

SECTION C — CHIMIE; MÉTALLURGIE

C01 CHIMIE INORGANIQUE

C01F COMPOSÉS DE BÉRYLLIUM, MAGNÉSIUM, ALUMINIUM, CALCIUM, STRONTIUM, BARYUM, RADIUM, THORIUM OU COMPOSÉS DES MÉTAUX DES TERRES RARES (hydrures métalliques C01B 6/00; sels d'oxyacides d'halogènes C01B 11/00; peroxydes, sels de peroxyacides C01B 15/00; sulfures ou polysulfures de magnésium, calcium, strontium ou baryum C01B 17/42; thiosulfates, dithionites, polythionates C01B 17/64; composés contenant du sélénium ou du tellure C01B 19/00; composés binaires de l'azote avec des métaux C01B 21/06; azotures C01B 21/08; amidures C01B 21/092; nitrites C01B 21/50; phosphures C01B 25/08; sels d'oxyacides du phosphore C01B 25/16; carbures C01B 31/30; composés contenant du silicium C01B 33/00; composés contenant du bore C01B 35/00; composés ayant des propriétés de tamis moléculaires mais n'ayant pas de propriétés d'échangeurs de base C01B 37/00; composés ayant des propriétés de tamis moléculaires et d'échangeurs de base, p.ex. zéolites cristallines, C01B 39/00; cyanures C01C 3/08; sels de l'acide cyanique C01C 3/14; sels de cyanamide C01C 3/16; thiocyanates C01C 3/20; procédés de fermentation ou procédés utilisant des enzymes pour la préparation d'éléments ou de composés inorganiques à l'exception du dioxyde de carbone C12P 3/00; obtention à partir de mélanges, p.ex. à partir de minerais, de composés métalliques qui sont les composés intermédiaires d'un procédé métallurgique pour l'obtention d'un métal libre C22B; production d'éléments non métalliques ou de composés inorganiques par électrolyse ou électrophorèse C25B)

Note(s)

- Il est important de tenir compte de la note (1) après la classe C01, qui définit la règle de la dernière place appliquée dans cette classe, c'est-à-dire, dans l'intervalle des sous-classes C01B-C01G et dans ces sous-classes.
- L'activité thérapeutique des composés est en outre classée dans la sous-classe A61P.

1/00	Procédés de préparation des composés des métaux béryllium, magnésium, aluminium, calcium, strontium, baryum, radium, thorium ou des terres rares, en général	5/36	• • Bromures
		5/38	• Nitrates de magnésium
		5/40	• Sulfates de magnésium (sulfates doubles de magnésium avec du sodium ou du potassium C01D 5/12, avec d'autres métaux alcalins C01D 15/06, C01D 17/00) [3]
3/00	Composés du béryllium	5/42	• Sulfites de magnésium
3/02	• Oxydes; Hydroxydes [3]		
5/00	Composés du magnésium	7/00	Composés de l'aluminium
5/02	• Magnésie	7/02	• Oxyde d'aluminium; Hydroxyde d'aluminium; Aluminates
5/04	• • par oxydation du magnésium métallique	7/04	• • Préparation des aluminates de métaux alcalins; Oxyde ou hydroxyde d'aluminium obtenu à partir de ceux-ci
5/06	• • par décomposition thermique des composés du magnésium (calcination de la magnésite ou de la dolomite C04B 2/10)	7/06	• • • par traitement de minéraux alumineux avec un hydroxyde alcalin
5/08	• • • par calcination de l'hydroxyde de magnésium	7/08	• • • par traitement de minéraux alumineux avec du carbonate de sodium
5/10	• • • par décomposition thermique du chlorure de magnésium avec de la vapeur d'eau	7/10	• • • par traitement de minéraux alumineux avec des sulfates alcalins et des agents réducteurs
5/12	• • • par décomposition thermique du sulfate de magnésium, avec ou sans réduction	7/12	• • • Aluminates de métaux alcalins à partir des aluminates de métaux alcalino-terreux
5/14	• Hydroxyde de magnésium	7/14	• • • Oxyde ou hydroxyde d'aluminium à partir d'aluminates de métaux alcalins
5/16	• • par traitement de la magnésie, p.ex. dolomite calcinée, avec de l'eau ou des solutions de sels ne contenant pas de magnésium	7/16	• • Préparation des aluminates de métaux alcalino-terreux; Oxyde ou hydroxyde obtenu à partir de ceux-ci
5/20	• • par précipitation de solutions de sels de magnésium à l'aide d'ammoniaque	7/18	• • • Oxyde ou hydroxyde d'aluminium à partir des aluminates de métaux alcalino-terreux
5/22	• • à partir de composés du magnésium avec des hydroxydes alcalins ou des oxydes ou hydroxydes alcalino-terreux	7/20	• • Préparation d'oxyde ou d'hydroxyde d'aluminium à partir de minerais alumineux à l'aide d'acides ou de sels
5/24	• Carbonates de magnésium	7/22	• • • à l'aide d'halogénures
5/26	• Halogénures de magnésium	7/24	• • • à l'aide d'acide nitrique ou d'oxydes d'azote
5/28	• • Fluorures	7/26	• • • à l'aide d'acide sulfurique ou de sulfates
5/30	• • Chlorures	7/28	• • • à l'aide d'acide sulfureux
5/32	• • • Préparation de chlorure de magnésium anhydre par chloration des composés du magnésium		
5/34	• • • Déshydratation du chlorure de magnésium contenant de l'eau de cristallisation		

C01F

- 7/30 • • Préparation de l'oxyde ou de l'hydroxyde d'aluminium par décomposition thermique de composés de l'aluminium
- 7/32 • • • de sulfates
- 7/34 • • Préparation d'hydroxyde d'aluminium par précipitation à partir de solutions contenant des sels d'aluminium
- 7/36 • • • à partir de sels organiques d'aluminium
- 7/38 • • Préparation d'oxyde d'aluminium par réduction thermique de minéraux alumineux
- 7/40 • • • en présence de sulfure d'aluminium
- 7/42 • • Préparation d'oxyde ou d'hydroxyde d'aluminium à partir d'aluminium métallique, p.ex. par oxydation
- 7/44 • • Déshydratation de l'hydroxyde d'aluminium
- 7/46 • • Purification de l'oxyde d'aluminium, de l'hydroxyde d'aluminium ou des aluminates [5]
- 7/47 • • • des aluminates [5]
- 7/48 • Halogénures d'aluminium
- 7/50 • • Fluorures
- 7/52 • • • Composés doubles contenant à la fois du fluor et d'autres groupes acides
- 7/54 • • • Composés doubles contenant à la fois de l'aluminium et des métaux alcalins ou alcalino-terreux
- 7/56 • • Chlorures (contenant du fluor C01F 7/52) [3]
- 7/58 • • • Préparation du chlorure d'aluminium anhydre
- 7/60 • • • • à partir de composés d'aluminium contenant de l'oxygène
- 7/62 • • • Purification
- 7/64 • • Bromures (contenant du fluor C01F 7/52) [3]
- 7/66 • Nitrates d'aluminium (contenant du fluor C01F 7/52) [3]
- 7/68 • Composés d'aluminium contenant du soufre (contenant du fluor C01F 7/52) [3]
- 7/70 • • Sulfures
- 7/72 • • Sulfites
- 7/74 • • Sulfates
- 7/76 • • • Sels doubles, p.ex. aluns

11/00 Composés du calcium, du strontium ou du baryum (C01F 7/00 a priorité) [3]

- 11/02 • Oxydes ou hydroxydes (production de chaux C04B 2/00)
- 11/04 • • par décomposition thermique
- 11/06 • • • de carbonates
- 11/08 • • par réduction de sulfates
- 11/10 • • à partir de sulfures
- 11/12 • • à partir de silicates
- 11/16 • • Purification
- 11/18 • Carbonates
- 11/20 • Halogénures
- 11/22 • • Fluorures
- 11/24 • • Chlorures
- 11/26 • • • à partir des sulfures
- 11/28 • • • par chloration de composés de métaux alcalino-terreux
- 11/30 • • • Concentration; Déshydratation; Prévention de l'absorption d'humidité ou de la prise en masse
- 11/32 • • • Purification
- 11/34 • • Bromures
- 11/36 • Nitrates
- 11/38 • • Préparation à l'aide d'acide nitrique ou d'oxydes d'azote
- 11/40 • • Préparation par double décomposition avec des nitrates
- 11/42 • • Sels doubles (avec du magnésium C01F 5/38)
- 11/44 • • Concentration; Cristallisation; Déshydratation; Prévention de l'absorption d'humidité ou de la prise en masse
- 11/46 • Sulfates (déshydratation du gypse C04B 11/02)
- 11/48 • Sulfites

13/00 Composés du radium

15/00 Composés du thorium

17/00 Composés des métaux des terres rares, c. à d. scandium, yttrium, lanthane ou du groupe des lanthanides