

# Corrigé

## Exercice 3



---

---

freemaths.fr

---

---

# BACCALAURÉAT GÉNÉRAL

SESSION 2017

## MATHÉMATIQUES

Série S

Candidats n'ayant pas suivi l'enseignement de  
spécialité

Durée de l'épreuve : 4 heures

Coefficient : 7

Ce sujet comporte 6 pages numérotées de 1/6 à 6/6 dont une annexe en page 6/6 qui est à rendre avec la copie.

Les calculatrices électroniques de poche sont autorisées conformément à la circulaire n° 99-186 du 16 novembre 1999.

Le sujet est composé de 4 exercices indépendants. Le candidat doit traiter tous les exercices. Dans chaque exercice, le candidat peut admettre un résultat précédemment donné dans le texte pour aborder les questions suivantes, à condition de l'indiquer clairement sur la copie.

**Le candidat est invité à faire figurer sur la copie toute trace de recherche, même incomplète ou non fructueuse, qu'il aura développée.**

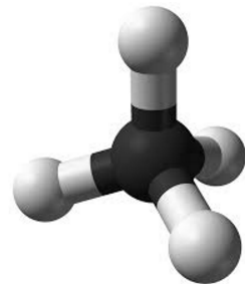
Il est rappelé que la qualité de la rédaction, la clarté et la précision des raisonnements seront prises en compte dans l'appréciation de la copie.

EXERCICE 3 (4 points)

Commun à tous les candidats

Les interactions électriques conduisent à modéliser la molécule de méthane  $\text{CH}_4$  de la façon suivante :

- Les noyaux d'atomes d'hydrogène occupent les positions des quatre sommets d'un tétraèdre régulier.
- Le noyau de carbone au centre de la molécule est à égale distance des quatre atomes d'hydrogène.



L'objectif est de déterminer une mesure de l'angle entre deux liaisons carbone-hydrogène.

*Un tétraèdre régulier est un polyèdre dont les quatre faces sont des triangles équilatéraux.*

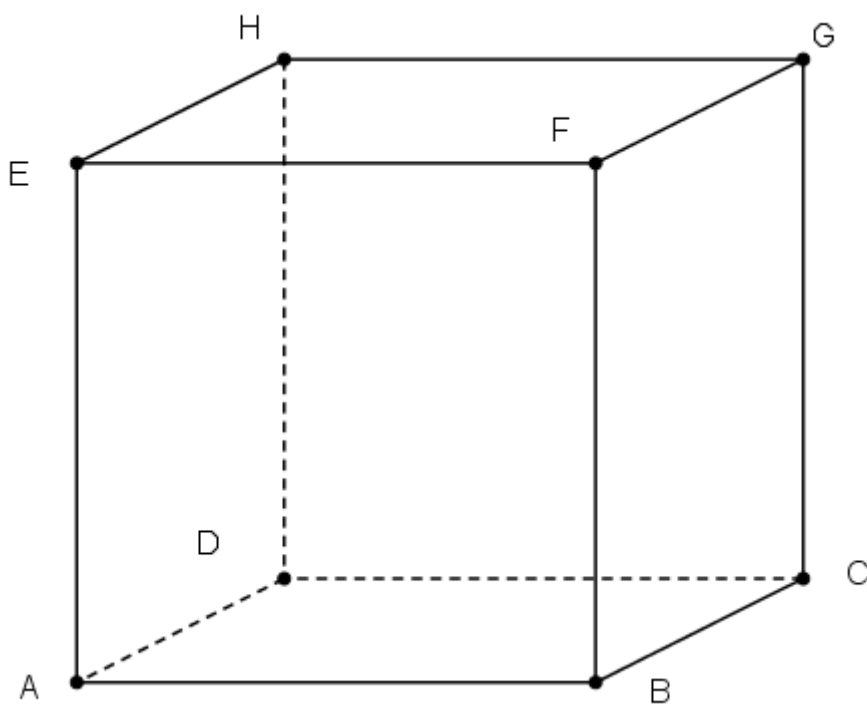
1. Justifier qu'on peut inscrire ce tétraèdre dans un cube  $ABCDEFGH$  en positionnant deux atomes d'hydrogène sur les sommets  $A$  et  $C$  du cube et les deux autres atomes d'hydrogène sur deux autres sommets du cube.  
Représenter la molécule dans le cube donné en **annexe** page 6/6.

Dans la suite de l'exercice, on pourra travailler dans le repère  $(A; \overrightarrow{AB}, \overrightarrow{AD}, \overrightarrow{AE})$ .

2. Démontrer que l'atome de carbone est au centre  $\Omega$  du cube.
3. Déterminer l'arrondi au dixième de degré de la mesure de l'angle que forment entre elles les liaisons carbone-hydrogène c'est-à-dire l'angle  $\widehat{A\Omega C}$ .

# Annexe

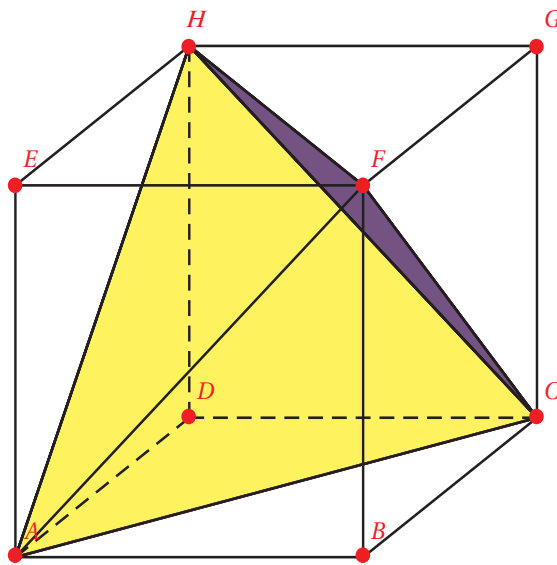
À rendre avec la copie



## EXERCICE 3

[ Polynésie 2017 ]

1. Justifions:



Notons que les faces du cube sont des carrés dont chaque côté a pour longueur  $AB$ .

Donc, les segments (ou diagonales)  $[AC]$ ,  $[CF]$ ,  $[FA]$ ,  $[AH]$ ,  $[FH]$  et  $[CH]$  ont tous une longueur identique.

Ainsi, les 4 faces du tétraèdre  $ACFH$  sont des triangles équilatéraux et ce tétraèdre **peut être inscrit dans un cube  $ABCDEFGH$** , en positionnant deux atomes d'hydrogène sur les sommets  $A$  et  $C$  du cube et les deux autres atomes d'hydrogène sur deux autres sommets du cube.

## 2. Démontrons que l'atome de carbone est au centre $\Omega$ du cube:

Pour le montrer, nous allons procéder en 2 étapes.

**Etape 1:** Détermination du centre  $\Omega$  du cube ABCDEFGH.

Le point  $\Omega$  correspond au milieu du segment [BH].

(ou: [AG],[FD],[EC])

Or:  $B(1; 0; 0)$  et  $H(0; 1; 1)$ , dans le repère  $(A; \overrightarrow{AB}; \overrightarrow{AD}; \overrightarrow{AE})$ .

Dans ces conditions, les coordonnées du point  $\Omega$  sont:  $\Omega\left(\frac{1}{2}; \frac{1}{2}; \frac{1}{2}\right)$ .

**Etape 2:** Détermination du centre  $W(x; y; z)$  du tétraèdre régulier.

L'atome de carbone  $W(x; y; z)$  au centre du tétraèdre régulier est tel que:

$WA = WC = WF = WH$ , avec:  $A(0; 0; 0)$ ,  $C(1; 1; 0)$ ,  $F(1; 0; 1)$  et  $H(0; 1; 1)$ .

$$WA = WC = WF = WH \Leftrightarrow \begin{cases} WC^2 = WA^2 \\ WF^2 = WA^2 \\ WH^2 = WA^2 \end{cases}$$

$$\Leftrightarrow \begin{cases} (1-x)^2 + (1-y)^2 + z^2 = x^2 + y^2 + z^2 \\ (1-x)^2 + y^2 + (1-z)^2 = x^2 + y^2 + z^2 \\ x^2 + (1-y)^2 + (1-z)^2 = x^2 + y^2 + z^2 \end{cases}$$

$$\Leftrightarrow \begin{cases} x + y = 1 \\ x + z = 1 \\ y + z = 1 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x = \frac{1}{2} \\ y = \frac{1}{2} \\ z = \frac{1}{2} \end{cases}$$

D'où, les coordonnées du point  $W$  sont:  $W\left(\frac{1}{2}; \frac{1}{2}; \frac{1}{2}\right)$ .

Au total, comme les points  $\Omega$  et  $W$  sont les mêmes: l'atome de carbone est bien au centre du cube.

### 3. Déterminons " $\theta$ ", l'angle $\widehat{A\Omega C}$ :

D'après le cours, nous savons que l'angle  $\theta$  entre 2 vecteurs  $\vec{u}$  et  $\vec{v}$  est

$$\text{tel que: } \cos \theta = \frac{\vec{u} \cdot \vec{v}}{\|\vec{u}\| \cdot \|\vec{v}\|}.$$

Nous devons calculer l'angle  $\widehat{A\Omega C}$ .

$$\text{Or: } \bullet \vec{\Omega A} \left( -\frac{1}{2}; -\frac{1}{2}; -\frac{1}{2} \right),$$

$$\bullet \vec{\Omega C} \left( \frac{1}{2}; \frac{1}{2}; -\frac{1}{2} \right).$$

$$\text{D'où: } \bullet \vec{\Omega A} \cdot \vec{\Omega C} = \left( -\frac{1}{2} \times \frac{1}{2} \right) + \left( -\frac{1}{2} \times \frac{1}{2} \right) + \left( -\frac{1}{2} \times \left( -\frac{1}{2} \right) \right) \Rightarrow \vec{\Omega A} \cdot \vec{\Omega C} = -\frac{1}{4},$$

$$\bullet \|\vec{\Omega A}\| = \sqrt{\left( -\frac{1}{2} \right)^2 + \left( -\frac{1}{2} \right)^2 + \left( -\frac{1}{2} \right)^2} \Rightarrow \|\vec{\Omega A}\| = \frac{\sqrt{3}}{2},$$

$$\bullet \|\vec{\Omega C}\| = \sqrt{\left( \frac{1}{2} \right)^2 + \left( \frac{1}{2} \right)^2 + \left( -\frac{1}{2} \right)^2} \Rightarrow \|\vec{\Omega C}\| = \frac{\sqrt{3}}{2}.$$

$$\text{Ainsi: } \cos \theta = \frac{-\frac{1}{4}}{\frac{\sqrt{3}}{2}} \Rightarrow \cos \theta = -\frac{1}{3} \Rightarrow \theta = 109,5^\circ \text{ arrondi au dixième de degré.}$$

Au total:  $\widehat{A\Omega C} = 109,5^\circ$ .