

第 4 版

# 国际专利分类表

A 人类生活必需(农、轻、医)

B 作业、运输

C 化学、冶金

D 纺织、造纸

E 固定建筑物(建筑、采矿)

F 机械工程

G 物理

H 电 学

专利文献出版社

第4版

出版说明

出版说明

# 国际专利分类表

C 部——化 学、治 金

专利文献出版社

8818188  
财本集

# 国 际 专 利 分 类 表

金 合 等 编 —— 著

## 国 际 专 利 分 类 表

C部——化学、冶金

中国专利局文献服务中心翻译

专利文献出版社出版

新华书店发行

北京百善印刷厂印装

开本787×1092 1/16 印张：18.75 460千字 印数：1—10000

科技书目：[89—56] 统一书号：17242.73 定价：4.20元

## 出版说明

为满足我国各界人员分类、检索发明和专利的需要，我们从1973年起逐版组织翻译国际专利分类表。本书是根据世界知识产权组织1984年出版的第4版国际专利分类表英文本翻译的。第4版国际专利分类表于1985年1月1日至1989年底在国际上正式采用。

国际专利分类表中文版将按照该分类表的A—H八个部分成八个分册出版。《使用指南》作为第九分册出版。

为便于使用者了解前几个版次类目的修订情况，在中文版内加注了符号。凡在类目后边加注符号“〔2〕”者，表示该类目系第二版修订的，“〔3〕”，表示第三版修订的，“〔4〕”表示第四版修订的。修订内容包括新增、删除，也可能是涉及概念的类名或等级的变动。

本书是C分册，适用于化学和冶金领域。

由于水平所限，在翻译和编辑工作中定有许多不妥之处，敬请读者批评指正。

编者

1984年8月

## C 部——化 学；冶 金

### 附注

C部中，各化学元素组的定义如下：

碱 金 属：Li、Na、K、Rb、Cs、Fr

碱 土 金 属：Ca、Sr、Ba、Ra

镧 系 元 素：原子序数为57至71的元素

稀 土 金 属：Sc、Y、镧系元素

锕 系 元 素：原子序数为89至103的元素

难 熔 金 属：Ti、V、Cr、Zr、Nb、Mo、Hf、Ta、W

卤 素：F、Cl、Br、I、At

惰 性 气 体：He、Ne、Ar、Kr、Xe、Rn

铂 族 金 属：Os、Ir、Pt、Ru、Rh、Pb

贵 金 属：Ag、Au、铂族金属

轻 金 属：碱金属、碱土金属、Be、Al、Mg

重 金 属：除轻金属以外的金属

铁 族 金 属：Fe、Co、Ni

非 金 属：H、B、C、Si、N、P、O、S、Se、Te、惰性气体、卤素

金 属：非金属以外的元素

过渡元素：原子序数为21至30、39至48、57至80、89以上的元素

## 本 部 内 容

(参见及附注从略)

## 分 部：化 学

C01	无机化学	(2)
C01B	非金属元素；其化合物	(2)
C01C	氨；氰；其化合物	(9)
C01D	碱金属，即锂、钠、钾、铷、铯或钫的化合物	(10)
C01F	金属铍、镁、铝、钙、锶、钡、镭、钍的化合物，或稀土金属的化合物	(11)
C01G	含有未列入C01D或C01F小类之金属的化合物	(13)
C02	水、废水、污水或泥渣的处理	(17)
C02F	水、废水、污水或泥渣的处理	(17)
C03	玻璃；矿棉或渣棉	(19)
C03B	制造、成型及辅助工艺	(19)

C03C	玻璃、釉、或搪瓷釉的化学成分；玻璃的表面处理；由玻璃、矿物或矿渣制成的纤维或细丝的表面处理；玻璃与玻璃或与其他材料的接合	(24)
C04	<b>水泥；混凝土；人造石；陶瓷；耐火材料</b>	(27)
C04B	石灰；氧化镁；矿渣；水泥；其组合物，例如砂浆、混凝土或类似的建筑材料；人造石；陶瓷；耐火材料；天然石的处理	(27)
C05	<b>肥料；肥料制造</b>	(36)
C05B	磷肥	(36)
C05C	氮肥	(37)
C05D	未列入C05B、C小类的无机肥料；产生二氧化碳的肥料	(37)
C05F	未列入C05B、C小类的有机肥料，如用垃圾或废渣制成的肥料	(37)
C05G	分属于C05大类下各小类中肥料的混合物；由一种或多种肥料与无特殊肥效的物质，例如农药、土壤改良剂、润湿剂所组成的混合物	(38)
C06	<b>炸药；火柴</b>	(39)
C06B	炸药或热剂的组合物；其制造；用单种物质作炸药	(39)
C06C	起爆或点火装置；引信；化学点火具；点火剂	(42)
C06D	烟雾发生装置；毒气攻击剂；爆炸或推进用气体的产生（化学部分）	(42)
C06F	火柴；火柴的制造	(43)
C07	<b>有机化学</b>	(44)
C07B	有机化学的一般方法；及所用的装置	(44)
C07C	无环或碳环化合物	(46)
C07D	杂环化合物	(88)
C07F	含除碳、氢、卤素、氧、氮、硫、硒或碲以外的其他元素的无环、碳环或杂环化合物	(131)
C07G	未知结构的化合物	(134)
C07H	糖类；及其衍生物；核苷；核苷酸；核酸	(134)
C07J	甾族化合物	(138)
C07K	肽；蛋白质	(140)
C08	<b>有机高分子化合物；其制备或化学加工；以其为基料的组合物</b>	(146)
C08B	多糖类；其衍生物	(146)
C08C	橡胶的处理或化学改性	(148)
C08F	仅用碳-碳不饱和键反应得到的高分子化合物	(149)
C08G	用碳-碳不饱和键以外的反应得到的高分子化合物	(164)
C08H	天然高分子化合物的衍生物	(173)
C08J	加工；配料的一般工艺过程；不包括在C08B、C、F、G小类中的后处理	(173)
C08K	使用无机物或非高分子有机物作为配合材料	(175)
C08L	高分子化合物的组合物	(177)
C09	<b>染料；涂料；擦光剂；天然树脂；粘合剂；其它各种材料；材料的各种应用</b>	(186)
C09B	有机染料或用于制造染料的有关化合物；媒染剂；色淀	(186)

C09C	无机材料的处理以增强它们的着色或填充性能；纤维状填充料除外炭黑的制备	(199)
C09D	油墨；涂料；清漆；漆；木材着色剂；化学涂料去除剂；用于着色或印刷的浆料或固体	(200)
C09F	天然树脂；紫胶清漆；干性油；催干剂；松节油	(202)
C09G	紫胶清漆除外的抛光组合物；滑雪屐蜡	(202)
C09H	胶或明胶的制备	(202)
C09J	除胶外，用作粘合剂的材料；一般粘合方法	(203)
C09K	未列入其他类目的各种应用的材料	(203)
C10	石油、煤气及炼焦工业；含一氧化碳的工业气体；燃料；润滑剂；泥煤	(208)
C10B	含碳材料的分解蒸馏以生产煤气、焦炭、焦油或类似材料	(208)
C10C	焦油、焦油沥青、石油沥青、天然沥青的加工；焦木酸	(211)
C10F	泥煤的切割、干燥和加工	(211)
C10G	烃油裂化；由非烃类物料制造液态烃的混合物，如用破坏性加氢反应；从油页岩、油砂或油气中回收烃油；含烃类为主的混合物的精制；石脑油的重整；矿物蜡	(212)
C10H	乙炔的湿法生产；及其精制	(219)
C10J	由固态含碳物料生产发生炉煤气、水煤气、合成气或生产这些气体的混合物；空气或其它气体的增碳	(220)
C10K	含一氧化碳工业可燃气化学组合物的净化或改性	(221)
C10L	未列入其他类目的燃料；为减少烟雾或不需要的沉积物、或为易于除去烟灰而在燃料或火中加入的添加物；引火物	(222)
C10M	润滑组合物；在润滑组合物中化学物质的单独使用抑或用作润滑组分	(223)
C10N	与CIOM小类有关的引得表	(233)
C11	动物或植物油、脂、脂肪物质或蜡；由此制取的脂肪酸；洗涤剂；蜡烛	(235)
C11B	生产、精制或保藏脂肪、脂肪物质、油脂或蜡，包括从废料中萃取；香精油；香料	(235)
C11C	从脂、油或蜡中获得的脂肪酸；蜡烛；脂、油或由其得到的脂肪酸经化学改性而获得的脂、油或脂肪酸	(235)
C11D	洗涤组合物；用单一物质作为洗涤剂；皂或制皂；树脂皂；甘油的回收	(236)
C12	生物化学；啤酒；烈性酒；果子酒；醋；微生物学；酶学；变异或遗传工程	(240)
C12C	啤酒的酿造	(240)
C12F	发酵溶液的蒸馏或精馏；副产品的回收；酒精的变性或变性酒精	(241)
C12G	果酒；其他含酒精饮料；及其制备	(241)
C12H	巴氏杀菌；灭菌；保藏；纯化；澄清	(241)
C12J	醋；其制备	(242)
C12L	涂沥青或脱木沥青器；酒窖用具	(242)
C12M	酶学或微生物学的装置；单细胞水藻，植物或动物细胞、组织或病毒培养装置	(242)
C12N	微生物或酶；其组合物；繁殖、保藏或维持微生物或组织变异或遗	(242)

传工程；培养基 (243)

C12P1) 发酵或使用酶的方法以合成所要求的化合物或化学组合物或从外消旋混合物中分离旋光异构体 (246)

C12Q) 包含酶或微生物的测量或试验方法；其所用的组合物或试纸；这种组合物的制备方法；在微生物学方法或酶学方法中的条件反应控制 (250)

(C12S) C12R) 与涉及微生物之C12C至Q小类相关的引得表 (251)

C13S) 糖工业 (253)

C13C) 切割粉碎机；切丝刀；甜菜废丝压榨机 (253)

C13D) 糖汁的生产或净化 (253)

C13F) 粗糖、糖和糖浆的制备和加工 (253)

C13G) 蒸发装置；煮糖罐 (254)

C13H) 切糖机；糖的切割、分选及包装联合机 (254)

C13J) 废糖蜜中糖的提取 (254)

C13K) 葡萄糖；转化糖；乳糖；麦芽糖；用双糖或多糖水解法合成糖 (254)

C13L) (254)

C14S) C14) 小原皮；大原皮；毛皮；皮革 (255)

C14B) 小原皮、大原皮及皮革的一般机械处理或加工；毛皮剪切机械；剖割肠的机械 (255)

C14C) 大原皮、小原皮和皮革的化学处理，如鞣制、浸染、整饰；所用的设备；鞣制组合物 (256)

## 分 部：冶 金

C21) 铁的冶金 (258)

C21B) 铁或钢的冶炼 (258)

C21C) 生铁的加工处理，例如精炼，熟铁和钢的冶炼；熔融态下铁类合金的处理 (259)

C21D) 改变黑色金属的物理结构；黑色或有色金属或合金热处理用的一般设备；通过脱碳、回火或其他处理使金属具有韧性 (260)

C22) 冶金；黑色或有色金属合金；合金或有色金属的处理 (263)

C22B) 金属的生产或精炼；原材料的预处理 (263)

C22C) 合金 (265)

C22F) 改变有色金属或有色合金的物理结构 (268)

C23) 金属材料的镀覆；材料上用金属材料的镀覆；表面化学处理；金属材料的扩散处理；真空蒸发法、溅射法、离子注入法或化学气相沉积法的一般镀覆；金属材料腐蚀的抑制或一般积垢的抑制 (269)

C23C) 金属材料的镀覆；材料上用金属材料的镀覆；表面扩散法，化学转化或置换法的金属材料表面处理；真空蒸发法、溅射法、离子注入法或化学气相沉积法的一般镀覆 (269)

C23D) 金属的搪瓷和涂玻璃层 (275)

C23F) 非机械方法去除表面上的金属材料；金属材料的缓蚀，一般防积垢；至 (275)

少一种在C23大类中所列的方法及至少一种在C21D或 C22F小类或者C25大类中所列的方法之多步法金属材料表面处理	(276)
<b>C23G 电解法除外的化学法金属材料清洗及除油</b>	(277)
<b>C25 电解或电泳工艺; 其所用的设备</b>	(279)
<b>C25B 生产化合物或非金属的电解工艺或电泳工艺; 其所用的设备</b>	(279)
<b>C25C 金属的电解法生产、回收或精炼工艺、其所用的设备</b>	(281)
<b>C25D 电解法或电泳法生产覆层的工艺; 电铸; 其所用的装置</b>	(281)
<b>C25F 电解法除去物体上材料的方法; 其所用的设备</b>	(284)
<b>C30 晶体生长</b>	(285)
<b>C30B 单晶生长; 共晶材料的单向凝固或共析材料的单向分层; 单晶的后处理; 晶体的一般掺杂工艺; 一般材料的区域熔融法精炼; 其所用的装置</b>	(285)

## 化 学

### 附注

下列附注是用来帮助使用本部分类表的；不得认为是细节上的任何修改。

**(1) C部包括：**

- (a) 纯化学，包括无机化合物、有机化合物、高分子化合物，及其制备方法；
- (b) 应用化学，包括含有上列化合物的组合物，例如：玻璃、陶瓷、肥料、塑料组合物、涂料、石油工业产品。还包括因具有特殊性能而适于某些用途的一些组合物，如炸药、染料、粘合润剂、滑剂及洗涤剂；
- (c) 某些边缘工业，如焦炭制造及固态燃料或液态燃料制造，油、脂及蜡的生产及精制，发酵工业（如酿造及制酒），制糖工业；
- (d) 某些操作或处理，其或者是纯机械的，如皮革和原皮的机械处理，或者是部分机械的，如水处理，或一般防腐蚀；
- (e) 冶金、黑色合金或有色合金。

**(2) (a)** 若操作、处理、产品或制品既具有化学部分或方面又具有非化学部分或方面，一般规定将化学部分或方面列入C部。

(b) 在某些上述的情况下，化学部分或方面本身带有非化学部分或方面，甚至是纯机械的，但由于后者为操作或处理所必不可少，抑或构成操作或处理的重要组成部分；所以，事实上更符合逻辑的是，不要割裂连贯整体的不同部分或方面。应用化学及附注 (1) (c)、(d) 及 (e) 中提及的工业、操作及处理就属此情况。例如，制造玻璃专用的熔炉列入C03大类而不列入F27大类。

(c) 然而，也有一些例外情况，其中机械（或非化学）方面本身带有化学方面，例如：

- A61K小类中的某些萃取工艺；
- A61L小类中的空气化学净化；
- A62D小类中的化学灭火方法；
- B01 大类中的化学工艺及装置；
- B27K小类中的木材浸渍；
- G01N小类中的化学分析方法或化学检验方法；
- G03 大类中的照相材料及工艺，以及一般地，D部中的纺织品化学处理及纤维素或纸张生产。

(d) 还有些其它情况，其中化学方面列入C部而应用化学方面则列入其它部，例如A、B、F部，如物质或组合物用于

- 列入A01N小类的植物处理或动物处理；
- 列入A23大类的食品；
- 列入F42大类的弹药或爆破器材。

## C01, C01B

(e) 当化学方面与机械方面密切结合而无法截然地简单区分时, 或当某些机械工艺为化学处理的自然延续或逻辑延续时, 则除化学方面外, C部还可包括部分的机械方面, 例如, 列入C04大类的人造石后处理。在上述后一种情况下, 通常标上附注或参见, 使位置明确, 诚然有时这种区分是相当武断的。

**C01 无机化学 (制备元素或二氧化碳以外无机化合物的发酵或用酶工艺入C12P3/00; 用混合物, 如矿石, 制取用于提炼游离金属的冶金工艺中间化合物之金属化合物入C21B, C22B; 用电解法或电泳法生产非金属元素或无机化合物入C25B) [4]**

### 附注

若无相反指示, 化合物分入本类的最后适当位置。[3]

## C01B 非金属元素, 其化合物

### 附注

注意C部标题下各组化学元素的定义。[3]

#### 小类索引

氢; 氢同位素; 水; 氢化物	3/00; 4/00;	硫, 其化合物	17/00
	5/00; 6/00;	氮, 其化合物	21/00
合成气	3/00	磷, 其化合物	25/00
卤素或其化合物	7/00, 9/00, 11/00	碳, 其化合物	31/00
氧, 一般氧化物; 过氧化合物	13/00; 15/00	硅, 其化合物	33/00
		硒或碲; 硼	19/00; 35/00
		惰性气体	23/00

**氢; 氢化物; 水; 从烃类制合成气 3/10 ···· 用水蒸汽与金属的反应**

3/00	氢; 含氢混合气; 从含氢混合气中分离氢 (用物理方法分离气体入B01D); 氢的净化 (用固体碳质物料生产水煤气和合成气入C10J; 含一氧化碳的工业可燃气化学组合物的净化或改性入C10K) [3]	3/12	··· 用水蒸汽与一氧化碳的反应 [3]
3/02	· 氢或含氢混合气的生产 [3]	3/14	··· 用热和蒸汽处理 [3]
3/04	· 用无机化合物分解法, 如氨 [3]	3/16	··· 使用催化剂 [3]
		3/18	··· 使用固体运动颗粒 [3]
3/06	· 用含正电性氢的无机化合物, 如水、酸、碱、氨与无机还原剂的反应 (用电解水法入C25B 1/04) [3]	3/20	··· 用金属氢氧化物与一氧化碳的反应 [3]
3/08	· 与金属 [3]	3/22	··· 用气态或液态有机化合物的分解 (液态碳质原料的焦化入C10B55/00) [3]
		3/24	··· 烃类的 [3]
		3/26	··· 使用催化剂 [3]
		3/28	··· 使用固体运动颗粒 [3]

3/30	· · · 使用流化床技术 [3]	6/04	· 碱金属、碱土金属、铍或镁的氢化物；其加成络合物
3/32	· · · 用气态或液态的有机化合物与气化剂，如水、二氧化碳、空气的反应 [3]	6/06	· 铝、镓、铟、铊、锗、锡、铅、砷、锑、铋或钋的氢化物；单硼烷；乙硼烷；其加成络合物
3/34	· · · 用烃类与气化剂的反应 [3]	6/10	· 单硼烷；乙硼烷；其加成络合物 [2]
3/36	· · · 使用氧或含氧混合物作气化剂 [3]	6/11	· · · 用硼或含硼和氧的无机化合物制备 [2]
3/38	· · · 使用催化剂 [3]	6/13	· · · 单硼烷或乙硼烷的加成络合物，如与磷、胂或胂的 [2]
3/40	· · · 以催化剂为特征的 [3]	6/15	· · · 金属硼氢化物；其加成络合物 [2]
3/42	· · · 使用固体运动颗粒 [3]	6/17	· · · 用硼或含硼和氧的无机化合物制备 [2]
3/44	· · · 使用流化床技术 [3]	6/19	· · · 用硼的其他化合物制备 [2]
3/46	· · · 使用间断预热的固体不运动材料，如鼓风和转动 [3]	6/21	· · · · · 碱金属、碱土金属、镁或铍的硼氢化物之制备；其加成络合物，如 $\text{LiBH}_4 \cdot 2\text{N}_2\text{H}_4$ , $\text{NaB}_2\text{H}_7$ [2]
3/48	· · · 随后有水蒸汽与一氧化碳反应的 [3]	6/23	· · · · · 其他金属硼氢化物的制备，如硼氢化铝；其加成络合物，如 $\text{Li}[\text{Al}(\text{BH}_4)_3\text{H}]$ [2]
3/50	· 氢或含氢气体从混合气体中的分离，如净化 (3/14优先) [3]	6/24	· 含至少两种金属的氢化物，如 $\text{Li}(\text{AlH}_4)$ ；其加成络合物 (6/13至6/23优先) [2]
3/52	· · 用与液体接触法；所用液体的再生 [3]	6/26	· · 用最高价的金属或用其氧化物或其含氧酸盐制备
3/54	· · · 包含催化反应 [3]	6/34	· 提纯；稳定
3/56	· · 用固体接触法；所用固体的再生 [3]	卤素；其化合物	
3/58	· · · 包含催化反应 [3]	7/00	· 卤素；氯卤酸 (含氯酸入11/00)
4/00	氢同位素；用同位素交换法制备氢同位素的无机化合物，如 $\text{NH}_3 + \text{D}_2 \rightarrow \text{NH}_2\text{D} + \text{HD}$ (同位素的分离入B01D59/00；生成氢同位素化合物的其他化学反应见C01大类中有关氢化合物的各组) [2]	7/01	· 氯；氯化氢 [2]
5/00	水	7/03	· · 用氯化物制备 [3]
5/02	· 重水；用氢同位素或其化合物化学反应的制备，如 $4\text{ND}_3 + 7\text{O}_2 \rightarrow 4\text{NO}_2 + 6\text{D}_2\text{O}$ , $2\text{D}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{D}_2\text{O}$	7/04	· · · 用氯化氢制备氯 [3]
6/00	金属氢化物；单硼烷或乙硼烷；其加成络合物 (硼的高级氢化物，硼的取代氢化物入35/00) [2]		
6/02	· 过渡元素的氢化物；其加成络合物		

**C01B**

7/05	· · · 用氯化氨制备 [3]	13/14	· 制备一般氧化物或氢氧化物的方法, (个别特殊氧化物或氢氧化物见按与氧或羟基化合的元素分的C01B至C01G或C25B中有关组)
7/07	· · 提纯 [3]	13/16	· · 提纯 [3]
7/075	· · · 液态氯的 [3]	13/18	· · 化合物, 如盐或氢氧化物的热分解 [3]
7/09	· 溴; 溴化氢 [2]	13/20	· · 用气态单质的氧化; 气态化合物的氧化或水解法 [3]
7/13	· 碘; 碘化氢 [2]	13/22	· · · 卤化物或卤氧化物的 [3]
7/14	· · 碘 [2]	13/24	· · · 在热燃烧气存在下 [3]
7/16	· · · 用海藻制备 [2]	13/26	· · · 在流化床存在下 [3]
7/19	· 氟; 氟化氢 [2]	13/28	· · · 使用等离子体或放电 [3]
7/20	· · 氟 [2]	13/30	· · · 含氧化物悬浮液的去除和冷却 [3]
7/24	· 卤间化合物	13/32	· · 用液态的或固态的单质或化合物的氧化或水解法 [3]
9/00	制备卤化物的一般方法 (个别特殊的卤化物, 见按与卤素化合的元素分的C01B至C01G小类中各有关组; 无机化合物的电解法制备入C25B)	13/34	· · 用喷洒或雾化溶液的氧化或水解法 [3]
9/02	· 氯化物	13/36	· · 用溶液中的沉淀反应法 [3]
9/04	· 溴化物	15/00	过氧化物; 过氧水合物; 过氧酸或其盐; 超氧化物; 臭氧化物
9/06	· 碘化物	15/01	· 过氧化氢 [3]
9/08	· 氟化物	15/013	· · 分离; 提纯; 浓缩 [3]
11/00	卤素的氯化物或含氯酸; 其盐类	15/017	· · · 无水过氧化氢; 含有过氧化氢的无水溶液或气态混合物 [3]
11/02	· 氯的氧化物	15/022	· · 用有机化合物制备 [2]
11/04	· 次氯酸	15/023	· · · 用烷基蒽醌方法 [3]
11/06	· · 次氯酸盐, 如漂白粉	15/024	· · · 用烃类 [3]
11/08	· 亚氯酸	15/026	· · · 用醇类 [3]
11/10	· · 亚氯酸盐	15/027	· · 用水制备 [3]
11/12	· 氯酸	15/029	· · 用氢和氧制备 [3]
11/14	· · 氯酸盐	15/03	· · 用无机过氧化物制备, 如用过硫酸盐 [3]
11/16	· 高氯酸	15/032	· · · 用金属过氧化物 [3]
11/18	· · 高氯酸盐	15/037	· · · 用添加剂增强稳定性 [3]
11/20	· 溴的氧化物		
11/22	· 碘的氧化物		
11/24	· 氟的氧化物		
13/00	氧; 一般氧化物或氢氧化物; 过氧化物		
13/02	· 氧; 臭氧; 一般氧化物或氢氧化物		
13/08	· 氧的制备 (用液化法入F25J)		
13/10	· · 用空气借助金属氧化物, 如氧化钡, 氧化锰制备		
13/11	· 臭氧的制备		
	· · 用放电法 [2]		

15/04	· 金属过氧化物或其过氧化水合物；超氧化物；臭氧化物〔3〕	物制备
15/043	· · 碱金属、碱土金属的或镁的〔3〕	17/32 · · 钠或钾的氢硫化物 17/34 · · 钠或钾的多硫化物 17/36 · · 提纯
15/047	· · 重金属的〔3〕	17/38 · · 脱水
15/055	· 过氧化水合物（15/04优先）；过氧化酸或其盐〔3〕	17/40 · · 制造成型产品，如颗粒的制造 17/42 · · 镁、钙、锶或钡的硫化物或多硫化物
15/06	· · 含硫〔3〕	17/43 · · 用氧化物或氢氧化物与硫或硫化氢
15/08	· · · 过氧硫酸盐〔3〕	17/44 · · 用硫酸盐还原法
15/10	· · 含碳〔3〕	17/45 · · 含氧或不含氧的硫和卤素的化合物
15/12	· · 含硼〔3〕	17/46 · · 含硫、卤素、氢和氧的化合物
15/14	· · 含硅〔3〕	17/48 · · 二氧化硫；亚硫酸
15/16	· · 含磷〔3〕	17/50 · · 二氧化硫的制备 17/52 · · · 用硫化物焙烧法（C22B1/00优先）
17/00	硫：其化合物	17/54 · · · 用单质硫燃烧法
17/02	· 硫的制备；提纯	17/56 · · · 分离；提纯
17/027	· · 从含有单质硫的物质，如活性黄土中回收硫；提纯〔3〕	17/58 · · · 酸焦油和同类物中二氧化硫的回收
17/03	· · · 利用液体提取剂〔3〕	17/60 · · · 煤气中二氧化硫的分离
17/04	· · 用包括气态硫化物的气态含硫化合物	17/62 · · 一般亚硫酸盐的制备方法（个别特殊的亚硫酸盐，见按其正离子分的C01B至C01G有关各组）
17/05	· · · 用湿法〔3〕	17/64 · · 硫代硫酸盐；连二亚硫酸盐；连多亚硫酸盐
17/06	· · 用非气态硫化物或含有这种硫化物的物质，如矿石	17/66 · · 连二亚硫酸盐
17/10	· · 细碎硫，如升华硫，硫华	17/69 · · 三氧化硫；硫酸〔3〕
17/12	· · 不溶性硫（ $\mu$ -硫）	17/70 · · $\gamma$ -形三氧化硫的稳定
17/16	· 硫化氢	17/74 · · 制备〔3〕
17/18	· · 多硫化氢	17/76 · · · 用接触法
17/20	· 制备一般硫化物或多硫化物的方法（硫化铵或多硫化铵入C01C；除碱金属、镁、钙、锶和钡以外的金属硫化物或多硫化物，见按金属分的C01F或C01G中有关各组）	17/765 · · · 三氧化硫多级转化〔3〕
17/22	· 碱金属的硫化物或多硫化物	17/77 · · · 流化床方法〔3〕
17/24	· · 用还原法制备	17/775 · · · 液相接触方法或湿催化方法〔3〕
17/26	· · · 用碳	17/78 · · · 以所用催化剂为特征的
17/28	· · · 用还原气	17/79 · · · 含钒〔3〕
17/30	· · 用钠汞齐或钾汞齐与硫或硫化	

## C01B

17/80	· · · 装置	21/092	· · · 也含有一个或多个金属原子 [3]
17/82	· · · 使用氧化氯法的硫酸的	21/093	· · · 也含有一个或多个硫原子 [3]
17/84	· · · 铅室法	21/094	· · · 含有亚硝酰的酸 [3]
17/86	· · · 塔式法	21/096	· · · 酰胺硫酸；其盐类 [3]
17/88	· · 硫酸的浓缩	21/097	· · 含有磷原子 [3]
17/90	· · 分离；提纯	21/098	· · · 磷氮二卤化物；其聚合物 [3]
17/92	· · · 从酸焦油和同类物中回收	21/12	· · 氨基甲酸；其盐类
17/94	· · · 从硝化酸中回收	21/14	· · 羟基；其盐类
17/96	· · 一般硫酸盐的制备方法（个别特 殊的硫酸盐，见按其正离子分的 C01B至C01G有关各组）	21/16	· · 肼；其盐类
17/98	· · 含硫和氧的其他化合物（过硫酸 入15/06；过硫酸盐入15/08）	21/20	· · 氮的氧化物；氮的含氧酸；其盐类
19/00	· 硒；碲；其化合物（磷的化合物入 25/14）	21/22	· · 一氧化二氮 ( $N_2O$ )
19/02	· 元素硒或碲 [3]	21/24	· · 氧化一氮 (NO)
19/04	· 二元化合物 [3]	21/26	· · · 用氨的催化氧化法制备
21/00	· 氮；其化合物	21/28	· · · 装置
21/02	· 氮的制备（用氨制备入3/04）	21/30	· · · 用氮的氧化法制备
21/04	· 氮的净化或分离（用液化法入 F25J）	21/32	· · · 装置
21/06	· 氮与金属、与硅，或与硼的二元 化合物（叠氮化物入21/08）	21/34	· · · 三氧化二氮 ( $N_2O_3$ )
21/064	· · 与硼 [3]	21/36	· · · 二氧化氮 ( $NO_2$ , $N_2O_4$ ) (21/26, 21/30优先)
21/068	· · 与硅 [3]	21/38	· · 硝酸
21/072	· · 与铝 [3]	21/40	· · · 用氮的氧化物吸收法制备
21/076	· · 与钛或锆 [3]	21/42	· · · 用硝酸盐制备
21/08	· 叠氮酸；叠氮化物，叠氮化卤	21/44	· · · 浓缩
21/082	· 含氮和非金属的化合物（21/06, 21/08优先） [3]	21/46	· · · 提纯；分离
21/083	· · 含有一个或多个卤素原子 [3]	21/48	· · 一般硝酸盐的制备方法（个别 特殊的硝酸盐，见按其正离子 分的C01B至C01G有关各组）
21/084	· · · 也含有一个或多个氧原子， 如亚硝酰卤化物 [3]	21/50	· · 亚硝酸；其盐类
21/086	· · · 含有一个或多个硫原子 [3]	23/00	· 惰性气体；其化合物；氯（液化入 F25J）
21/087	· · · 含有一个或多个氢原子 [3]	25/00	· 磷；其化合物（21/00, 23/00优先； 过磷酸盐入15/16） [3]
21/088	· · · 也含有一个或多个卤原子 [3]	25/01	· 处理磷酸盐矿或其他含磷酸盐原 料制备磷或磷的化合物 [2]
21/09	· · · 卤化胺，如氯胺 [3]	25/02	· 磷的制备
		25/023	· · 红磷的 [2]

25/027	· · 黄磷的 [2]	制备的提纯入 25/22, 含溶剂 - 溶剂萃取的制备入 25/46) [3]
25/04	· 磷的纯化	
25/043	· · 红磷的 [2]	
25/047	· · 黄磷的 [2]	25/235 · · · 澄清; 稳定以防止溶解杂质的继续沉淀 [3]
25/06	· 磷化氢	
25/08	· 其他磷化物	25/237 · · · 杂质的选择性消除 [3]
25/10	· 磷的卤化物或卤氧化物 [2] <small>NES</small>	25/238 · · · 阳离子的杂质 [3]
25/12	· 磷的氧化物	25/24 · · 缩合磷酸
25/14	· 含硫、硒或碲的磷化合物	25/26 · · 磷酸盐 (过磷酸盐入 15/16)
25/16	· 磷的含氧酸; 其盐类 (过氧酸或其盐入 15/00)	25/28 · · · 铵的磷酸盐
25/163	· · 亚磷酸; 其盐类 [2]	25/30 · · · 碱金属磷酸盐
25/165	· · 次磷酸; 其盐类 [2]	25/32 · · · 镁、钙、锶或钡的磷酸盐
25/168	· · 焦亚磷酸; 其盐类 [2]	25/34 · · · 磷酸镁
25/18	· · 磷酸	25/36 · · · 铝的磷酸盐
25/20	· · · 由单质磷或磷酐制备	25/37 · · · 重金属磷酸盐 [2]
25/22	· · · 用含磷酸盐物料与酸反应制备, 如湿法	25/38 · · · 缩合磷酸盐
25/222	· · · 与硫酸, 以硫酸是主要成分的酸的混合物或反应中形成它的化合物混合物, 如二氧化硫, 水和氧的混合物 [3]	25/39 · · · 碱金属的 [3]
25/223	· · · 只形成一种形式的硫酸钙 [3]	25/40 · · · 多磷酸盐 [2]
25/225	· · · 二水合物法 [3]	25/41 · · · 碱金属的 [3]
25/226	· · · 半水合物法 [3]	25/42 · · · 焦磷酸盐 [2]
25/228	· · · 形成一种形式的硫酸钙然后转变成另一种形式	25/44 · · · 偏磷酸盐 [2]
25/229	· · · 半水合物 - 二水合物法 [3]	25/445 · · · 碱金属的 [3]
25/231	· · · 二水合物 - 半水合物法 [3]	25/45 · · · 含两种以上金属或金属和铵 [3]
25/232	· · · 用含磷酸盐的原料与浓硫酸反应然后浸提所获得的结块来制备, 如熔块法 [3]	25/455 · · · 含卤素 [3]
25/234	· · · 提纯; 稳定; 浓缩; (伴随	25/46 · · · 含溶剂 - 溶剂萃取的制备 (萃取本身入 B01D11/00) [2]
		31/00 碳; 其化合物 (21/00, 23/00 优先; 过碳酸盐入 15/10; 碳黑入 C09C 1/48; 气体碳的生产入 C10B) [3]
		31/02 · 碳的制备 (使用超高压, 如用于金刚石的生成入 B01J3/06; 用晶体生长法入 C30B); 纯化
		31/04 · · 石墨
		31/06 · · 金刚石
		31/08 · · 活性炭
		31/10 · · 使用气态活化剂制备
		31/12 · · 使用非气态活化剂制备

**C01B**

- 31/14 . . . 造粒 (装置入B01J2/00)  
31/16 . . . 由碳质原料制备离子交换材料  
31/18 . . . 一氧化碳 (金属羰基化合物入C01G)  
31/20 . . . 二氧化碳  
31/22 . . . 固化  
31/24 . . . 一般碳酸盐或酸式碳酸盐的制备方法 (过碳酸盐入15/10; 个别特殊碳酸盐, 见按其正离子分的C01B至C01G有关类目的各组)  
31/26 . . . 含碳和硫的化合物, 如二硫化碳, 氧硫化碳; 硫代光气  
31/28 . . . 光气  
31/30 . . . 碳化物 (合金入C22)  
31/32 . . . 碳化钙  
31/34 . . . 钨或钼的碳化物  
31/36 . . . 硅或硼的碳化物  
33/00 硅; 其化合物 (21/00, 23/00优先; 过硅酸盐入15/14; 碳化物入31/36) [3]  
33/02 . . . 硅 (从汽相形成单晶层入C30B 25/00) [2]  
33/04 . . . 硅的氢化物  
33/06 . . . 金属的硅化物 (合金入C22)  
33/08 . . . 含卤素的化合物  
33/10 . . . 含硅、氟和其他元素的化合物  
33/107 卤代硅烷 [3]  
33/113 氧化硅; 其水合物 [3]  
33/12 . . . 硅石; 其水合物, 如勒皮硅酸 [3]  
33/14 . . . 胶体硅石, 如分散体, 凝胶, 溶胶 [3]  
33/141 . . . 水溶胶或水分散系的制备 [3]  
33/142 . . . 用硅酸盐的酸处理法 [3]  
33/143 . . . 硅酸盐水溶液的 [3]  
33/145 . . . 水有机溶胶, 有机溶胶或  
33/146 . . . 溶胶的后处理 (从水溶胶制备水有机溶胶, 有机溶胶或有机介质中的分散体系入33/145) [3]  
33/148 . . . 浓缩; 干燥; 脱水; 稳定; 提纯 [3]  
33/149 . . . 涂覆 [3]  
33/151 . . . 用逐步将一种溶胶添加到另一种溶胶中, 即用一个“起始物种”使粒子“凝聚”起来 [3]  
33/152 . . . 水凝胶的制备 [3]  
33/154 . . . 用硅酸盐水溶液的酸处理法 [3]  
33/155 . . . 水有机凝胶或有机凝胶的制备 [3]  
33/157 . . . 凝胶的后处理 [3]  
33/158 . . . 提纯; 干燥; 脱水 [3]  
33/159 . . . 涂覆或憎水化 [3]  
33/16 . . . 干硅凝胶的制备 [3]  
33/18 . . . 即非溶胶态又非凝胶态的细分散硅石的制备; 其后处理 (用脱水凝胶制备气凝胶入33/158; 提高上色或填充性质的处理入C09C) [3]  
33/187 . . . 用硅酸盐的酸处理法 [3]  
33/193 . . . 硅酸盐水溶液的 [3]  
33/20 . . . 硅酸盐 (过硅酸盐入15/14)  
33/22 . . . 镁的硅酸盐  
33/24 . . . 碱土金属的硅酸盐  
33/26 . . . 含硅的硅酸盐  
33/28 . . . 盐基交换硅酸盐; 如沸石 (再生入B01J49/00)  
33/30 . . . 漂白土  
33/32 . . . 碱金属硅酸盐 (33/26优先) [3]