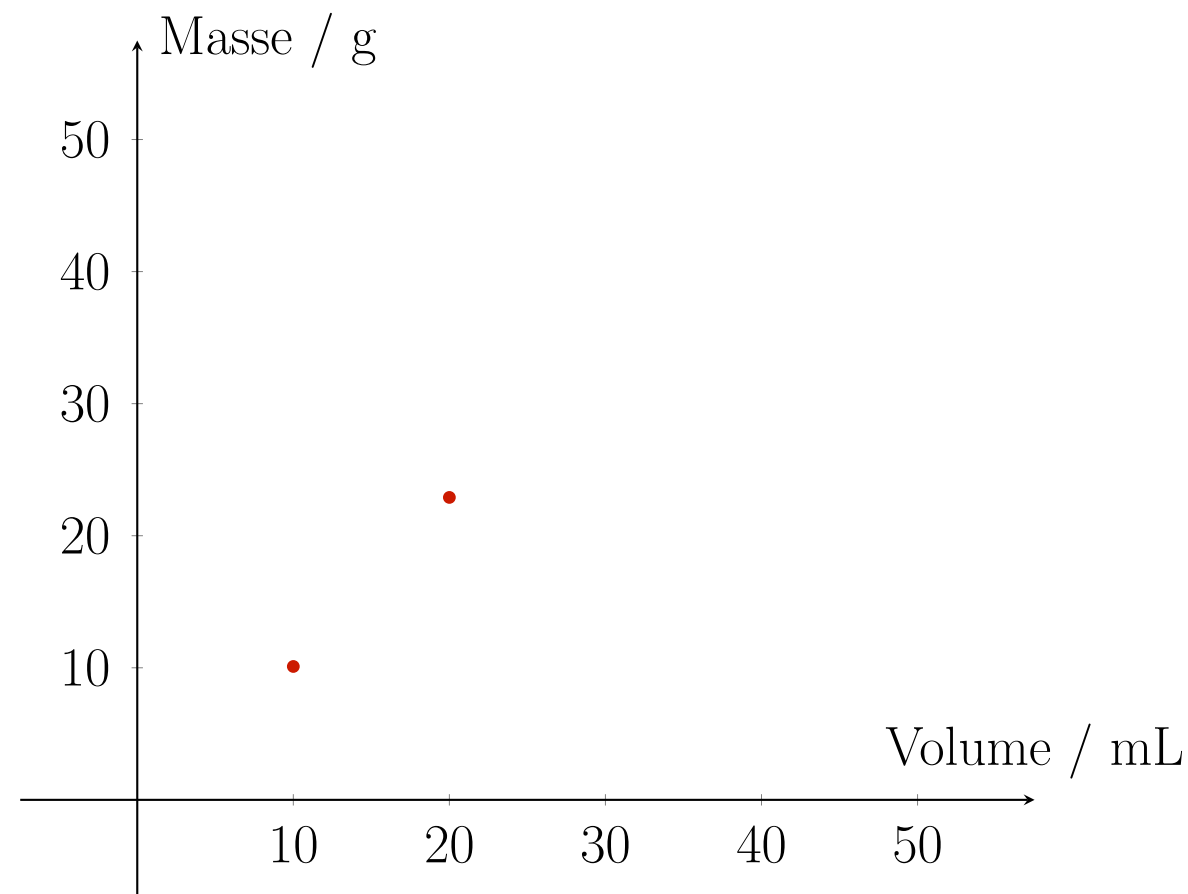
Volume / mL	10			
Masse / g	10,6			



Ligefrem proportionalitet

Densitet af saltvand

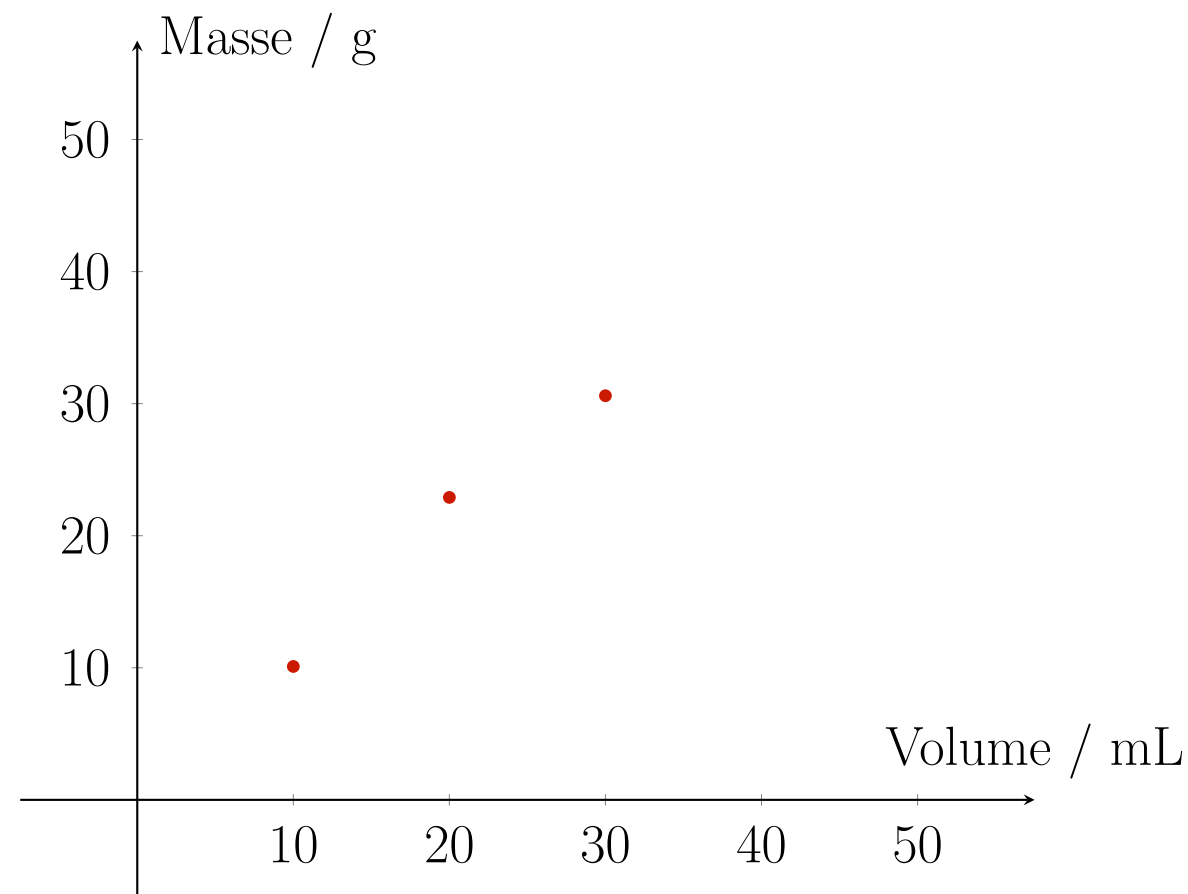
Volume / mL	10	20		
Masse / g	10,6	21,4		



Ligefrem proportionalitet

Densitet af saltvand

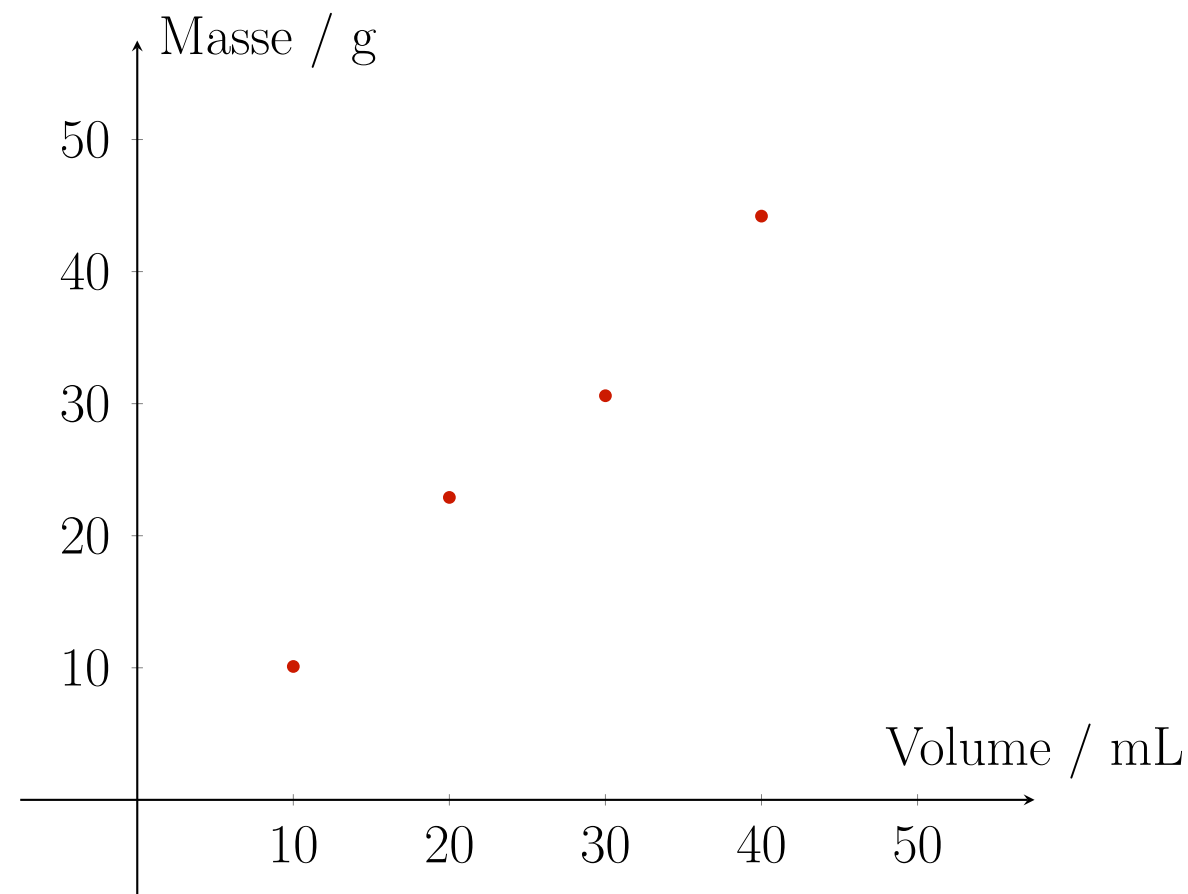
Volume / mL	10	20	30	
Masse / g	10,6	21,4	32,2	



Ligefrem proportionalitet

Densitet af saltvand

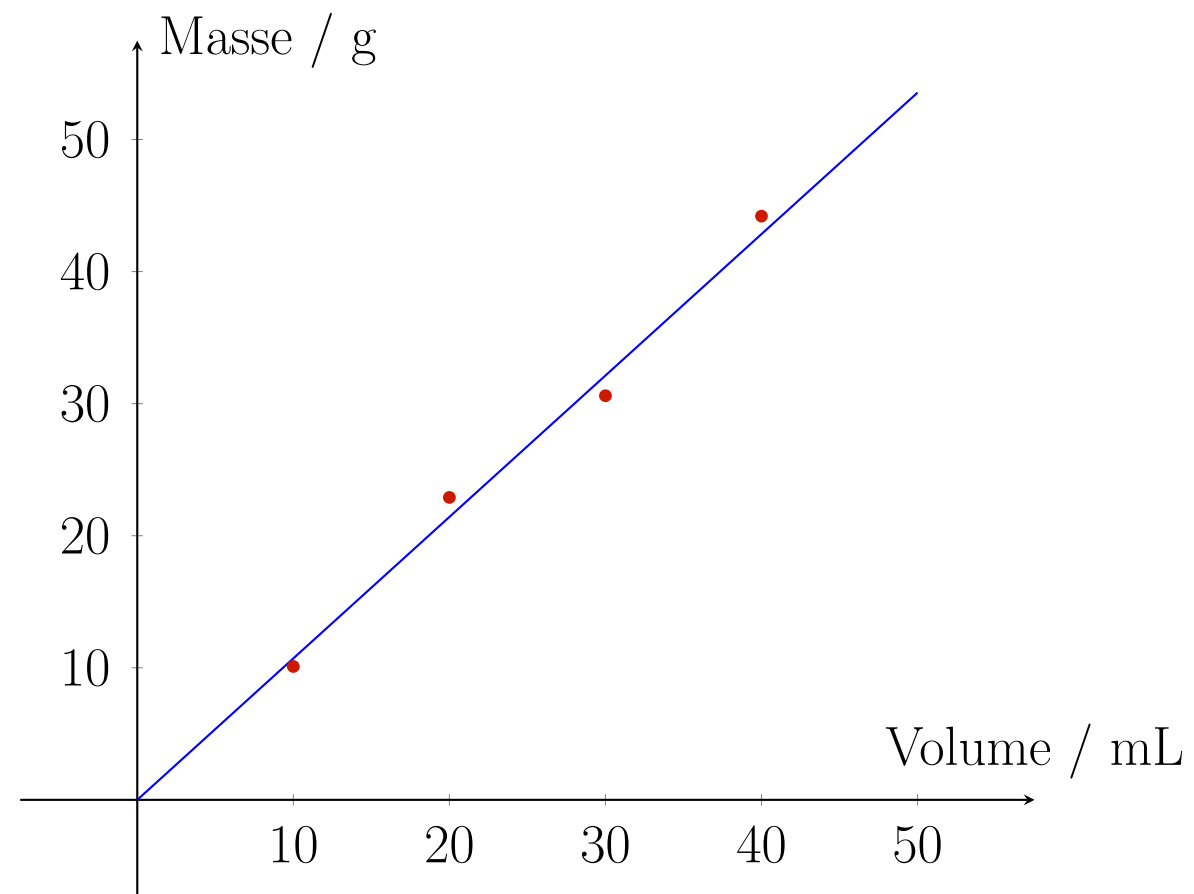
Volume / mL	10	20	30	40
Masse / g	10,6	21,4	32,2	42,9



Ligefrem proportionalitet

Densitet af saltvand

Volume / mL	10	20	30	40
Masse / g	10,6	21,4	32,2	42,9



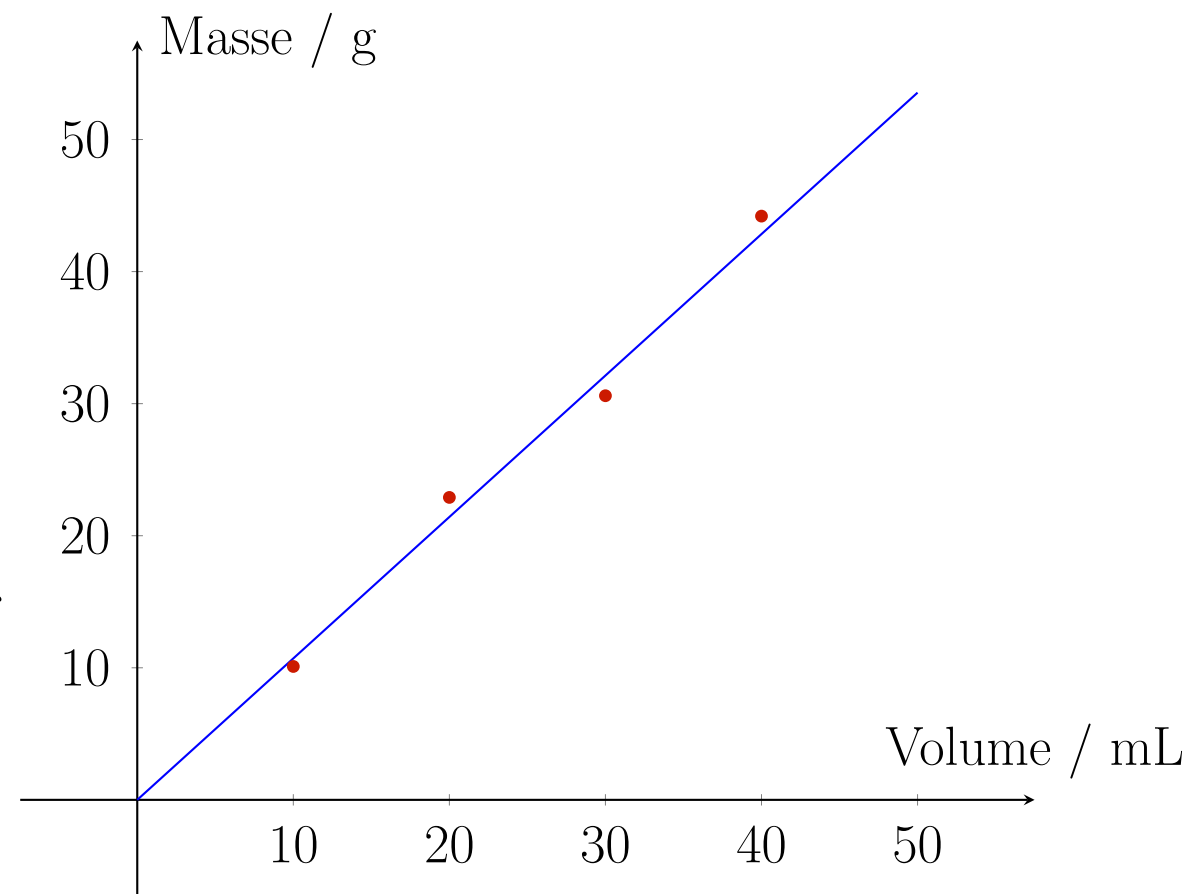
Ligefrem proportionalitet

Densitet af saltvand

Volume / mL	10	20	30	40
Masse / g	10,6	21,4	32,2	42,9

$$y = 1,07 \text{ g/mL} \cdot x$$

x er volumet af saltvand i mL og y er massen af saltvand i g.



Ligefrem proportionalitet

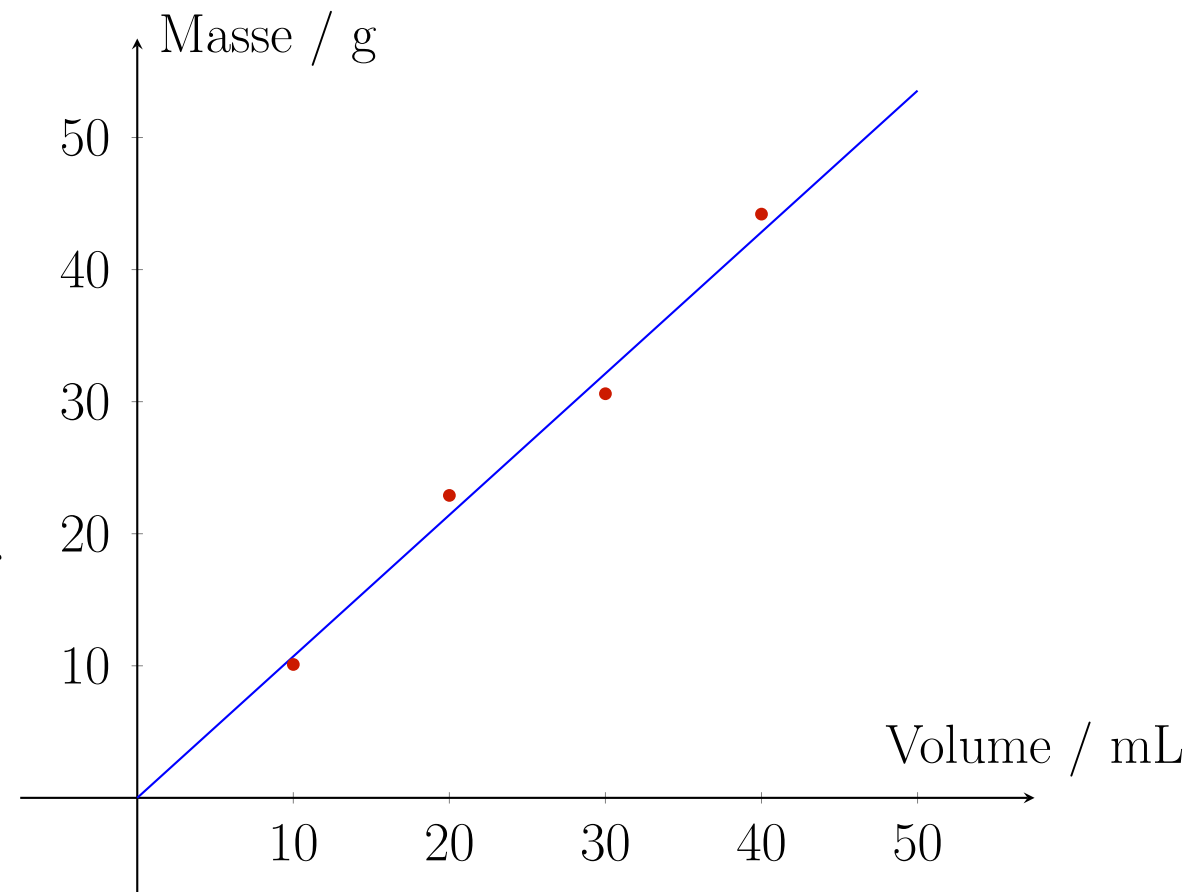
Densitet af saltvand

Volume / mL	10	20	30	40
Masse / g	10,6	21,4	32,2	42,9

$$y = 1,07 \text{ g/mL} \cdot x$$

x er volumet af saltvand i mL og y er massen af saltvand i g.

Hvad vejer 15 mL saltvand?



Ligefrem proportionalitet

Densitet af saltvand

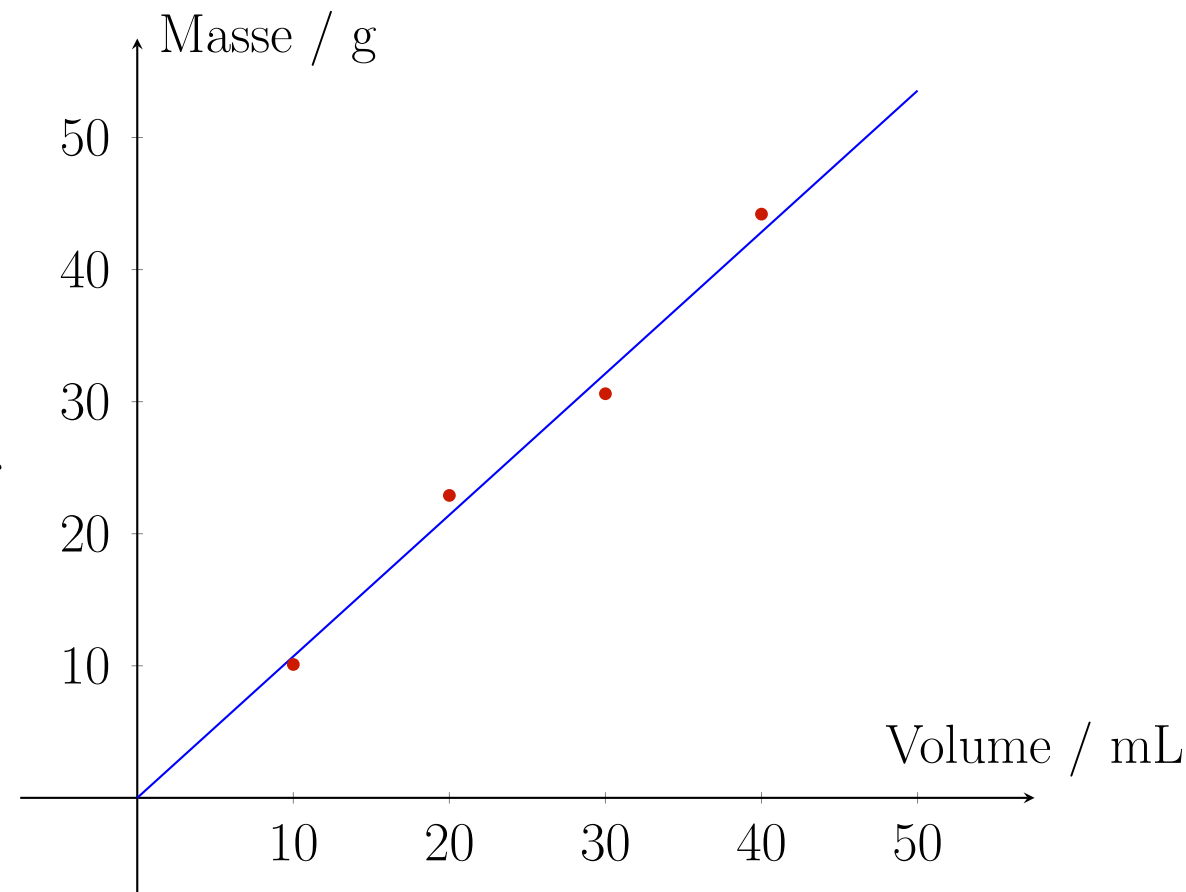
Volume / mL	10	20	30	40
Masse / g	10,6	21,4	32,2	42,9

$$y = 1,07 \text{ g/mL} \cdot x$$

x er volumet af saltvand i mL og y er massen af saltvand i g.

Hvad vejer 15 mL saltvand?

$$y = 1,07 \text{ g/mL} \cdot 15 \text{ mL}$$



Ligefrem proportionalitet

Densitet af saltvand

Volume / mL	10	20	30	40
Masse / g	10,6	21,4	32,2	42,9

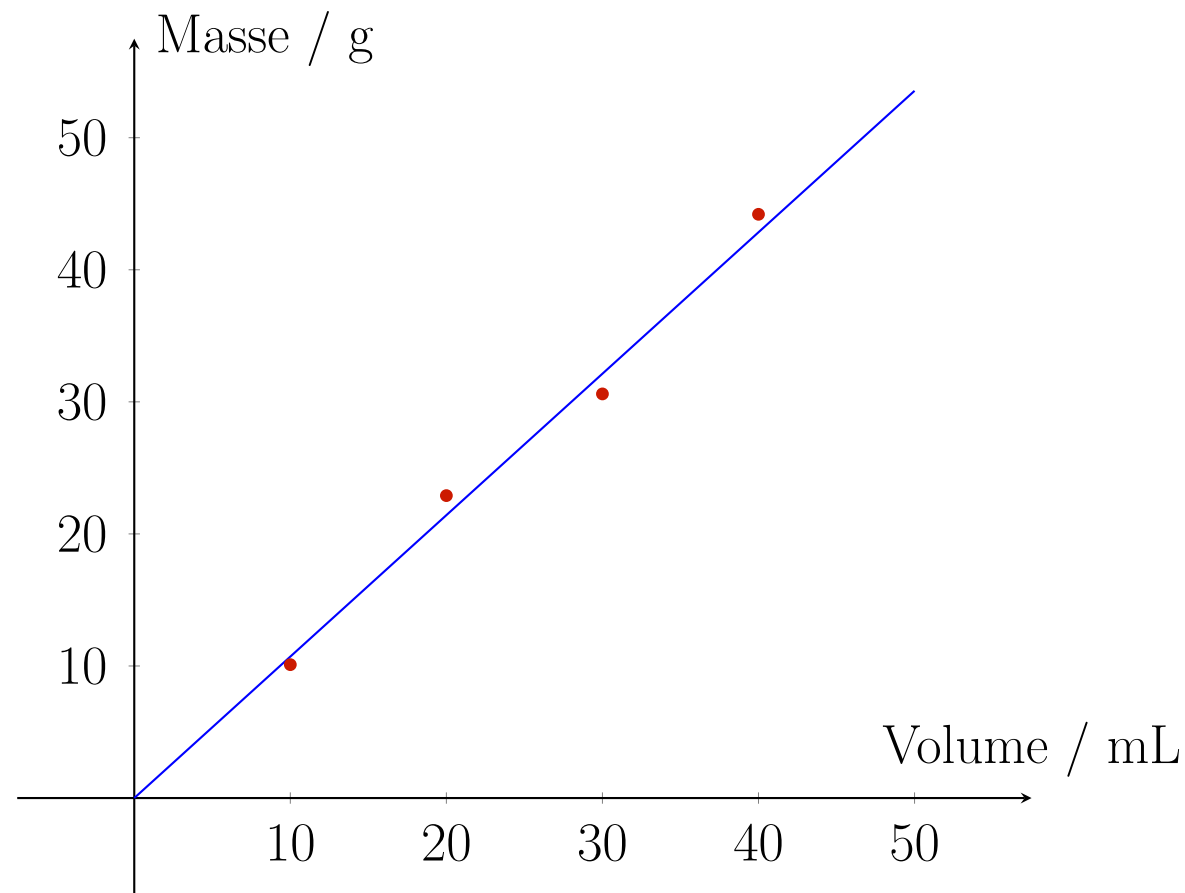
$$y = 1,07 \text{ g/mL} \cdot x$$

x er volumet af saltvand i mL og y er massen af saltvand i g.

Hvad vejer 15 mL saltvand?

$$y = 1,07 \text{ g/mL} \cdot 15 \text{ mL}$$

$$y = 16,1 \text{ g}$$



Ligefrem proportionalitet

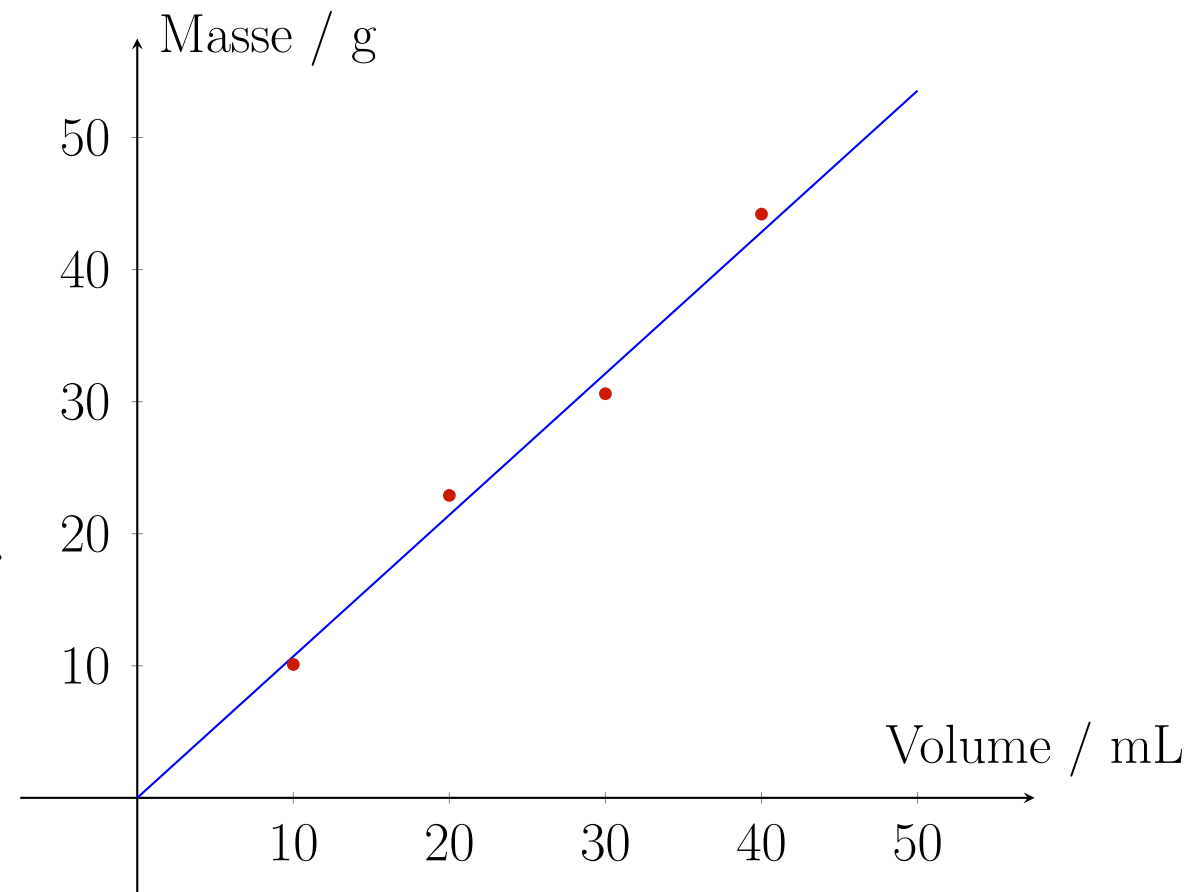
Densitet af saltvand

Volume / mL	10	20	30	40
Masse / g	10,6	21,4	32,2	42,9

$$y = 1,07 \text{ g/mL} \cdot x$$

x er volumet af saltvand i mL og y er massen af saltvand i g.

Hvad fylder 50 g saltvand?



Ligefrem proportionalitet

Densitet af saltvand

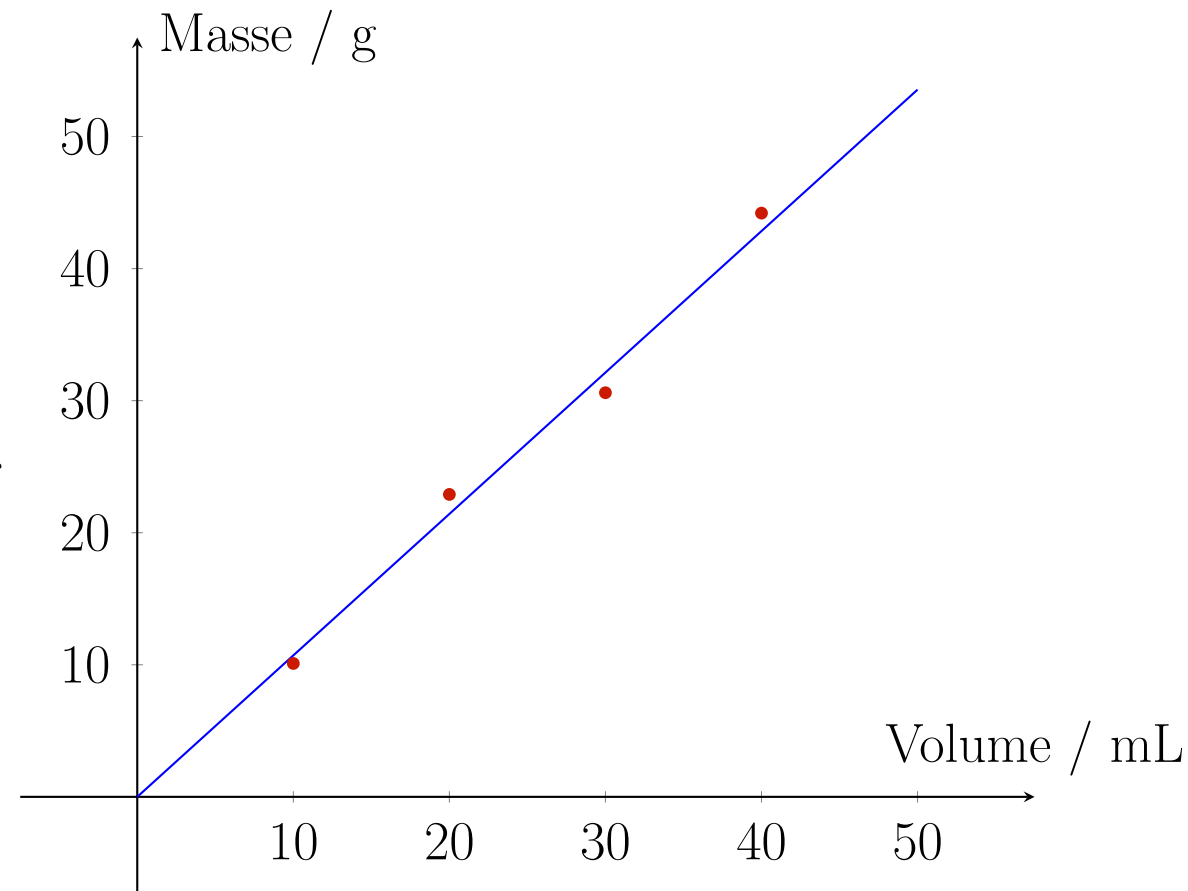
Volume / mL	10	20	30	40
Masse / g	10,6	21,4	32,2	42,9

$$y = 1,07 \text{ g/mL} \cdot x$$

x er volumet af saltvand i mL og y er massen af saltvand i g.

Hvad fylder 50 g saltvand?

$$50 \text{ g} = 1,07 \text{ g/mL} \cdot x$$



Ligefrem proportionalitet

Densitet af saltvand

Volume / mL	10	20	30	40
Masse / g	10,6	21,4	32,2	42,9

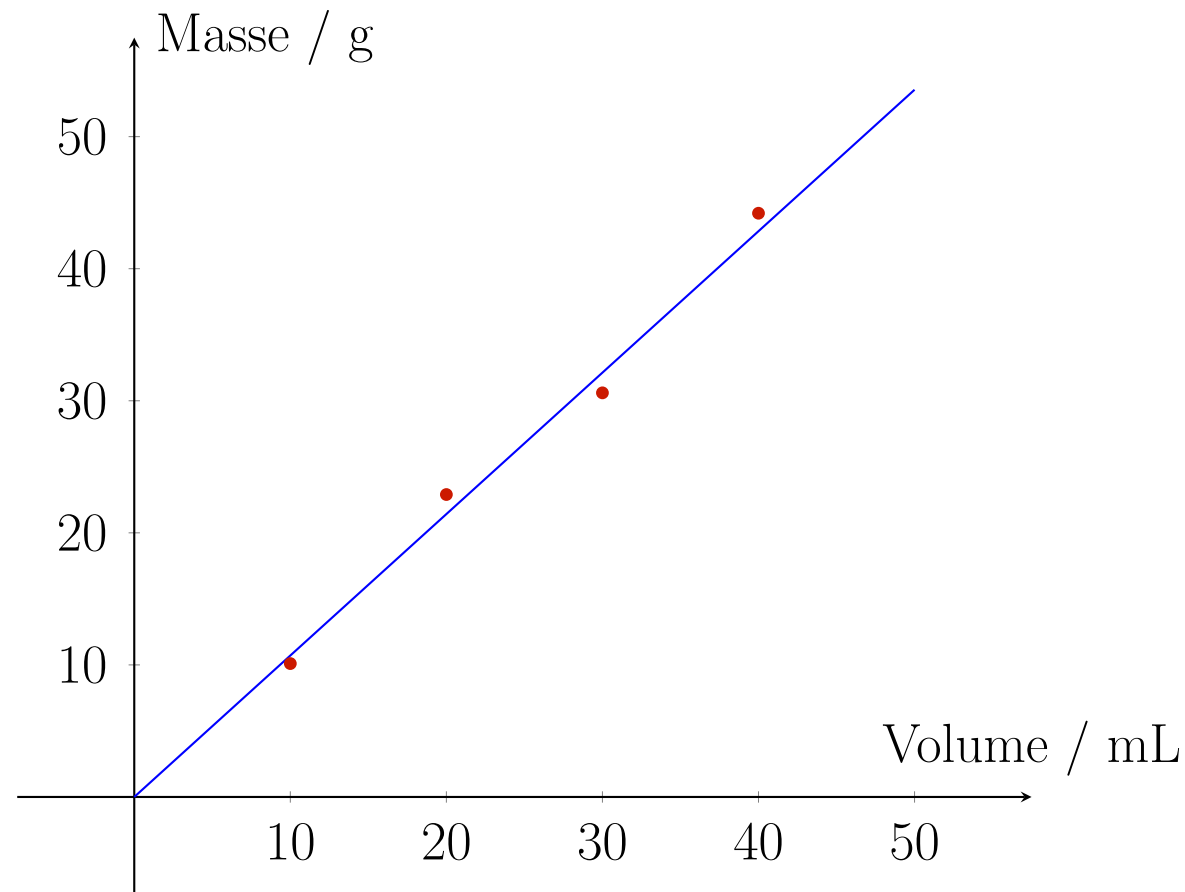
$$y = 1,07 \text{ g/mL} \cdot x$$

x er volumet af saltvand i mL og y er massen af saltvand i g.

Hvad fylder 50 g saltvand?

$$50 \text{ g} = 1,07 \text{ g/mL} \cdot x$$

$$\frac{50 \text{ g}}{1,07 \text{ g/mL}} = x$$



Ligefrem proportionalitet

Densitet af saltvand

Volume / mL	10	20	30	40
Masse / g	10,6	21,4	32,2	42,9

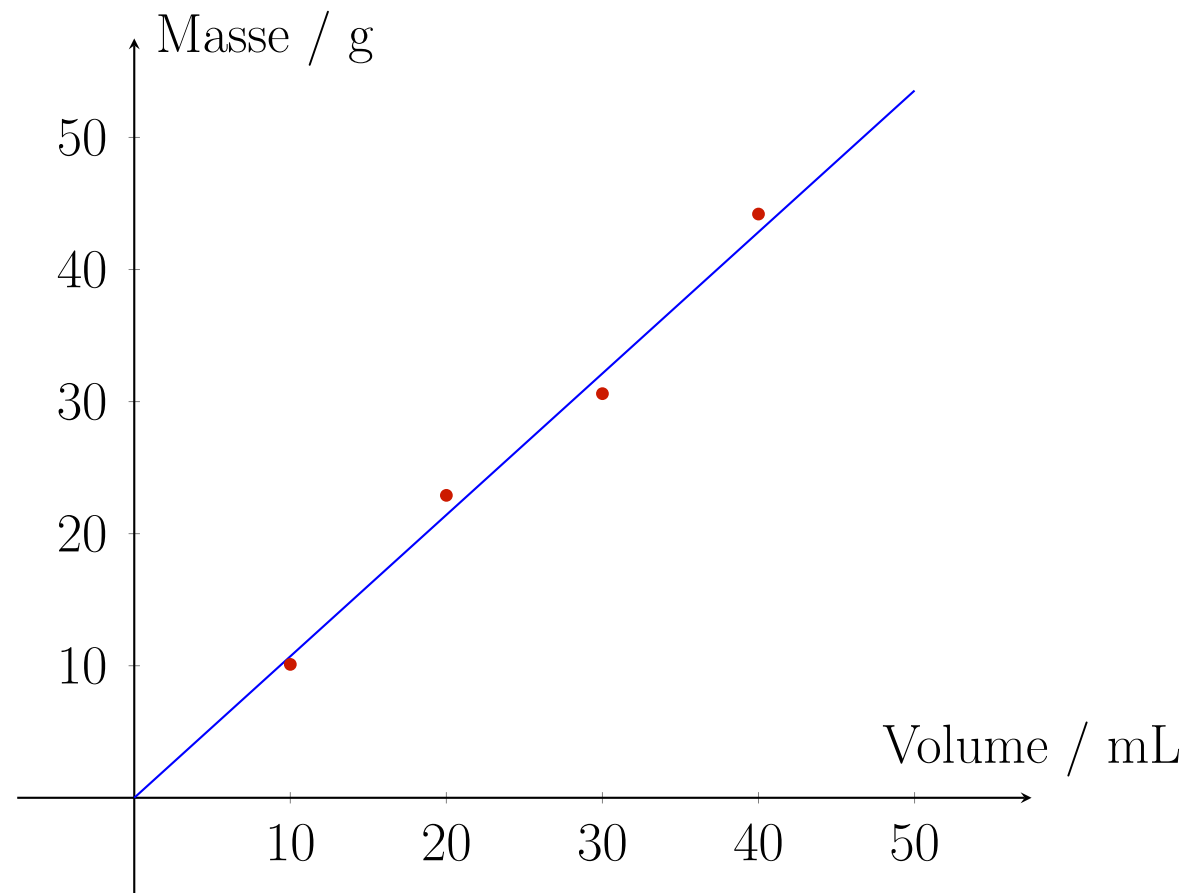
$$y = 1,07 \text{ g/mL} \cdot x$$

x er volumet af saltvand i mL og y er massen af saltvand i g.

Hvad fylder 50 g saltvand?

$$\frac{50 \text{ g}}{1,07 \text{ g/mL}} = x$$

$$47 \text{ mL} = x$$



Ligefrem proportionalitet

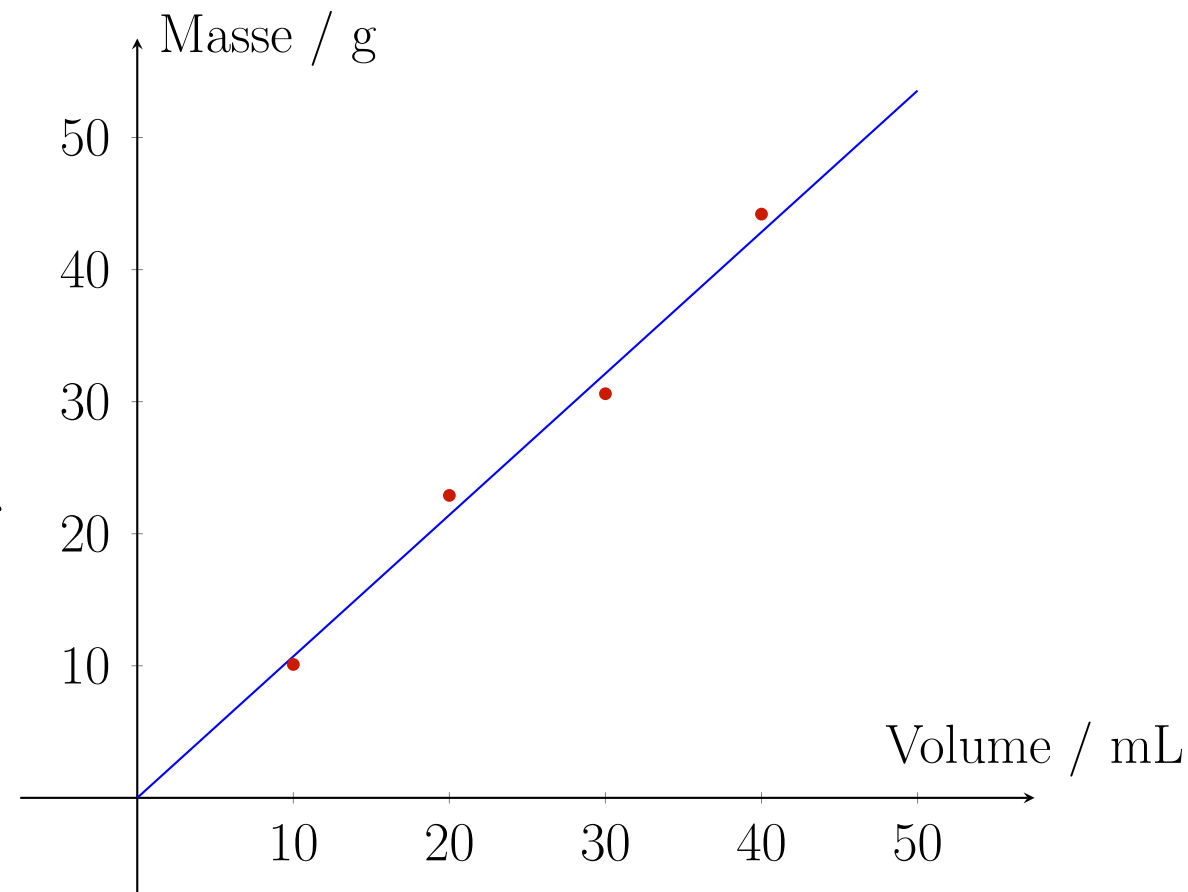
Densitet af saltvand

Volume / mL	10	20	30	40
Masse / g	10,6	21,4	32,2	42,9

$$y = 1,07 \text{ g/mL} \cdot x$$

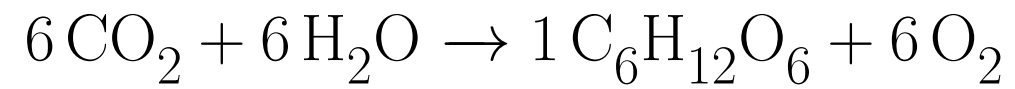
x er volumet af saltvand i mL og y er massen af saltvand i g.

$$m = \rho \cdot V$$



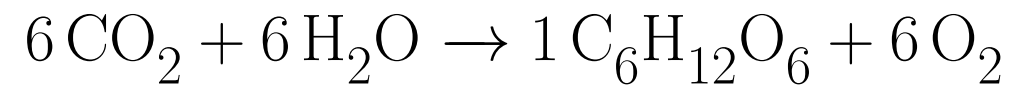
Ligefrem proportionalitet

Fotosyntese



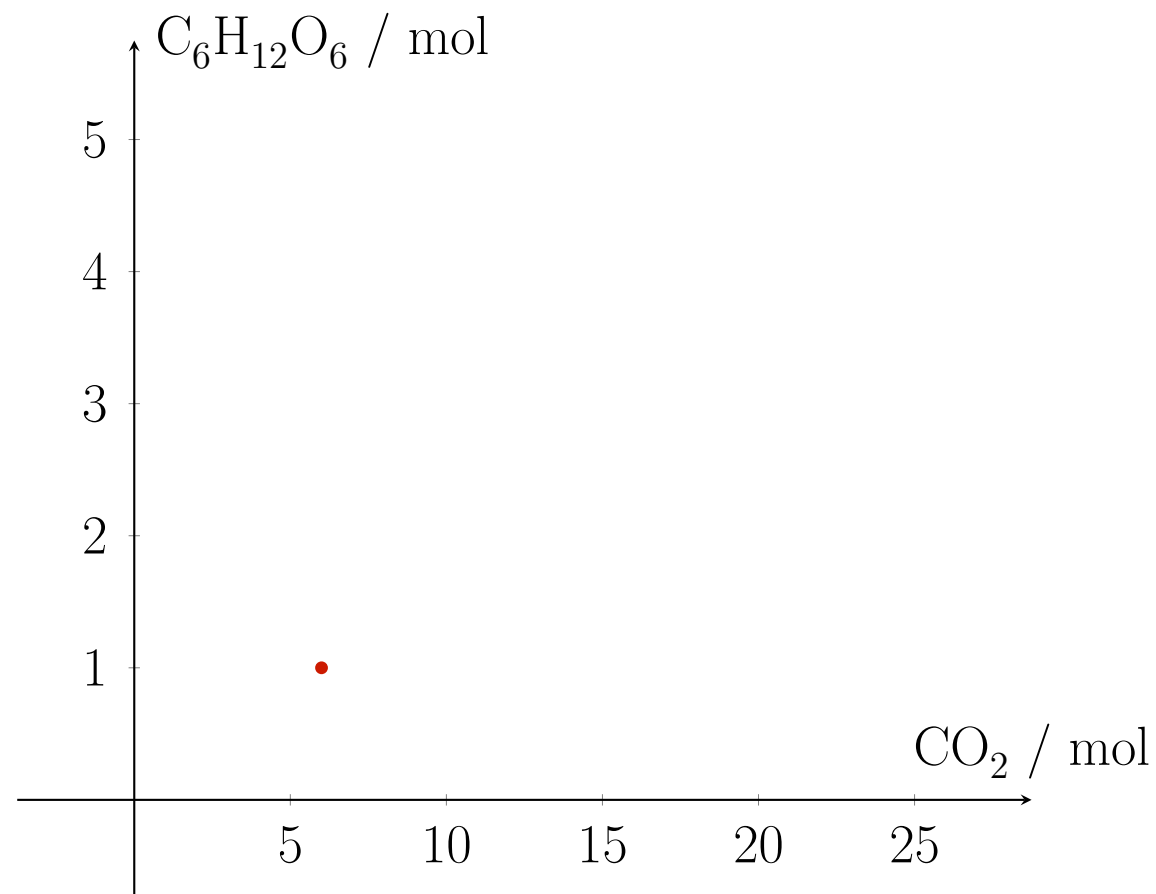
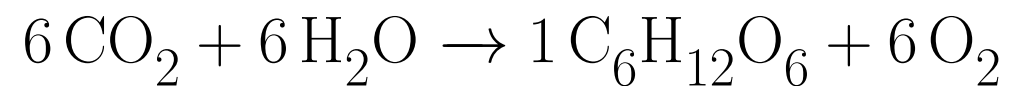
Ligefrem proportionalitet

Fotosyntese



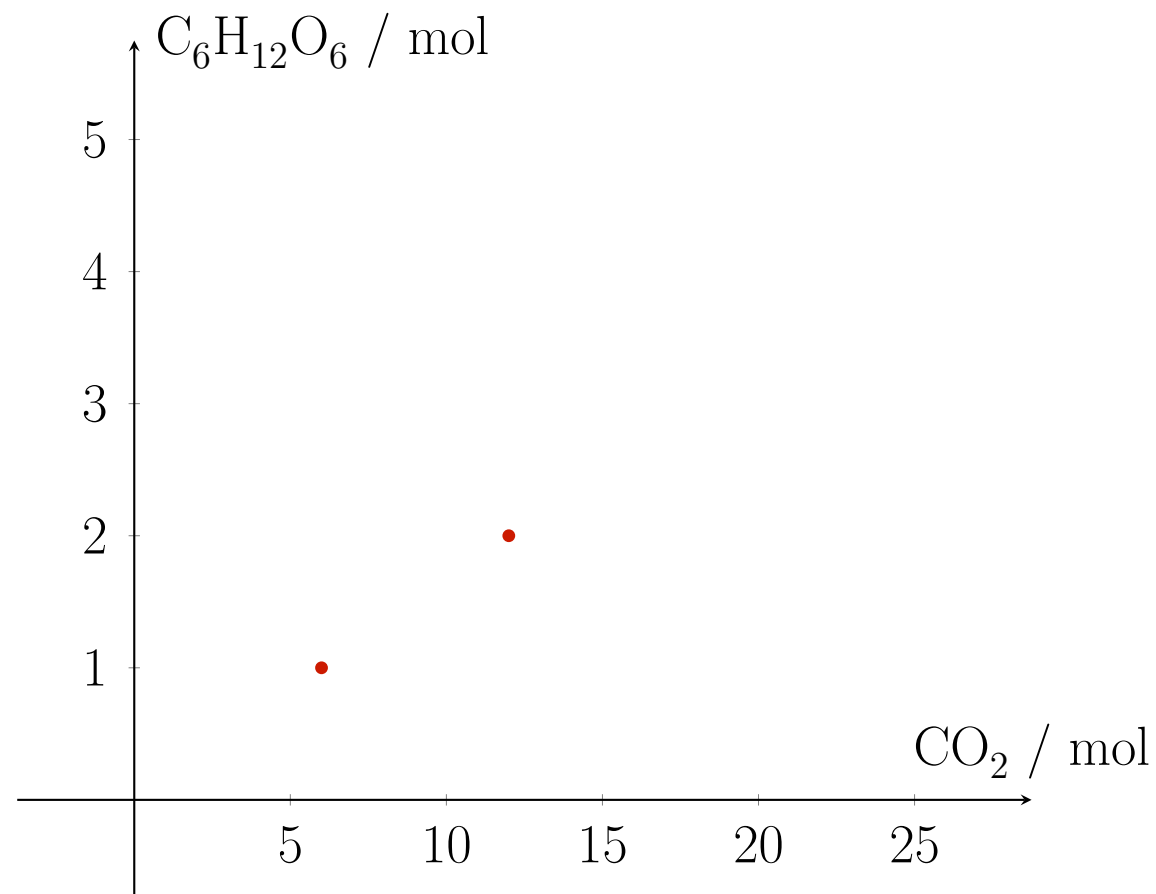
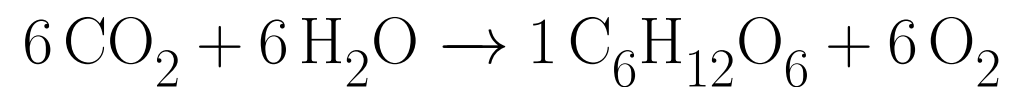
Ligefrem proportionalitet

Fotosyntese



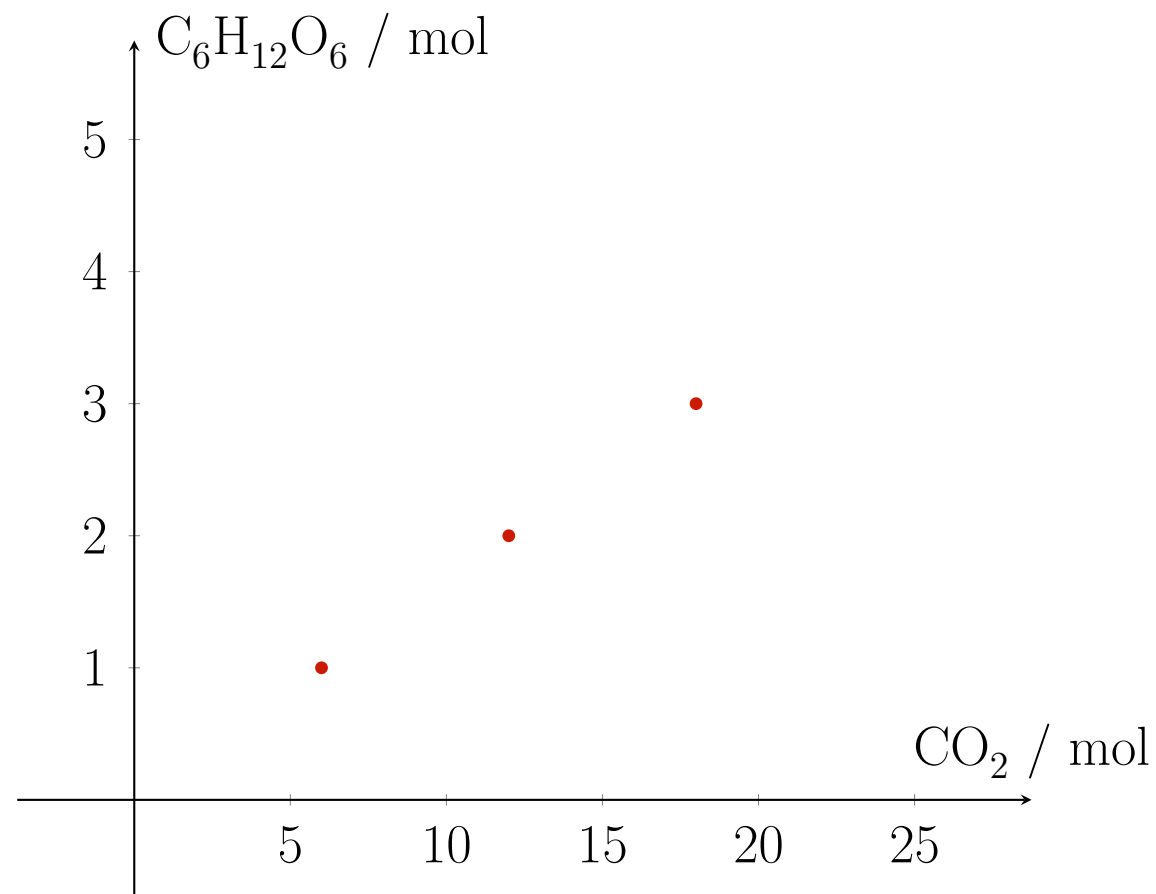
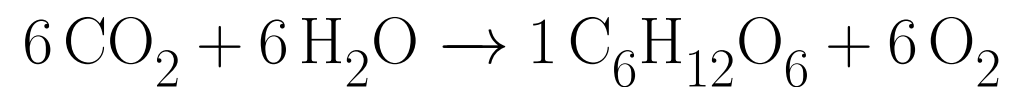
Ligefrem proportionalitet

Fotosyntese



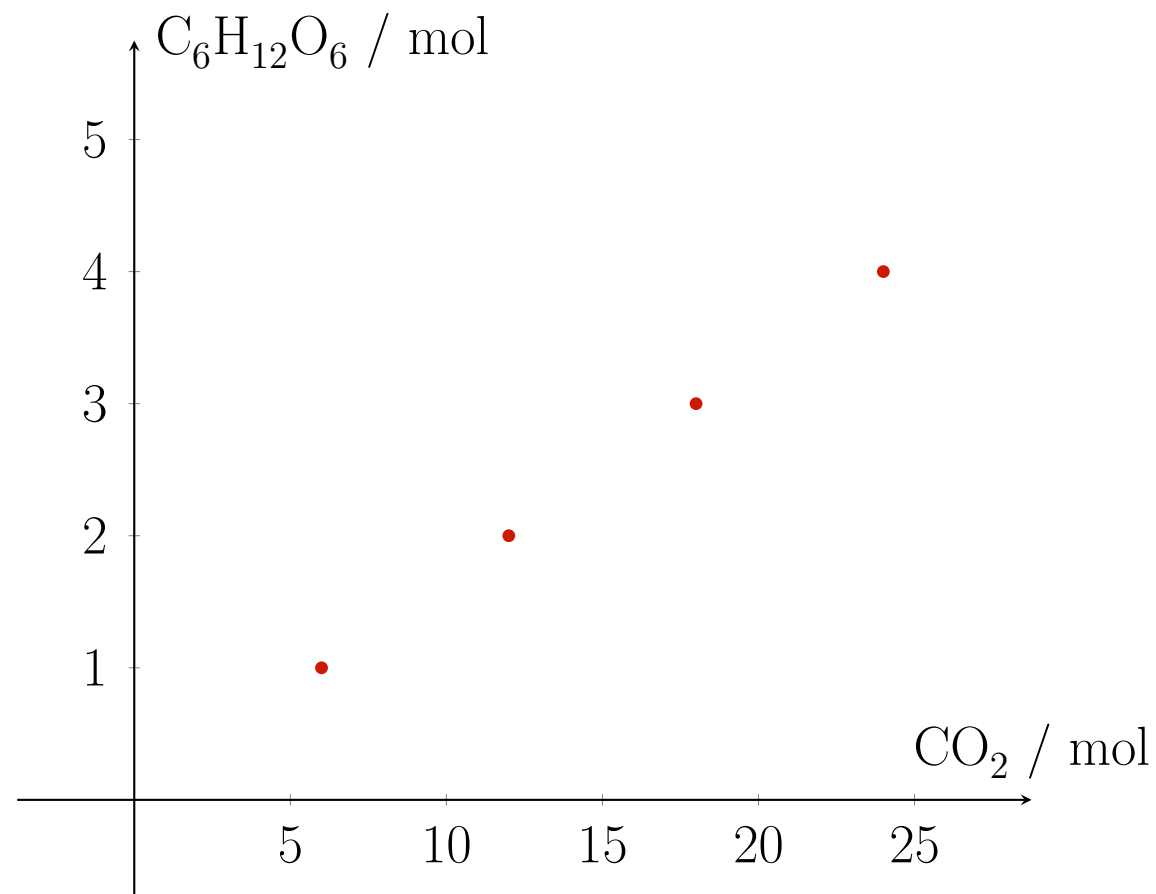
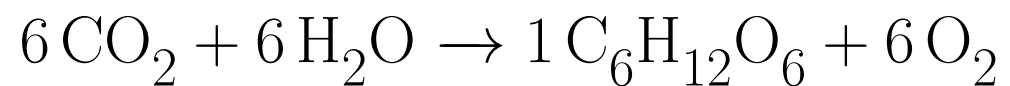
Ligefrem proportionalitet

Fotosyntese



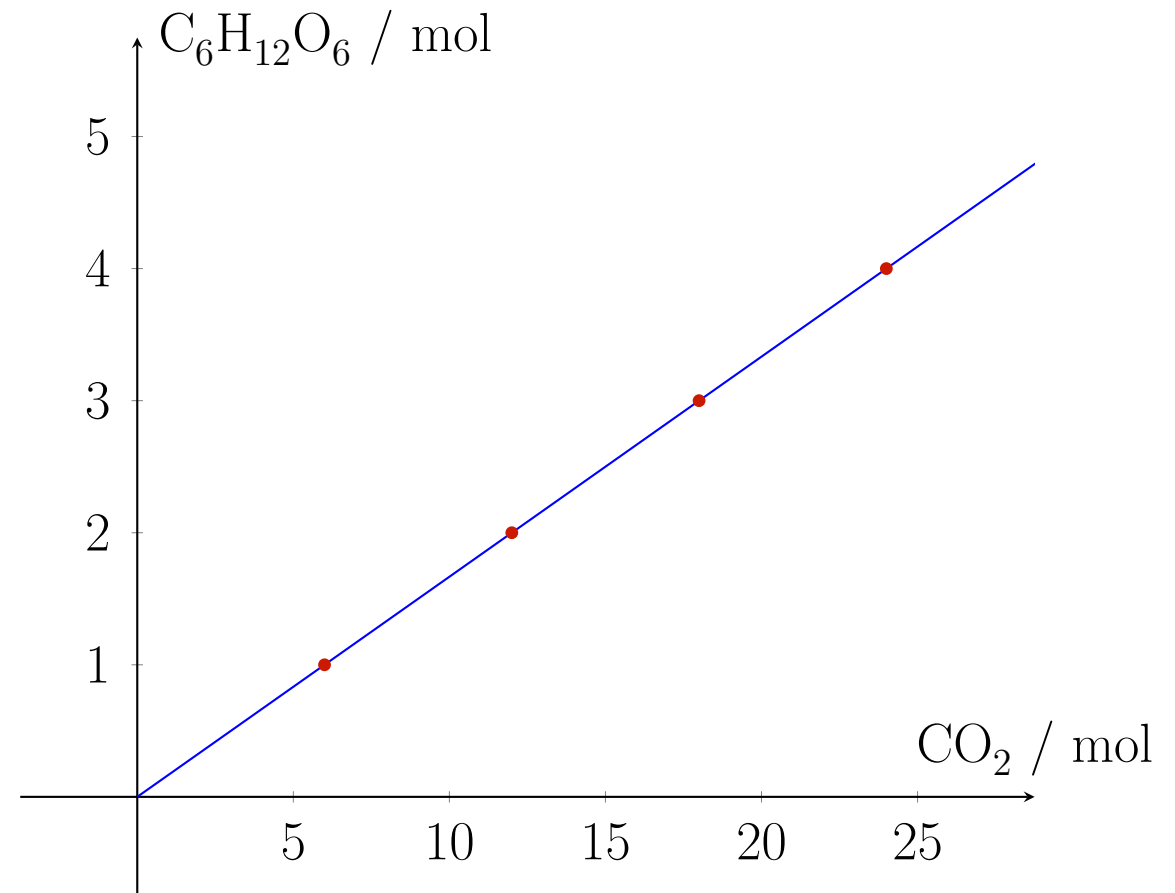
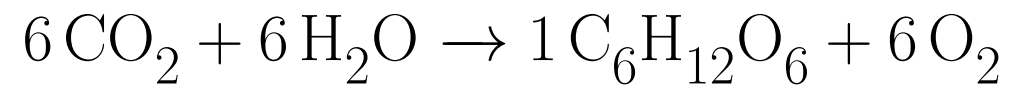
Ligefrem proportionalitet

Fotosyntese



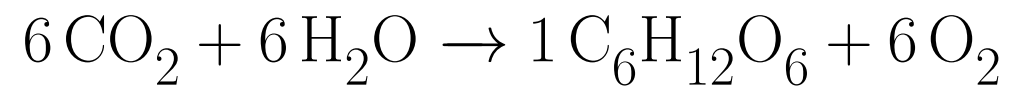
Ligefrem proportionalitet

Fotosyntese

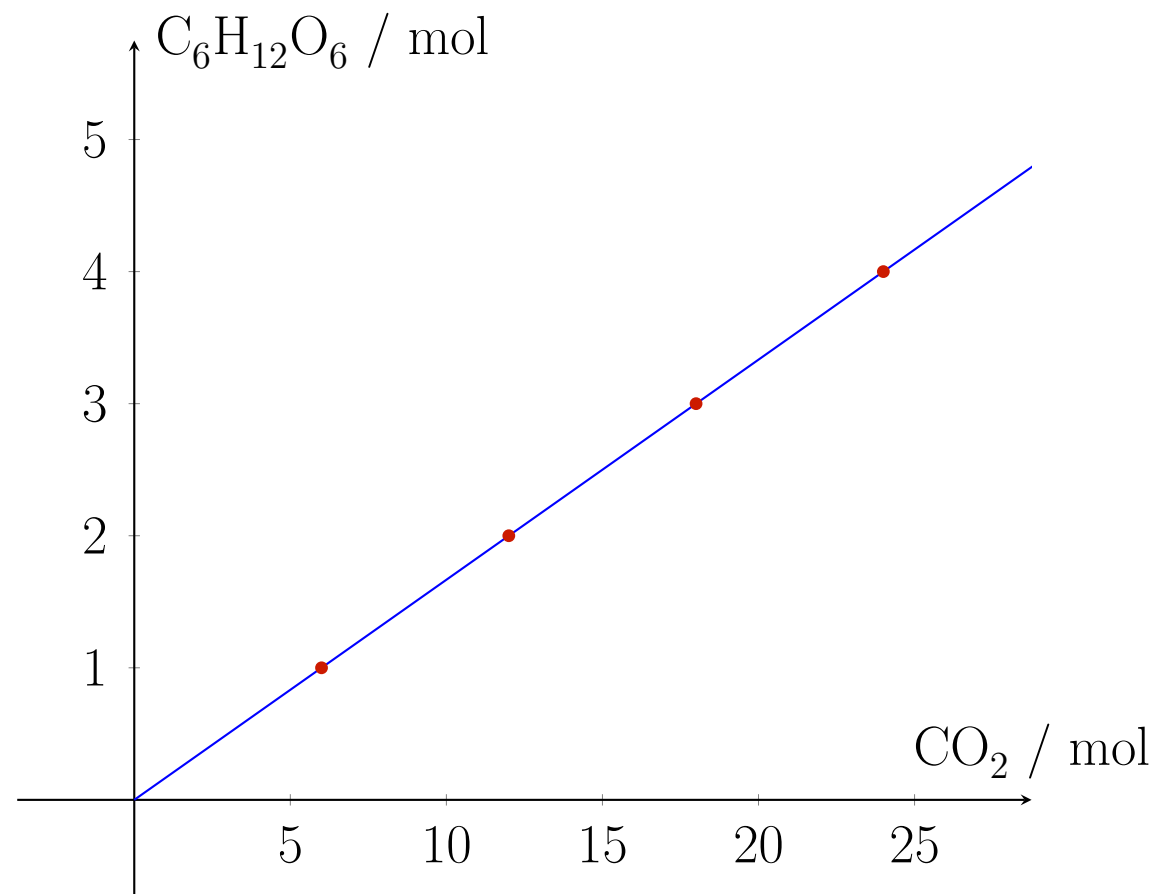


Ligefrem proportionalitet

Fotosyntese

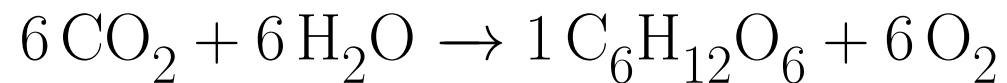


$$a = \frac{y_1 - y_2}{x_1 - x_2}$$



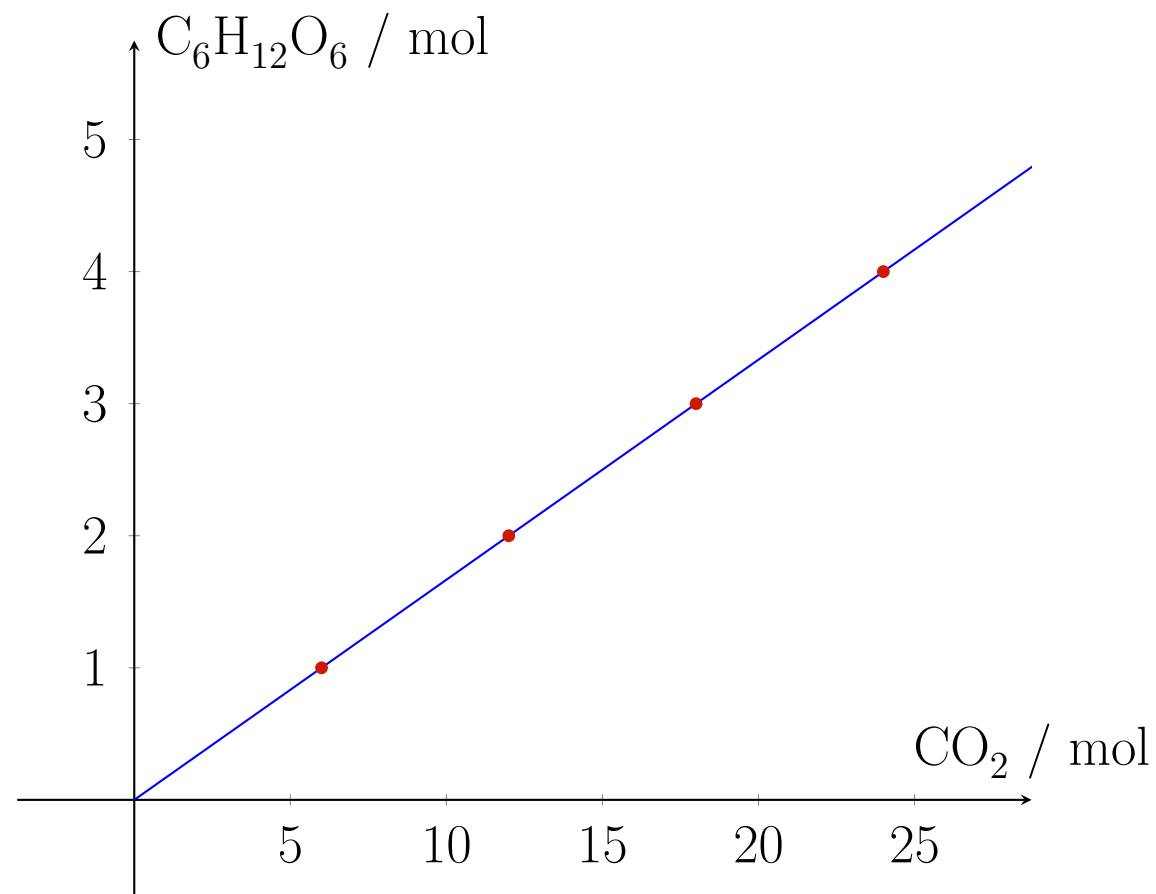
Ligefrem proportionalitet

Fotosyntese



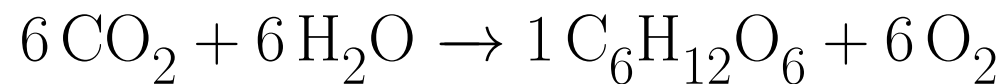
$$a = \frac{y_1 - y_2}{x_1 - x_2}$$

$$a = \frac{2 - 4}{12 - 24}$$



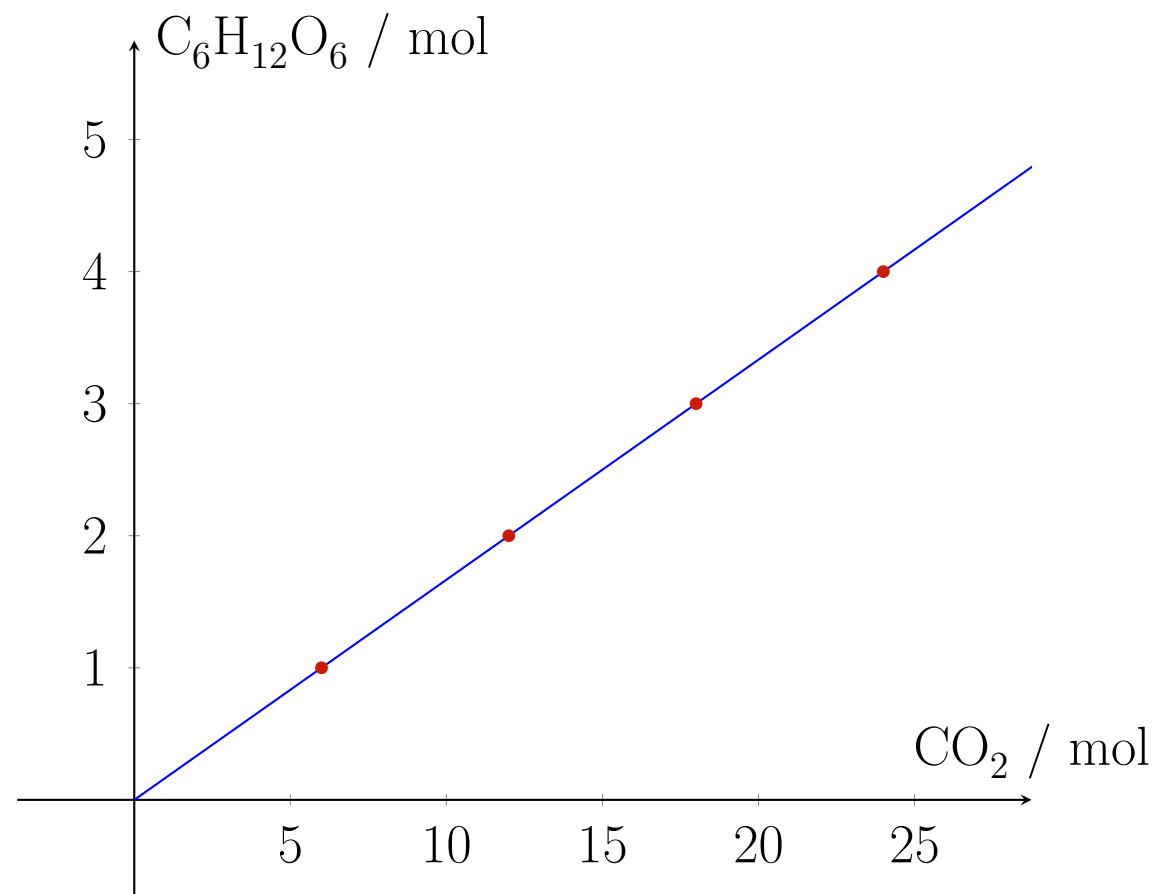
Ligefrem proportionalitet

Fotosyntese



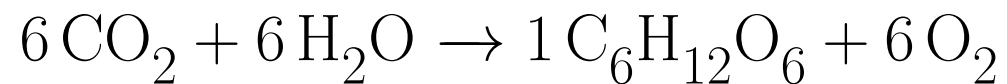
$$a = \frac{2 - 4}{12 - 24}$$

$$a = \frac{-2}{-12}$$



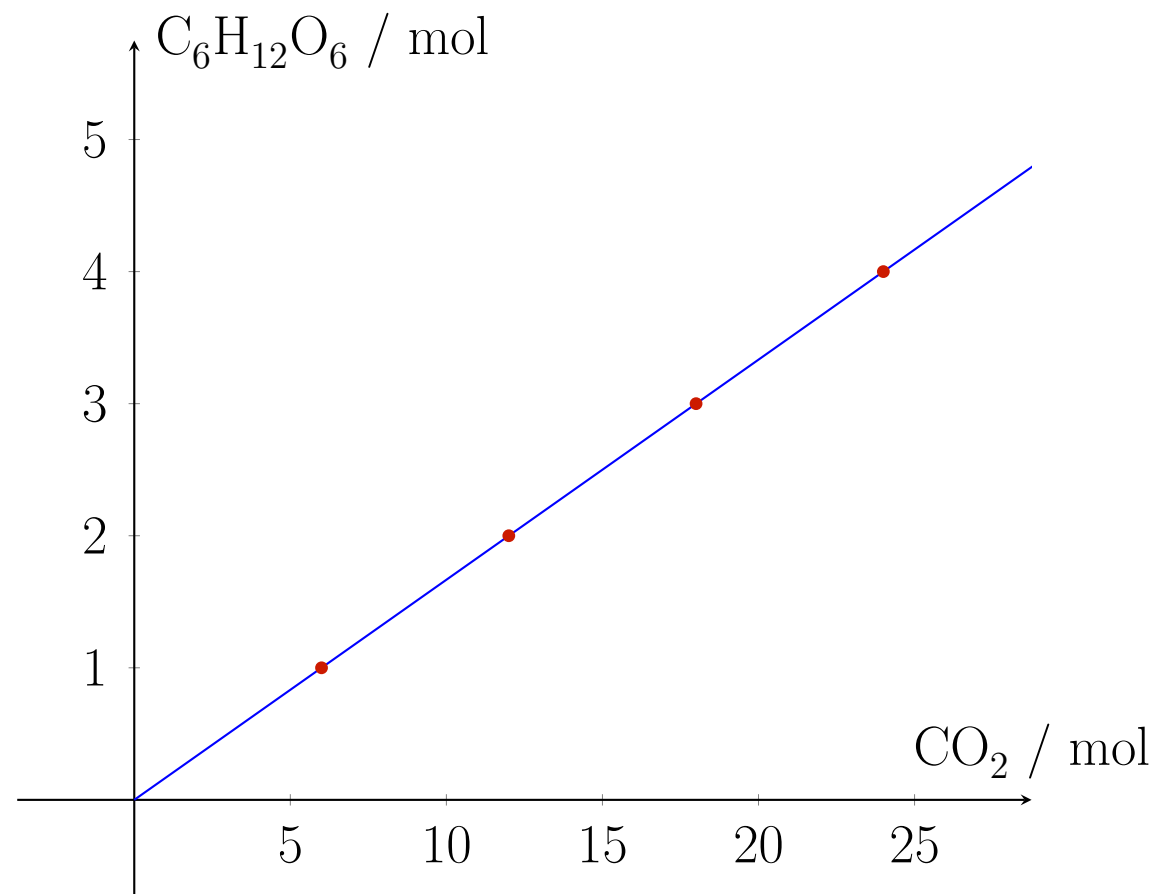
Ligefrem proportionalitet

Fotosyntese



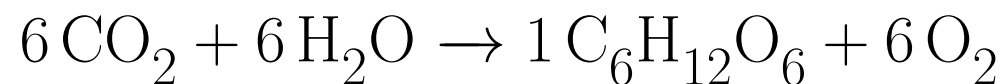
$$a = \frac{-2}{-12}$$

$$a = \frac{1}{6}$$



Ligefrem proportionalitet

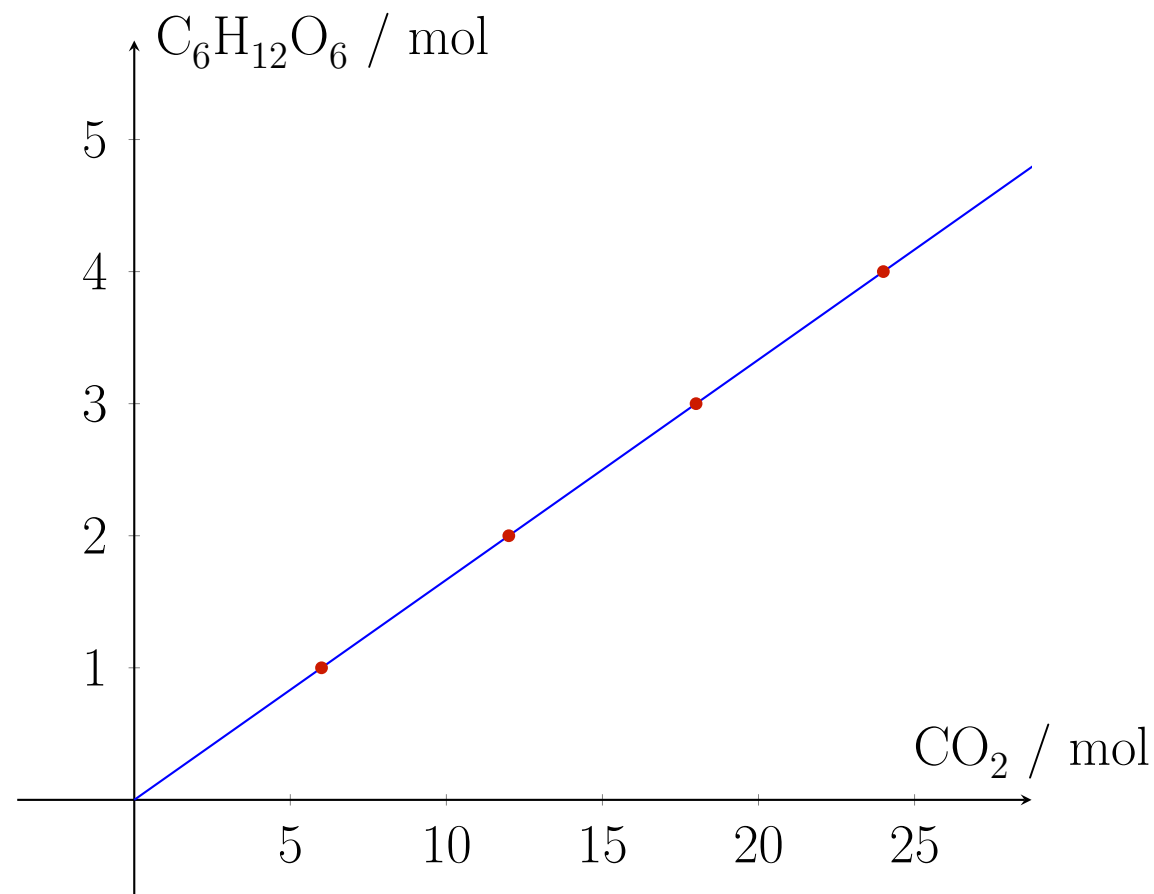
Fotosyntese



$$a = \frac{1}{6}$$

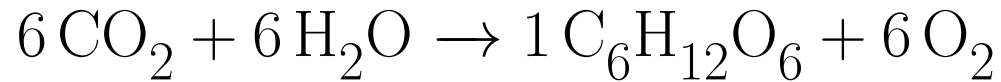
$$y = \frac{1}{6} \cdot x$$

x er stofmængden af CO_2 og y er stofmængden af $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$



Ligefrem proportionalitet

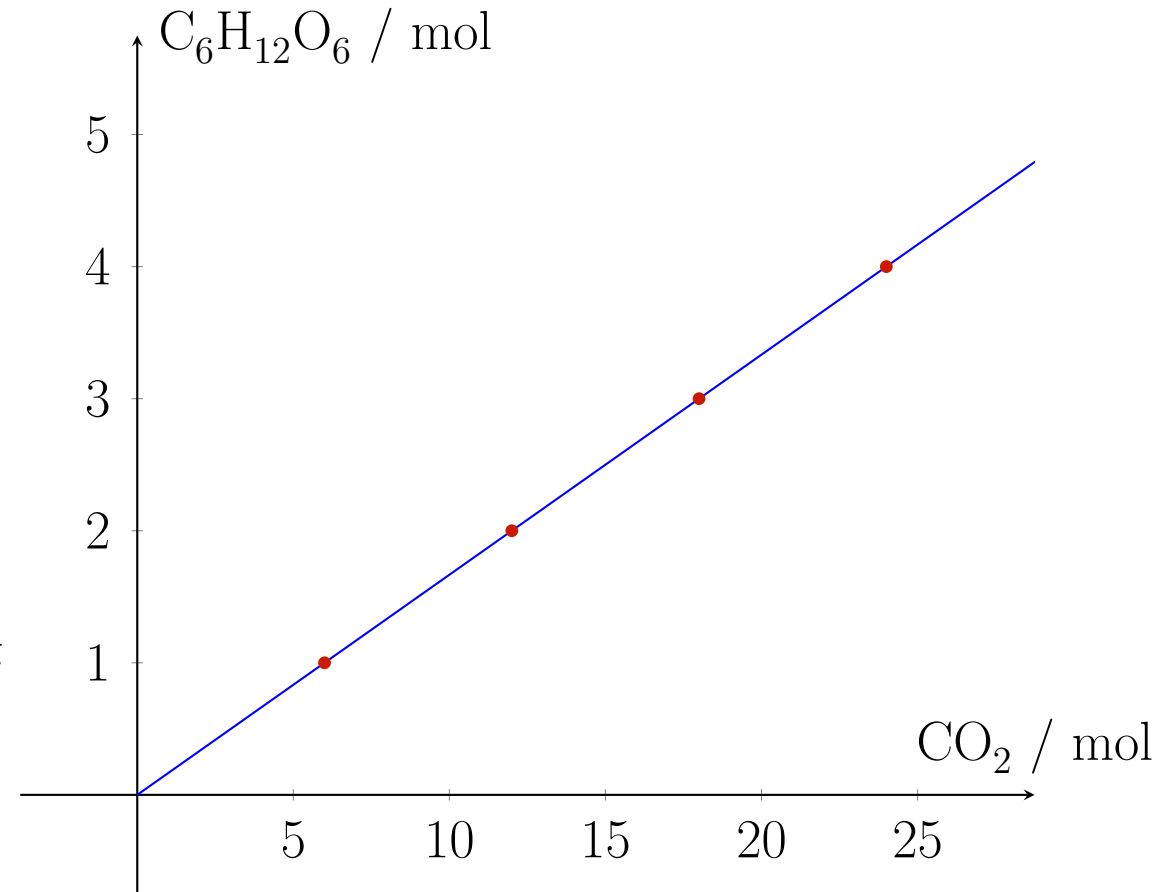
Fotosyntese



$$y = \frac{1}{6} \cdot x$$

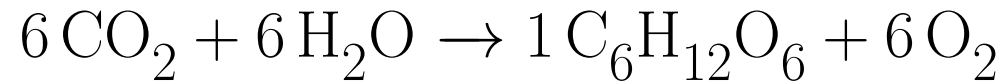
x er stofmængden af CO_2 og y er stofmængden af $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

Hvor mange mol $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ kan der laves af 0,43 mol CO_2 ?



Ligefrem proportionalitet

Fotosyntese

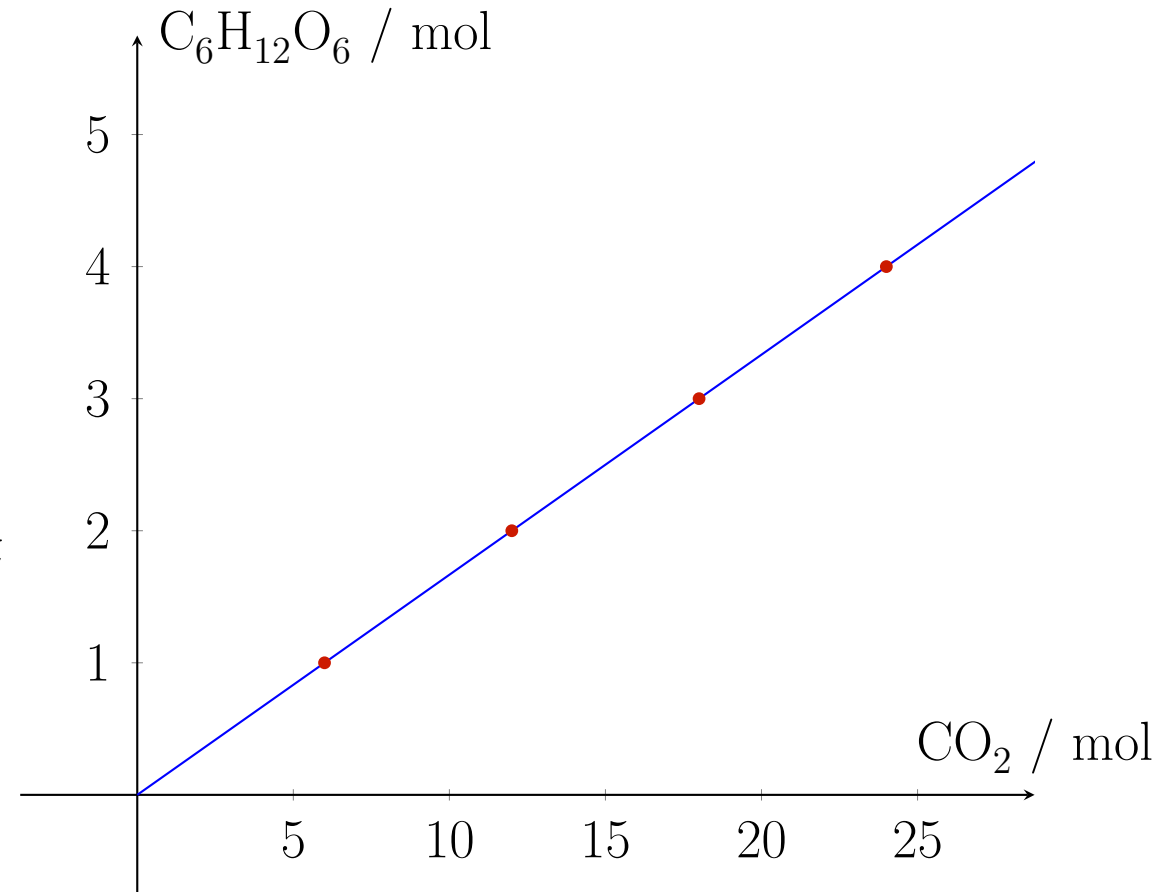


$$y = \frac{1}{6} \cdot x$$

x er stofmængden af CO_2 og y er stofmængden af $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

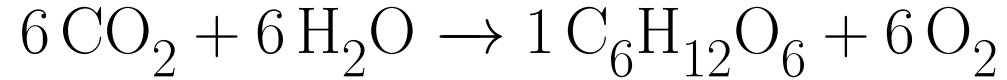
Hvor mange mol $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ kan der laves af 0,43 mol CO_2 ?

$$y = \frac{1}{6} \cdot 0,43 \text{ mol}$$



Ligefrem proportionalitet

Fotosyntese



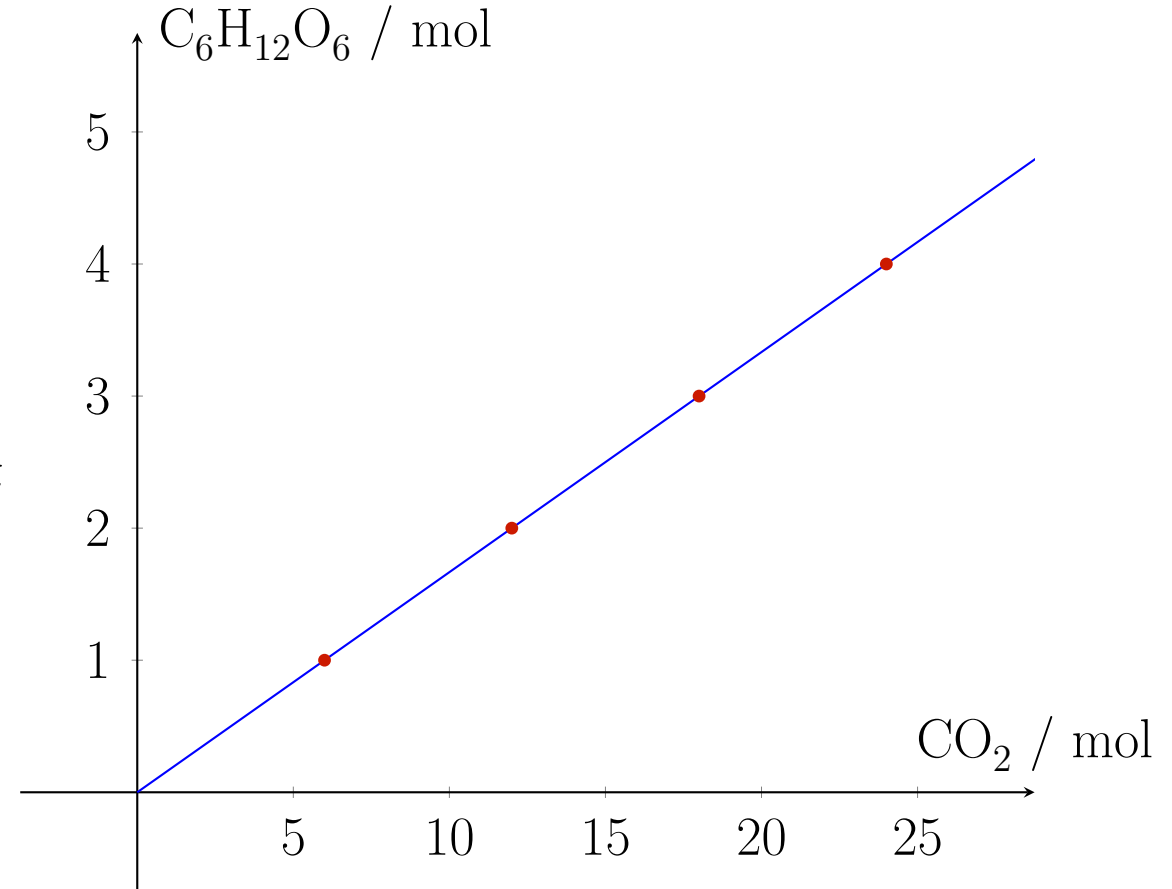
$$y = \frac{1}{6} \cdot x$$

x er stofmængden af CO_2 og y er stofmængden af $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

Hvor mange mol $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ kan der laves af 0,43 mol CO_2 ?

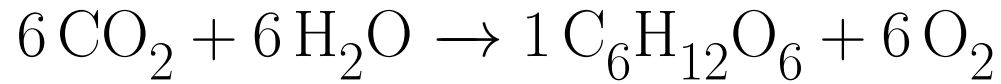
$$y = \frac{1}{6} \cdot 0,43 \text{ mol}$$

$$y = 0,072 \text{ mol}$$



Ligefrem proportionalitet

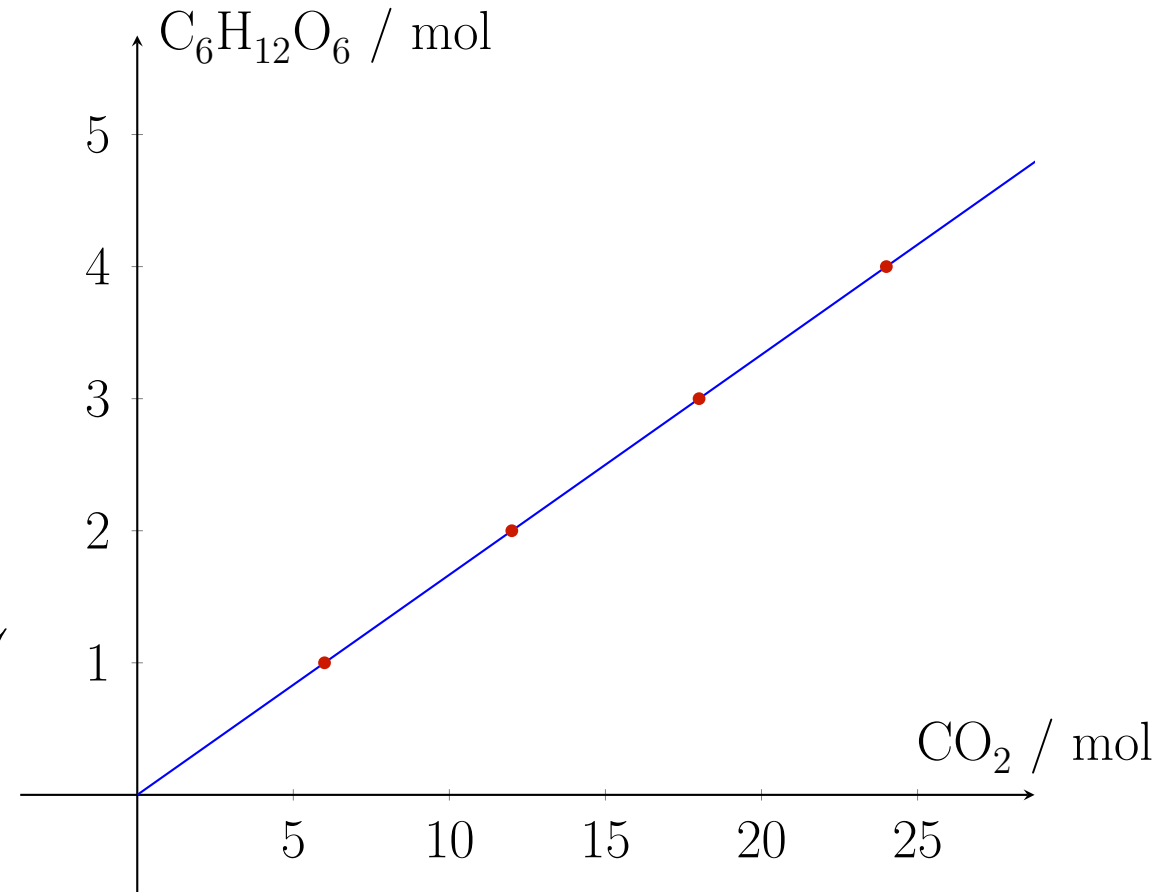
Fotosyntese



$$y = \frac{1}{6} \cdot x$$

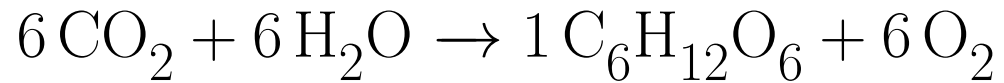
x er stofmængden af CO_2 og y er stofmængden af $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

Hvor mange mol CO_2 skal der til at lave 1,7 mol $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$?



Ligefrem proportionalitet

Fotosyntese

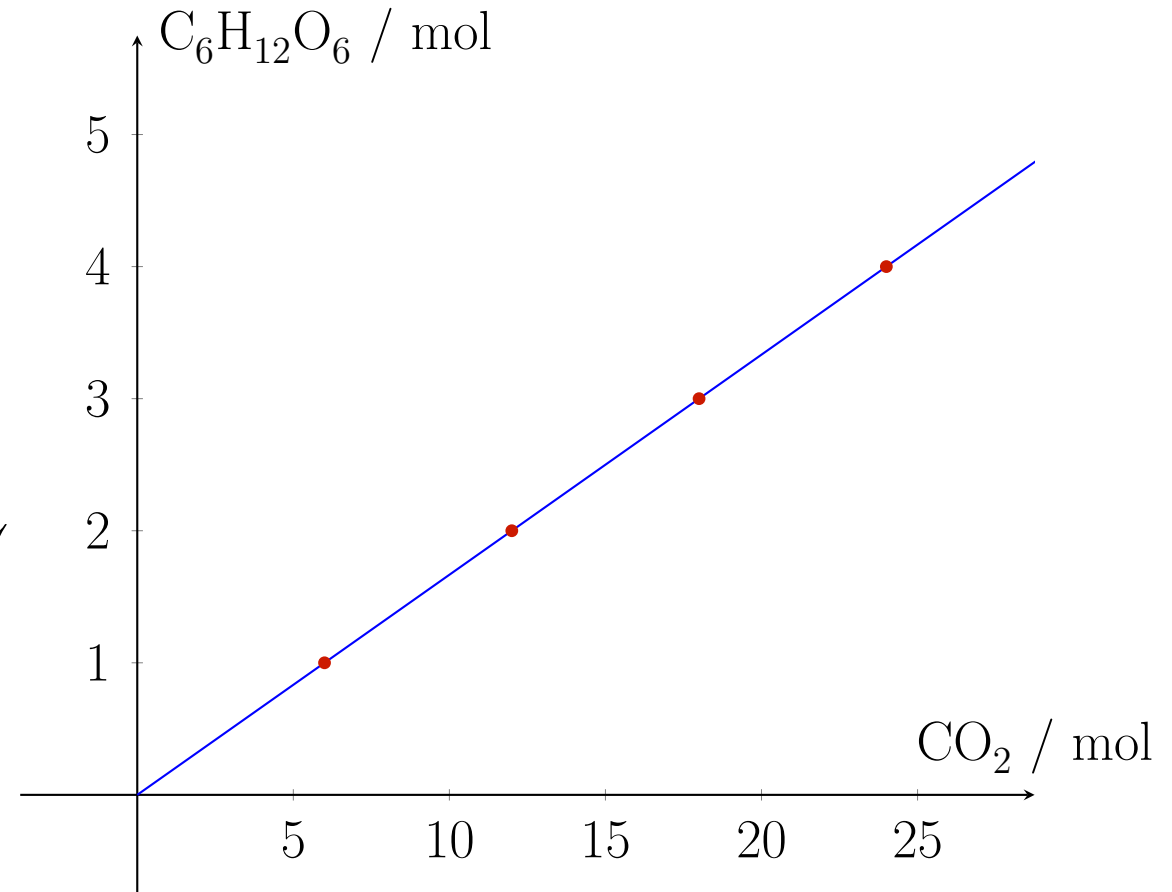


$$y = \frac{1}{6} \cdot x$$

x er stofmængden af CO_2 og y er stofmængden af $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

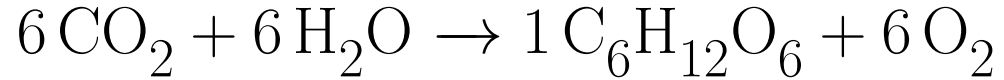
Hvor mange mol CO_2 skal der til at lave 1,7 mol $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$?

$$1,7 \text{ mol} = \frac{1}{6} \cdot x$$



Ligefrem proportionalitet

Fotosyntese



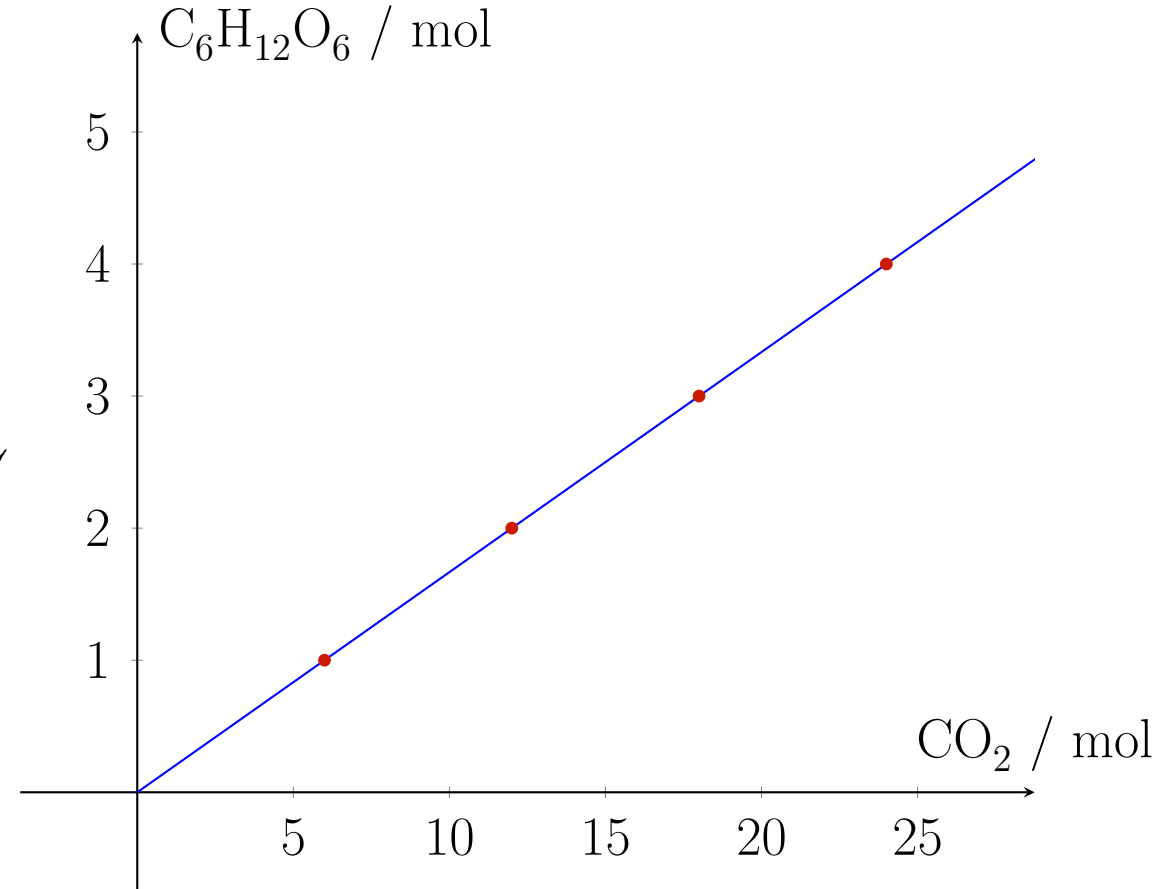
$$y = \frac{1}{6} \cdot x$$

x er stofmængden af CO_2 og y er stofmængden af $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

Hvor mange mol CO_2 skal der til at lave 1,7 mol $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$?

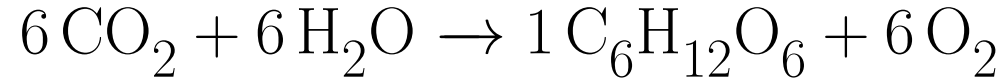
$$1,7 \text{ mol} = \frac{1}{6} \cdot x$$

$$1,7 \text{ mol} \cdot 6 = x$$



Ligefrem proportionalitet

Fotosyntese



$$y = \frac{1}{6} \cdot x$$

x er stofmængden af CO_2 og y er stofmængden af $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

Hvor mange mol CO_2 skal der til at lave 1,7 mol $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$?

$$1,7 \text{ mol} = \frac{1}{6} \cdot x$$

$$1,7 \text{ mol} \cdot 6 = x$$

$$10,2 \text{ mol} = x$$

