

ACTIVIDAD PRÁCTICA Nº 2

Tema: Orden interno. DRX.

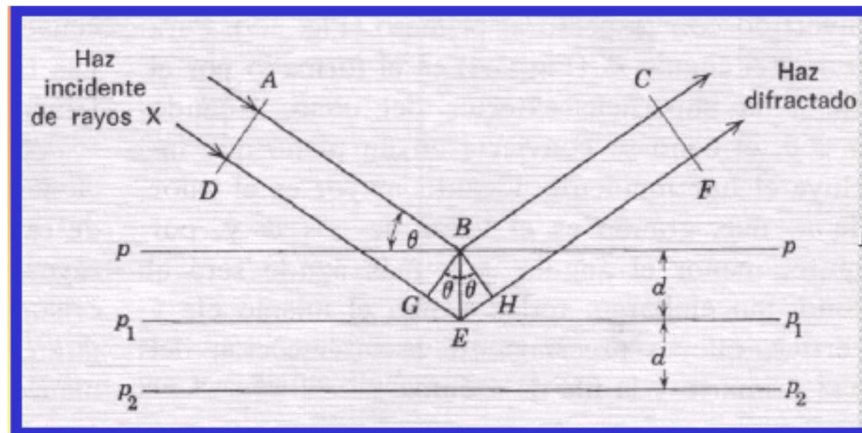
Objetivos

- 1- Conocer, comprender y aplicar la Ley de Bragg.
- 2- Adquirir habilidad en la lectura de difractogramas.
- 3- Identificar minerales mediante difractogramas.
- 4- Relacionar y vincular difractogramas con las formas cristalinas estudiadas.
- 5- Incorporar nombres y fórmulas minerales al vocabulario técnico.

El método de Difracción de Rayos X se basa en la aplicación de la Ley de Bragg.

La Ley de Bragg se aplica para la determinación de las estructuras cristalinas de los minerales y relaciona longitud de onda (λ) de un haz incidente de rayos X, sobre el mineral a analizar, con el ángulo que produce difracción (θ) en una serie de planos cristalinos del mineral con una separación determinada (d).

Ley de Bragg: $n\lambda = 2d \sin\theta$



Los rayos X se producen en un tubo de vacío con un filamento de tungsteno (cátodo) el cual proporciona un haz de electrones que al impactar contra un ánodo de composición variable (Mo, Cu o Fe) genera los RX. La naturaleza de los RX (longitud de onda, λ) depende del voltaje aplicado y del metal del ánodo. Según esto λ será igual a 0,7107 armstrongs para un ánodo de molibdeno, 1,5418 para un ánodo de cobre y 1,9373 para un ánodo de hierro.

Para la identificación de minerales mediante el uso de rayos X uno de los métodos más usados hoy en día es el del polvo. En este método se trabaja sobre muestras pulverizadas del mineral que permiten obtener difracciones sobre múltiples micro cristales. El resultado es un gráfico, difractograma, en el que podemos observar varios picos de intensidad (ordenadas) los que se referencian en la abscisa como el ángulo 2θ . Así cada pico representa la intensidad de los rayos X difractados para una serie de valores de 2θ donde cada valor de 2θ puede relacionarse con una cara de una forma cristalina del mineral. La intensidad del pico de difracción es directamente proporcional a la cantidad de microcristales que presentan una dada forma cristalina. Cada mineral tiene una serie de formas en las que cristaliza de manera más frecuente y esta frecuencia se verá reflejada en el difractograma. De manera manual, para una reducida posibilidad de minerales, es posible determinar a qué mineral corresponden los picos principales y así identificar el mineral incógnito. Actualmente todas estas bases de datos y procedimientos se encuentran computarizados con lo cual la determinación es un procedimiento rutinario



Tema: Maclas.

Objetivos

- 1- Definir correctamente una macla, distinguiéndola de diferentes tipos de agregados minerales.
- 2- Reconocer las diferentes operaciones de macla y definir las leyes de macla vigentes en cada ejemplo que se estudie.
- 3- Clasificar adecuadamente una macla dada, desde el punto de vista morfológico.
- 4- Conocer los ejemplos más comunes de leyes de macla para cada sistema cristalino.

Maclas (cristales gemelos o twin crystals): son asociaciones regulares entre cristales de una misma especie que crecieron conjuntamente, vinculados de una manera cristalográfica definida. La relación cristalográfica de los individuos asociados viene expresada por la “ley de macla”, la cual define el plano o eje de macla, que son los elementos estructurales a través de los cuales los componentes de la macla se vinculan entre sí.

Tipos morfológicos de maclas:

Simples
Múltiples
De contacto
De penetración
Polisintéticas
Cíclicas

Tipos genéticos de maclas:

de crecimiento
de transformación
de deslizamiento

Operaciones en las maclas

- 1- Plano de macla: reflexión
- 2- Eje de macla: rotación
- 3- Centro de macla: inversión

Ley de macla: indica que operación se realiza, y además da la orientación cristalográfica de ejes o planos. Por ej. Ley de la Espinela según plano (111)

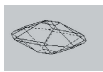
Superficie de composición de una macla: es la superficie de contacto entre dos cristales maclados. Puede o no ser un plano, que a su vez puede o no ser el plano de macla.

Un plano de macla siempre debe ser paralelo a una cara posible del cristal, pero nunca paralelo a un plano de simetría del mismo.

Un eje de macla es un eje de zona o una dirección perpendicular a un posible plano reticular. Nunca puede ser un eje de simetría por si la rotación considerada en la macla es de 180°. En algunos cristales una rotación de 90° alrededor de un eje binario (digira) puede ser considerado un eje de macla.

Maclas de contacto: Superficie de unión definida, que separa los dos cristales. La macla viene definida por plano de macla.

Maclas de penetración: Cristales interpenetrados, con superficie de unión irregular. Generalmente quedan definidas por un eje o un centro de macla.



Maclas repetidas o múltiples: Se forman tres o más individuos según la misma ley. Si las superficies de composición son paralelas, se denominan maclas polisintéticas. Si los planos no son paralelos, se denominan maclas cíclicas, las que usualmente otorgan una simetría aparente de orden superior al cristal.

Leyes de maclas comunes

Sistema triclinico (feldespatos)

Albita plano (010); periclina eje (010); enrejado o tartán (combinación de las dos anteriores).

Sistema monoclinico

Cola de golondrina – yeso plano. (100); Manebach – plagioclasa plano (001); Carlsbad en feldespatos eje c, y Baveno plano (021) prisma 1° orden. Estauroilita (pseudorrombico) cruz en ángulo recto plano (031); cruz ángulo 60° plano (231).

Sistema rómbico

Aragonito – contacto plano (110), cíclica de aragonito y cerusita (110).

Sistema tetragonal

Casiterita y rutilo – macla rodilla – plano (011).

Sistema hexagonal

Calcita 0001, con c como eje; (1011), romboedro positivo; (0112) romboedro negativo – macla de contacto o polisintética (de presión).

Cuarzo: ley de Brasil (plano perpendicular a uno de los ejes a); delfinado: macla de penetración, con eje c como eje de macla.

Sistema cúbico

Clase hexaoctaédrica: Eje de macla, trigiras; plano de macla, 111 (octaedro) – macla de la espínela.

Clase diploédrica: Eje de macla de penetración 001 (rotación 90°) – cruz de hierro.

Actividades

- 1- Para los tres difractogramas de minerales incógnitos que se presentan y utilizando base de datos adjunta al final se deberá identificar el mineral a que corresponde cada difractograma. .
- 2- Aplicando la ley de Bragg calcular el espaciamiento “2d” correspondiente a los tres picos principales usados en la identificación para un n igual a 1.
- 3- Indicar a qué caras (Índice de Miller) corresponde cada uno de los picos identificados en el difractograma y buscar en la literatura la forma cristalina a la que corresponde
- 4- En los modelos de maclas identificar el tipo morfológico de macla, el tipo genético, la ley de macla y dar ejemplos de minerales que presentan esa macla.

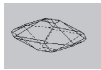
Bibliografía de Consulta:

Klein, C. y Hurlbut (Jr), C.S., 1996. **Manual de Mineralogía, basado en la obra de J.D.Dana**. Cuarta Edición Española, 2da reimpresión, 2001. Tomo 1 388p. (Traducción de la 21ava edición norteamericana). Editorial Reverté, España. ISBN 84-291-4606

Klein, C. y Hurlbut (Jr), C.S., 1996. **Manual de Mineralogía, basado en la obra de J.D.Dana**. Cuarta Edición Española, 2da reimpresión, 2001. Tomo 2, 390p. (Traducción de la 21ava edición norteamericana). Editorial Reverté, España. ISBN 84-291-4607

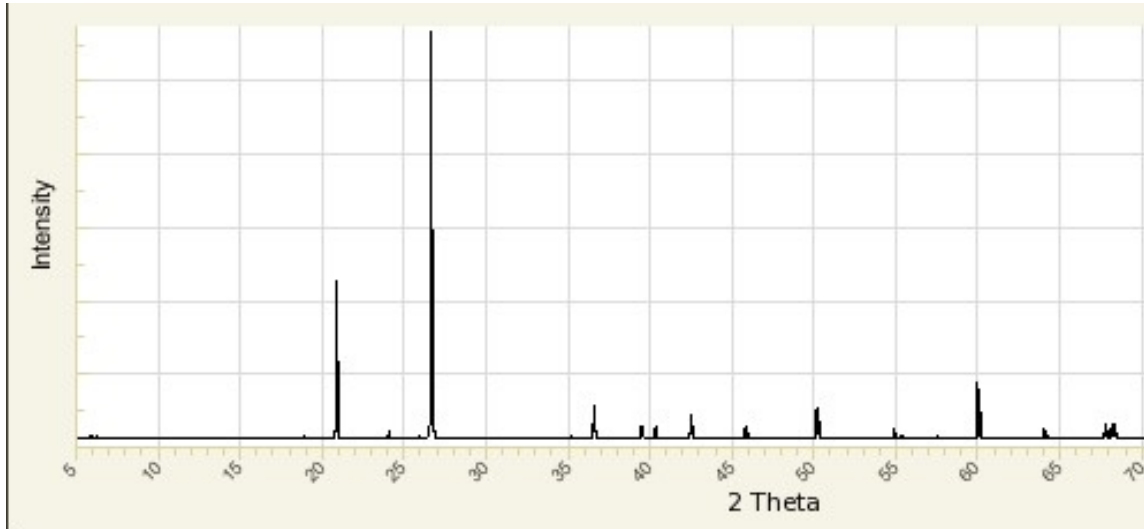
Dana, E. y Ford, W. 1976. **Tratado de Mineralogía**. Ed. Continental. 910 p. Yate.

Hurlbut, C.S. y Klein, C., 1982. **Manual de Mineralogía de Dana**. Ed. Reverte. 3° Edición. 564p. Barcelona.

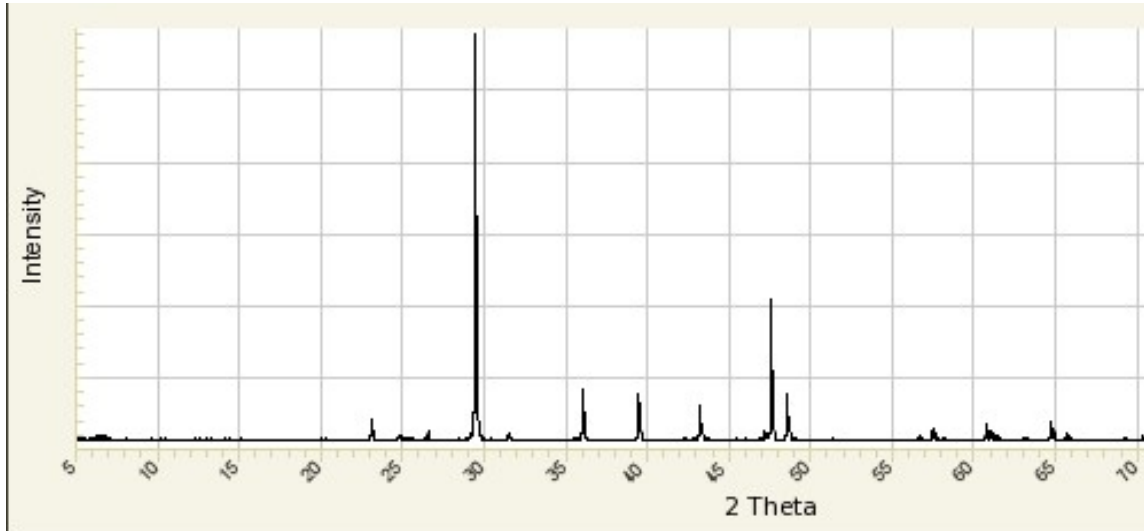


Difractogramas: Todos los difractogramas presentados se corrieron con un ánodo de _____, ya que la longitud de onda de los Rayos X correspondió al valor: 1.541838

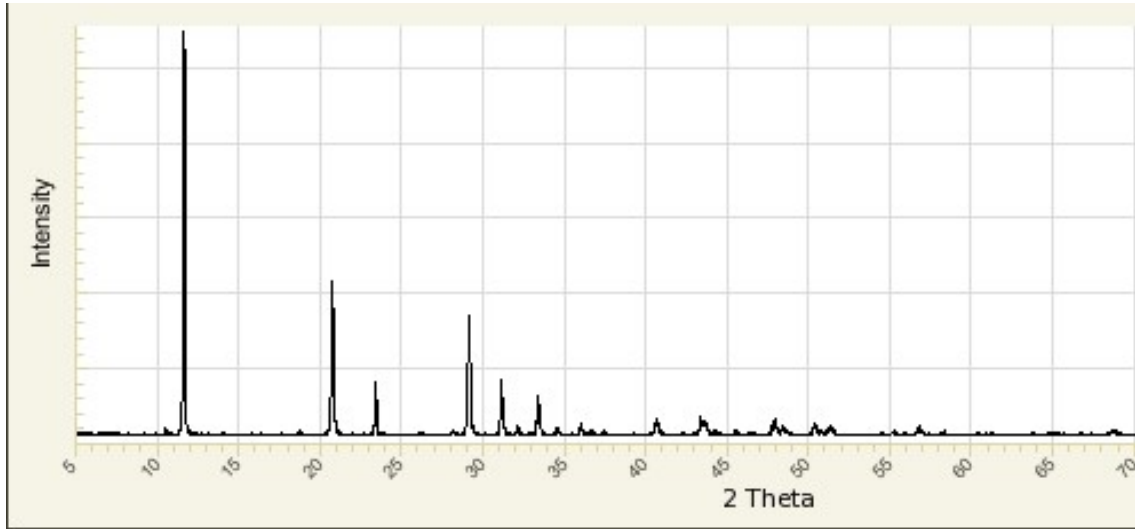
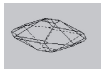
Mineral 1

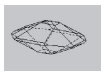


Mineral 2



Mineral 3





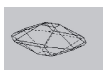
Base de datos:

Pirita (FeS ₂)					
2-THETA	INTENSITY	D-SPACING	H	K	L
28.57	39.18	31.276	1	1	1
33.10	95.52	27.086	2	0	0
37.13	54.86	24.226	2	1	0
40.82	45.47	22.115	2	1	1
47.48	51.01	19.152	2	2	0
56.33	100.00	16.333	3	1	1
59.07	15.84	15.638	2	2	2
61.74	16.11	15.024	3	0	2
64.34	15.90	14.478	3	2	1
64.34	5.65	14.478	3	1	2

Calcita CaCO ₃					
2-THETA	INTENSITY	D-SPACING	H	K	L
23.09	8.36	38.526	0	1	2
29.44	100.00	30.337	1	0	4
31.48	2.07	28.416	0	0	6
36.02	14.36	24.934	1	1	0
39.46	18.81	22.834	1	1	3
43.22	14.64	20.933	2	0	2
47.18	6.50	19.263	0	2	4
47.58	19.73	19.112	0	1	8
48.58	20.46	18.742	1	1	6
56.65	3.42	16.249	2	1	1
57.48	9.78	16.032	1	2	2
60.76	5.68	15.244	2	1	4
61.09	2.63	15.169	2	0	8
61.47	2.79	15.084	1	1	9
63.15	2.06	14.723	1	2	5
64.76	6.70	14.396	3	0	0
65.72	3.76	14.208	0	0	1 2
69.30	1.33	13.560	2	1	7
70.36	2.30	13.381	0	2	1 0

Almandino Fe ⁺² 3Al ₂ (SiO ₄) ₃					
2-THETA	INTENSITY	D-SPACING	H	K	L
18.84	1.18	47.107	2	1	1
31.00	37.89	28.847	4	0	0
34.77	100.00	25.802	4	2	0
36.52	7.72	24.601	3	3	2
38.21	20.89	23.554	4	2	2
39.84	13.17	22.630	4	3	1
42.93	14.94	21.067	5	2	1
44.41	3.34	20.398	4	4	0
48.64	9.61	18.719	5	3	2
48.64	10.97	18.719	6	1	1
49.99	1.19	18.245	6	2	0
55.15	15.42	16.655	4	4	4
57.60	32.53	16.002	6	4	0
58.81	1.45	15.702	5	5	2
60.00	42.44	15.420	6	4	2
64.62	10.22	14.424	8	0	0
65.74	1.44	14.203	7	4	1

Espinelo (MgAl ₂ O ₄)					
2-THETA	INTENSITY	D-SPACING	H	K	L
18.95	28.48	46.714	1	1	1
31.21	33.56	28.606	2	2	0
36.78	100.00	24.396	3	1	1
38.48	1.51	23.357	2	2	2
44.73	55.12	20.228	4	0	0
55.57	9.96	16.516	4	2	2
59.26	3.28	15.571	3	3	3
59.26	41.81	15.571	5	1	1
65.13	71.72	14.303	4	4	0
68.52	2.31	13.676	5	3	1
74.01	3.33	12.793	6	2	0
77.22	9.91	12.339	5	3	3
82.50	6.13	11.679	4	4	4
85.63	2.14	11.330	5	5	1
85.63	2.14	11.330	5	5	1



Topacio		$\text{Al}_2\text{SiO}_4\text{F}_2$			
2-THETA	INTENSITY	D-SPACING	H	K	L
20.21	3.97	43.989	0	2	0
21.64	8.83	41.111	1	1	0
22.84	4.70	38.960	0	2	1
24.12	74.81	36.918	1	1	1
27.93	86.00	31.956	1	2	0
29.43	39.61	30.360	0	2	2
29.93	20.63	29.863	1	2	1
30.45	100.00	29.363	1	1	2
36.22	23.22	24.805	1	3	0
37.53	8.23	23.968	1	0	3
37.83	17.27	23.787	1	3	1
38.13	49.10	23.603	0	2	3
38.95	8.01	23.125	1	1	3
40.12	3.41	22.478	2	1	0
41.04	9.67	21.994	0	4	0
41.60	13.25	21.713	2	1	1
42.49	4.53	21.276	0	4	1
42.97	55.18	21.047	1	2	3
44.05	29.23	20.555	2	2	0
48.73	24.63	18.685	1	1	4
49.08	26.62	18.558	1	3	3
50.06	11.69	18.219	2	3	0
50.81	6.43	17.967	1	4	2
51.31	5.51	17.804	2	3	1
54.93	32.96	16.711	2	3	2
55.46	8.28	16.563	2	2	3
56.80	13.77	16.205	1	4	3
57.68	2.40	15.978	2	4	0
60.34	10.64	15.336	2	1	4
60.64	20.14	15.266	2	3	3
61.02	4.24	15.180	0	4	4
65.82	38.22	14.184	1	5	3
66.64	24.37	14.030	2	5	0
66.88	23.76	13.985	0	0	6
69.28	37.57	13.557	3	0	3



Yeso $\text{Ca}(\text{SO}_4) \cdot 2\text{H}_2\text{O}$					
2-THETA	INTENSITY	D-SPACING	H	K	L
11.66	88.21	76.050	0	2	0
16.53	26.11	53.683	0	1	1
20.76	100.00	-42.821	1	2	1
23.41	15.37	38.025	0	4	0
23.43	12.01	37.992	0	3	1
29.14	73.30	-30.656	1	4	1
31.13	52.99	28.733	1	2	1
33.34	2.57	26.876	0	5	1
33.39	36.27	26.842	0	2	2
34.63	2.29	-25.908	2	0	2
36.00	12.46	24.949	2	0	0
36.31	23.16	-24.743	2	3	1
36.65	7.16	-24.524	2	2	2
37.41	4.35	24.043	1	4	1
43.37	17.65	20.860	2	4	0
43.49	4.95	-20.808	1	2	3
46.47	5.80	19.539	2	1	1
46.96	3.17	19.347	1	3	2
47.52	4.73	-19.133	2	3	3
47.88	17.29	18.996	0	6	2
48.40	13.69	-18.803	1	4	3
50.35	15.27	-18.119	2	6	2
50.76	5.69	-17.982	3	2	1
50.55	6.42	-18.051	1	7	2
51.17	2.87	-17.849	1	8	1
51.37	10.60	17.782	2	6	0
54.46	2.83	-16.843	3	2	3
55.18	7.09	-16.641	3	4	1
55.86	3.96	-16.456	1	6	3
56.76	6.66	-16.215	2	0	4
56.77	2.35	16.212	1	8	1
64.74	4.75	14.395	1	4	3
64.99	2.44	14.344	0	0	4
68.70	6.07	13.658	1	1	0

