

**DEVOIR SURVEILLE de CHIMIE**

Année : 2017

1<sup>ère</sup> année de 1<sup>er</sup> cycle

Date du D.S. : mercredi 22 mars 2017

Durée : 1h30

Aucun document supplémentaire n'est autorisé. Les étudiants étrangers peuvent consulter un dictionnaire de traduction (électronique ou papier).

---

Exercice 1 :

Il existe 7 systèmes cristallins.

Citez-en 1 qui peut admettre à la fois un axe  $C_4$  et un axe  $C_3$ .

2 pts

Exercice 2 :

Considérez un alliage de lanthane et de carbone. Les ions La sont en empilement cubique toutes faces centrées, tous les sites octaédriques sont occupés par un atome de carbone.

L'empilement est le plus compact possible.

Calculez la compacité en justifiant vos calculs.

4 pts

$$M(\text{La}) = 139 \text{ g/mol} \quad ; \quad r(\text{La}) = 1.88 \text{ \AA}$$

$$M(\text{C}) = 12 \text{ g/mol} \quad ; \quad r(\text{C}) = 0.77 \text{ \AA}$$

Exercice 3 :

La cristobalite est un minéral composé d'oxyde de silicium.

Sous sa forme  $\alpha$  elle cristallise dans le groupe d'espace  $P4_12_12$  (n°92) :

$$a = 4.9640 \text{ \AA}$$

$$c = 6.9200 \text{ \AA}$$

Les atomes indépendants sont :

$$\text{Si} (0.300 ; 0.300 ; 0.000)$$

$$\text{O} (0.245 ; 0.100 ; 0.175)$$

Donnez le mode de réseau du composé

1 pt

Donnez le motif et le nombre de motifs par maille.

1 pt

Calculez (donnez le détail) la masse volumique cristallographique (en  $\text{g/cm}^3$ ) et la compacité de cette phase cristobalite  $\alpha$ .

4 pts

La phase cristobalite  $\beta$  cristallise en  $P2_13$  (n°198) avec  $a = 7.160 \text{ \AA}$

Les atomes indépendants sont :

Si<sub>(1)</sub> (0.255 ; 0.255 ; 0.255),                      Si<sub>(2)</sub> (0.992 ; 0.992 ; 0.992),  
 O<sub>(1)</sub> (0.125 ; 0.125 ; 0.125),                      O<sub>(2)</sub> (0.660 ; 0.660 ; 0.062)

Comment nomme-t-on les différentes phases cristallines d'une même espèce ? 1 pt

Donnez le motif et le nombre de motifs par maille. 1 pt

Calculez (donnez le détail) la masse volumique cristallographique (en  $\text{g/cm}^3$ ) et la compacité de cette phase cristobalite  $\beta$ . 3 pts

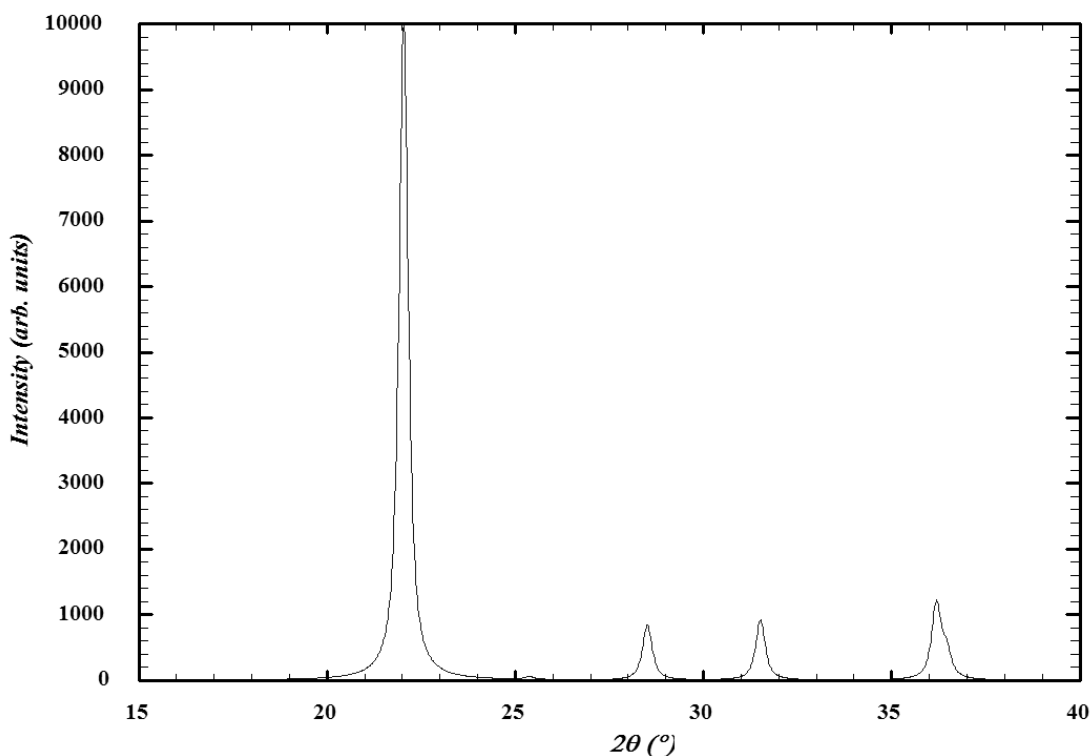
Nous cherchons à identifier au sein d'un échantillon de poudre d'oxyde de silicium la présence ou non de ces phases. Nous effectuons donc un diffractogramme sur poudre à l'aide d'un tube à rayons X à anticathode de cuivre. Ci-dessous les informations issues de la consultation d'une base de données ainsi que les pics mesurés expérimentalement entre  $2\theta = 15^\circ$  et  $2\theta = 40^\circ$  :

Phase cristobalite  $\alpha$

h k l	Intensité calculée
0 1 1	561219.8
1 1 0	2358.3
1 1 1	51521.8
0 1 2	58248.7
0 2 0	78376.4
1 1 2	26697.9
0 2 1	728.6

Phase cristobalite  $\beta$

h k l	Intensité calculée
0 1 1	12028.3
1 1 1	2669872.9
0 0 2	1796.2
0 1 2	33223.0
1 0 2	19998.8
1 1 2	94629.7
0 2 2	516447.1



En calculant les positions  $2\theta$  que vous choisirez, dites s'il y a de la cristobalite  $\alpha$  et/ou  $\beta$  dans cet échantillon. Détaillez et justifiez votre réponse. 3 pts

**Données**

M(Si) = 28 g/mol ; M(O) = 16 g/mol      r(Si) = 1.17 Å ; r(O) = 0.66 Å

Pour le système triclinique :  $V = \sqrt{a^2 b^2 c^2 (1 - \cos^2 \alpha - \cos^2 \beta - \cos^2 \gamma + 2 \cos \alpha \cos \beta \cos \gamma)}$

Pour le système monoclinique :  $d_{hkl} = \frac{\sin \beta}{\sqrt{\left(\frac{h^2}{a^2} + \frac{l^2}{c^2} + \frac{k^2}{b^2} \sin^2 \beta - 2hl \frac{\cos \beta}{ac}\right)}}$

$\lambda(\text{Cu}) = 1.5418 \text{ \AA}$

$P4_1 2_1 2$

$D_4^4$

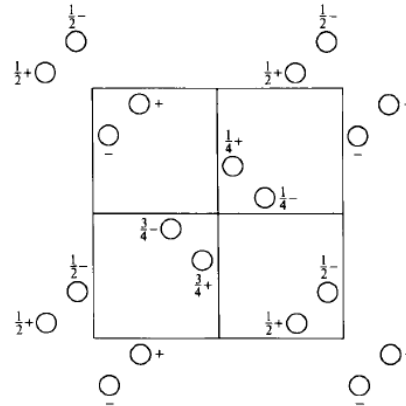
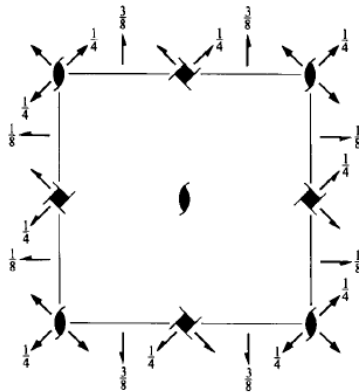
422

Tetragonal

No. 92

$P4_1 2_1 2$

Patterson symmetry  $P4/mmm$



Origin on  $2[110]$  at  $2_1 1(1,2)$

Asymmetric unit  $0 \leq x \leq 1; 0 \leq y \leq 1; 0 \leq z \leq \frac{1}{2}$

**Symmetry operations**

- (1) 1
- (2)  $2(0,0,\frac{1}{2})$   $0,0,z$
- (3)  $4^+(0,0,\frac{1}{4})$   $0,\frac{1}{2},z$
- (4)  $4^-(0,0,\frac{3}{4})$   $\frac{1}{2},0,z$
- (5)  $2(0,\frac{1}{2},0)$   $\frac{1}{2},y,\frac{3}{8}$
- (6)  $2(\frac{1}{2},0,0)$   $x,\frac{1}{4},\frac{3}{8}$
- (7)  $2$   $x,x,0$
- (8)  $2$   $x,\bar{x},\frac{1}{4}$

**Positions**

Multiplicity, Wyckoff letter, Site symmetry	Coordinates	Reflection conditions
8 <i>b</i> 1	(1) $x,y,z$ (2) $\bar{x},\bar{y},z+\frac{1}{2}$ (3) $\bar{y}+\frac{1}{2},x+\frac{1}{2},z+\frac{1}{4}$ (4) $y+\frac{1}{2},\bar{x}+\frac{1}{2},z+\frac{3}{4}$ (5) $\bar{x}+\frac{1}{2},y+\frac{1}{2},\bar{z}+\frac{1}{4}$ (6) $x+\frac{1}{2},\bar{y}+\frac{1}{2},\bar{z}+\frac{3}{4}$ (7) $y,x,\bar{z}$ (8) $\bar{y},\bar{x},\bar{z}+\frac{1}{2}$	General: $00l : l = 4n$ $h00 : h = 2n$  Special: as above, plus $0kl : l = 2n + 1$ or $2k + l = 4n$
4 <i>a</i> .. 2	$x,x,0$ $\bar{x},\bar{x},\frac{1}{2}$ $\bar{x}+\frac{1}{2},x+\frac{1}{2},\frac{1}{4}$ $x+\frac{1}{2},\bar{x}+\frac{1}{2},\frac{3}{4}$	

$P2_13$

$T^4$

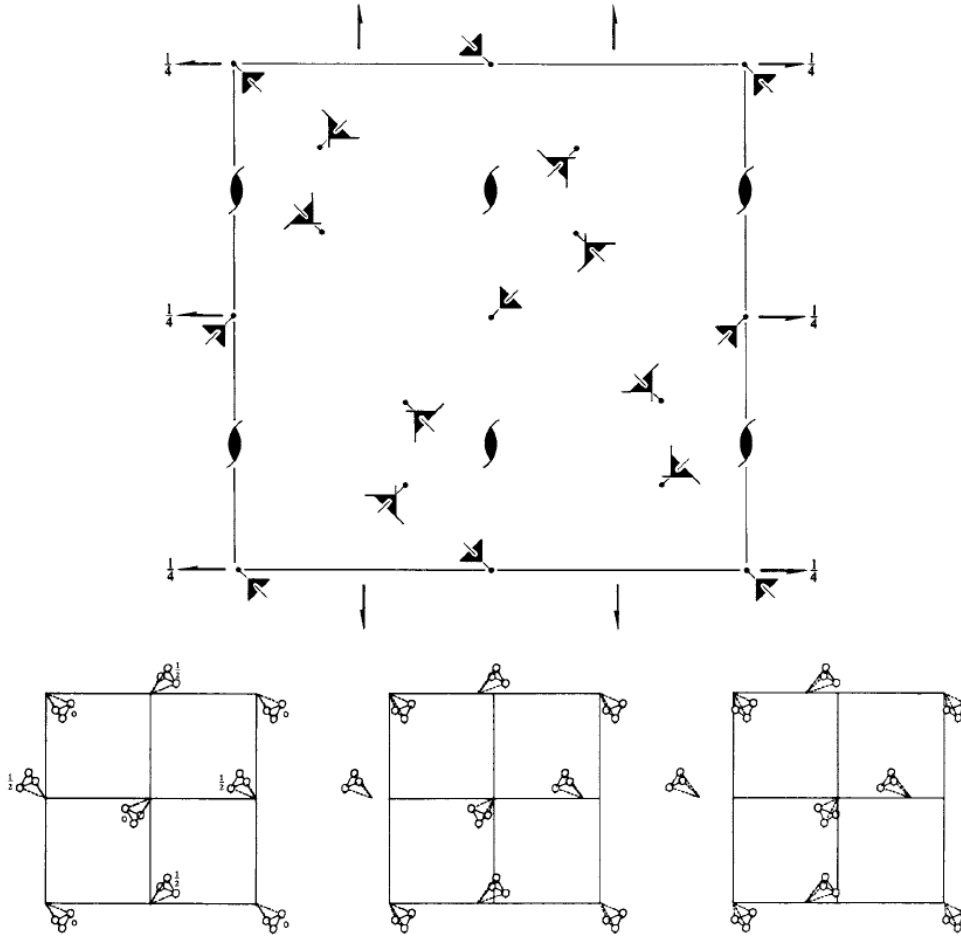
23

Cubic

No. 198

$P2_13$

Patterson symmetry  $Pm\bar{3}$



Origin on  $3[111]$  at midpoint of three non-intersecting pairs of parallel  $2_c$  axes

Asymmetric unit  $0 \leq x \leq \frac{1}{2}; 0 \leq y \leq \frac{1}{2}; -\frac{1}{2} \leq z \leq \frac{1}{2}; \max(x - \frac{1}{2}, -y) \leq z \leq \min(x, y)$

Vertices  $0, 0, 0 \quad \frac{1}{2}, 0, 0 \quad \frac{1}{2}, \frac{1}{2}, 0 \quad 0, \frac{1}{2}, 0 \quad \frac{1}{2}, \frac{1}{2}, \frac{1}{2} \quad 0, \frac{1}{2}, -\frac{1}{2}$

Symmetry operations

- (1) 1
- (2)  $2(0, 0, \frac{1}{2}) \quad \frac{1}{2}, 0, z$
- (3)  $2(0, \frac{1}{2}, 0) \quad 0, y, \frac{1}{2}$
- (4)  $2(\frac{1}{2}, 0, 0) \quad x, \frac{1}{2}, 0$
- (5)  $3^+ x, x, x$
- (6)  $3^+ \bar{x} + \frac{1}{2}, x, \bar{x}$
- (7)  $3^+ x + \frac{1}{2}, \bar{x} - \frac{1}{2}, \bar{x}$
- (8)  $3^+ \bar{x}, \bar{x} + \frac{1}{2}, x$
- (9)  $3^- x, x, x$
- (10)  $3^- (-\frac{1}{3}, \frac{1}{3}, \frac{1}{3}) \quad x + \frac{1}{6}, \bar{x} + \frac{1}{6}, \bar{x}$
- (11)  $3^- (\frac{1}{3}, \frac{1}{3}, -\frac{1}{3}) \quad \bar{x} + \frac{1}{3}, \bar{x} + \frac{1}{6}, x$
- (12)  $3^- (\frac{1}{3}, -\frac{1}{3}, \frac{1}{3}) \quad \bar{x} - \frac{1}{6}, x + \frac{1}{3}, \bar{x}$

Positions

Multiplicity,  
Wyckoff letter,  
Site symmetry

Coordinates

Reflection conditions

$h, k, l$  cyclically permutable  
General:

12	<i>b</i>	1	(1) $x, y, z$	(2) $\bar{x} + \frac{1}{2}, \bar{y}, z + \frac{1}{2}$	(3) $\bar{x}, y + \frac{1}{2}, \bar{z} + \frac{1}{2}$	(4) $x + \frac{1}{2}, \bar{y} + \frac{1}{2}, \bar{z}$	$h00: h = 2n$
			(5) $z, x, y$	(6) $z + \frac{1}{2}, \bar{x} + \frac{1}{2}, \bar{y}$	(7) $\bar{z} + \frac{1}{2}, \bar{x}, y + \frac{1}{2}$	(8) $\bar{z}, x + \frac{1}{2}, \bar{y} + \frac{1}{2}$	
			(9) $y, z, x$	(10) $\bar{y}, z + \frac{1}{2}, \bar{x} + \frac{1}{2}$	(11) $y + \frac{1}{2}, \bar{z} + \frac{1}{2}, \bar{x}$	(12) $\bar{y} + \frac{1}{2}, \bar{z}, x + \frac{1}{2}$	

Special: no extra conditions

4	<i>a</i>	.3.	$x, x, x$	$\bar{x} + \frac{1}{2}, \bar{x}, x + \frac{1}{2}$	$\bar{x}, x + \frac{1}{2}, \bar{x} + \frac{1}{2}$	$x + \frac{1}{2}, \bar{x} + \frac{1}{2}, \bar{x}$	
---	----------	-----	-----------	---	---	---	--