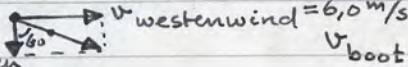


# C.S.E. - Havo - 2<sup>e</sup> tijdvak - lg 88

## Wind

- Met de wind in de rug → bootje vaart van west naar oost.
- T.g.v. het varen wordt luchtstroming naar het zuiden steeds sterker.
- 
 $v_{boot} = (-) v_{wind t.g.v. varen} = \frac{1}{\sqrt{3}} \times 6,0 = 3,5 \text{ m/s}$

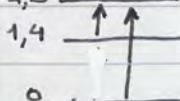
## Blokfluit

- $\frac{1}{2}\lambda = B_1 B_2 = 32,5 + 0,30 \times 2,2 = 33,16 \text{ cm} \rightarrow \lambda = 66,32 \text{ cm} \rightarrow f = \frac{v}{\lambda} = \frac{343}{0,663} = 517 \text{ Hz.}$
- $C = \frac{v}{\sqrt{T}} = \frac{340}{\sqrt{273+20}} = 19,9 \text{ m s}^{-1} \text{ K}^{-\frac{1}{2}}$ .
- $\lambda = 2 B_1 B_2 = \frac{v}{f}$  en  $v = C\sqrt{T} \rightarrow B_1 B_2 \sim v \sim \sqrt{T} \rightarrow$  Bij hogere T moet  $B_1 B_2$  groter.

## Energieniveauschema

- $\Delta U = hf = h \cdot \frac{c}{\lambda} \rightarrow$  grootste  $\lambda$  bij kleinste  $\Delta U \rightarrow$  overgang van 3,0 naar 2,3 eV.
- $(3,0-2,3) \cdot 1,6 \times 10^{-19} = 6,6 \times 10^{-34} \cdot \frac{3,00 \times 10^8}{\lambda} \rightarrow \lambda = 1,8 \times 10^{-6} \text{ m.}$
- $U_{ion.} = 3,9 \text{ eV} \rightarrow \lambda = 317 \text{ nm}$  ( $\cong$  U.V. licht) - Ook bij kleiner  $\lambda$  ionisatie → geen zichtbaar licht, maar U.V.

10.  $\frac{2,3}{1,4}$



## Weerstand

$R = \rho \frac{l}{A} \rightarrow l = R \cdot A / \rho \quad l = 3,6 \cdot \frac{0,10 \times 10^{-6}}{45 \times 10^{-8}} = 0,80 \text{ m.}$

11.  $R = \frac{V}{I} = \frac{6,0}{0,72} = 8,3 \Omega \rightarrow R_2 = 8,3 - 4,7 = 3,6 \Omega$

12.  $V_1 = IR_1 = 1,0 \times 4,7 = 4,7 \text{ V} \rightarrow V_{lamp} (= V_2) = 6,0 - 4,7 = 1,3 \text{ V.}$

## Elektronenbundel

13.  $\lambda = v \cdot t = 8,0 \times 10^6 \cdot 0,30 \times 10^{-8} = 0,024 \text{ m}$

14.  $\frac{1}{2}T_1 = \Delta t \rightarrow T_1 = 2 \times 0,30 \times 10^{-8} \text{ s} = 0,60 \times 10^{-8} \text{ s.}$  ↗ Toelichting:  
Alleen in Elektronen als gedurende  $\Delta t$  de spanning constant (op maximumwaarde) is.  
V is constant gedurende  $\frac{1}{2}T_1$ .

## Kernreactor

15. atoomn°. van Sr is 38 (zie tabel 38) → aantal neutr. =  $go - 38 = 52$ .



17. M.b.v. 1 n komen 2 n's vrij, die een nieuwe reactie kunnen aangaan - enz.

18.  $^{52+38}_{38} 1 \rightarrow ^{51+39}_{39} 2 + ^0_{-1} e$ , dus  $^{90}_{38} \text{Sr} \rightarrow ^{90}_{39} Y + ^0_{-1} e$  of  $^1_0 n \rightarrow ^1_1 p + ^0_{-1} e$ .

19.  $U = m \cdot c^2 \rightarrow m = 180 \times 10^6 \cdot 1,60 \times 10^{-19} / (3,00 \times 10^8)^2 = 3,2 \times 10^{-28} \text{ kg.}$

20.  $830 \text{ MW} = 35\% \times n \times 180 \text{ M(eV)} \times 1,60 \times 10^{-19} \rightarrow n = 8,2 \times 10^{19} / \text{s.}$

## Auto

21.  $F_r = C_r \cdot m \cdot g \rightarrow 100 = 0,012 \cdot m \cdot 9,8 \rightarrow m = 850 \text{ kg} = 0,85 \times 10^3 \text{ kg.}$

22. Bij  $v = 30 \text{ m/s}$  is  $F_w = 470 \text{ N} \rightarrow 470 = \frac{1}{2} C_w \cdot 2,0 \cdot 1,29 \cdot 30^2 \rightarrow C_w = 0,40.$

23.  $v = 100 \text{ km/h} = 27,8 \text{ m/s} \rightarrow F_{totaal} = 100 + 400 = 500 \text{ N.}$

24.  $N = F \cdot S = 500 \times 1,0 \times 10^3 = 5,0 \times 10^5 \text{ J.}$

25. Per km  $7,7 \text{ l}/100 = 0,077 \text{ l} \rightarrow Q = 0,077 \times 33 \times 10^6 = 2,54 \times 10^6 \text{ J} \rightarrow \eta = \frac{5,0 \times 10^5}{2,54 \times 10^6} = 0,20 = 20\%$ .

26.  $F_w = F - F_r = 640 - 100 = 540 \text{ N} \rightarrow v = 32,3 \text{ m/s}$

27. Over 100 km is  $W = F \cdot S = 640 \cdot 100 \times 10^3 = 64 \times 10^6 \text{ J} \rightarrow U_{nodig} = \frac{64 \times 10^6}{0,20} = 320 \times 10^6 \text{ J}$

Benzineverbruik is  $\frac{320 \times 10^6}{33 \times 10^6} = 9,7 \text{ l per 100 km.}$

Bijlage bij de vragen 3 en 10

Examen HAVO en VHBO 1988

Examennummer .....

HAVO Tijdvak 2

VHBO Tijdvak 3

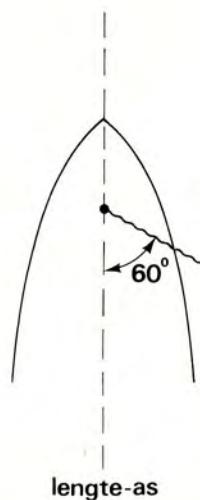
Vrijdag 17 juni

9.00–12.00 uur

Naam .....

Jan Tiggelman

Vraag 3



Vraag 10

