

Remplissez  
très lisiblement  
le talon ci-dessous.

NOM: \_\_\_\_\_

Prénoms: \_\_\_\_\_

N° D'INSCRIPTION  
OU DE TABLE

CENTRE D'EXAMEN: \_\_\_\_\_

# BREVET PROFESSIONNEL CHARPENTIER

**Session 2006**

**EPREUVE MATHÉMATIQUES ET SCIENTIFIQUE**

Durée : 2h00

Coef : 2

**Première partie : Mathématiques ( 20 points )**  
**Deuxième partie : Sciences Physiques (20 points )**

**Ce sujet comporte 7 pages.**  
**L'usage de la calculatrice est autorisé.**

<b>BREVET PROFESSIONNEL CHARPENTIER</b>		
SESSION 2006	Durée : 2h00	Coef. : 2
Epreuve : Etude mathématiques et scientifique		Page 1 sur 7

## Première partie : MATHEMATIQUES (20 points)

### EXERCICE 1 : Géométrie ( 12 points)

Ci-contre le schéma géométrique d'une ferme à entrain retroussé.

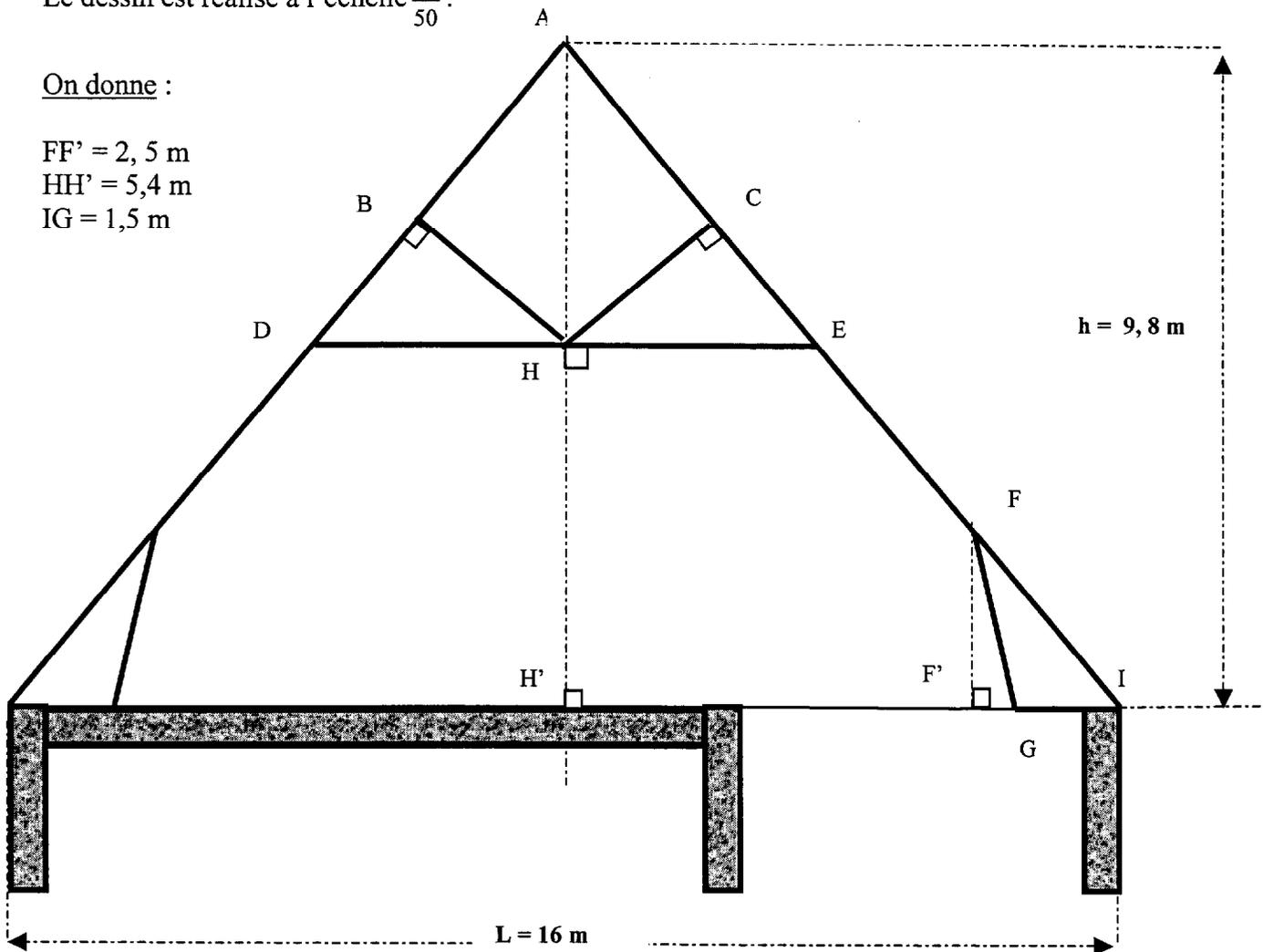
Le dessin est réalisé à l'échelle  $\frac{1}{50}$ .

On donne :

$$FF' = 2,5 \text{ m}$$

$$HH' = 5,4 \text{ m}$$

$$IG = 1,5 \text{ m}$$



**Toutes les longueurs seront arrondis au centimètre**

1°) Dans le triangle AH'I,

a) Calculer la longueur H'I.

b) Calculer la longueur de l'arbalétrier AI

c) Calculer la pente en pourcentage de l'arêtier AI par rapport à l'horizontale (arrondir à l'unité). En déduire la mesure de  $\widehat{AIH'}$  en degré (arrondir à l'unité)

<b>BREVET PROFESSIONNEL CHARPENTIER</b>		
SESSION 2006	Durée : 2h00	Coef. : 2
Epreuve : Etude mathématiques et scientifique		Page 2 sur 7

2°) Calculer la longueur AH

3°) a) En utilisant le théorème de Thalès, calculer la longueur HE.

b) En déduire la longueur de l'entrait retroussé DE

4°) Le triangle HCE est rectangle en C,  $\widehat{HEC} = 51^\circ$  et  $HE = 3,6$  m.

Calculer la mesure de la contrefiche HC.

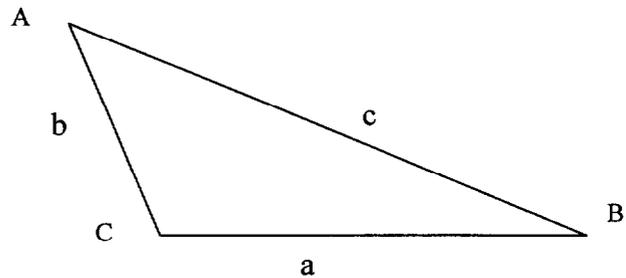
5°) On considère le triangle IFF'. On donne  $\widehat{I} = 51^\circ$  et  $FF' = 2,6$  m

Calculer la longueur IF

6°) Dans le triangle IFG, sachant que  $IG = 1,5$  m,  $IF = 3,34$  m et  $\widehat{I} = 51^\circ$ , calculer la longueur de la jambe de force GF.

Rappel :

$$a^2 = b^2 + c^2 - 2bc \cdot \cos \hat{A}$$



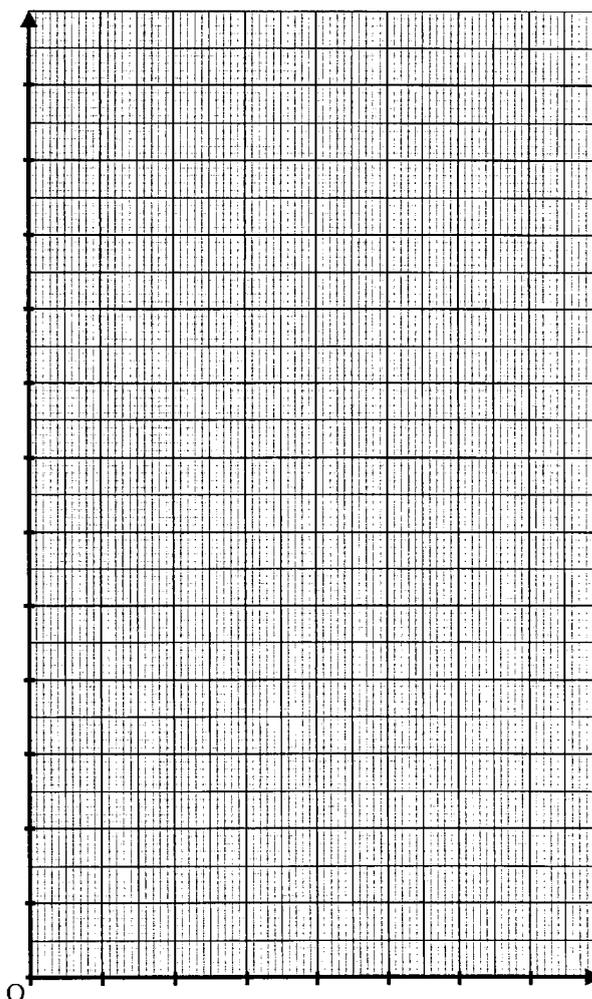
<b>BREVET PROFESSIONNEL CHARPENTIER</b>		
SESSION 2006	Durée : 2h00	Coef. : 2
Epreuve : Etude mathématiques et scientifique		Page 3 sur 7

**EXERCICE 2 : Statistiques (8 points)**

Dans une entreprise, la répartition des salaires des 25 salariés est la suivante :

Salaires en €	Effectifs des salariés $n_i$	Fréquence en %	Effectif cumulé croissant	Centre des classes $x_i$	Le produit $n_i \cdot x_i$
[ 1 300 ; 1 400 [	2			1350	2700
[ 1 400 ; 1 500 [		12			
[1500 ; 1600 [			11		
[ 1 600 ; 1 700 [	9				
[ 1 700 ; 1 800 [	5				
Total	N = 25	100			

- Compléter le tableau statistique ci-dessus.
- Calculer le salaire moyen.  
.....  
.....  
.....
- Construire le polygone des effectifs cumulés croissants dans le repère ci-contre :  
Graduer l'axe des abscisses à partir de 1200.  
Echelle : - Abscisse : 1 cm pour 100 €  
- Ordonnée : 1 cm pour 2 salariés.
- Déterminer combien de salariés gagnent au moins 1 600 € ?  
.....  
.....
- Calculer le pourcentage de salariés qui gagnent moins de 1 700 €.  
.....



.....

## Deuxième partie : SCIENCES PHYSIQUES ( 20 points )

### EXERCICE 3 : Energie solaire. ( 12 points )

$1 \text{ Wh} = 3600 \text{ J}$
---------------------------------

On souhaite installer, sur la surface du toit de la maison, 8 panneaux solaires de 1,4 m de longueur et 0,65 m de largeur.

Le rayonnement solaire apporte en moyenne  $250 \text{ W} / \text{m}^2$ .

1. Calculer l'aire totale des panneaux.
2. Calculer la puissance captée par l'ensemble des panneaux.
3. En déduire l'énergie captée après 10 heures d'éclairement.
4. Sachant que le rendement de conversion est de 30 %, calculer en kWh l'énergie électrique produite. (Arrondir au centième).

230 V monophasé - 1 630 W Capacité 150 L -
---

Cette énergie alimente un chauffe-eau électrique dont les caractéristiques sont les suivantes :

5. Donnez les significations de 230 V - 1 630 W
6. Calculer
  - a. L'intensité, en ampères, du courant électrique nécessaire au fonctionnement du chauffe-eau ; arrondir à l'unité.
  - b. La résistance électrique de l'élément chauffant ; arrondir à l'unité.
7. A la mise en service, le temps de chauffage pour élever la température de l'eau de  $15^\circ\text{C}$  à  $60^\circ\text{C}$  est de 7 h.  
Calculer, en kWh, l'énergie absorbée par le chauffe-eau.

<b>BREVET PROFESSIONNEL CHARPENTIER</b>		
SESSION 2006	Durée : 2h00	Coef. : 2
Epreuve : Etude mathématiques et scientifique		Page 5 sur 7

8. Le panneau solaire suffit-il pour fournir cette énergie électrique ?

**Formules :**

$$E = P \times t \quad \eta = \frac{E_{\text{utile}}}{E_{\text{absorbée}}}$$

**EXERCICE 6 : Chimie ( 8 points )**

**Masses molaires atomiques.**

$M(\text{H}) = 1 \text{ g/mol}$  ;  $M(\text{C}) = 12 \text{ g/mol}$  ;  $M(\text{Cl}) = 35,5 \text{ g/mol}$  ;  $M(\text{N}) = 14 \text{ g/mol}$  ;  
 $M(\text{O}) = 16 \text{ g/mol}$ .

Pour entretenir et préserver les charpentes, on utilise un produit « le Xylophène », renfermant la cyperméthrine de formule chimique :  $\text{C}_{22}\text{H}_{19}\text{Cl}_2\text{NO}_3$ .

Dans l'étiquette, on a relevé l'information suivante.

**Pictogrammes**



Nocif (Xn)



Dangereux pour  
l'environnement

**R20/22** Nocif par inhalation et par ingestion

**R37** Irritant pour les voies respiratoires

**R50/53** Très toxique pour les organismes aquatiques,  
peut entraîner des effets néfastes à long terme pour l'environnement  
aquatique

**S2** Conserver hors de la portée des enfants

**S24** Eviter le contact avec la peau

**S36/37/39** Porter un vêtement de protection approprié,  
des gants et un appareil de protection des yeux / du visage

**S60** Eliminer le produit et son récipient comme un déchet dangereux

**S61** Eviter le rejet dans l'environnement.

Consulter les instructions spéciales/ la fiche de données de sécurité

**BREVET PROFESSIONNEL CHARPENTIER**

SESSION 2006

Durée : 2h00

Coef. : 2

Epreuve : Etude mathématiques et scientifique

Page 6 sur 7

1. En vous aidant du tableau ci-dessus, indiquer les précautions à prendre lors de l'utilisation de ce produit :
  - a. Pour l'utilisateur.
  - b. Pour l'environnement.
2. Citer les éléments chimiques constituant la molécule de cyperméthrine.
3. Indiquer le nombre de chaque atome présent dans la molécule de cyperméthrine.
4. Calculer la masse molaire de la cyperméthrine.
5. Calculer la masse de cyperméthrine contenue dans 5 litres d'une solution de concentration  $C = 1 \text{ g / L}$ .
6. Calculer le nombre de moles de cyperméthrine contenu dans 5 litres de cette solution.
7. Calculer la concentration molaire de la solution.

**Formules :**

$$n = \frac{m}{M}$$

$$c = \frac{n}{V}$$

<b>BREVET PROFESSIONNEL CHARPENTIER</b>		
SESSION 2006	Durée : 2h00	Coef. : 2
Epreuve : Etude mathématiques et scientifique		Page 7 sur 7