

Examen de mathématiques et calcul 2

X3SI010

10 janvier 2013

Document autorisé : une feuille A4 recto-verso manuscrite, aucune machine autorisée.
Durée : 1 heure 30 minutes.

Exercice 1 : inversion de matrice

Calculer l'inverse de la matrice

$$M = \begin{pmatrix} 1 & 0 & 2 \\ 0 & -1 & -2 \\ 1 & -2 & -1 \end{pmatrix}.$$

Exercice 2 : isométrie

1) On se place dans l'espace \mathbf{R}^3 muni de l'origine O et de la base canonique $(\mathbf{e}_1, \mathbf{e}_2, \mathbf{e}_3)$.
Donner la matrice R de la rotation autour du vecteur $\mathbf{t} = \mathbf{e}_3 - \mathbf{e}_2$, d'angle $\pi/2$.

2) Tracer une figure en perspective avec les images des vecteurs de la base canonique par la rotation.

Exercice 3 : intégrale indéfinie

Donner la nature de l'intégrale suivante.

$$I = \int_1^{+\infty} \frac{x^2 + x}{e^{3x}} dx.$$

Exercice 4 : série de Fourier

On considère la fonction *onde rectangulaire* $f : \mathbf{R} \rightarrow \mathbf{R}$, périodique de période 2π et définie par la relation :

$$f(x) = \begin{cases} 1 & \text{pour } -\frac{\pi}{2} \leq x \leq \frac{\pi}{2} \\ -1 & \text{pour } \frac{\pi}{2} < x < \frac{3\pi}{2} \end{cases}$$

Calculer les coefficients de Fourier pour les cosinus :

$$a_n = \frac{1}{\pi} \int_{-\pi}^{\pi} f(x) \cos nx \, dx = \frac{1}{\pi} \int_{-\pi/2}^{3\pi/2} f(x) \cos nx \, dx \quad \text{pour } n \geq 1.$$

Remarque : On admet que le coefficient a_0 est nul parce que la fonction f est de moyenne nulle sur une période. La fonction f est paire ($f(-x) = f(x) \forall x$) donc les coefficients de Fourier (b_n) pour les sinus sont nuls :

$$a_0 = \frac{1}{2\pi} \int_{-\pi/2}^{3\pi/2} f(x) \, dx = 0 \quad \text{et } b_n = \frac{1}{\pi} \int_{-\pi}^{\pi} f(x) \sin nx \, dx = 0 \quad \text{pour } n \geq 1.$$



UNIVERSITÉ DE NANTES

U.F.R. des Sciences et des
Techniques

S.E.V.E. Bureau des Examens

Année universitaire 2012-2013

Semestre 1 2

Session 1 2

Nom de l'U.E. :

Matériaux pour l'ingénieur PEIP

Code de l'U.E. :

X3PT010

Date de l'examen :

Durée :

1 H 30

Documents autorisés :

Aucun

Calculatrice autorisée

oui non

Type : Non-alphanumérique

Numéro d'anonymat :

(si réponse sur le sujet)

Matériaux céramiques

Les exercices I, II, III et IV sont indépendants les uns des autres.

I. ETUDE STRUCTURALE DE LA CRISTOBALITE SiO_2

Configurations électroniques

1. La cristobalite est constituée d'atomes de silicium et d'oxygène. Le silicium a pour numéro atomique 14 et l'oxygène 8. Ecrire les configurations électroniques des deux atomes dans leur état fondamental et préciser le nombre d'électrons sur leur couche externe.
2. Donner la configuration électronique des ions Si^{4+} et O^{2-} .

Structure de la cristobalite

La cristobalite peut être décrite comme une structure diamant avec une unité SiO_4 située en chacun des nœuds du réseau (voir la figure 1). Le paramètre de maille est $a = 0,717 \text{ nm}$.

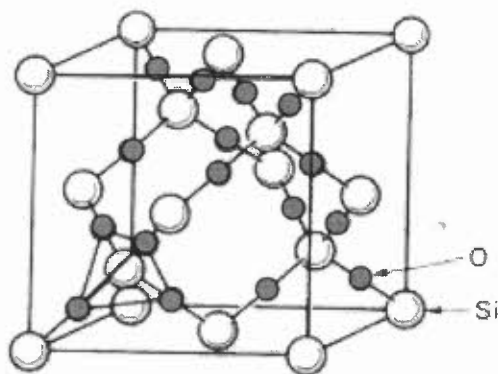


Figure 1. Structure cristalline de la cristobalite. Chaque sphère représente un atome.

3. Combien y-a-t-il d'atomes de silicium et d'oxygène par maille cubique ? Justifier la formule SiO_2 .
4. Déterminer la coordinance.
5. Calculer la masse volumique théorique de la cristobalite.

II. DIAGRAMME D'EQUILIBRE DU SYSTEME $\text{SiO}_2 - \text{Al}_2\text{O}_3$

Le diagramme d'équilibre du système $\text{SiO}_2 - \text{Al}_2\text{O}_3$ est montré sur la figure 2.

5. Quelle est la température de fusion de la silice SiO_2 ?
6. Considérer les points du diagramme caractérisés par les coordonnées suivantes : point P_1 (9% m , 1595°C) et point P_2 (81% m , 1840°C). Comment se nomment ces points ? Ecrire l'équation de la réaction en chacun de ces points.
7. Préciser pour chaque domaine indiqué par une lettre (A, B et C) la nature des phases présentes.

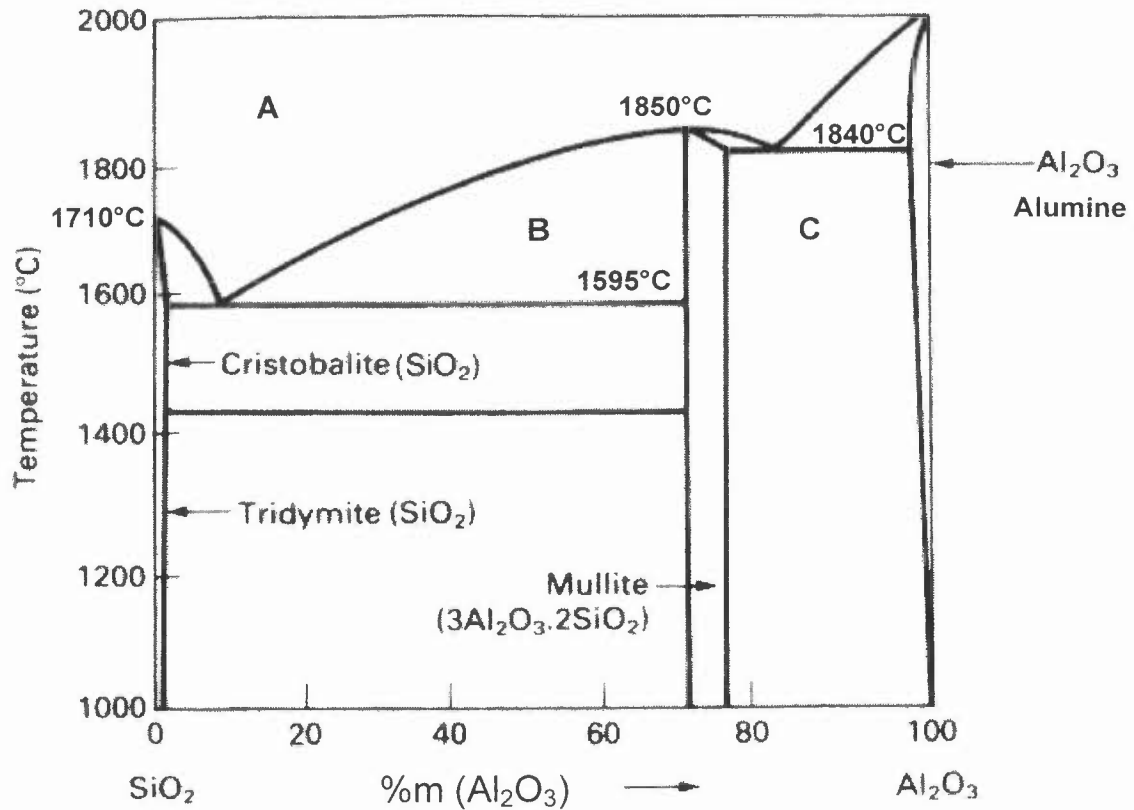


Figure 2. Diagramme d'équilibre du système $\text{SiO}_2\text{-Al}_2\text{O}_3$.

III. LE CARBURE DE SILICIUM : UNE CERAMIQUE SEMICONDUCTRICE

Le carbure de silicium SiC est une céramique semi-conductrice. A 293 K, sa conductivité électrique intrinsèque σ est de 8 S.m^{-1} , la mobilité des électrons μ_e et des trous μ_t sont respectivement de $0,04 \text{ m}^2.\text{V}^{-1}.\text{s}^{-1}$ et $0,02 \text{ m}^2.\text{V}^{-1}.\text{s}^{-1}$ et la largeur de bande interdite E_g est de 2,9 eV.

8. Déterminer le nombre de porteurs de charges électriques par unité de volume du SiC à 293 K.
9. Si de l'azote est ajouté comme dopant au SiC , quel type de semi-conducteur extrinsèque obtient-on ? Justifier précisément en vous référant au tableau 1.
10. Quelle quantité d'azote (en atomes. m^{-3}) faut-il ajouter au SiC pour que sa conductivité soit égale à 10^4 S.m^{-1} à 293 K ? Les mobilités des électrons et des trous sont supposées rester les mêmes que dans le matériau intrinsèque.

IV. VARIATION BRUSQUE DE TEMPERATURE A LA SURFACE D'UNE CERAMIQUE

A l'occasion d'un choc thermique très important, la surface d'une pièce en céramique change instantanément de température. On suppose qu'il n'y a pas d'échange de chaleur avec le cœur de la pièce qui reste un certain temps à la température initiale. Les propriétés de la céramique sont données en annexe dans le tableau 2.

11. Calculer la déformation élastique apparaissant à la surface de la pièce si celle-ci est portée très rapidement à la température de 280°C à partir de la température ambiante (20°C).
12. Dans ce cas, calculer la contrainte apparaissant à la surface de la pièce.
13. Quel type de contrainte apparaît sur la surface de la pièce (tension ou compression) ? Justifier.
14. Dans ces conditions d'échauffement brusque, y a-t-il risque de rupture de la céramique s'amorçant à la surface ? Justifier.

Annexe 1 :

Données :

- Nombre d'Avogadro $N_A = 6,022 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
- Charge élémentaire $e = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$
- Electronvolt $1 \text{ eV} = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ J}$
- Constante de Boltzmann $k_B = 1,381 \cdot 10^{-23} \text{ J.K}^{-1}$
- Masse molaire :
 - du silicium : $M(\text{Si}) = 28,09 \text{ g.mol}^{-1}$
 - de l'oxygène : $M(\text{O}) = 16,00 \text{ g.mol}^{-1}$

Tableau 1 : Principaux éléments utilisés dans les semi-conducteurs

II	III	IV	V	VI
	5 B	6 C	7 N	8 O
	13 Al	14 Si	15 P	16 S
30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se
48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te
80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po

Tableau 2 : Propriétés de la céramique

Résistance à la traction	$R_{mt} = 80 \text{ MPa}$
Résistance à la compression	$R_{mc} = 150 \text{ MPa}$
Coefficient de dilatation thermique	$\alpha = 6,4 \cdot 10^{-6} \text{ } ^\circ\text{C}^{-1}$
Module de Young	$E = 80 \text{ GPa}$

