

SECTION C – CHIMIE; MÉTALLURGIE

Notes

- (1) Dans la section C, les définitions des groupes des éléments chimiques sont les suivantes:
- Métaux alcalins: Li, Na, K, Rb, Cs, Fr
 - Métaux alcalino-terreux: Ca, Sr, Ba, Ra
 - Lanthanides: éléments ayant un numéro atomique de 57 à 71 inclus
 - Terres rares: Sc, Y, lanthanides
 - Actinides: éléments ayant un numéro atomique de 89 à 103 inclus
 - Métaux réfractaires: Ti, V, Cr, Zr, Nb, Mo, Hf, Ta, W
 - Halogènes: F, Cl, Br, I, At
 - Gaz nobles: He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn
 - Groupe du platine: Os, Ir, Pt, Ru, Rh, Pd
 - Métaux nobles: Ag, Au, groupe du platine
 - Métaux légers: métaux alcalins, métaux alcalino-terreux, Be, Al, Mg
 - Métaux lourds: métaux autres que les métaux légers
 - Groupe du fer: Fe, Co, Ni
 - Non-métaux: H, B, C, Si, N, P, O, S, Se, Te, gaz nobles, halogènes
 - Métaux: éléments autres que les non-métaux
 - Éléments de transition: éléments ayant les numéros atomiques 21 à 30 inclus, 39 à 48 inclus, 57 à 80 inclus, 89 et au-dessus
- (2) La section C couvre:
- (a) la chimie pure, qui couvre les composés de la chimie inorganique, de la chimie organique, de la chimie des macromolécules et leurs procédés de préparation;
 - (b) la chimie appliquée, qui couvre les compositions contenant ces composés, telles que: verre, céramiques, engrais, matières plastiques, peintures, produits de l'industrie du pétrole. Elle couvre également certaines compositions dans la mesure où elles sont dotées de propriétés particulières applicables pour un but déterminé, comme c'est le cas des: explosifs, colorants, adhésifs, lubrifiants et détergents;
 - (c) certaines industries marginales, telles que celles du coke et des combustibles solides ou gazeux, de la production et du raffinage des corps gras et des cires, de la fermentation (bière, vin), du sucre;
 - (d) certaines opérations ou traitements, soit par procédés purement mécaniques, p.ex. le traitement des cuirs et des peaux, soit par procédés en partie mécaniques, p.ex. le traitement des eaux ou la lutte contre la corrosion en général;
 - (e) la métallurgie, les alliages ferreux ou non ferreux.
- (3)
- (a) En règle générale, la partie ou l'aspect chimique de toute opération, traitement, produit ou objet, qui comporte également une partie ou un aspect non chimique, est couvert par la section C.
 - (b) Dans certains de ces cas, la section C traite également de la partie non chimique, voir même purement mécanique, soit que ce dernier aspect constitue l'essentiel d'une opération ou d'un traitement, soit qu'il en constitue un élément important, parce qu'il a paru plus rationnel de ne pas dissocier les différents aspects ou phases d'un même ensemble cohérent. C'est le cas de la chimie appliquée et des industries, des opérations ou des traitements mentionnés dans les notes 1.c), d) et e). C'est ainsi, par exemple, que les fours pour la fabrication du verre sont couverts par la classe C03 et non par la classe F27.
 - (c) Dans d'autres cas toutefois, et pour la même raison, il ne faut pas dissocier un ensemble cohérent. Certains aspects purement chimiques sont entièrement traités en dehors de la section C, comme par exemple:
 - Certains procédés d'extraction de A61K;
 - La purification chimique de l'air de A61L;
 - Les procédés chimiques de lutte contre l'incendie de A62D;
 - Les procédés et appareils chimiques de B01;
 - L'imprégnation du bois de B27K;
 - Les méthodes chimiques de recherche et d'analyse de G01N;
 - Les composés et procédés chimiques de photographie de G03, et, d'une façon générale, le traitement chimique des textiles, la production de la cellulose et du papier de la section D.
 - (d) Dans d'autres cas enfin, tandis que la partie purement chimique est couverte par la section C, l'aspect de la chimie appliquée est couvert par d'autres sections de la CIB, notamment par les sections A, B ou F, p.ex. l'utilisation d'une substance ou d'une composition pour:
 - le traitement des animaux ou des plantes, couvert par la sous-classe A01N;
 - le traitement des produits alimentaires, couvert par la classe A23;
 - les munitions ou explosifs, couverts par la classe F42.
 - (e) Lorsque les éléments ou les processus mécaniques et chimiques sont trop imbriqués pour qu'un partage net et aisé soit possible, ou encore que certains procédés mécaniques constituent la suite naturelle ou logique d'un traitement chimique, il arrive que la section C couvre, outre la partie chimique, uniquement une partie de l'aspect ou de l'élément mécanique, comme par exemple le post-traitement de la pierre artificielle qui est couvert par la classe C04. Dans ce cas, une note ou un renvoi précise généralement le partage, même si celui-ci est quelquefois assez arbitraire.

CHIMIE

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)

Notes

- (1) Dans les sous-classes C01B à C01G, et dans chacune de ces sous-classes, sauf indication contraire, un composé est classé à la dernière place appropriée, par exemple, le permanganate de potassium est classé uniquement comme composé du permanganate dans la sous-classe C01G. [3]
- (2) L'activité biocide, l'activité de répulsion ou d'attraction des animaux nuisibles ou l'activité de régulation de croissance des végétaux, présentées par des composés ou des préparations sont classées en outre dans la sous-classe A01P. [8]
- (3) Les procédés utilisant des enzymes ou des micro-organismes afin de [5]
 - (i) libérer, séparer ou purifier un composé ou une composition préexistants ou de
 - (ii) traiter des textiles ou nettoyer des surfaces solides de matériaux
 sont en outre classés dans la sous-classe C12S. [5]

C01B ÉLÉMENTS NON MÉTALLIQUES; LEURS COMPOSÉSNotes

- (1) Dans la présente sous-classe, des noms commerciaux qui sont souvent trouvés dans la littérature scientifique et dans les documents de brevet ont été utilisés dans le but de définir avec précision le domaine couvert par les groupes. [6]
- (2) Il est important de tenir compte des définitions des groupes d'éléments chimiques qui suivent le titre de la section C. [3]
- (3) 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]
- (4) L'activité thérapeutique des composés est en outre classée dans la sous-classe A61P. [7]

Schéma général

HYDROGÈNE; ISOTOPES DE		CARBONE, SES COMPOSÉS.....	31/00
L'HYDROGÈNE; EAU; HYDRURES.....	3/00; 4/00; 5/00; 6/00	SILICIUM, SES COMPOSÉS	33/00
GAZ DE SYNTHÈSE	3/00	SÉLÉNIUM OU TELLURE; BORE	19/00; 35/00
HALOGÈNES OU LEURS COMPOSÉS	7/00, 9/00, 11/00	GAZ RARES	23/00
OXYGÈNE, OXYDES EN GÉNÉRAL; PERCOMPOSÉS	13/00; 15/00	COMPOSÉS AYANT DES PROPRIÉTÉS DE TAMIS MOLÉCULAIRES MAIS N'AYANT PAS DE PROPRIÉTÉS D'ÉCHANGEURS DE BASE	37/00
SOUFRE, SES COMPOSÉS	17/00	COMPOSÉS AYANT DES PROPRIÉTÉS DE TAMIS MOLÉCULAIRES ET D'ÉCHANGEURS DE BASE	39/00
AZOTE, SES COMPOSÉS	21/00		
PHOSPHORE, SES COMPOSÉS	25/00		

Hydrogène; Hvdrures; Eau; Gaz de synthèse à partir d'hydrocarbures

3/00 Hydrogène; Mélanges gazeux contenant de l'hydrogène; Séparation de l'hydrogène à partir de mélanges en contenant (séparation des gaz par des moyens physiques B01D); Purification de l'hydrogène (production de gaz à l'eau ou de gaz de synthèse à partir de matières carbonées solides C10J; purification ou modification de la composition chimique des gaz combustibles contenant de l'oxyde de carbone C10K) [3]	3/06	. . par réaction de composés inorganiques comportant un hydrogène lié électropositivement, p.ex. de l'eau, des acides, des bases, de l'ammoniac, avec des agents réducteurs inorganiques (par électrolyse de l'eau C25B 1/04) [3]
	3/08	. . . avec des métaux [3]
	3/10	. . . par réaction de la vapeur d'eau avec des métaux [3]
	3/12	. . . par réaction de la vapeur d'eau avec l'oxyde de carbone [3]
	3/14	. . . Apport de chaleur et de vapeur [3]
3/02 . Production d'hydrogène ou de mélanges gazeux contenant de l'hydrogène [3]	3/16	. . . avec des catalyseurs [3]
	3/18	. . . avec des particules solides mobiles [3]
3/04 . . par décomposition de composés inorganiques, p.ex. de l'ammoniac [3]	3/20	. . . par réaction d'hydroxydes métalliques avec l'oxyde de carbone [3]

3/22	. . par décomposition de composés organiques gazeux ou liquides (cokéfaction de matières carbonées liquides C10B 55/00) [3]	6/15 Borohydrures de métaux; Leurs complexes d'addition [2]
3/24	. . . d'hydrocarbures [3]	6/17 Préparation à partir de bore ou de composés inorganiques contenant du bore et de l'oxygène [2]
3/26 avec des catalyseurs [3]	6/19 Préparation à partir d'autres composés du bore [2]
3/28 avec des particules solides mobiles [3]	6/21 Préparation de borohydrures des métaux alcalins, des métaux alcalino-terreux, du magnésium ou du béryllium; Leurs complexes d'addition, p.ex. LiBH_4 , $2\text{N}_2\text{H}_4$, NaB_2H_7 [2]
3/30 utilisant la technique du lit fluidisé [3]	6/23 Préparation de borohydrures d'autres métaux, p.ex. borohydrures d'aluminium; Leurs complexes d'addition, p.ex. $\text{Li}[\text{Al}(\text{BH}_4)_3\text{H}]$ [2]
3/32	. . par réaction de composés organiques gazeux ou liquides avec des agents gazéifiants, p.ex. de l'eau, du gaz carbonique, de l'air [3]	6/24	. Hydrures contenant au moins deux métaux, p.ex. $\text{Li}(\text{AlH}_4)$; Leurs complexes d'addition (C01B 6/13 à C01B 6/23 ont priorité) [2]
3/34	. . . par réaction d'hydrocarbures avec des agents gazéifiants [3]	6/26	. Préparation à partir du métal ayant la valence la plus élevée ou à partir de ses oxydes ou des sels de ses oxyacides
3/36 avec l'oxygène ou des mélanges contenant de l'oxygène comme agents gazéifiants [3]	6/34	. Purification; Stabilisation
3/38 avec des catalyseurs [3]	Halogènes; Leurs composés	
3/40 caractérisée par le catalyseur [3]	7/00	Halogènes; Hydracides d'halogènes (oxyacides C01B 11/00)
3/42 avec des particules solides mobiles [3]	7/01	. Chlore; Acide chlorhydrique [2]
3/44 utilisant la technique du lit fluidisé [3]	7/03	. . Préparation à partir de chlorures [2,3]
3/46 avec des matériaux solides fixes préchauffés en discontinu, p.ex. vent et tirage [3]	7/04	. . . Préparation du chlore à partir de l'acide chlorhydrique [3]
3/48	. . . suivie par une réaction de la vapeur d'eau avec l'oxyde de carbone [3]	7/05	. . . Préparation à partir du chlorure d'ammonium [2,3]
3/50	. Séparation de l'hydrogène ou des gaz contenant de l'hydrogène à partir de mélanges gazeux, p.ex. purification (C01B 3/14 a priorité) [3]	7/07	. . Purification [2,3]
3/52	. . par contact avec des liquides; Régénération des liquides usés [3]	7/075	. . . du chlore liquide [2,3]
3/54	. . . comportant une réaction catalytique [3]	7/09	. Brome; Acide bromhydrique [2]
3/56	. . par contact avec des solides; Régénération des solides usés [3]	7/13	. Iode; Acide iodhydrique [2]
3/58	. . . comportant une réaction catalytique [3]	7/14	. . Iode [2]
4/00	Isotopes de l'hydrogène; Leurs composés inorganiques préparés par échange isotopique, p.ex. $\text{NH}_3 + \text{D}_2 \rightarrow \text{NH}_2\text{D} + \text{HD}$ (séparation d'isotopes B01D 59/00; autres réactions chimiques pour former des composés d'isotopes de l'hydrogène, voir les groupes correspondants pour les composés de l'hydrogène de la classe C01) [2]	7/16	. . . Préparation à partir d'algues marines [2]
5/00	Eau	7/19	. Fluor; Acide fluorhydrique [2]
5/02	. Eau lourde; Préparation par réaction chimique des isotopes de l'hydrogène ou de leurs composés, p.ex. $4\text{ND}_3 + 7\text{O}_2 \rightarrow 4\text{NO}_2 + 6\text{D}_2\text{O}$, $2\text{D}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{D}_2\text{O}$	7/20	. . Fluor [2]
6/00	Hydrures de métaux; Monoborane ou diborane; Leurs complexes d'addition (hydrures de bore supérieurs, hydrures de bore substitués C01B 35/00) [2]	7/24	. Composés interhalogénés
6/02	. Hydrures des éléments de transition; Leurs complexes d'addition	9/00	Méthodes générales de préparation des halogénures (halogénures particuliers considérés isolément, voir les groupes appropriés de C01B à C01G suivant l'élément combiné avec l'halogène; production électrolytique de composés inorganiques C25B)
6/04	. Hydrures des métaux alcalins, des métaux alcalino-terreux, du béryllium ou du magnésium; Leurs complexes d'addition	9/02	. Chlorures
6/06	. Hydrures d'aluminium, de gallium, d'indium, de thallium, de germanium, d'étain, de plomb, d'arsenic, d'antimoine, de bismuth ou de polonium; Monoborane; Diborane; Leurs complexes d'addition	9/04	. Bromures
6/10	. . Monoborane; Diborane; Leurs complexes d'addition [2]	9/06	. Iodures
6/11	. . . Préparation à partir de bore ou de composés inorganiques contenant du bore et de l'oxygène [2]	9/08	. Fluorures
6/13	. . . Complexes d'addition de monoborane ou de diborane, p.ex. avec phosphine, arsine ou hydrazine [2]	11/00	Oxydes ou oxyacides d'halogènes; Leurs sels
		11/02	. Oxydes de chlore
		11/04	. Acide hypochloreux
		11/06	. . Hypochlorites, p.ex. chaux chlorée
		11/08	. Acide chloreux
		11/10	. . Chlorites
		11/12	. Acide chlorique
		11/14	. . Chlorates
		11/16	. Acide perchlorique
		11/18	. . Perchlorates
		11/20	. Composés oxygénés du brome

- 11/22 . Composés oxygénés de l'iode
- 11/24 . Composés oxygénés du fluor

Oxygène; Oxydes ou hydroxydes en général; Percomposés

- 13/00 Oxygène; Ozone; Oxydes ou hydroxydes en général**
- 13/02 . Préparation de l'oxygène (par liquéfaction F25J)
- 13/08 . . à partir de l'air au moyen d'oxydes métalliques, p.ex. oxyde de baryum, oxyde de manganèse
- 13/10 . Préparation de l'ozone
- 13/11 . . par décharge électrique [2]
- 13/14 . Méthodes de préparation des oxydes ou hydroxydes en général (oxydes ou hydroxydes déterminés et pris isolément, voir les groupes appropriés de C01B à C01G, ou C25B selon l'élément combiné avec l'oxygène ou le radical hydroxyle)
- 13/16 . . Purification [3]
- 13/18 . . par décomposition thermique de composés, p.ex. de sels ou d'hydroxydes [3]
- 13/20 . . par oxydation d'éléments à l'état gazeux; par oxydation ou hydrolyse de composés à l'état gazeux [3]
- 13/22 . . . d'halogénures ou d'oxyhalogénures [3]
- 13/24 en présence de gaz de combustion chauds [3]
- 13/26 en présence d'un lit fluidisé [3]
- 13/28 en utilisant un plasma ou une décharge électrique [3]
- 13/30 Evacuation et refroidissement de la suspension contenant l'oxyde [3]
- 13/32 . . par oxydation ou hydrolyse d'éléments ou de composés à l'état liquide ou solide [3]
- 13/34 . . par oxydation ou hydrolyse de solutions pulvérisées ou atomisées [3]
- 13/36 . . par réaction de précipitation en solution [3]
- 15/00 Peroxydes; Peroxyhydrates; Peroxyacides ou leurs sels; Superoxydes; Ozonides**
- 15/01 . Peroxyde d'hydrogène, c. à d. eau oxygénée [3]
- 15/013 . . Séparation; Purification; Concentration [3]
- 15/017 . . . Peroxyde d'hydrogène anhydre; Solutions ou mélanges gazeux anhydres contenant du peroxyde d'hydrogène [3]
- 15/022 . . Préparation à partir de composés organiques [2]
- 15/023 . . . par le procédé utilisant une alkylanthraquinone [3]
- 15/024 . . . à partir d'hydrocarbures [3]
- 15/026 . . . à partir d'alcools [3]
- 15/027 . . Préparation à partir de l'eau [3]
- 15/029 . . Préparation à partir de l'hydrogène et de l'oxygène [3]
- 15/03 . . Préparation à partir de peroxycomposés inorganiques, p.ex. à partir de peroxyulfates [3]
- 15/032 . . . à partir de peroxydes métalliques [3]
- 15/037 . . Stabilisation par des additifs [3]
- 15/04 . Peroxydes métalliques ou leurs peroxyhydrates; Superoxydes; Ozonides [3]
- 15/043 . . de métaux alcalins, alcalino-terreux ou du magnésium [2,3]
- 15/047 . . de métaux lourds [2,3]
- 15/055 . Peroxyhydrates (C01B 15/04 a priorité); Peroxyacides ou leurs sels [3]
- 15/06 . . contenant du soufre [3]
- 15/08 . . . Peroxyulfates [3]
- 15/10 . . contenant du carbone [3]
- 15/12 . . contenant du bore [3]

- 15/14 . . contenant du silicium [3]
- 15/16 . . contenant du phosphore [3]

17/00 Soufre; Ses composés

- 17/02 . Préparation du soufre; Purification
- 17/027 . . Récupération du soufre à partir de produits contenant du soufre élémentaire, p.ex. de masses d'épuration du gaz d'éclairage; Purification [3]
- 17/033 . . . en utilisant un agent d'extraction liquide [3]
- 17/04 . . à partir de composés sulfurés gazeux, y compris les sulfures gazeux
- 17/05 . . . par des procédés humides [3]
- 17/06 . . à partir de sulfures non gazeux ou de matières contenant de tels sulfures, p.ex. des minerais
- 17/10 . . Soufre finement divisé, p.ex. soufre sublimé, fleur de soufre
- 17/12 . . Soufre insoluble (soufre mu)
- 17/16 . Sulfures d'hydrogène
- 17/18 . . Polysulfures d'hydrogène
- 17/20 . Méthodes pour préparer les sulfures ou les polysulfures en général (sulfures ou polysulfures d'ammonium C01C; sulfures ou polysulfures de métaux autres que les métaux alcalins, le magnésium, le calcium, le strontium et le baryum, voir les groupes correspondants de C01F ou C01G selon le métal)
- 17/22 . Sulfures ou polysulfures de métaux alcalins
- 17/24 . . Préparation par réduction
- 17/26 . . . avec du charbon
- 17/28 . . . avec des gaz réducteurs
- 17/30 . . Préparation à partir d'amalgames de sodium ou de potassium avec du soufre ou des sulfures
- 17/32 . . Sulfhydrates de sodium ou de potassium
- 17/34 . . Polysulfures de sodium ou de potassium
- 17/36 . . Purification
- 17/38 . . Déshydratation
- 17/40 . . Fabrication de produits de forme déterminée, p.ex. granulés
- 17/42 . Sulfures ou polysulfures de magnésium, calcium, strontium ou baryum
- 17/43 . . à partir d'oxydes ou d'hydroxydes avec du soufre ou de l'hydrogène sulfuré
- 17/44 . . par réduction des sulfates
- 17/45 . Composés contenant soufre et halogène avec ou sans oxygène
- 17/46 . Composés contenant soufre, halogène, hydrogène et oxygène
- 17/48 . Anhydride sulfureux; Acide sulfureux
- 17/50 . . Préparation de l'anhydride sulfureux
- 17/52 . . . par grillage de sulfures (C22B 1/00 a priorité)
- 17/54 . . . en brûlant du soufre élémentaire
- 17/56 . . . Séparation; Purification
- 17/58 . . . Récupération de l'anhydride sulfureux à partir de goudrons acides ou produits similaires
- 17/60 . . . Isolement de l'anhydride sulfureux de mélanges gazeux
- 17/62 . Méthodes de préparation des sulfites en général (sulfites particuliers considérés isolément, voir les groupes correspondants de C01B à C01G selon le cation)
- 17/64 . Thiosulfates; Dithionites; Polythionates
- 17/66 . . Dithionites
- 17/69 . Anhydride sulfurique; Acide sulfurique [3]
- 17/70 . . Stabilisation de la forme gamma de l'anhydride sulfurique
- 17/74 . . Préparation [3]

17/76	. . . par des procédés de contact	21/24	. . . Oxyde azotique (NO)
17/765 Conversion de SO_3 en plusieurs stades [3]	21/26	. . . Préparation par oxydation catalytique de l'ammoniac
17/77 Procédés utilisant un lit fluidisé [3]	21/28 Appareillage
17/775 Procédés par contact de phases liquides ou procédés par catalyse humide [3]	21/30	. . . Préparation par oxydation de l'azote
17/78 caractérisés par le catalyseur utilisé	21/32 Appareillage
17/79 contenant du vanadium [3]	21/34	. . . Anhydride azoteux (N_2O_3)
17/80 Appareillage	21/36	. . . Peroxyde d'azote (NO_2 , N_2O_4) (C01B 21/26, C01B 21/30 ont priorité)
17/82	. . . de l'acide sulfurique par un procédé aux oxydes d'azote	21/38	. . . Acide nitrique
17/84 Procédé des chambres	21/40	. . . Préparation par absorption d'oxydes d'azote
17/86 Procédé des tours	21/42	. . . Préparation à partir des nitrates
17/88	. . Concentration de l'acide sulfurique	21/44	. . . Concentration
17/90	. . Séparation; Purification	21/46	. . . Purification; Séparation
17/92	. . . Récupération à partir de goudrons acides ou produits similaires	21/48	. . Méthodes de préparation des nitrates en général (nitrates individuels particuliers, voir les groupes correspondants de C01B à C01G selon le cation)
17/94	. . . Récupération à partir des acides de nitrification	21/50	. . Acide nitreux; Ses sels
17/96	. Méthodes pour la préparation des sulfates en général (sulfates particuliers considérés isolément, voir les groupes correspondants de C01B à C01G selon le cation)	23/00	Gaz rares; Leurs composés (liquéfaction F25J)
17/98	. Autres composés contenant soufre et oxygène (acides persulfuriques C01B 15/06; persulfates C01B 15/08)	25/00	Phosphore; Ses composés (C01B 21/00, C01B 23/00 ont priorité; perphosphates C01B 15/16) [3]
19/00	Sélénium; Tellure; Leurs composés (composés du phosphore C01B 25/14)	25/01	. Traitement de minerais phosphatés ou d'autres matières premières phosphatées pour obtenir le phosphore ou des composés du phosphore [2]
19/02	. Sélénium ou tellure élémentaire [3]	25/02	. Préparation du phosphore
19/04	. Composés binaires [3]	25/023	. . de phosphore rouge [2]
21/00	Azote; Ses composés	25/027	. . de phosphore jaune [2]
21/02	. Préparation de l'azote (à partir de l'ammoniac C01B 3/04)	25/04	. Purification du phosphore
21/04	. Epuration ou séparation de l'azote (par liquéfaction F25J)	25/043	. . de phosphore rouge [2]
21/06	. Composés binaires de l'azote avec les métaux, le silicium ou le bore (azotures C01B 21/08)	25/047	. . de phosphore jaune [2]
21/064	. . avec le bore [3]	25/06	. Phosphures d'hydrogène
21/068	. . avec le silicium [3]	25/08	. Autres phosphures
21/072	. . avec l'aluminium [3]	25/10	. Halogénures ou oxyhalogénures de phosphore [2]
21/076	. . avec le titane ou le zirconium [3]	25/12	. Oxydes de phosphore
21/08	. Acide azothydrique; Azotures; Azotures halogénés	25/14	. Composés de phosphore et de soufre, sélénium ou tellure
21/082	. Composés contenant de l'azote et des non-métaux (C01B 21/06, C01B 21/08 ont priorité) [3]	25/16	. Oxyacides de phosphore; Leurs sels (peroxyacides ou leurs sels C01B 15/00)
21/083	. . contenant un ou plusieurs atomes d'halogènes [3]	25/163	. . Acide phosphoreux; Ses sels [2]
21/084	. . . contenant en outre un ou plusieurs atomes d'oxygène, p.ex. halogénures de nitrosyle [3]	25/165	. . Acide hypophosphoreux; Ses sels [2]
21/086	. . contenant un ou plusieurs atomes de soufre [3]	25/168	. . Acide pyrophosphoreux; Ses sels [2]
21/087	. . contenant un ou plusieurs atomes d'hydrogène [3]	25/18	. . Acide phosphorique
21/088	. . . contenant en outre un ou plusieurs atomes d'halogènes [3]	25/20	. . . Préparation à partir de phosphore élémentaire ou d'anhydride phosphorique
21/09 Amines halogénées, p.ex. chloramine [3]	25/22	. . . Préparation par réaction de produits contenant un phosphate avec un acide, p.ex. procédé par voie humide
21/092	. . . contenant en outre un ou plusieurs atomes de métaux [3]	25/222 avec l'acide sulfurique, avec un mélange d'acides consistant principalement en acide sulfurique ou un mélange de composés formant de l'acide sulfurique <i>in situ</i> , p.ex. avec un mélange d'anhydride sulfureux, d'eau et d'oxygène [3]
21/093	. . . contenant en outre un ou plusieurs atomes de soufre [3]	25/223 une seule forme de sulfate de calcium étant obtenue [3]
21/094 Acides contenant des radicaux nitrosyle [3]	25/225 Procédé au dihydrate [3]
21/096 Acide amidosulfonique; Ses sels [3]	25/226 Procédé à l'hémihydrate [3]
21/097	. . contenant un ou plusieurs atomes de phosphore [3]	25/228 une forme de sulfate de calcium étant obtenue et ensuite convertie en une autre forme [3]
21/098	. . . Dihalogénures phosphonitriliques; Leurs polymères [3]	25/229 Procédé du type hémihydrate-dihydrate [3]
21/12	. . Acide carbamique; Ses sels	25/231 Procédé du type dihydrate-hémihydrate [3]
21/14	. . Hydroxylamine; Ses sels		
21/16	. . Hydrazine; Ses sels		
21/20	. Oxydes d'azote; Oxyacides d'azote; Leurs sels		
21/22	. . Oxyde azoteux (N_2O)		

- 25/232 Préparation par réaction de produits contenant un phosphate avec de l'acide sulfurique concentré suivi d'une lixiviation de la masse obtenue, p.ex. procédé au clinker [3]
- 25/234 . . . Purification; Stabilisation; Concentration (purification et préparation concomitantes C01B 25/22; préparation comportant une extraction solvant-solvant C01B 25/46) [3]
- 25/235 Clarification; Stabilisation pour empêcher la précipitation ultérieure d'impuretés dissoutes [3]
- 25/237 Elimination sélective d'impuretés [3]
- 25/238 Impuretés cationiques [3]
- 25/24 . . Acides phosphoriques condensés
- 25/26 . . Phosphates (perphosphates C01B 15/16)
- 25/28 . . . Phosphates d'ammonium
- 25/30 . . . Phosphates alcalins
- 25/32 . . . Phosphates de magnésium, de calcium, de strontium ou de baryum
- 25/34 Phosphates de magnésium
- 25/36 . . . Phosphates d'aluminium
- 25/37 . . . Phosphates des métaux lourds [2]
- 25/38 . . . Phosphates condensés
- 25/39 de métaux alcalins [3]
- 25/40 Polyphosphates [2]
- 25/41 de métaux alcalins [3]
- 25/42 Pyrophosphates [2]
- 25/44 Métaphosphates [2]
- 25/445 de métaux alcalins [3]
- 25/45 . . . contenant plusieurs métaux ou un métal et l'ammonium [3]
- 25/455 . . . halogénés [3]
- 25/46 . . Préparation comportant une extraction solvant-solvant (extraction par solvants en général B01D 11/00) [2]
- 31/00 Carbone; Ses composés** (C01B 21/00, C01B 23/00 ont priorité; percarbonates C01B 15/10; noir de carbone C09C 1/48; production de charbon de cornue C10B) [3]
- 31/02 . Préparation du carbone (au moyen d'hyper-pression, p.ex. pour la formation de diamants, B01J 3/06; par croissance de cristaux C30B); Purification
- 31/04 . . Graphite
- 31/06 . . Diamant
- 31/08 . Charbon actif
- 31/10 . . Fabrication au moyen d'agents d'activation gazeux
- 31/12 . . Fabrication au moyen d'agents d'activation non gazeux
- 31/14 . . Granulation (appareillage B01J 2/00)
- 31/16 . Préparation d'échangeurs d'ions à partir de matières carbonées
- 31/18 . Oxyde de carbone (métaux-carbonyles C01G)
- 31/20 . Anhydride carbonique
- 31/22 . . Solidification
- 31/24 . Procédés de préparation des carbonates ou des bicarbonates en général (percarbonates C01B 15/10; carbonates particuliers, voir les groupes appropriés des sous-classes C01B à C01G suivant le cation)
- 31/26 . Composés contenant carbone et soufre, p.ex. sulfure de carbone, oxysulfure; Thiophosgène
- 31/28 . Phosgène
- 31/30 . Carbures (alliages C22)
- 31/32 . . Carbone de calcium
- 31/34 . . Carbures de tungstène ou de molybdène
- 31/36 . . Carbures de silicium ou de bore
- 33/00 Silicium; Ses composés** (C01B 21/00, C01B 23/00 ont priorité; persilicates C01B 15/14; carbures C01B 31/36) [3]
- 33/02 . Silicium (formation de monocristaux ou de matériaux polycristallins homogènes de structure déterminée C30B) [5]
- 33/021 . . Préparation (revêtement chimique en phase vapeur C23C 16/00) [5]
- 33/023 . . . par réduction de silice ou d'un matériau contenant de la silice [5]
- 33/025 avec du carbone ou un matériau carboné solide, c. à d. procédé carbothermique [5]
- 33/027 . . . par décomposition ou réduction de composés de silicium gazeux ou vaporisés autres que la silice ou un matériau contenant de la silice [5]
- 33/029 par décomposition de monosilane [5]
- 33/03 par décomposition d'halogénures de silicium ou de silanes halogénés ou réduction de ceux-ci avec de l'hydrogène comme seul agent réducteur [5]
- 33/031 par décomposition de tétraiodure de silicium [5]
- 33/033 par réduction d'halogénures de silicium ou de silanes halogénés avec un métal ou un alliage métallique comme seuls agents réducteurs [5]
- 33/035 par décomposition ou réduction de composés de silicium gazeux ou vaporisés en présence de filaments chauffés de silicium, de carbone ou d'un métal réfractaire, p.ex. de tantale ou de tungstène, ou en présence de tiges de silicium chauffées sur lesquelles le silicium formé se dépose avec obtention d'une tige de silicium, p.ex. procédé Siemens [5]
- 33/037 . . Purification (par fusion de zone C30B 13/00) [5]
- 33/039 . . . par conversion du silicium en un composé, purification éventuelle du composé et reconversion en silicium [5]
- 33/04 . Hydrures de silicium
- 33/06 . Siliciures métalliques (alliages C22)
- 33/08 . Composés halogénés
- 33/10 . . Composés contenant du silicium, du fluor et d'autres éléments
- 33/107 . . Silanes halogénés [3]
- 33/113 . Oxydes de silicium; Leurs hydrates [3]
- 33/12 . . Silice; Ses hydrates, p.ex. acide silicique lépidoïque [3]
- 33/14 . . . Silice colloïdale, p.ex. sous forme de dispersions, gels, sols [3]
- 33/141 Préparation d'hydrosols ou de dispersions aqueuses [3]
- 33/142 par traitement acide de silicates [3]
- 33/143 de solutions aqueuses de silicates [3]
- 33/145 Préparation d'hydro-organosols, d'organosols ou de dispersions dans un milieu organique [3]
- 33/146 Post-traitement de sols (préparation d'hydro-organosols, d'organosols ou de dispersions dans un milieu organique à partir d'hydrosols C01B 33/145) [3]
- 33/148 Concentration; Séchage; Déshydratation; Stabilisation; Purification [3]
- 33/149 Revêtement [3]

- 33/151 par addition progressive d'un sol à un sol différent, c. à d. "grossissement" de particules en utilisant un "pied de cuve" [3]
- 33/152 Préparation d'hydrogels [3]
- 33/154 par traitement acide de solutions aqueuses de silicates [3]
- 33/155 Préparation d'hydro-organogels ou d'organogels [3]
- 33/157 Post-traitement de gels [3]
- 33/158 Purification; Séchage; Déshydratation [3]
- 33/159 Revêtement ou hydrophobisation [3]
- 33/16 Préparation de xérogels de silice [3]
- 33/18 Préparation de silice finement divisée ni sous forme de sol ni sous forme de gel; Post-traitement de cette silice (préparation d'aérogels par déshydratation de gels C01B 33/158; traitement pour améliorer les propriétés de pigmentation ou de charge C09C) [3]
- 33/187 par traitement acide de silicates [3]
- 33/193 de solutions aqueuses de silicates [3]
- 33/20 Silicates (persilicates C01B 15/14)
- 33/22 Silicates de magnésium
- 33/24 Silicates alcalino-terreux
- 33/26 Aluminosilicates [5]
- 33/32 Silicates de métaux alcalins (C01B 33/26 a priorité) [3]
- 33/36 ayant des propriétés d'échangeurs de base, mais n'ayant pas de propriétés de tamis moléculaires (leur régénération B01J 49/00) [6]
- 33/38 Silicates échangeurs de base en couches, p.ex. argiles, micas ou silicates de métaux alcalins du type kenyaïte ou magadiïte [6]
- 33/40 Argiles [6]
- 33/42 Micas [6]
- 33/44 Produits obtenus à partir de silicates échangeurs de base, en couches, par échange d'ions avec des composés organiques tels que des composés ammonium, phosphonium ou sulfonium ou par insertion de composés organiques, p.ex. matériaux organoargiles [6]
- 33/46 Silicates amorphes, p.ex. zéolites dites "amorphes" (zéolites cristallines C01B 39/00) [6]
- 35/00 Bore; Ses composés** (monoborane, diborane, borohydrures de métaux ou leurs complexes d'addition C01B 6/00; perborates C01B 15/12; composés binaires avec l'azote C01B 21/06; phosphures C01B 25/08; carbures C01B 31/36; alliages contenant du bore C22) [2]
- 35/02 Bore; Borures [2]
- 35/04 Borures métalliques [2]
- 35/06 Composés borohalogénés [2]
- 35/08 Composés contenant du bore et de l'azote, du phosphore, de l'oxygène, du soufre, du sélénium ou du tellure [2]
- 35/10 Composés contenant du bore et de l'oxygène (C01B 35/06 a priorité) [2]
- 35/12 Borates [2]
- 35/14 Composés contenant du bore et de l'azote, du phosphore, du soufre, du sélénium ou du tellure [2]

- 35/16 Composés contenant une liaison directe entre deux atomes de bore, p.ex. $\text{Cl}_2\text{B}-\text{BCl}_2$ [2]
- 35/18 Composés contenant au moins trois atomes de bore, p.ex. NaB_3H_8 , $\text{MgB}_{10}\text{Br}_{10}$ (borazoles C01B 35/14) [2]

Composés caractérisés principalement par leurs propriétés physiques ou chimiques, plutôt que par leur constitution chimique [6]

- 37/00 Composés ayant des propriétés de tamis moléculaires mais n'ayant pas de propriétés d'échangeurs de base** [6]
- 37/02 Polymorphes de silice cristallins, p.ex. silicalites [6]
- 37/04 Aluminophosphates (composés APO) [6]
- 37/06 Aluminophosphates contenant d'autres éléments, p.ex. métaux, bore [6]
- 37/08 Silico-aluminophosphates (composés SAPO) [6]
- 39/00 Composés ayant des propriétés de tamis moléculaires et d'échangeurs de base, p.ex. zéolites cristallines; Leur préparation; Post-traitement, p.ex. échange d'ions ou extraction de l'aluminium** (traitement pour modifier les propriétés d'adsorption ou d'absorption, p.ex. façonnage utilisant un liant, B01J 20/10; traitement pour modifier les propriétés catalytiques, p.ex. combinaison de traitements pour rendre les zéolites appropriées à leur utilisation comme catalyseur, B01J 29/04; traitement pour améliorer les propriétés d'échangeurs d'ions B01J 39/14; régénération ou réactivation des propriétés d'échangeurs d'ions B01J 49/00; préparation de suspensions stabilisées utilisées dans les détergents C11D 3/12) [6]

Note

Dans le présent groupe, l'expression suivante a la signification ci-dessous indiquée: [6]

- "zéolites" désigne: [6]
- (i) les aluminosilicates cristallins à propriétés d'échangeurs de base et de tamis moléculaires, ayant une structure microporeuse tridimensionnelle de la charpente du réseau constituée d'unités d'oxydes tétraédriques; [6]
 - (ii) les composés isomorphes de ceux de la catégorie précédente, dans lesquels les atomes d'aluminium ou de silicium dans la charpente sont partiellement ou entièrement remplacés par des atomes d'autres éléments, p.ex. par le gallium, le germanium, le phosphore ou le bore. [6]

- 39/02 Zéolites aluminosilicates cristallines; Leurs composés isomorphes; Leur préparation directe; Leur préparation à partir d'un mélange réactionnel contenant une zéolite cristalline d'un autre type, ou à partir de réactants préformés; Leur post-traitement [6]
- 39/04 utilisant au moins un agent structurant organique, p.ex. un composé d'ammonium quaternaire ionique ou un composé aminé [6]
- 39/06 Préparation de zéolites isomorphes caractérisée par les mesures prises pour le remplacement des atomes d'aluminium ou de silicium dans la charpente du réseau par des atomes d'autres éléments [6]
- 39/08 les atomes d'aluminium étant entièrement remplacés [6]

39/10	. . . les atomes de remplacement étant des atomes de phosphore [6]	39/34	. . Type ZSM-4, comme exemplifié par le document de brevet GB A 1.117.568 ou type, comme exemplifié par le document de brevet GB A 1.178.186 [6]
39/12	. . . les atomes de remplacement étant des atomes de bore [6]	39/36	. . Type pentasil, p.ex. types ZSM-5, ZSM-8 ou ZSM-11, comme exemplifié par les documents de brevet US A 3.702.886, GB A 1.334.243 et US A 3.709.979, respectivement [6]
39/14	. . Type A, comme exemplifié par les documents de brevet US A 2.882.243 et GBA 1.035.644 [6]	39/38	. . . Type ZSM-5 [6]
39/16	. . . à partir de solutions aqueuses d'un aluminat de métal alcalin et d'un silicate de métal alcalin à l'exclusion de toute autre source d'alumine ou de silice hormis des germes [6]	39/40 utilisant au moins un agent structurant organique [6]
39/18	. . . à partir d'un mélange réactionnel contenant au moins un silicate d'aluminium ou un aluminosilicate du type argile, p.ex. kaolin ou métakaolin ou sa modification exothermique ou allophane [6]	39/42	. . Type ZSM-12, comme exemplifié par le document de brevet US A 3.832.449 [6]
39/20	. . Type faujasite, p.ex. type X ou Y, comme exemplifié par les documents de brevet US A 2.882.244 et US A 3.130.007, respectivement [6]	39/44	. . Type ferrièreite, p.ex. types ZSM-21, ZSM-35 ou ZSM-38, comme exemplifié par les documents de brevet US A 4.046.859, US A 4.016.245 et US A 4.046.859, respectivement [6]
39/22	. . . Type X [6]	39/46	. . Autres types caractérisés par leur diagramme de diffraction des rayons X et par leur composition définie [6]
39/24	. . . Type Y [6]	39/48	. . . utilisant au moins un agent structurant organique [6]
39/26	. . Type mordenite [6]	39/50	. Zéolites dans lesquelles des bases ou des sels inorganiques occluent les canaux dans la charpente du réseau, p.ex. sodalite, cancrinite, noséane, haitynite [6]
39/28	. . Type phillipsite ou harmotome, p.ex. type B, comme exemplifié par le document de brevet US A 3.008.803 [6]	39/52	. . Sodalites [6]
39/30	. . Type érionite ou offritite, p.ex. zéolite T, comme exemplifié par le document de brevet US A 2.950.952 [6]	39/54	. Phosphates, p.ex. composés APO ou SAPO [6]
39/32	. . Type L, comme exemplifié par le document de brevet US A 3.216.789 [6]		

C01C AMMONIAC; CYANOGENÈ; LEURS COMPOSÉS (sels d'oxyacides d'halogènes C01B 11/00; peroxydes, sels de peroxyacides C01B 15/00; thiosulfates, dithionites, polythionates C01B 17/64; composés du sélénium ou du tellure C01B 19/00; azotures C01B 21/08; amidures métalliques C01B 21/092; nitrites C01B 21/50; phosphures C01B 25/08; sels des oxyacides du phosphore C01B 25/16; composés contenant du silicium C01B 33/00; composés contenant du bore C01B 35/00)

Notes

- (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 Ammoniac; Ses composés	1/245	. . Préparation à partir de composés contenant de l'azote et du soufre [2]
1/02 . Préparation ou séparation d'ammoniac	1/246	. . . à partir de composés ammoniés contenant du soufre [2]
1/04 . . Préparation d'ammoniac par synthèse (préparation ou purification de mélanges gazeux pour la synthèse de l'ammoniac C01B 3/02)	1/247 par oxydation avec de l'oxygène libre [2]
1/08 . . Préparation d'ammoniac à partir de substances organiques azotées	1/248	. . Prévention de la coalescence ou moyen pour influencer sur la forme ou la dimension des cristaux [2]
1/10 . . Séparation d'ammoniac de liqueurs ammoniacales, p.ex. de liqueurs contenant des gaz dissous	1/249	. . Désacidification des cristaux [2]
1/12 . . Séparation d'ammoniac des gaz et vapeurs	1/26	. Carbonates ou bicarbonates d'ammonium
1/14 . . . Saturateurs	1/28	. Méthodes de préparation de sels d'ammonium en général
1/16 . Halogénures d'ammonium		
1/18 . Nitrates d'ammonium		
1/20 . Sulfures; Polysulfures		
1/22 . Sulfites d'ammonium		
1/24 . Sulfates d'ammonium (C01C 1/14 a priorité)		
1/242 . . Préparation à partir d'ammoniaque et d'acide sulfurique ou d'anhydride sulfurique [2]		
1/244 . . Préparation par double décomposition de sels d'ammonium avec des sulfates [2]		

Notes

- (1) Le présent groupe ne couvre pas les sels d'ammonium d'acides complexes (autres que les cyanures complexes) qui contiennent un métal dans l'anion, qui sont classés dans les groupes correspondants de C01D à C01G selon le métal.
- (2) Les sels d'acides polybasiques avec l'ammonium et un métal comme cations sont classés comme si l'ammonium était de l'hydrogène.

(3)	Les sels d'ammine complexes sont classés dans les groupes correspondants de C01D à C01G selon le métal.	3/10	. . Cyanures simples de métaux alcalins [3]
		3/11	. . Cyanures complexes [3]
		3/12	. . Cyanures de fer simples ou complexes [2]
3/00	Cyanogène; Ses composés	3/14	. Acide cyanique; Ses sels
3/02	. Préparation de l'acide cyanhydrique	3/16	. Cyanamide; Ses sels (dicyandiamide C07C 279/28)
3/04	. . Séparation à partir des gaz	3/18	. . Cyanamide calcique
3/06	. Stabilisation de l'acide cyanhydrique	3/20	. Acide thiocyanique; Ses sels
3/08	. Cyanures métalliques simples ou complexes		

C01D COMPOSÉS DES MÉTAUX ALCALINS, C. À D. DU LITHIUM, DU SODIUM, DU POTASSIUM, DU RUBIDIUM, DU CÉSIIUM OU DU FRANCIUM (hydrures métalliques C01B 6/00; sels d'oxyacides d'halogènes C01B 11/00; peroxydes, sels de peroxyacides C01B 15/00; sulfures ou polysulfures C01B 17/22; 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; cyanures C01C 3/08; sels de l'acide cyanique C01C 3/14; sels de cyanamide C01C 3/16; thiocyanates C01C 3/20)

Notes

- (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	Oxydes ou hydroxydes de sodium, de potassium ou des métaux alcalins en général [2]	3/24	. . en agissant sur le procédé de cristallisation
1/02	. Oxydes	3/26	. Prévention de l'absorption d'humidité ou de la prise en masse des cristaux
1/04	. Hydroxydes		
1/20	. . Préparation par réaction d'oxydes ou d'hydroxydes avec des sels de métaux alcalins	5/00	Sulfates ou sulfites de sodium, de potassium ou des métaux alcalins en général [2]
1/22	. . . avec des carbonates ou bicarbonates	5/02	. Préparation de sulfates à partir de sels de métaux alcalins et d'acide sulfurique ou de bisulfates; Préparation de bisulfates
1/24	. . . à partir de, ou par l'intermédiaire de, fluorures ou de silicofluorures	5/04	. Préparation de sulfates à l'aide d'acide sulfureux ou de sulfites, p.ex. procédé Hargreaves
1/26	. . Préparation en partant de, ou par l'intermédiaire des composés cyanés, p.ex. cyanures, cyanamides	5/06	. Préparation de sulfates par double décomposition
1/28	. . Purification; Séparation	5/08	. . l'un avec l'autre ou avec du sulfate d'ammonium
1/30	. . . par cristallisation	5/10	. . avec des sulfates de magnésium, de calcium, de strontium ou de baryum
1/32	. . . par adsorption ou précipitation	5/12	. Préparation de sulfates doubles de magnésium et de sodium ou de potassium [2]
1/34	. . . avec des solvants sélectifs	5/14	. Préparation de sulfites (C01D 5/04 a priorité)
1/36	. . . par oxydation	5/16	. Purification
1/38	. . . par dialyse	5/18	. Déshydratation
1/40	. . . par électrolyse		
1/42	. . Concentration; Déshydratation	7/00	Carbonates de sodium, de potassium ou des métaux alcalins en général [2]
1/44	. . Préparation sous forme de granulés, morceaux ou autres produits façonnés	7/02	. Préparation par double décomposition
3/00	Halogénures de sodium, de potassium ou des métaux alcalins en général [2]	7/04	. . avec un fluorure ou un silico-fluorure (C01D 1/24 a priorité)
3/02	. Fluorures	7/06	. Préparation par l'intermédiaire d'un carbonate magnésien de sodium ou de potassium
3/04	. Chlorures	7/07	. Préparation à partir des hydroxydes [2]
3/06	. . Préparation par traitement de saumures, eau de mer ou lessive épuisées	7/08	. Préparation à partir ou par l'intermédiaire de composés cyanés de sodium ou de potassium (C01D 1/26 a priorité)
3/08	. . Préparation par traitement de mélanges salins naturels ou industriels ou de minéraux siliceux	7/10	. Préparation de bicarbonates à partir de carbonates (procédé de la soude à l'ammoniac C01D 7/18)
3/10	. Bromures	7/12	. Préparation de carbonates à partir de bicarbonates
3/12	. Iodures	7/14	. Préparation de sesquicarbonates
3/14	. Purification	7/16	. Préparation à partir de composés du sodium ou du potassium avec des amines et de l'anhydride carbonique
3/16	. . par précipitation ou adsorption	7/18	. Préparation par le procédé de la soude à l'ammoniac
3/18	. . avec des solvants sélectifs	7/22	. Purification
3/20	. . par fusion		
3/22	. Préparation sous forme de granulés, morceaux ou autres produits façonnés		

7/24	. . Cristallisation	9/10	. . avec du nitrate d'ammonium
7/26	. . par précipitation ou adsorption	9/12	. . avec des nitrates de magnésium, de calcium, de strontium ou de baryum
7/28	. . avec des solvants sélectifs	9/14	. . de sels de potassium avec du nitrate de sodium
7/30	. . par oxydation	9/16	. Purification
7/32	. . par dialyse	9/18	. Préparation sous forme de produits façonnés, p.ex. granulés
7/34	. . par électrolyse	9/20	. Prévention de l'absorption d'humidité ou de la prise en masse
7/35	. Modification de la teneur en eau de cristallisation ou de la densité [2]		
7/37	. . Densification du carbonate de sodium [2]		
7/38	. Préparation sous forme de granulés, morceaux ou autres produits façonnés	13/00	Composés du sodium ou du potassium non couverts ailleurs [2]
7/40	. . en agissant sur le procédé de cristallisation	15/00	Composés du lithium [2]
7/42	. Prévention de l'absorption de l'humidité ou de la prise en masse	15/02	. Oxydes; Hydroxydes [2]
		15/04	. Halogénures [2]
9/00	Nitrates de sodium, de potassium ou des métaux alcalins en général [2]	15/06	. Sulfates; Sulfites [2]
9/02	. Préparation par traitement de mélange de sels naturels	15/08	. Carbonates; Bicarbonates [2]
9/04	. Préparation avec de l'acide nitrique liquide	15/10	. Nitrates [2]
9/06	. Préparation avec de l'acide nitrique gazeux ou des oxydes d'azote	17/00	Composés du rubidium, du césium ou du francium [2]
9/08	. Préparation par double décomposition		

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)

Notes

- (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	5/20	. . par précipitation de solutions de sels de magnésium à l'aide d'ammoniaque
3/00	Composés du béryllium	5/22	. . à partir de composés du magnésium avec des hydroxydes alcalins ou des oxydes ou hydroxydes alcalino-terreux
3/02	. Oxydes; Hydroxydes [3]	5/24	. Carbonates de magnésium
5/00	Composés du magnésium	5/26	. Halogénures de magnésium
5/02	. Magnésie	5/28	. . Fluorures
5/04	. . par oxydation du magnésium métallique	5/30	. . Chlorures
5/06	. . par décomposition thermique des composés du magnésium (calcination de la magnésite ou de la dolomite C04B 2/10)	5/32	. . . Préparation de chlorure de magnésium anhydre par chloration des composés du magnésium
5/08	. . . par calcination de l'hydroxyde de magnésium	5/34	. . . Déshydratation du chlorure de magnésium contenant de l'eau de cristallisation
5/10	. . . par décomposition thermique du chlorure de magnésium avec de la vapeur d'eau	5/36	. . Bromures
5/12	. . . par décomposition thermique du sulfate de magnésium, avec ou sans réduction	5/38	. Nitrates de magnésium
5/14	. Hydroxyde 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]
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	5/42	. Sulfites de magnésium

7/00	Composés de l'aluminium		
7/02	. Oxyde d'aluminium; Hydroxyde d'aluminium; Aluminates	7/58	. . . Préparation du chlorure d'aluminium anhydre
7/04	. . Préparation des aluminates de métaux alcalins; Oxyde ou hydroxyde d'aluminium obtenu à partir de ceux-ci	7/60 à partir de composés d'aluminium contenant de l'oxygène
7/06	. . . par traitement de minéraux alumineux avec un hydroxyde alcalin	7/62	. . . Purification
7/08	. . . par traitement de minéraux alumineux avec du carbonate de sodium	7/64	. . Bromures (contenant du fluor C01F 7/52) [3]
7/10	. . . par traitement de minéraux alumineux avec des sulfates alcalins et des agents réducteurs	7/66	. Nitrates d'aluminium (contenant du fluor C01F 7/52) [3]
7/12	. . . Aluminates de métaux alcalins à partir des aluminates de métaux alcalino-terreux	7/68	. Composés d'aluminium contenant du soufre (contenant du fluor C01F 7/52) [3]
7/14	. . . Oxyde ou hydroxyde d'aluminium à partir d'aluminates de métaux alcalins	7/70	. . Sulfures
7/16	. . Préparation des aluminates de métaux alcalino-terreux; Oxyde ou hydroxyde obtenu à partir de ceux-ci	7/72	. . Sulfites
7/18	. . . Oxyde ou hydroxyde d'aluminium à partir des aluminates de métaux alcalino-terreux	7/74	. . Sulfates
7/20	. . Préparation d'oxyde ou d'hydroxyde d'aluminium à partir de minerais alumineux à l'aide d'acides ou de sels	7/76	. . . Sels doubles, p.ex. aluns
7/22	. . . à l'aide d'halogénures	11/00	Composés du calcium, du strontium ou du baryum (C01F 7/00 a priorité) [3]
7/24	. . . à l'aide d'acide nitrique ou d'oxydes d'azote	11/02	. Oxydes ou hydroxydes (production de chaux C04B 2/00)
7/26	. . . à l'aide d'acide sulfurique ou de sulfates	11/04	. . par décomposition thermique
7/28	. . . à l'aide d'acide sulfureux	11/06	. . . de carbonates
7/30	. . Préparation de l'oxyde ou de l'hydroxyde d'aluminium par décomposition thermique de composés de l'aluminium	11/08	. . par réduction de sulfates
7/32	. . . de sulfates	11/10	. . à partir de sulfures
7/34	. . Préparation d'hydroxyde d'aluminium par précipitation à partir de solutions contenant des sels d'aluminium	11/12	. . à partir de silicates
7/36	. . . à partir de sels organiques d'aluminium	11/16	. . Purification
7/38	. . Préparation d'oxyde d'aluminium par réduction thermique de minéraux alumineux	11/18	. Carbonates
7/40	. . . en présence de sulfure d'aluminium	11/20	. Halogénures
7/42	. . Préparation d'oxyde ou d'hydroxyde d'aluminium à partir d'aluminium métallique, p.ex. par oxydation	11/22	. . Fluorures
7/44	. . Déshydratation de l'hydroxyde d'aluminium	11/24	. . Chlorures
7/46	. . Purification de l'oxyde d'aluminium, de l'hydroxyde d'aluminium ou des aluminates [5]	11/26	. . . à partir des sulfures
7/47	. . . des aluminates [5]	11/28	. . . par chloration de composés de métaux alcalino-terreux
7/48	. Halogénures d'aluminium	11/30	. . . Concentration; Déshydratation; Prévention de l'absorption d'humidité ou de la prise en masse
7/50	. . Fluorures	11/32	. . . Purification
7/52	. . . Composés doubles contenant à la fois du fluor et d'autres groupes acides	11/34	. . Bromures
7/54	. . . Composés doubles contenant à la fois de l'aluminium et des métaux alcalins ou alcalino-terreux	11/36	. Nitrates
7/56	. . Chlorures (contenant du fluor C01F 7/52) [3]	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

C01G COMPOSÉS CONTENANT DES MÉTAUX NON COUVERTS PAR LES SOUS-CLASSES C01D OU C01F (hydrures métalliques C01B 6/00; sels d'oxyacides d'halogènes C01B 11/00; peroxydes, sels de peroxyacides C01B 15/00; 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)

Notes

- (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]

Schéma général

PRÉPARATIONS EN GÉNÉRAL 1/00

COMPOSÉS DES MÉTAUX, CLASSÉS

SELON L'ORDRE ALPHABÉTIQUE DES

SYMBOLES

Ag Argent	5/00
As Arsenic	28/00
Au Or	7/00
Bi Bismuth.....	29/00
Cd Cadmium.....	11/00
Co Cobalt.....	51/00
Cr Chrome	37/00
Cu Cuivre.....	3/00
Fe Fer	49/00
Ga Gallium	15/00
Ge Germanium	17/00
Hf Hafnium.....	27/00
Hg Mercure.....	13/00
In Indium	15/00
Ir Iridium.....	55/00
Mn Manganèse	45/00
Mo Molybdène	39/00
Nb Niobium	33/00

Ni Nickel.....	53/00
Os Osmium	55/00
Pb Plomb.....	21/00
Pd Palladium	55/00
Pt Platine	55/00
Re Rhénium	47/00
Rh Rhodium.....	55/00
Ru Ruthénium.....	55/00
Sb Antimoine	30/00
Sn Etain	19/00
Ta Tantale	35/00
Ti Titane	23/00
Tl Thallium	15/00
U Uranium	43/00
V Vanadium.....	31/00
W Tungstène	41/00
Zn Zinc	9/00
Zr Zirconium.....	25/00

COMPOSÉS DES MÉTAUX

TRANSURANIENS..... 56/00

COMPOSÉS DES MÉTAUX NON PRÉVUS

DANS LES GROUPES PRÉCÉDENTS..... 57/00

1/00 Méthodes de préparation des composés des métaux non couverts en C01B, C01C, C01D, C01F, en général (production électrolytique de composés inorganiques C25B 1/00) [2]

- 1/02 . Oxydes
- 1/04 . Carbonyles
- 1/06 . Halogénures
- 1/08 . Nitrates
- 1/10 . Sulfates
- 1/12 . Sulfures
- 1/14 . Sulfites

3/00 Composés du cuivre

- 3/02 . Oxydes; Hydroxydes
- 3/04 . Halogénures
- 3/05 . . Chlorures [3]
- 3/06 . . Oxychlorures
- 3/08 . Nitrates
- 3/10 . Sulfates
- 3/12 . Sulfures
- 3/14 . Complexes avec l'ammoniac

5/00 Composés de l'argent

- 5/02 . Halogénures [3]

7/00 Composés de l'or

9/00 Composés du zinc

- 9/02 . Oxydes; Hydroxydes [3]
- 9/03 . . Procédés d'obtention par voie sèche, p.ex. procédés en phase vapeur [3]
- 9/04 . Halogénures
- 9/06 . Sulfates
- 9/08 . Sulfures

11/00 Composés du cadmium

- 11/02 . Sulfures [3]

13/00 Composés du mercure

- 13/02 . Oxydes
- 13/04 . Halogénures

15/00 Composés du gallium, de l'indium ou du thallium

17/00	Composés du germanium		
17/02	. Bioxyde de germanium	37/10	. . Alun de chrome
17/04	. Halogénures de germanium	37/14	. Chromates; Bichromates
19/00	Composés de l'étain	39/00	Composés du molybdène
19/02	. Oxydes	39/02	. Oxydes; Hydroxydes [3]
19/04	. Halogénures	39/04	. Halogénures [3]
19/06	. . Chlorure stanneux	39/06	. Sulfures [3]
19/08	. . Chlorure stannique	41/00	Composés du tungstène
21/00	Composés du plomb	41/02	. Oxydes; Hydroxydes [3]
21/02	. Oxydes	41/04	. Halogénures [3]
21/04	. . Sous-oxyde de plomb (Pb ₂ O)	43/00	Composés de l'uranium
21/06	. . Protoxyde de plomb (PbO)	43/01	. Oxydes; Hydroxydes [3]
21/08	. . Bioxyde de plomb (PbO ₂)	43/025	. . Dioxyde d'uranium [3]
21/10	. . Minium (Pb ₃ O ₄)	43/04	. Halogénures d'uranium
21/12	. Hydroxydes	43/06	. . Fluorures
21/14	. Carbonates	43/08	. . Chlorures
21/16	. Halogénures	43/10	. . Bromures
21/18	. Nitrates	43/12	. . Iodures
21/20	. Sulfates	45/00	Composés du manganèse
21/21	. Sulfures [3]	45/02	. Oxydes; Hydroxydes
21/22	. Plombates; Plombites	45/04	. Carbonyles
23/00	Composés du titane	45/06	. Halogénures
23/02	. Halogénures de titane	45/08	. Nitrates
23/04	. Oxydes; Hydroxydes [3]	45/10	. Sulfates
23/047	. . Dioxyde de titane [3]	45/12	. Manganates; Permanganates
23/053	. . . Obtention par voie humide, p.ex. par hydrolyse de sels de titane [3]	47/00	Composés du rhénium
23/07	. . . Obtention par des procédés en phase vapeur, p.ex. par oxydation d'halogénures [3]	49/00	Composés du fer
23/08	. . . Séchage; Calcination [3]	49/02	. Oxydes; Hydroxydes
25/00	Composés du zirconium	49/04	. . Oxyde ferreux (FeO)
25/02	. Oxydes	49/06	. . Oxyde ferrique (Fe ₂ O ₃)
25/04	. Halogénures	49/08	. . Oxyde ferrosoferrique (Fe ₃ O ₄)
25/06	. Sulfates	49/10	. Halogénures
27/00	Composés d'hafnium	49/12	. Sulfures
27/02	. Oxydes	49/14	. Sulfates
27/04	. Halogénures	49/16	. Carbonyles
27/06	. Sulfates	51/00	Composés du cobalt
28/00	Composés de l'arsenic [3]	51/02	. Carbonyles
28/02	. Arsénates; Arsénites [3]	51/04	. Oxydes; Hydroxydes
29/00	Composés du bismuth	51/06	. Carbonates
30/00	Composés de l'antimoine [3]	51/08	. Halogénures
30/02	. Antimonates; Antimonites [3]	51/10	. Sulfates
31/00	Composés du vanadium	51/12	. Complexes avec l'ammoniaque
31/02	. Oxydes [3]	53/00	Composés du nickel
31/04	. Halogénures [3]	53/02	. Carbonyles
33/00	Composés du niobium	53/04	. Oxydes; Hydroxydes
35/00	Composés du tantale	53/06	. Carbonates
35/02	. Halogénures [3]	53/08	. Halogénures
37/00	Composés du chrome	53/09	. . Chlorures [3]
37/02	. Oxydes ou leurs hydrates	53/10	. Sulfates
37/027	. . Dioxyde de chrome [3]	53/11	. Sulfures [3]
37/033	. . Trioxyde de chrome; Acide chromique [3]	53/12	. Complexes avec l'ammoniaque
37/04	. Halogénures de chrome	55/00	Composés du ruthénium, du rhodium, du palladium, de l'osmium, de l'iridium, ou du platine
37/06	. . Halogénures de chromyle	56/00	Composés des éléments transuraniens
37/08	. Sulfates de chrome	57/00	Composés des métaux non couverts ailleurs dans la présente sous-classe