

MAT-0001 Brukerkurs i matematikk

Prosjekt 2

Amund H. Strøm, Morten Jansen, og Henrik Haatuft

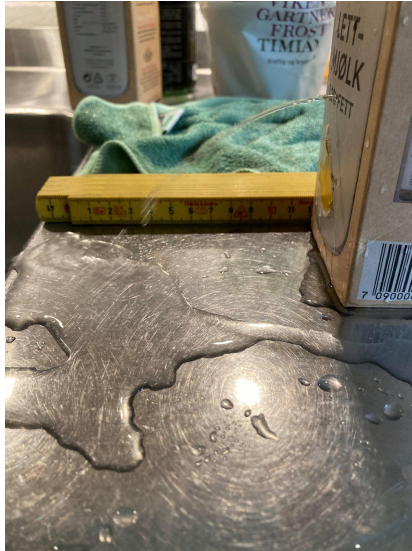
Oktober 24.2021

OPPGAVE 4 a)

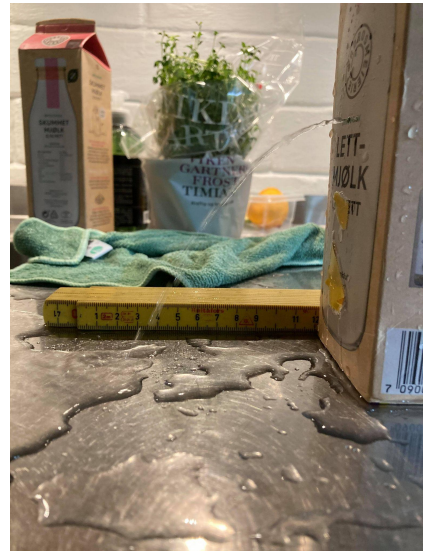
Målepunkt: A



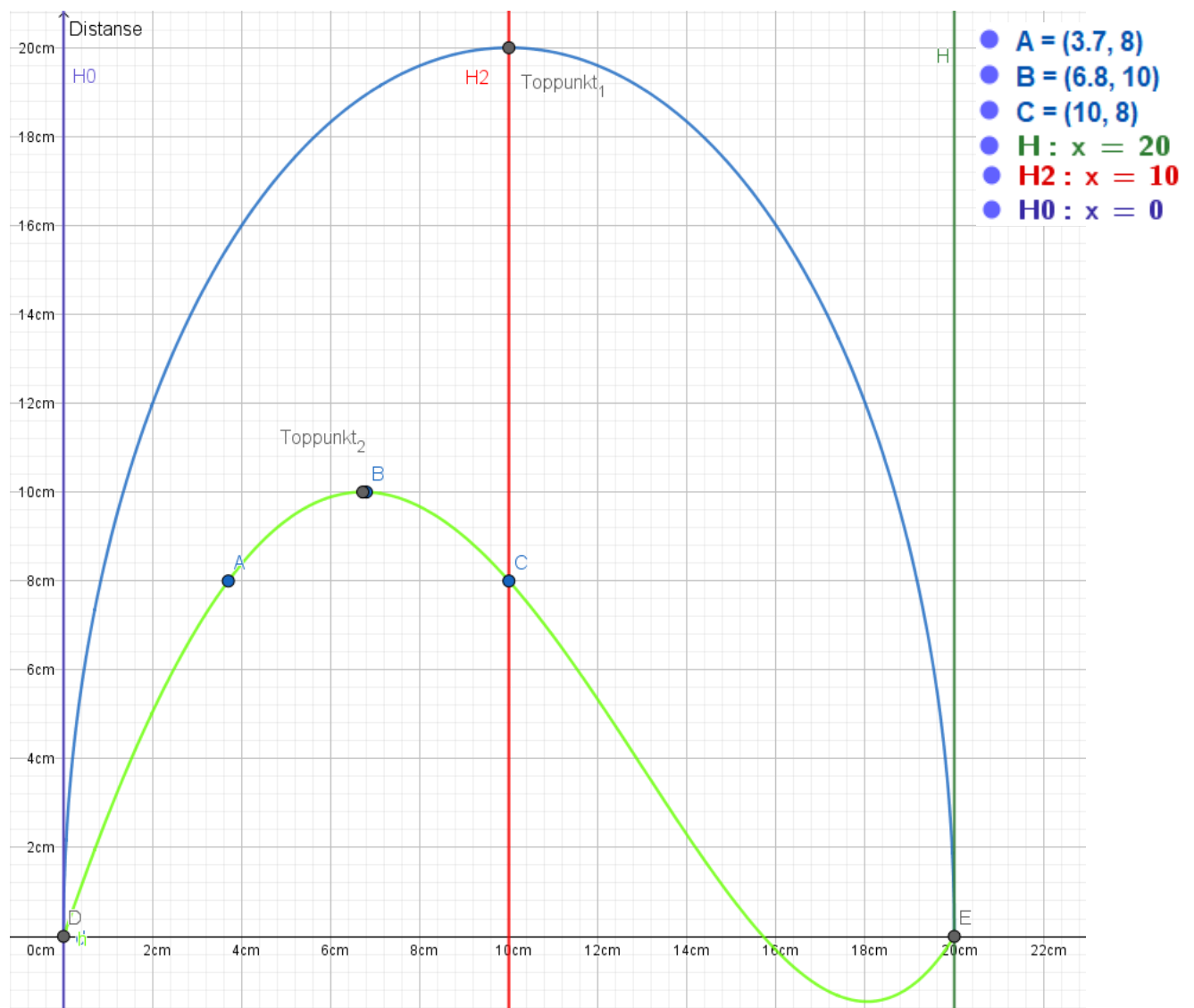
B



C



OPPGAVE 4 b) og c)



OPPGAVE 4 b) og c)

Grafen ser slik ut, der x-aksen er høyden på hullene i melkekartongen, og y-aksen er distansen strålen. Den grønne grafen (h) tilsvaret resultatet til forsøket vårt. Den blå grafen (d) er gitt i oppgave 4 d). Punktene A, B, og C er målepunktene. Linjene H, H2, og H0 er de forskjellige høydene til væsken i kartongen, målt fra bakkenivå. H tilsvaret full kartong, H2 tilsvaret halvfull, og H0 er bakkenivå.

Ut i fra vår modell så går vannstrålen lengst horisontalt når høyden til væsken er 6,8 cm av max høyde 20 cm. Dette gir distanse på strålen lik 10 cm.

Modell oppgitt i oppgaven c) $h = 0$, $h = H/2$ og $h = H$:

Modellen vår avviker fra denne modellen. Modellen som er oppgitt har toppunkt når kartongen er halvfull, men i vårt tilfelle når kartongen er fylt 6,8 cm av 20 cm over bakkenivå, altså før den er halvfull.

OPPGAVE 4D)

Oppgave 4 d)

$$d(h) = 2\sqrt{h(H-h)}$$
$$d'(h) = g'(h) \cdot u'$$
$$= (2\sqrt{k})' \cdot (h(H-h))'$$
$$= 2 \cdot \frac{1}{2\sqrt{k}} \cdot (H-2h)$$
$$= \frac{H-2h}{\sqrt{h(H-h)}}$$

$$d(h) = g(u)$$
$$d'(h) = g'(h) \cdot u'$$
$$k = h(H-h)$$
$$g(h) = 2\sqrt{k}$$
$$u = h(H-h)$$

Høyden på mellekartongen H er 20 cm

$20-2h$

$\sqrt{h(20-h)}$

$d'(h)$

$$d(10) = 2\sqrt{10(20-10)}$$
$$= 20$$

den maksimale verdien til d er 20 cm
og da er høyden 10 cm

Det er et ganske stort avvik fra det vi fant ut av i praksis. Etter våre beregninger er den maksimale distansen på strålen 10 cm, når høyden på hullet er 6,8 cm.

OPPGAVE 5 a)

$$\begin{aligned}
 5a) \text{ Berneuning: } & \left(p + \frac{a}{V_m^2}\right)(V_m - b) = RT \\
 \Rightarrow & \left(p_a + \frac{p_a \cdot m^6/\text{mol}^2}{(m^3/\text{mol})^2}\right)(m^3/\text{mol} - m^3/\text{mol}) = RT \\
 \Rightarrow & (p_a + p_a)(m^3/\text{mol} - m^3/\text{mol}) = RT \\
 \Rightarrow & p_a \cdot m^3/\text{mol} = RT \\
 & p_a \cdot m^3 = J \text{ (Joule)} \\
 \Rightarrow & \underline{J/\text{mol} = RT}
 \end{aligned}$$

$$\left(6,1 \cdot 10^5 + \frac{5,354 \cdot 10^{-1}}{(3,8 \cdot 10^{-3})^2}\right) \cdot (3,8 \cdot 10^{-3} - 4,424 \cdot 10^{-5})$$

$$\left(\frac{61}{10} \cdot 10^5 + \frac{2677 \cdot 10^{-1}}{3,8^2 \cdot (10^{-3})^2}\right) \cdot \left(\frac{19}{5} \cdot \frac{1}{10^3} - \frac{553}{125} \cdot \frac{1}{10^5}\right)$$

$$\left(61 \cdot 10^4 + \frac{2677}{500} \cdot 10^{-1}\right) \cdot \left(\frac{19}{5 \cdot 10^3} - \frac{553}{125 \cdot 10^5}\right)$$

$$\left(61 \cdot 10^4 + \frac{2677}{500} \cdot 10^{-1}\right) \cdot \left(\frac{475 \cdot 10^2 - 553}{125 \cdot 10^5}\right)$$

$$\left(61 \cdot 10^4 + \frac{2677 \cdot 10^4}{500}\right) \cdot \left(\frac{475 \cdot 100 - 553}{125 \cdot 10^5}\right)$$

$$\left(61 \cdot 10^4 + \frac{2677 \cdot 10^4}{722}\right) \cdot \left(\frac{46947}{125 \cdot 10^5}\right)$$

$$\left(\frac{46719 \cdot 10^4}{722}\right) \cdot \left(\frac{46947}{125 \cdot 10^5}\right)$$

$$\left(\frac{46719}{722}\right) \cdot \left(\frac{46947}{125 \cdot 10}\right)$$

$$\frac{2193316893}{902500} \approx \underline{\underline{2430,26803}}$$

OPPGAVE 5 b)

$$5b) \quad a = 5,354 \cdot 10^{-1} \text{ Pa m}^6/\text{mol}^2$$

$$b = 4,424 \cdot 10^{-5} \text{ m}^3/\text{mol}$$

$$a = 0,5354 \text{ Pa m}^6/\text{mol}^2$$

$$1 \text{ Pa m}^6/\text{mol}^2 = 1 \text{ J} \cdot \text{m}^3/\text{mol}^2 = 10 \text{ L}^2 \cdot \text{bar}/\text{mol}^2$$

$$a = 0,5354 \cdot 10 \text{ L}^2 \cdot \text{bar}/\text{mol}^2$$

$$a = 5,354 \text{ L}^2 \cdot \text{bar}/\text{mol}^2$$

\Rightarrow Nitro dioxide

$$b = 0,00004424 \text{ m}^3/\text{mol}$$

$$1 \text{ m}^3 = 1000 \text{ L}$$

$$b = 0,00004424 \cdot 10^3 \text{ L}/\text{mol}$$

$$b = 0,04424 \text{ L}/\text{mol}$$

\Rightarrow Nitro dioxide

Nitro dioxide er stoffet det er snakk om

OPPGAVE 5 c)

Oppgave 5 c)

$$2430 \text{ J/mol} = RT$$

$$R \approx 8,314 \text{ J/mol}$$

$$2430 \text{ J/mol} = 8,314 \text{ J/mol} \cdot T$$

$$T = \frac{2430 \text{ J/mol}}{8,314 \text{ J/mol}}$$

$$T = 292,2 \text{ K}$$

$$292,2 \text{ K} - 273,15 = \underline{19,05^\circ\text{C}}$$

Reaksjonen skjer i romtemperatur

OPPGAVE 5 d)

Oppgave 5 d)

$$\left(p + \frac{a}{V_m^2}\right)(V_m - b) = RT$$

$$p \cdot V_m - p \cdot b + \frac{a \cdot V_m}{V_m^2} - \frac{b \cdot a}{V_m^2} - RT = 0 \quad | \cdot V_m^2$$

$$p \cdot V_m^3 - p \cdot b \cdot V_m^2 + \frac{a \cdot V_m^3}{V_m^2} - \frac{b \cdot a \cdot V_m^2}{V_m^2} - RT \cdot V_m^2$$

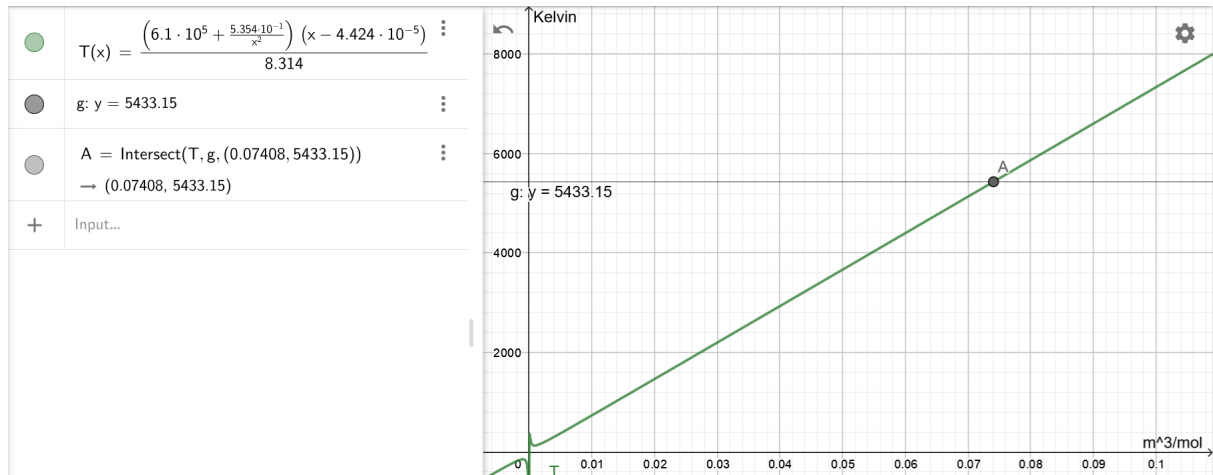
$$p \cdot V_m^3 - p \cdot b \cdot V_m^2 + a \cdot V_m - b \cdot a - RT \cdot V_m^2 \quad | : p$$

$$\frac{p \cdot V_m^3}{p} - \frac{p \cdot b \cdot V_m^2}{p} + \frac{a \cdot V_m}{p} - \frac{b \cdot a}{p} - \frac{RT \cdot V_m^2}{p}$$

$$V_m^3 - b \cdot V_m^2 + \frac{a \cdot V_m}{p} - \frac{b \cdot a}{p} - \frac{RT \cdot V_m^2}{p}$$

$$V_m^3 - \left(b + \frac{RT}{p}\right)V_m^2 + \frac{a}{p}V_m - \frac{ab}{p} = 0$$

OPPGAVE 5 e i)



5160 Celsius = 5433.15 Kelvin

Vi ser i punktet A, at x-verdien (altså V_m) må være $0.07408 \text{ m}^3/\text{mol}$

OPPGAVE 5 e ii)

$$f(V_m): V_m^3 - \left(b + \frac{RT}{p}\right) V_m^2 + \frac{a}{p} V_m - \frac{ab}{p}$$

$$h(x) = -f(x)/f'(x)$$

$$x_{n+1} = x_n + h(x_n)$$

[illegible]

OPPGAVE 5 e iii)

$0.07408 = 7.408 \cdot 10^{-2}$ Det er naturlig å bruke 4 gjeldene siffer siden resten av oppgaven har brukt 4 gjeldende siffer.

Kilder:

[https://en.wikipedia.org/wiki/Van_der_Waals_constants_\(data_page\)](https://en.wikipedia.org/wiki/Van_der_Waals_constants_(data_page)) publisert av Wikipedia,
sist endret 27.02.2021, lest 05.10.2021.