

# BREVET DE TECHNICIEN SUPÉRIEUR

## AÉRONAUTIQUE

### ÉPREUVE DE SCIENCES PHYSIQUES ET CHIMIQUES APPLIQUÉES

SESSION 2011

#### Exercice 1

1

$$\begin{aligned} 1.1. \quad E_c &= \frac{1}{2} m v_d^2 \\ &= \frac{1}{2} \times 230 \times 10^3 \times \left(\frac{120}{36}\right)^2 = \frac{1,28 \cdot 10^8 \text{ J}}{(128 \text{ HS})} \end{aligned}$$

1.2. Dans un référentiel galiléen, la variation de l'énergie cinétique d'un système est égale à la somme des travaux des actions s'appliquant à ce système.

$$1.3. \quad \Delta E_c = W(\vec{F}_R)$$

(Le travail du poids  $\vec{P}$  et de la réaction  $\vec{R}$  est nul puisqu'il s'agit de forces soûl perpendiculaires au déplacement.)

$$\frac{1}{2} m v_d^2 - 0 = 2x F_R \times d \Rightarrow d = \frac{E_c (\text{dec.})}{2 F_R}$$

$$A.N. \quad d = \frac{1,28 \cdot 10^8}{2 \times 320 \cdot 10^3} = 200 \text{ m}$$

2.

$$\begin{aligned} 2.1. \quad E_p &= m g h = 230 \cdot 10^3 \times 9,8 \times 8000 = 1,8 \cdot 10^9 \text{ J} \\ E_c &= \frac{1}{2} m v^2 = \frac{1}{2} \times 230 \cdot 10^3 \times \left(\frac{325}{36}\right)^2 = 7,59 \cdot 10^9 \text{ J} \end{aligned}$$

$$D'ou \quad E_H = E_p + E_c = \underline{9,56 \cdot 10^9 \text{ J}}$$

2.2

2.2.1 Les frottements étant négligés, seul le poids travaille ici. Au cours de cette chute libre, l'énergie mécanique est donc conservée.

2.2.2  $\Delta E_m = 0$

Donc  $\Delta E_c + \Delta E_{pp} = 0$

$\Delta E_c = -\Delta E_{pp} = -mg(z_f - z_i)$

$\frac{1}{2} m v_f^2 - 0 = mgh$

( la vitesse verticale  $v_f(z) = 0$  )

Donc  $v_f = \sqrt{2gh} = \sqrt{2 \times 9,8 \times 20} \approx \underline{20 \text{ m/s}}$

3.

3.1 P → pression statique.

$\frac{1}{2} \rho v^2$  → pression dynamique

$\rho g z$  → énergie volumique du pesanteur

3.2 Dans ce cas  $z = \text{cte}$

l'équation devient  $P + \frac{1}{2} \rho v^2 = \text{constante}$

3.3 Débit en  $\text{m}^3 \cdot \text{s}^{-1}$

$Q = A \cdot v$   
 $\frac{\text{m}^3 \cdot \text{s}^{-1}}{\text{m}^2} = \text{m} \cdot \text{s}^{-1}$

3.4 Le fluide étant incompressible, le débit est conservé.

3.5  $Q_a = Q_b \Rightarrow A_a \cdot v_a = A_b \cdot v_b$

Donc  $v_b = \frac{A_a}{A_b} v_a = 2 v_a$

3.6 D'après 3.2

$$P_a + \frac{1}{2} \rho v_a^2 = P_b + \frac{1}{2} \rho v_b^2$$

avec  $v_b = 2v_a$

$$\text{Donc } P_b = P_a + \frac{1}{2} \rho v_a^2 - \frac{1}{2} \rho (2v_a)^2$$

$$P_b = P_a - \frac{3}{2} \rho v_a^2$$

Donc  $P_b < P_a$  La pression a diminué.

(On retrouve l'effet Venturi : une accélération de l'écoulement engendre une dépression).

### Exercice 2

1- Son rôle est de réduire la valeur de la pression efficace.

2- Le réseau triphasé transforme les tensions alternantes triphasées en une tension unidirectionnelle.

3- La condensation lors de la tension réduite.

4-

$$4.1 \quad i_H + i_D = i_3$$

4.2 La charge doit être suffisamment inductive.

$$4.3 \quad v_2^2 = v_3^2 + v_H^2$$

4.4

4.4.1  $v_H = 0$  si l'interrupteur est fermé

4.4.2  $v_3 = v_2$  dans ce cas

4.4.3 La diode est dans ce cas bloquée.

4.5

4.5.1

$V_H = 0$  si H est ouvert

4.5.2

Il devient parfaite : la bobine s'épouse à toute variation brutale de  $V_3$  donc celui-ci continue à circuler le plus rapidement dans la bobine et dans  $\Delta$ .

4.5.3

si  $\Delta$  est parfaite,  $V_3 = 0$  ( $\Delta$  parfaite).

4.6

d'anneau.

4.7.

$$\langle V_3 \rangle = \frac{270 \times \alpha \times T_H + 0}{T_H} \quad \left( \text{puisque } \langle V_3 \rangle = \frac{1}{T_H} \int_0^{T_H} V_3(t) dt \right)$$
$$= 270 \alpha$$

4.8

$$\langle V_3 \rangle = 28 \Rightarrow 270 \alpha = 28 \Rightarrow \alpha = \frac{28}{270} \approx 0,10$$

4.9

Un voltmètre en mode DC est nécessaire.

### Exercice 3

1.



2.

$$H(C_2H_6) = 12T_C + 26T_H = 12 \times 12 + 26 \times 1 = 170 \text{ g/mol}$$

$$H(CO_2) = T_C + 2T_O = 12 + 2 \times 16 = 44 \text{ g/mol}$$

$$\text{or } M(CO_2)_F = 12 M(C_2H_6)_{cons.}$$

$$\text{Donc } \frac{M(CO_2)_F}{H(CO_2)} = 12 \frac{M(C_2H_6)_{cons.}}{H(C_2H_6)} \Rightarrow \frac{M(CO_2)}{M(C_2H_6)} = \frac{12 \times 44}{170} = 8,1$$

3.

$$M_{H_2O} = \frac{1}{3,1} \text{ tonne} = 32,3 \text{ kg}$$

$$\text{Donc } V_{H_2O} = \frac{m}{\rho} = \frac{32,3}{0,8} = 40,3 \text{ L}$$

4.

1 passager consomme donc 40,3 L pour faire 2 x 5850 km.  $38$  consomme donc  $\frac{40,3}{2 \times 5850} \times 100 = 3,4 \text{ L/100 km}$

5.

Si on s'en sert la consommation par passager pour 100 km, la pollution de l'air est comparable à celle des nouvelles autos peu consommatrices.