

SECTION C – CHIMIE; MÉTALLURGIE

C01 CHIMIE INORGANIQUE (traitement de poudres de composés inorganiques préalable à la fabrication de produits céramiques C04B 35/00; 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 C21B, C22B; production d'éléments non métalliques ou de composés inorganiques par électrolyse ou électrophorèse C25B)

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)

- (1) 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 à C01G et dans ces sous-classes. [8]
 (2) L'activité thérapeutique des composés est en outre classée dans la sous-classe A61P. [7]

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

C01F

- 7/24 . . . à l'aide d'acide nitrique ou d'oxydes d'azote
- 7/26 . . . à l'aide d'acide sulfurique ou de sulfates
- 7/28 . . . à l'aide d'acide sulfureux
- 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**