



VNIVERSITAT  VALÈNCIA

Servei de Recursos Humans (PTGAS)

**PRUEBAS SELECTIVAS DE
ACCESO, POR EL TURNO LIBRE, A
LA ESCALA TÉCNICA SUPERIOR DE
INVESTIGACIÓN (GRUPO A,
SUBGRUPO A1).**

Subescala de Difracción de Rayos X

3^{er} Ejercicio

9 de mayo de 2025

Caso práctico 1.

Estudio estructural de materiales híbridos polímero-inorgánicos mediante SAXS y WAXD

Un equipo de investigación está caracterizando nuevos materiales híbridos formados por una matriz polimérica y dominios inorgánicos basados en molibdeno. A temperatura ambiente, estos materiales presentan una **estructura cúbica primitiva simple (cP)** observable por SAXS, con una ordenación de largo alcance (de varios nanómetros) atribuible a la autoorganización del sistema híbrido.

Después de un tratamiento térmico a temperaturas superiores a 600 °C, el polímero se elimina por descomposición y oxidación, siendo el material resultante principalmente **óxido de molibdeno(VI) (MoO_3)**, que cristaliza en un sistema ortorrómbico con patrones difractométricos típicos observables mediante WAXD.

Los patrones bidimensionales obtenidos para una muestra representativa, tal como se ha sintetizado y después del tratamiento térmico, se muestran en la figura 1.

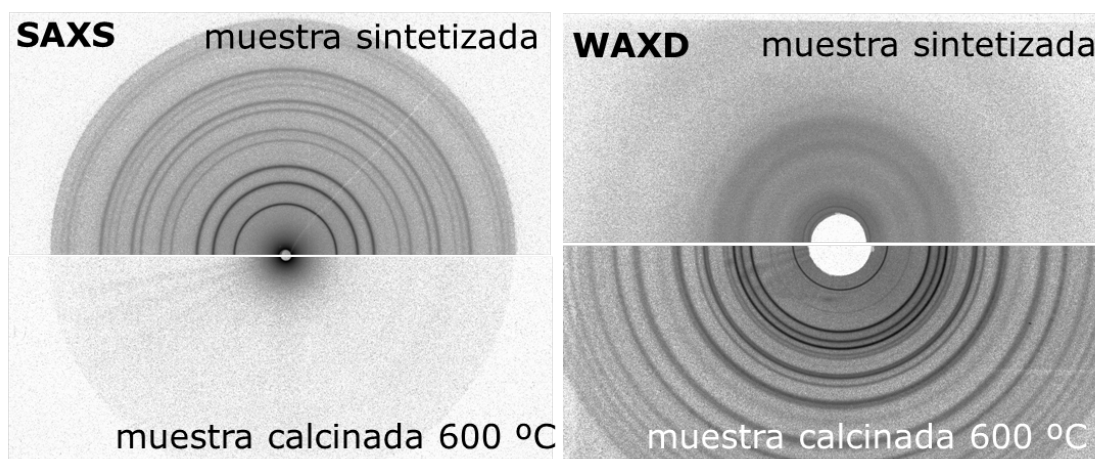


Figura 1. Patrones de SAXS y WAXD para una muestra representativa del estudio.

Objetivo de la investigación: Estudiar los cambios estructurales asociados al calentamiento de estos materiales utilizando SAXS y WAXD.

PREGUNTAS:

1. Preparación de muestras (2 puntos):

- a) ¿Cómo prepararíais las muestras en estado inicial (híbrido) y después del tratamiento térmico para las técnicas de SAXS y WAXD?
- b) ¿Cómo acondicionaríais las muestras para evitar la sublimación o descomposición parcial del MoO_3 durante la medida?
- c) ¿Qué formato de muestra (film, polvo compactado, capilar...) preferiríais para cada técnica?

2. SAXS a temperatura ambiente (2 puntos):

- a) ¿Qué tipo de señales difractométricas esperaríais ver para una estructura cúbica primitiva? ¿Se ajustan con los patrones 2D observados?
- b) ¿Cómo interpretaríais la distancia entre picos en términos de parámetro de red y periodicidad de los dominios ordenados?

3. WAXD después del tratamiento (>600 °C) (2 puntos):

- a) ¿Cómo confirmaríais si la muestra es puramente ortorrómbica o si coexisten otras fases (como MoO_2)?
- b) ¿Cómo podríais cuantificar la cristalinidad del MoO_3 obtenido?

4. Análisis complementario (2 puntos):

- a) Si se quisiera seguir *in situ* la evolución de la transición estructural durante el calentamiento, ¿qué opciones instrumentales ofrecerían SAXS/WAXD?
- b) ¿Cómo podríais controlar o estudiar posibles cambios de oxidación del molibdeno durante el tratamiento (de Mo^{6+} a Mo^{5+} o Mo^{4+})?

5. Interpretación final (proponedla, según vuestros conocimientos y opinión, no hay una única respuesta correcta) (2 puntos):

- a) ¿Qué relación creéis que podría haber entre la desaparición de los picos SAXS y la formación de MoO_3 cristalino?
- b) ¿Qué implicaciones tiene la volatilidad del MoO_3 (punto de sublimación $\sim 700\text{--}800^\circ\text{C}$) para el procesamiento térmico del material?
- c) ¿Cómo modificaríais la composición inicial o las condiciones de tratamiento para controlar mejor la morfología y cristalinidad final?

Caso práctico 2.

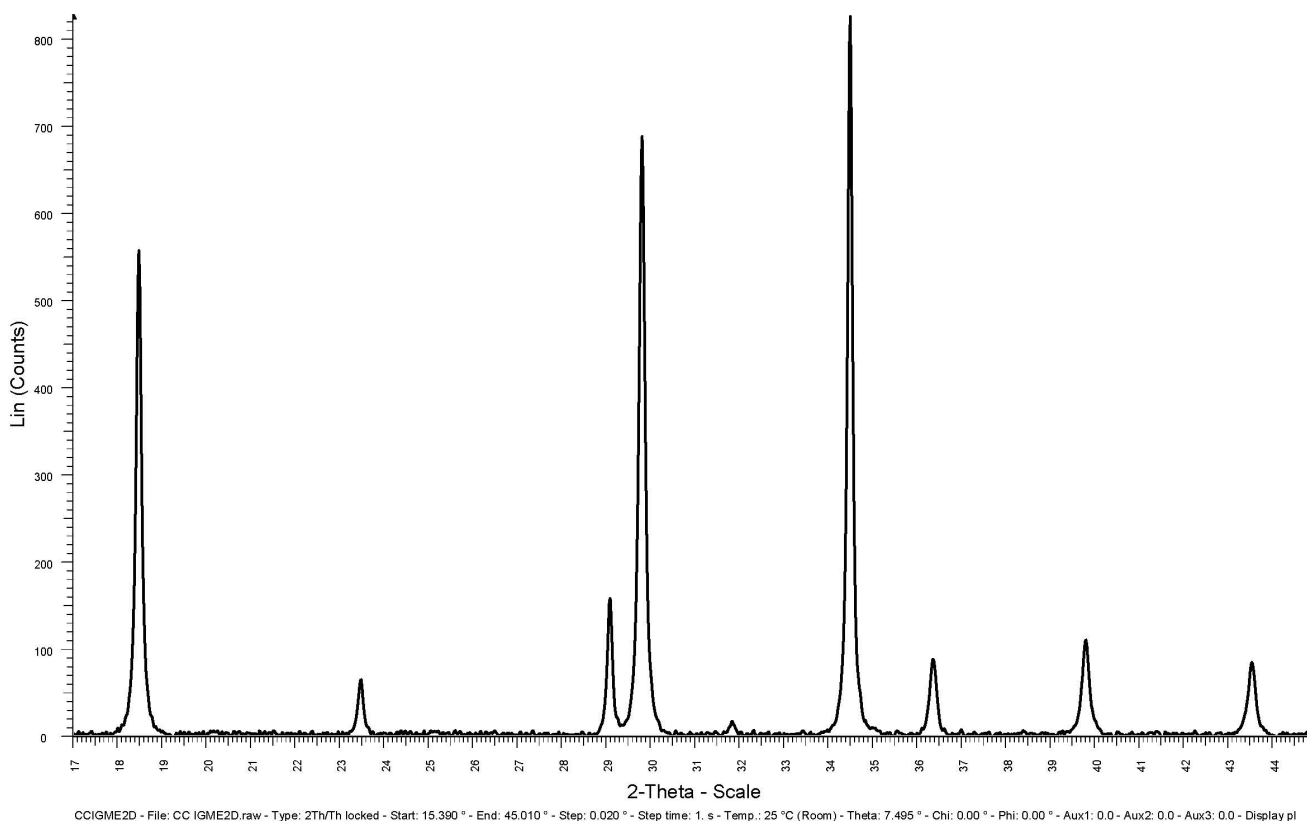
El difractograma adjunto corresponde a una muestra denominada CCIGME2D, mezcla de portlandita con un carbonato, y fue obtenido con radiación Cu K α_1 K α_2 , efectuándose corrección de Rachinger (eliminación de K α_2) y sustracción de fondo. Debajo se incluyen fichas de portlandita, y posibles carbonatos acompañantes. El registro presenta desviación (*offset*) constante de 2 θ en todo el registro, y no se observaron picos a valores 2 θ° menores de 18 $^\circ$.

λ Cu K α_1 = 1,5406 Å.

Se pide:

- 1) Identificar el carbonato presente (7 puntos).
- 2) Efectuar una estimación semicuantitativa de los dos constituyentes, utilizando el método de las intensidades de referencia, aplicado a los picos de mayor intensidad, admitiendo que el valor de FWHM es constante para todos los picos (3 puntos).

Difractograma



FICHAS POSIBLES (1 y 2):

CALCITE

_database_code_amcsd 0000098

CELL PARAMETERS: 4.9900 4.9900 17.0615 90.000 90.000 120.000

SPACE GROUP: R-3c

X-RAY WAVELENGTH: 1.541838

Cell Volume: 367.916

Density (g/cm3): 2.710

MAX. ABS. INTENSITY / VOLUME**2: 26.50717622

RIR: 3.185

RIR based on corundum from Acta Crystallographica A38 (1982) 733-739

2-THETA	INTENSITY	D-SPACING	H	K	L	Multiplicity
23.07	8.10	3.8550	0	1	2	6
29.42	100.00	3.0357	1	0	4	6
31.46	2.43	2.8436	0	0	6	2
36.00	13.71	2.4950	1	1	0	6
39.44	20.16	2.2848	1	1	3	12
43.19	14.26	2.0946	2	0	2	6
47.15	6.16	1.9275	0	2	4	6
47.54	19.67	1.9125	0	1	8	6
48.54	20.02	1.8754	1	1	6	12
56.61	3.73	1.6259	2	1	1	12
57.44	9.18	1.6042	1	2	2	12
60.72	5.28	1.5253	2	1	4	12
61.05	2.41	1.5179	2	0	8	6
61.43	3.18	1.5094	1	1	9	12
63.10	2.29	1.4733	1	2	5	12
64.71	6.84	1.4405	3	0	0	6
65.67	3.91	1.4218	0	0	12	2
69.24	1.51	1.3569	2	1	7	12
70.30	2.13	1.3390	0	2	10	6
72.95	2.69	1.2967	1	2	8	12
77.23	1.93	1.2353	1	1	12	12
81.60	2.24	1.1799	2	1	10	12
83.84	1.57	1.1539	1	3	4	12

Portlandite

_database_code_amcsd 0009875

CELL PARAMETERS: 3.5890 3.5890 4.9110 90.000 90.000 120.000

SPACE GROUP: P-3m1

X-RAY WAVELENGTH: 1.541838

Cell Volume: 54.783

Density (g/cm3): 2.246

MAX. ABS. INTENSITY / VOLUME**2: 25.25582270

RIR: 3.662

RIR based on corundum from Acta Crystallographica A38 (1982) 733-739

2-THETA	INTENSITY	D-SPACING	H	K	L	Multiplicity
18.06	61.35	4.9110	0	0	1	2
28.72	16.95	3.1082	1	0	0	6
34.14	97.31	2.6264	1	0	1	6
34.14	2.69	2.6264	0	1	1	6
47.17	25.54	1.9268	1	0	2	6
47.17	19.26	1.9268	0	1	2	6
50.88	29.44	1.7945	1	1	0	6
54.44	16.27	1.6855	1	1	1	12
56.19	1.40	1.6370	0	0	3	2
59.48	2.31	1.5541	2	0	0	6
62.71	11.29	1.4817	0	2	1	6
64.29	1.17	1.4488	1	1	2	12
64.32	1.42	1.4484	1	0	3	6
64.32	11.11	1.4484	0	1	3	6
71.90	4.22	1.3132	2	0	2	6
71.90	5.63	1.3132	0	2	2	6
77.79	1.83	1.2277	0	0	4	2
79.20	2.84	1.2094	1	1	3	12
84.87	2.64	1.1425	2	1	1	12
84.93	1.57	1.1419	0	1	4	6
86.31	4.16	1.1271	2	0	3	6

FICHAS POSIBLES (3 y 4):

Ankerite
_database_code_amcsd 0001273

CELL PARAMETERS: 4.8240 4.8240 16.1217 90.000 90.000 120.000
SPACE GROUP: R-3
X-RAY WAVELENGTH: 1.541838
Cell Volume: 324.905
Density (g/cm3): 3.091
MAX. ABS. INTENSITY / VOLUME**2: 29.35603608
RIR: 3.093
RIR based on corundum from Acta Crystallographica A38 (1982) 733-739

2-THETA	INTENSITY	D-SPACING	H	K	L	Multiplicity
16.50	1.91	5.3739	0	0	3	2
23.99	13.10	3.7092	0	1	2	6
30.83	100.00	2.9006	1	0	4	6
33.35	1.55	2.6869	0	0	6	2
37.28	14.90	2.4120	1	1	0	6
41.02	10.32	2.2005	2	-1	3	6
41.02	9.67	2.2005	1	1	3	6
44.82	16.09	2.0221	2	0	2	6
49.12	6.67	1.8546	0	2	4	6
50.27	18.32	1.8151	0	1	8	6
50.87	9.11	1.7949	1	1	6	6
50.87	14.70	1.7949	2	-1	6	6
58.75	2.28	1.5715	2	1	1	6
59.67	6.95	1.5496	-1	3	2	6
59.67	3.57	1.5496	1	2	2	6
61.67	1.34	1.5041	1	0	10	6
63.25	4.26	1.4702	3	-1	4	6
63.25	3.30	1.4702	2	1	4	6
64.22	3.31	1.4503	2	0	8	6
64.83	1.69	1.4381	1	1	9	6
64.83	1.00	1.4381	2	-1	9	6
67.23	8.02	1.3926	3	0	0	6
70.03	3.53	1.3435	0	0	12	2
74.32	2.94	1.2763	0	2	10	6
76.67	1.02	1.2429	-1	3	8	6
76.67	2.85	1.2429	1	2	8	6
82.12	1.90	1.1737	1	1	12	6
86.22	1.21	1.1281	2	1	10	6
86.22	1.41	1.1281	3	-1	10	6
87.62	1.37	1.1136	1	3	4	6

=====

Dolomite
_database_code_amcsd 0000086

CELL PARAMETERS: 4.8150 4.8150 16.1190 90.000 90.000 120.000
SPACE GROUP: R-3
X-RAY WAVELENGTH: 1.541838
Cell Volume: 323.639
Density (g/cm3): 2.838
MAX. ABS. INTENSITY / VOLUME**2: 24.14536753
RIR: 2.770
RIR based on corundum from Acta Crystallographica A38 (1982) 733-739

2-THETA	INTENSITY	D-SPACING	H	K	L	Multiplicity
22.02	2.05	4.0370	1	0	1	6
24.03	2.21	3.7036	0	1	2	6
30.86	100.00	2.8977	1	0	4	6
33.35	4.60	2.6865	0	0	6	2
35.19	5.19	2.5505	0	1	5	6
37.35	11.44	2.4075	1	1	0	6
41.08	17.99	2.1970	1	1	3	6
41.08	5.68	2.1970	2	-1	3	6
43.78	4.13	2.0677	0	2	1	6
44.91	13.87	2.0185	2	0	2	6
49.20	4.36	1.8518	0	2	4	6
50.29	18.07	1.8142	0	1	8	6
50.93	6.78	1.7929	1	1	6	6
50.93	12.85	1.7929	2	-1	6	6
50.99	1.24	1.7910	0	0	9	2
58.87	2.51	1.5686	3	-1	1	6
58.87	1.93	1.5686	2	1	1	6
59.79	3.00	1.5468	1	2	2	6
59.79	6.96	1.5468	-1	3	2	6
63.37	3.19	1.4678	3	-1	4	6
63.37	2.44	1.4678	2	1	4	6
64.29	2.68	1.4489	2	0	8	6
64.89	2.24	1.4370	2	-1	9	6
65.98	2.73	1.4159	-1	3	5	6
67.37	6.67	1.3900	3	0	0	6
70.05	3.72	1.3432	0	0	12	2
72.70	2.17	1.3006	2	1	7	6
74.39	2.92	1.2752	0	2	10	6
76.78	2.53	1.2414	1	2	8	6
82.17	1.87	1.1730	1	1	12	6
86.33	1.01	1.1269	2	1	10	6
86.33	1.43	1.1269	3	-1	10	6
87.81	1.52	1.1116	1	3	4	6

=====

Caso práctico 3.

Identificación de filosilicatos en arcillas.

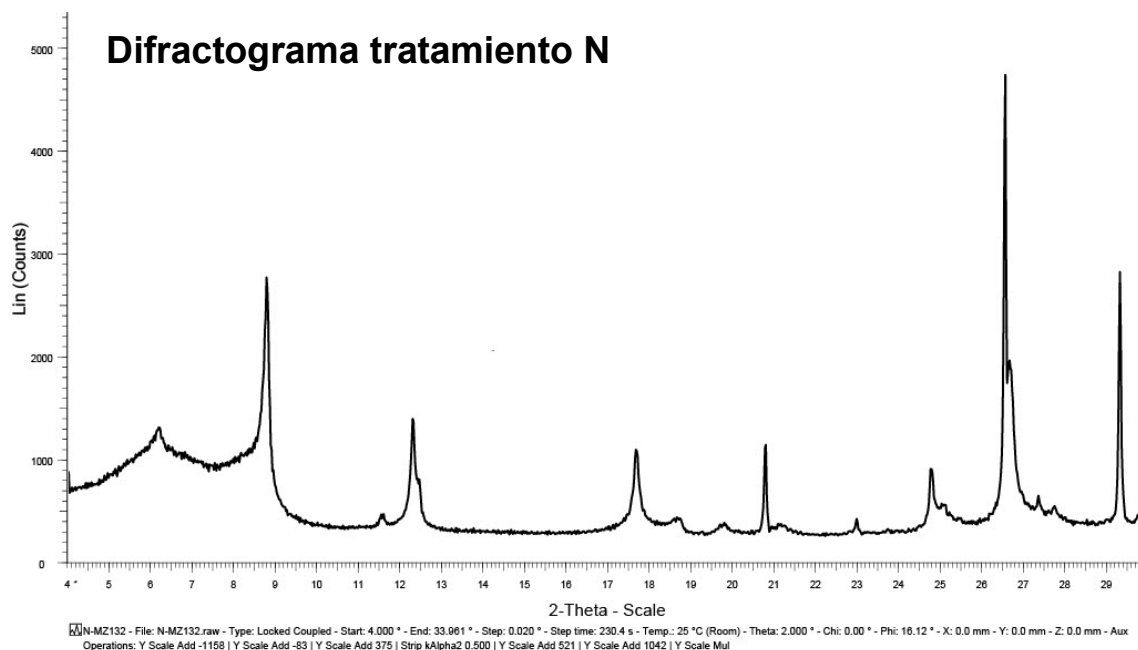
Las arcillas son materiales muy estudiados en geología, ciencias del suelo, ciencias de materiales, etc. Presentan como constituyentes principales filosilicatos, cuya identificación en difracción de rayos X de polvo, utilizando únicamente registros de difracción de la muestra de polvo desorientado no permite distinguir los diferentes grupos de filosilicatos al ser los difractogramas de polvo muy parecidos. Para la determinación de los filosilicatos se recurre a difractogramas de muestras orientadas obtenidas a partir de suspensiones acuosas de la fracción fina del material sometidas a diversos tratamientos, al menos tres: secada a temperatura ambiente (N), calentada a 550 °C durante 2 horas (Q), y tratada con etilenglicol durante 12 horas (E).

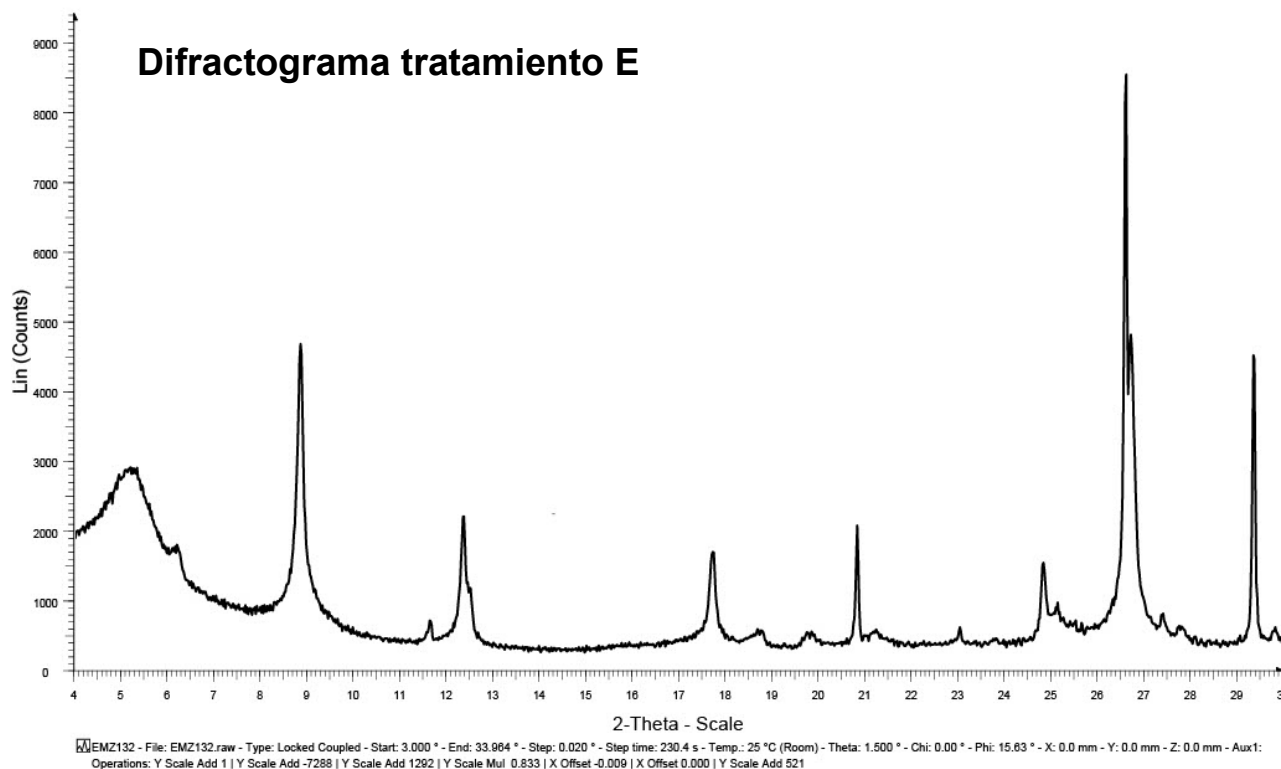
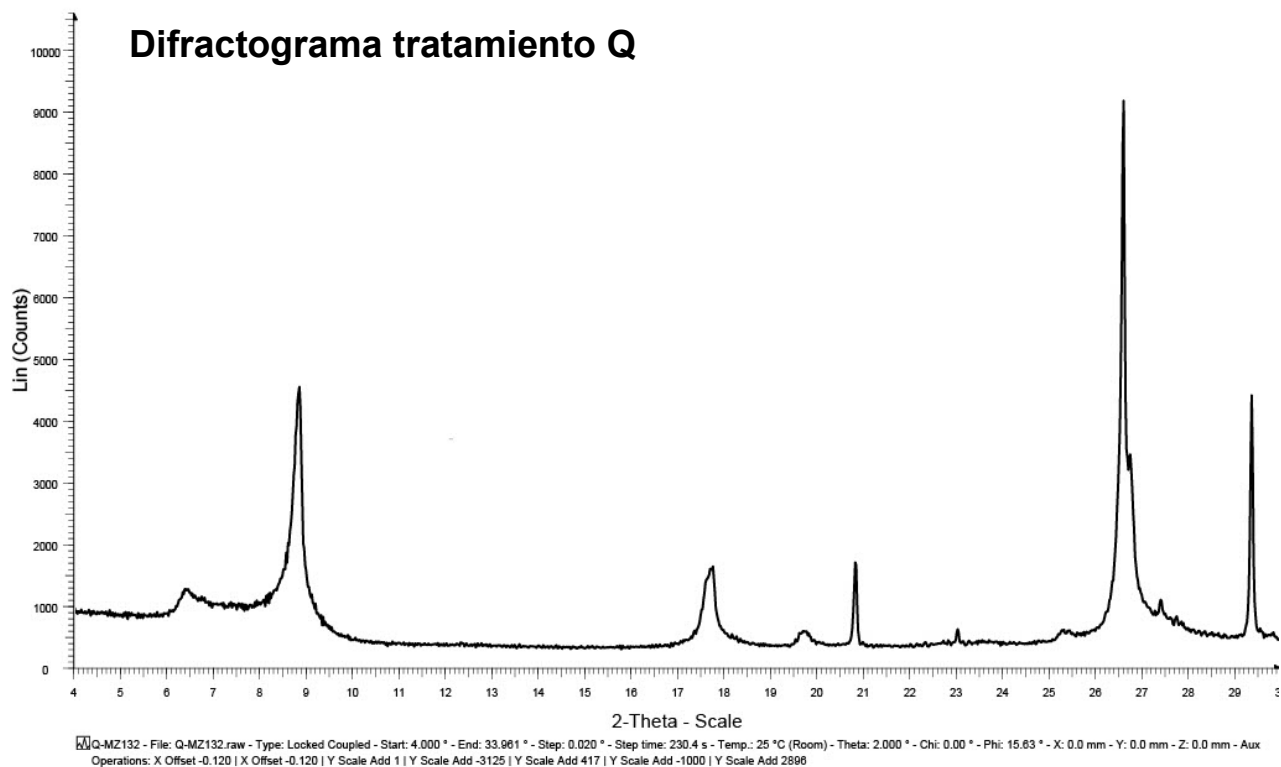
Ejercicio:

Se presentan difractogramas de la muestras MZ132, con los citados tratamientos N, Q y E. Y se aportan fichas de la base de datos AMSD (American Mineralogical Society).

- 1) Se trata de medir los espaciados en el intervalo angular 2 theta entre 4 y 22°, e identificar en dicho intervalo los constituyentes entre los minerales cuyas fichas se aportan (6 puntos)
- 2) Se trata de identificar los filosilicatos presentes entre las fichas aportadas de illita, caolinita, clorita, montmorillonita y vermiculita. La muestra contiene además otros constituyentes como cuarzo, yeso, calcita y otros (3 puntos).
- 3) En su caso, proponer algún criterio adicional para una identificación más precisa (1 punto).

Los registros corresponden a radiación Cu K α ₁, tras eliminación del componente K α ₂. Con λ Cu K α ₁ = 1,5406 Å.





Kaolinite

Gruner W

Zeitschrift fur Kristallographie 83 (1932) 75-88

The crystal structure of kaolinite

_cod_database_code 1011045

_database_code_amcsd 0017947

CELL PARAMETERS: 5.1480 8.9200 14.5350 90.000 100.200 90.000

SPACE GROUP: Cc

X-RAY WAVELENGTH: 1.541838

Cell Volume: 656.901

Density (g/cm3): 2.569

MAX. ABS. INTENSITY / VOLUME**2: 8.502879376

RIR: 1.078

RIR based on corundum from Acta Crystallographica A38 (1982) 733-739

2-THETA	INTENSITY	D-SPACING	H	K	L	Multiplicity
12.37	100.00	7.1526	0	0	2	1
20.16	19.70	4.4055	1	1	0	2
20.16	28.35	4.4055	-1	1	1	2
20.86	25.36	4.2579	0	2	1	2
22.01	21.61	4.0391	1	1	1	2
22.01	28.36	4.0391	-1	1	2	2
23.51	26.35	3.7845	0	2	2	2
24.90	56.10	3.5763	0	0	4	1
25.32	6.20	3.5171	1	1	2	2
25.32	13.95	3.5171	-1	1	3	2
27.38	10.50	3.2573	0	2	3	2
29.65	7.83	3.0129	1	1	3	2
32.08	3.55	2.7901	0	2	4	2
34.65	7.73	2.5884	1	1	4	2
34.66	4.38	2.5884	-1	1	5	2
34.99	8.86	2.5644	1	3	0	2
35.43	9.01	2.5333	2	0	0	1
35.43	12.10	2.5333	-2	0	2	1
36.13	20.53	2.4857	-1	3	2	2
37.34	3.11	2.4082	0	2	5	2
37.73	10.27	2.3842	0	0	6	1
38.34	67.42	2.3480	1	3	2	2
39.80	1.92	2.2651	2	0	2	1
39.80	29.09	2.2651	-2	0	4	1
40.14	2.22	2.2467	1	1	5	2
40.14	4.82	2.2466	-1	1	6	2
40.45	1.50	2.2300	0	4	0	2
40.97	1.06	2.2028	2	2	0	2
40.97	3.19	2.2028	-2	2	2	2
41.45	1.87	2.1785	-1	3	4	2
42.47	1.16	2.1284	2	2	1	2
43.02	1.54	2.1026	0	2	6	2
44.87	1.36	2.0200	0	4	3	2
44.88	2.92	2.0195	2	2	2	2
45.33	14.76	2.0008	1	3	4	2
45.99	1.20	1.9735	-1	1	7	2
47.52	3.54	1.9136	2	0	4	1
47.52	6.37	1.9136	-2	0	6	1

Illite

Drits V A, Zviagina B B, McCarty D K, Salyn A L

American Mineralogist 95 (2010) 348-361

Factors responsible for crystal-chemical variations in the solid solutions from illite to aluminoceladonite and from glauconite to celadonite

Locality: Silver caldera, San Juan Mountains, Colorado

Sample Name: RM30

_database_code_amcsd 0005015

CELL PARAMETERS: 5.2021 8.9797 10.2260 90.000 101.570 90.000

SPACE GROUP: C2/m

X-RAY WAVELENGTH: 1.541838

Cell Volume: 467.984

Density (g/cm3): 2.820

MAX. ABS. INTENSITY / VOLUME**2: 7.451790421

RIR: 0.860

RIR based on corundum from Acta Crystallographica A38 (1982) 733-739

2-THETA	INTENSITY	D-SPACING	H	K	L	Multiplicity
8.83	39.54	10.0182	0	0	1	2
17.71	17.67	5.0091	0	0	2	2
19.77	50.68	4.4899	0	2	0	2
20.45	27.88	4.3433	-1	1	1	4
21.69	21.03	4.0972	0	2	1	4
23.32	3.23	3.8146	1	1	1	4
24.38	100.00	3.6504	-1	1	2	4
26.66	30.93	3.3434	0	2	2	4
26.69	30.40	3.3394	0	0	3	2
29.14	81.94	3.0647	1	1	2	4
30.58	20.47	2.9234	-1	1	3	4
33.44	29.99	2.6795	0	2	3	4
34.54	9.91	2.5971	-2	0	1	2
34.76	22.12	2.5810	1	3	0	4
35.01	48.96	2.5631	-1	3	1	4
35.22	22.25	2.5482	2	0	0	2
35.85	5.52	2.5046	0	0	4	2
36.20	6.38	2.4812	-2	0	2	2
36.40	2.33	2.4682	1	1	3	4
36.83	11.95	2.4402	1	3	1	4
37.55	14.50	2.3955	-1	3	2	4
38.06	1.55	2.3643	-1	1	4	4
38.15	11.08	2.3591	2	0	1	2
39.97	1.64	2.2557	-2	0	3	2
40.11	2.74	2.2481	-2	2	1	4
40.17	5.13	2.2449	0	4	0	2
40.71	7.21	2.2162	2	2	0	4
40.93	2.55	2.2050	1	3	2	4
41.21	6.24	2.1906	0	4	1	4
41.59	4.82	2.1717	-2	2	2	4
42.01	19.75	2.1506	-1	3	3	4
42.93	9.94	2.1068	2	0	2	2
43.33	8.38	2.0884	2	2	1	4
44.97	4.33	2.0156	-2	2	3	4
45.26	17.62	2.0036	0	0	5	2
45.40	7.37	1.9977	-2	0	4	2

Chlorite

Lister J S, Bailey S W
American Mineralogist 52 (1967) 1614-1631
Chlorite polytypism: IV. Regular two-layer structures
refined structure
_database_code_amcsd 0000162

CELL PARAMETERS: 5.3350 9.2400 28.7350 90.000 90.000 90.000

SPACE GROUP: C1

X-RAY WAVELENGTH: 1.541838

Cell Volume: 1416.503

Density (g/cm3): 2.561

MAX. ABS. INTENSITY / VOLUME**2: 7.069927399

RIR: 0.899

RIR based on corundum from Acta Crystallographica A38 (1982) 733-739

2-THETA	INTENSITY	D-SPACING	H	K	L	Multiplicity
6.15	100.00	14.3675	0	0	2	1
12.32	71.11	7.1838	0	0	4	1
18.53	65.38	4.7892	0	0	6	1
19.21	8.64	4.6202	1	1	0	1
19.21	9.94	4.6202	-1	1	0	1
19.21	8.01	4.6200	0	2	0	1
19.46	5.17	4.5616	1	-1	1	1
19.46	3.75	4.5616	1	1	1	1
19.46	3.99	4.5616	-1	-1	1	1
19.46	3.56	4.5616	-1	1	1	1
20.19	1.16	4.3984	1	-1	2	1
20.19	7.74	4.3984	1	1	2	1
20.19	1.50	4.3984	-1	-1	2	1
20.19	6.24	4.3984	-1	1	2	1
20.19	6.07	4.3982	0	-2	2	1
20.19	16.20	4.3982	0	2	2	1
21.35	2.82	4.1614	1	-1	3	1
21.35	2.54	4.1614	1	1	3	1
21.35	2.77	4.1614	-1	-1	3	1
21.35	3.22	4.1614	-1	1	3	1
22.89	7.22	3.8859	1	-1	4	1
22.89	2.39	3.8859	1	1	4	1
22.89	8.16	3.8859	-1	-1	4	1
22.89	2.24	3.8859	-1	1	4	1
22.89	10.97	3.8858	0	-2	4	1
24.72	1.65	3.6008	1	-1	5	1
24.72	1.98	3.6008	1	1	5	1
24.72	2.20	3.6008	-1	-1	5	1
24.72	1.80	3.6008	-1	1	5	1
24.79	59.24	3.5919	0	0	8	1
26.81	3.62	3.3251	1	1	6	1
26.81	3.62	3.3251	-1	1	6	1
26.81	7.31	3.3250	0	2	6	1
29.10	1.61	3.0687	1	-1	7	1
29.10	1.72	3.0687	1	1	7	1
29.10	1.35	3.0687	-1	1	7	1
31.12	17.25	2.8735	0	0	10	1
31.55	1.93	2.8357	1	-1	8	1

Montmorillonite

Viani A, Gualtieri A, Artioli G

American Mineralogist 87 (2002) 966-975

The nature of disorder in montmorillonite by simulation of X-ray powder patterns

Note: Structural simulation model

_database_code_amcsd 0002868

CELL PARAMETERS: 5.1800 8.9800 15.0000 90.000 90.000 90.000

SPACE GROUP: P1

X-RAY WAVELENGTH: 1.541838

Cell Volume: 697.746

Density (g/cm3): 1.801

MAX. ABS. INTENSITY / VOLUME**2: 103.9485592

RIR: 18.798

RIR based on corundum from Acta Crystallographica A38 (1982) 733-739

2-THETA	INTENSITY	D-SPACING	H	K	L	Multiplicity
5.89	100.00	15.0000	0	0	1	1
17.74	2.93	5.0000	0	0	3	1
19.77	2.29	4.4900	0	2	0	1
20.65	1.28	4.3014	0	-2	1	1
20.65	1.28	4.3014	0	2	1	1
20.66	1.36	4.2988	-1	-1	1	1
20.66	1.37	4.2988	-1	1	1	1
23.10	1.71	3.8505	-1	-1	2	1
23.10	1.71	3.8505	-1	1	2	1
29.78	1.07	3.0000	0	0	5	1

=====

XPOW Copyright 1993 Bob Downs, Ranjini Swaminathan and Kurt Bartelmehs
For reference, see Downs et al. (1993) American Mineralogist 78, 1104-1107.

Vermiculite

Gruner J W

American Mineralogist 19 (1934) 557-575

The structures of vermiculites and their collapse by dehydration

Locality: Structure results from data of many samples

_database_code_amcsd 0000012

CELL PARAMETERS: 5.3100 9.2000 28.4600 90.000 97.140 90.000

SPACE GROUP: Cc

X-RAY WAVELENGTH: 1.541838

Cell Volume: 1379.546

Density (g/cm3): 1.816

MAX. ABS. INTENSITY / VOLUME**2: 120.7170254

RIR: 21.644

RIR based on corundum from Acta Crystallographica A38 (1982) 733-739

2-THETA	INTENSITY	D-SPACING	H	K	L	Multiplicity
6.26	100.00	14.1197	0	0	2	1
12.54	1.13	7.0598	0	0	4	1
19.33	1.82	4.5922	-1	1	1	2
21.50	1.30	4.1329	0	2	3	2
22.52	1.19	3.9487	1	1	3	2
25.23	1.27	3.5299	0	0	8	1
31.69	1.10	2.8239	0	0	10	1
35.42	2.06	2.5340	-1	3	4	2
35.43	1.01	2.5336	2	0	2	1
37.90	2.06	2.3737	-1	3	6	2
37.91	1.00	2.3734	2	0	4	1

=====

XPOW Copyright 1993 Bob Downs, Ranjini Swaminathan and Kurt Bartelmehs
For reference, see Downs et al. (1993) American Mineralogist 78, 1104-1107.

Quartz

Glinnemann J, King H E, Schulz H, Hahn T, La Placa S J, Dacol F

Zeitschrift fur Kristallographie 198 (1992) 177-212

Crystal structures of the low-temperature quartz-type phases of SiO₂ and

GeO₂ at elevated pressure

P = 0.0 GPa

_database_code_amcsd 0011007

CELL PARAMETERS: 4.9210 4.9210 5.4163 90.000 90.000 120.000

SPACE GROUP: P3₁21

X-RAY WAVELENGTH: 1.541838

Cell Volume: 113.590

Density (g/cm³): 2.635

MAX. ABS. INTENSITY / VOLUME**2: 35.49608771

RIR: 4.387

RIR based on corundum from Acta Crystallographica A38 (1982) 733-739

2-THETA	INTENSITY	D-SPACING	H	K	L	Multiplicity
20.84	20.26	4.2617	1	0	0	6
26.61	30.19	3.3492	0	1	1	6
26.61	69.81	3.3492	1	0	1	6
36.52	6.99	2.4605	1	1	0	3
39.42	6.17	2.2857	0	1	2	6
40.26	3.28	2.2402	1	1	1	6
42.42	5.36	2.1309	2	0	0	6
45.76	2.22	1.9829	0	2	1	6
45.76	1.05	1.9829	2	0	1	6
50.09	12.89	1.8211	1	1	2	6
54.82	3.27	1.6746	2	0	2	6
55.26	1.66	1.6624	1	0	3	6
59.91	5.05	1.5439	2	1	1	6
59.91	4.24	1.5439	1	2	1	6
63.96	1.81	1.4556	1	1	3	6
67.68	1.48	1.3844	1	2	2	6
67.68	4.44	1.3844	2	1	2	6
68.06	5.58	1.3775	0	2	3	6
68.06	1.46	1.3775	2	0	3	6
68.26	4.38	1.3741	3	0	1	6
73.36	1.83	1.2905	0	1	4	6
75.59	2.03	1.2580	0	3	2	6
79.79	2.51	1.2019	1	2	3	6
81.06	2.63	1.1863	1	1	4	6

=====

XPOW Copyright 1993 Bob Downs, Ranjini Swaminathan and Kurt Bartelmehs
For reference, see Downs et al. (1993) American Mineralogist 78, 1104-1107.

Gypsum
Boeyens J C A, Ichharam V V H
Zeitschrift für Kristallographie 217 (2002) 9-10
Redetermination of the crystal structure of calcium sulphate dihydrate,
CaSO₄*2H₂O
Locality: synthetic
_database_code_amcsd 0011093

CELL PARAMETERS: 6.2840 15.2000 6.5230 90.000 127.410 90.000
SPACE GROUP: C2/c
X-RAY WAVELENGTH: 1.541838
Cell Volume: 494.899
Density (g/cm³): 2.310
MAX. ABS. INTENSITY / VOLUME**2: 12.00207308
RIR: 1.691
RIR based on corundum from Acta Crystallographica A38 (1982) 733-739

2-THETA	INTENSITY	D-SPACING	H	K	L	Multiplicity
11.64	77.51	7.6000	0	2	0	2
18.71	1.41	4.7423	1	1	0	4
20.75	100.00	4.2811	0	2	1	4
23.41	10.56	3.8000	0	4	0	2
23.43	2.59	3.7970	-1	3	1	4
28.15	4.09	3.1702	-1	1	2	4
29.14	71.18	3.0642	0	4	1	4
31.13	47.99	2.8730	-2	2	1	4
31.19	3.09	2.8674	-2	0	2	2
32.11	9.31	2.7875	1	1	1	4
32.80	1.09	2.7305	-1	3	2	4
33.40	35.89	2.6828	-2	2	2	4
34.55	3.75	2.5964	1	5	0	4
34.62	2.12	2.5906	0	0	2	2
35.99	11.05	2.4957	2	0	0	2
36.31	1.15	2.4744	1	3	1	4
36.65	6.87	2.4521	0	2	2	4
37.41	3.76	2.4036	-2	4	1	4
40.69	13.18	2.2174	-1	5	2	4
42.22	1.79	2.1405	0	4	2	4
43.38	15.19	2.0860	2	4	0	4
43.52	4.40	2.0796	-2	2	3	4
43.65	6.20	2.0736	1	5	1	4
43.66	5.57	2.0731	-3	1	2	4
44.26	4.65	2.0465	-1	1	3	4
45.56	3.03	1.9912	1	7	0	4
46.47	2.91	1.9541	-3	1	1	4
47.88	1.15	1.9000	0	8	0	2
47.92	13.69	1.8985	-2	6	2	4
48.44	12.46	1.8792	-2	4	3	4
48.83	2.77	1.8652	1	1	2	4
50.38	12.68	1.8113	0	6	2	4
50.76	5.59	1.7987	2	2	1	4
51.07	1.18	1.7885	-3	3	3	4
51.21	2.03	1.7838	0	8	1	4
51.39	9.81	1.7779	2	6	0	4
53.65	1.03	1.7083	-1	5	3	4