

## SECCION C –QUIMICA; METALURGIA

## C01 QUIMICA INORGANICA

**C01F** **COMPUESTOS DE BERILIO, MAGNESIO, ALUMINIO, CALCIO, ESTRONCIO, BARIO, RADIO, TORIO O COMPUESTOS DE LOS METALES DE LAS TIERRAS RARAS** (hidruros metálicos C01B 6/00; sales de oxácidos de halógenos C01B 11/00; peróxidos, sales de los perácidos C01B 15/00; sulfuros o polisulfuros de magnesio, calcio, estroncio o bario C01B 17/42; tiosulfatos, ditionitos, politionatos C01B 17/64; compuestos que contienen selenio o telurio C01B 19/00; compuestos binarios del nitrógeno con metales C01B 21/06; azidas C01B 21/08; amidas metálicas C01B 21/092; nitritos C01B 21/50; fosfuros C01B 25/08; sales de los oxácidos del fósforo C01B 25/16; carburos C01B 31/30; compuestos que contienen silicio C01B 33/00; compuestos que contienen boro C01B 35/00; compuestos que tienen propiedades de tamices moleculares pero que no tienen propiedades de cambiadores de base C01B 37/00; compuestos que tienen propiedades de tamices moleculares y de cambiadores de base, p. ej. zeolitas cristalinas, C01B 39/00; cianuros C01C 3/08; sales del ácido ciánico C01C 3/14; sales de cianamida C01C 3/16; tiocianatos C01C 3/20; procesos de fermentación o procesos que utilizan enzimas para la preparación de elementos o de compuestos inorgánicos excepto anhídrido carbónico C12P 3/00; obtención a partir de mezclas, p. ej. a partir de minerales, de compuestos metálicos que son los compuestos intermedios de un proceso metalúrgico para la obtención de un metal libre C22B; producción de elementos no metálicos o de compuestos inorgánicos por electrólisis o electroforesis C25B)

- (1) Es importante tener en cuenta la Nota (1) después de la clase C01, la cuál establece que la regla de prioridad del último lugar se aplica en esta clase, es decir, entre las subclases C01B Hasta C01G y dentro de estas subclases. [8]
- (2) La actividad terapéutica de los compuestos está clasificada en la subclase A61P. [7]

<b>1/00</b>	<b>Métodos de preparación de los compuestos de los metales berilio, magnesio, aluminio, calcio, estroncio, bario, radio, torio o de las tierras raras, en general</b>	<b>5/40</b>	Sulfatos de magnesio (sulfatos dobles de magnesio con sodio o potasio C01D 5/12, con otros metales alcalinos C01D 15/06, C01D 17/00) [3]
<b>3/00</b>	<b>Compuestos de berilio</b>	<b>5/42</b>	Sulfitos de magnesio
3/02	. Oxidos; Hidróxidos [3]	<b>7/00</b>	<b>Compuestos de aluminio</b>
<b>5/00</b>	<b>Compuestos de magnesio</b>	<b>7/02</b>	. Oxido de aluminio; Hidróxido de aluminio; Aluminatos
5/02	. Magnesita	<b>7/04</b>	. . Preparación de aluminatos de metales alcalinos; Oxido de aluminio o su hidróxido obtenidos a partir de ellos
5/04	. . por oxidación de magnesio metálico	<b>7/06</b>	. . . por tratamiento de minerales aluminosos con hidróxidos alcalinos
5/06	. . por descomposición térmica de compuestos de magnesio (calcinación de magnesita o dolomita C04B 2/10)	<b>7/08</b>	. . . por tratamiento de minerales aluminosos con carbonato sódico
5/08	. . . por calcinación de hidróxido de magnesio	<b>7/10</b>	. . . por tratamiento de minerales aluminosos con sulfatos alcalinos y agentes reductores
5/10	. . . por descomposición térmica de cloruro de magnesio con vapor de agua	<b>7/12</b>	. . . Aluminatos de metales alcalinos a partir de aluminatos de metales alcalinotérreos
5/12	. . . por descomposición térmica de sulfato de magnesio, con o sin reducción	<b>7/14</b>	. . . Oxido o hidróxido de aluminio a partir de aluminatos de metales alcalinos
5/14	. Hidróxido de magnesio	<b>7/16</b>	. . Preparación de aluminatos de metales alcalinotérreos; Oxido de aluminio o su hidróxido obtenidos a partir de ellos
5/16	. . por tratamiento de magnesita, p. ej. dolomita calcinada, con agua o soluciones de sales que no contienen magnesio	<b>7/18</b>	. . . Oxido o hidróxido de aluminio a partir de aluminatos de metales alcalinotérreos
5/20	. . por precipitación a partir de soluciones de sales de magnesio con amoníaco	<b>7/20</b>	. . Preparación de óxido o hidróxido de aluminio a partir de minerales aluminosos con ácidos o sales
5/22	. . a partir de compuestos de magnesio con hidróxidos alcalinos u óxidos o hidróxidos alcalinotérreos	<b>7/22</b>	. . . con haluros
5/24	. Carbonatos de magnesio	<b>7/24</b>	. . . con ácido nítrico u óxidos de nitrógeno
5/26	. Haluros de magnesio	<b>7/26</b>	. . . con ácido sulfúrico o sulfatos
5/28	. . Fluoruros	<b>7/28</b>	. . . con ácido sulfuroso
5/30	. . Cloruros	<b>7/30</b>	. . Preparación de óxido o hidróxido de aluminio por descomposición térmica de compuestos de aluminio
5/32	. . . Preparación de cloruro de magnesio anhidro por cloración de compuestos de magnesio	<b>7/32</b>	. . . de sulfatos
5/34	. . . Deshidratación de cloruro de magnesio que contiene agua de cristalización		
5/36	. . Bromuros		
5/38	. Nitratos de magnesio		

## C01F

7/34	. . Preparación de hidróxido de aluminio por precipitación a partir de soluciones que contienen sales de aluminio
7/36	. . . a partir de sales orgánicas de aluminio
7/38	. . Preparación de óxido de aluminio por reducción térmica de minerales aluminosos
7/40	. . . en presencia de sulfuro de aluminio
7/42	. . Preparación de óxido o hidróxido de aluminio a partir de aluminio metálico, p. ej. por oxidación
7/44	. . Deshidratación de hidróxido de aluminio
7/46	. . Purificación de óxido de aluminio, hidróxido de aluminio o de aluminatos [5]
7/47	. . . de aluminatos [5]
7/48	. Haluros de aluminio
7/50	. . Fluoruros
7/52	. . . Compuestos dobles que contienen a la vez flúor y otros grupos ácidos
7/54	. . . Compuestos dobles que contienen a la vez aluminio y metales alcalinos o alcalinotérreos
7/56	. . Cloruros (que contienen flúor C01F 7/52) [3]
7/58	. . . Preparación de cloruro de aluminio anhidro
7/60	. . . . a partir de compuestos de aluminio que contienen oxígeno
7/62	. . . Purificación
7/64	. . Bromuros (que contienen flúor C01F 7/52) [3]
7/66	. Nitratos de aluminio (que contienen flúor C01F 7/52) [3]
7/68	. Compuestos de aluminio que contienen azufre (que contienen flúor C01F 7/52) [3]
7/70	. . Sulfuros
7/72	. . Sulfitos
7/74	. . Sulfatos
7/76	. . . Sales dobles, p. ej. alumbre
11/00	<b>Compuestos de calcio, estroncio o bario (C01F 7/00 tiene prioridad) [3]</b>
11/02	. Oxidos o hidróxidos (producción de cal C04B 2/00)

11/04	. . por descomposición térmica
11/06	. . . de carbonatos
11/08	. . por reducción de sulfatos
11/10	. . a partir de sulfuros
11/12	. . a partir de silicatos
11/16	. . Purificación
11/18	. Carbonatos
11/20	. Haluros
11/22	. . Fluoruros
11/24	. . Cloruros
11/26	. . . a partir de sulfuros
11/28	. . . por cloración de compuestos de metales alcalinotérreos
11/30	. . . Concentración; Deshidratación; Prevención de la adsorción de humedad o la formación de costras
11/32	. . . Purificación
11/34	. . Bromuros
11/36	. Nitratos
11/38	. . Preparación con ácido nítrico u óxidos de nitrógeno
11/40	. . Preparación por doble descomposición con nitratos
11/42	. . Sales dobles (con magnesio C01F 5/38)
11/44	. . Concentración; Cristalización; Deshidratación; Prevención de la adsorción de humedad o formación de costras
11/46	. Sulfatos (deshidratación del yeso C04B 11/02)
11/48	. Sulfitos
13/00	<b>Compuestos de radio</b>
15/00	<b>Compuestos de torio</b>
17/00	<b>Compuestos de los metales de las tierras raras, es decir, escandio, ytrio, lantano o el grupo de los lantánidos</b>