

冶金防护译丛

(21)

(工业卫生专辑)



目 录

关于铍游离致病性的生物化学性质	2
退休氟水业工人的肾功能	12
挪威镍作业工人中的肺癌	16
不同职业和材料制衣的工作者的职业健康讨论	21
含银合金加工作业环境中银的安全	26
碳化化合物对呼吸道的影响	29
关于接触者血液血管紧张素转换酶的动态	37
大鼠用NO下的肾功能的改变	49
饮用含氟水人群的血清和唾液氟化物水平	52
接触粉工人血清特异性蛋白浓度的研究	57
防尘口罩主体与面部吻合性研究	62
关于铍的生物作用研究 5·由碳化化合物引起的细胞生长 (2)	67
铍与健康：低浓度铍接触的系统和影响	70
制革工人大鼠中铍浓度和铍排泄	71
关于铍的生物作用研究：铍的体内分布和代谢(2)	77
二氯甲烷在预防军团氏菌或者抑制细胞增殖与代谢活性之间 的关系	80
含铅水龙头、硬水、饮酒和吸香烟对血清中铅浓度的影响	82
在铍接触者中血清血管紧张素转换酶活性升高	83

关于铍潜在致癌性的生物化学性质

(DN Skellern)

引言

除铍的一般毒理学和免疫毒理学之外，铍对几种动物的致癌作用，特别是对肺和骨的致癌作用，已被充分确认并在文献中广泛地评论。职业性铍接触和流行病学资料的综合也已经充分以文献证明，当与动物和体外研究结合在一起时，确凿无疑。支持铍对人的致癌作用。但是铍对哺乳动物所产生的作用的确切机制了解很少。因此本文目的是引证一些参数，这些参数可能对弄清铍潜在地与诱发机制有关的金属离子的生物化学性质是重要的。

蓄积和运输

在体内铍蓄积的主要途径是经肺吸入，在肺吸收并分布到其他组织。经口摄取不太重要，因为在肠内形成不易被胃肠道吸收的难溶性沉淀物。虽然铍经吸入后除了局部肉芽肿形成或接触性溃疡之外可以发生迟发性的巨噬细胞介导的超敏反应，但是铍通过未破损皮肤的全身吸收也是很有限的。

铍相对地很少吸收胞以铍的化学本性来解释。虽然铍是一种碱土元素(IIA族)，但它独特地是两性的。因此在水溶液中，在酸性或硷性介质中它形成阳性和阴性离子，但在中性介质中则否，因为该溶液中铍形成难溶的微粒和氢氧化铍 $[Be(OH)_2]$ 。在这方面铍与铝相类似，具有许多共同化学特性。因而在组织的缓冲环境中铍盐迅速地被沉淀，并由推测被巨噬细胞类型的细胞有效地积累。吸入的铍则因在肺内并缓慢动员进入血流。

在血液中被的运载是或者与某些组织蛋白质结合，或者主要是胶体状磷酸盐：氢氧化镁络合物微弱地与血浆球蛋白结合，随后被肝、脾和骨骼的网状内皮（RE）细胞吞噬。小部分被，显著地在低剂量条件下的小部分被，可能以可溶性硫酸镁络合物形式与被的其他形式的化合成物一样，循环排出或沉积在骨内，主要在钙化组织内，与该体内贮藏相一致；培养的离体细胞实际上只有胶体或微粒状被，藉推断为细胞核内的适度致毒作用而识别。推测不易不同形式的被也可能作为体外培养基的沉淀作用结果而被吸收，虽然它不易被测出。有趣的是注意到多微粒物或最活跃的细胞，即巨噬细胞，似乎就是对多壁被的细胞毒性作用最敏感的细胞，尽管有一时期曾被提出，但是细胞内过程本身似乎并不受被抑制。

五细胞免疫

被化合物被一九二地摄入溶酶体而进入许多细胞，随后金属离子失去。溶酶体吸收被是伴随有溶酶体酶释放，其程度取决于剂量。然而溶酶体的易碎性似乎只在被存在于细胞内时发生，而如果把未经处理的组织中分离出的溶酶体放在含被化合物培养基中培养则不发生。细胞毒性更高的被的化学形式似乎也是在溶酶体内的酸性环境中最容易溶解的，因为在体外引起细胞损害更严重和更早，例如带状的胶体状氢氧化镁比微粒磷酸被严重。

在各种组织中的五细胞分析研究，已反复发现被在细胞核中，并且细胞核酸浓度高可能与急性毒性增加相关。已知病毒的细胞核呈现出对被的强有力结合亲和力 ($K_{SS} = 2 \times 10^6 M^{-1}$)，这可能解释在活体内被的细胞核结合。然而，在分析研究中使用颗粒匀浆化，核酸浓度可以人为地升高，作为存在于细胞中相对不稳定的溶酶体的破裂而重新分配的结果，特别是在更高的致死剂量。当细胞活力降低时，虽然早期阶段（1-2日）至少在肝内

仍可测出核镀，最主要的 14~24 日可见肉眼变化，运用光导显微镜能测得细胞病理学的变化，因此认为这种迟发型的镀标记细胞核代表金尿离子的真正的细胞内迁移，这与下述事实相一致，即尽管大多数肝脏溶酶体酶和蛋白质的转换看来是数小时或数日的事情，而吸收的无机的微粒物质溶酶体似乎以多种形式保留至少 6~14 天。因此，如果这个系统对于其他细胞类型和制剂另被致瘤作用两者都是一种合适的模型，那么没有显著溶酶体的镀细胞内逐渐释放以及随后的细胞损害是最可能机制，根据该机制，镀到达胞质液，并由此细胞核处于变成癌前细胞。

对细胞选择性的生物化学作用

(a) 抑制细胞分裂

早在五十年代就从组织学上证明镀能抑制培养基中细胞的有丝分裂，随后研究证实了镀损伤分裂细胞时的 DNA 合成。采用部分切除的动物模型活体内广泛地进行了镀的性质的检查，事实是在静脉注射镀化金后肝脏有效地积累。在这种方法中，硫酸镀所引起的取决于剂量的抑制胸腺嘧啶结合 DNA 内，类似于术后 9~12 小时内提供金尿离子。而且对 DNA 生物合成关键性的几种酶的活性（胸腺嘧啶催化酶，DNA 聚合酶等）的明显抑制作用，一概见于再生肝，在用镀处理的动物中没有观察到，且可能与酶本身的作用无关。虽然有某些证据说明镀对蛋白质合成有轻度影响，虽然也有一些迹象表明镀可能对蛋白质合成有轻度影响，可是蛋白结合入 RNA 或核蛋白内；似乎不受 BESO₄ 的影响。

然而在大多数研究中，要抑制 50% DNA 合成，则需要相当高的肝细胞镀含量 ($>300 \text{ nmol BESO}_4/\text{g 肝}$)，相应地接近于在动物体内和体外引起肝细胞死亡的 $2 \text{ nmol 镀}/10^6$ 细胞 (120×10^6 细胞/克肝) 的数值。按照在含非微粒性镀约 50 μM 的培养

中浓度砷对细胞最终引起细胞死亡，而较低浓度砷则是细胞毒性较小并增加细胞分裂时间为 5 小时。银对 DNA 合成的抑制在细胞周期 (G₁，S，G₂ 和 M) 中，抑制最敏感的阶段是 S 期以前。这个结论已在液体试验内证明；根据给予硫酸银或硝酸银且自行止，正常面部小肝切除动物的肝中可见到。以及根据我们自己在饮用细胞毫克摄氏度的铁与肝细胞同步的细胞周期分析的体外研究中，证明抑制作用全部发生于早在 G₁→S 的时期 (图 1> a)。这与许多其他有毒金属 (cd. Mg、Co、Cu、Ni、Zn 和 Pb) 的类似实验相反，它们都产生了 S 期的特异性抑制。进一步研究银抑制细胞周期动力学的途径和靶细胞核，将因此提供有助于解释包括急性 (细胞毒) 和慢性 (致瘤) 作用的生物化学过程。

(b) 抑制酶诱导作用

从较早期的研究推断在再生的肝中银可能抑制酶诱导，Witschi 及其同事扩大他们的研究到其他的试验系统，包括肝微粒体酶的液体中选择性诱导。在这些试验中，给动物静脉注射硫酸银以前 (24 小时)，用由 3- 一甲基胆蒽血浆诱导 (生成) 乙酰丙酸羟基酶，以及用苯巴比妥血浆诱导氯化考的松及醋酸物血浆诱导的 Phophan 磷酸吡哆醇。最近的银损伤肝二氢肉桂酸脱羧酶和由胆色素溶酶诱导的氨基酸转氨酶做了类似的观察；虽然在这些研究中显示出硫酸银本身也引起未诱导动物中这些酶的“过激诱导”。在这项研究中一个更引人注意的发现是与未诱导动物中再生肝系统相反，银处理抑制摄取的乳清酸进入迅速标记核蛋白 (HnRNP) 粒子的 RNA。然而再一次在该研究中使用近于 LD₅₀ 剂量的硫酸银说明：有些不能肯定它们与致瘤作用直接有关。

最近由 Perry 等进行了在银处理肝细胞癌细胞中的测验显

酸转氨酶合成的内分泌调节可能是更有意义的方法。细胞暴露于 $1 \mu\text{M}$ BeSO₄，不损害细胞生长和复制，但引起由氯化物的松弛素酶抑制了50%。但还不影响由胰岛素或3'-5'一环腺苷酸(cAMP)诱导的酶的作用，这可能是由于不同机制作用。因为这些结果表明很可能选择性干扰基因表达中控制转录活动的调节机制。特别国内这表明在该系统中类固醇激素与其他方面一样引起m-RNA的再生产增加。

因此这些所见可能也有致癌性，因为在多种组织中特别在应激条件下即激发银病临床表现发作，可能阻止酶的诱导。然而在大鼠肺内BeSO₄阻止3-甲基胆蒽对芳香羟化酶(AHH)的实验性诱导失效，这可以证明反对照可通过干扰象已知的毒并(a)抗致癌物的代谢呈拮抗作用。

(C) 细胞转化

体外试验直接接触 $25-50 \mu\text{M}$ BeSO₄ 7-8天或在体内试验妊娠期孕仓鼠11天胚胎的接触 $2'-5 \text{mg}$ (100毫克每腹膜内注射) 2-3天内诱发，叙利亚仓鼠胚胎细胞(SV40)的形态学转化，也对接触镍、镁、铜的无机盐和镉相似观察，同时转化的微乳状细胞集落有多种形态，与接触有机致癌物后所获结果完全相同。在同一实验室进一步研究也表明同样试验当BeSO₄能增强由猴痘病毒(SAY)引起的HEC的转化，虽然与镍、砷、铜、镁和铂的金属盐($<50 \mu\text{M}$)所需要的相比相对地高浓度($60-600 \mu\text{M}$)。然而，不同金属的比较效能是难于表示的，因为在体内物质发生作用的情况取决于各种金属离子对药物效力和相互作用的差异，特别是就镍而言，Be²⁺离子在其中的效力是难于估测的。

特有的分子的相互作用

如DNA合成失真修复、DNA损伤、DNA合成抑制等。

金尿在体外试验诱发性和致癌性生物检测中的作用问题，最近已由许多研究者在有关会议上讨论。从这些研究中能够肯定已在各种试验系统中基本上证明铍有阳性，虽然在枯草杆菌直链脱羟型试验（REC assay）中具有阳性和阴性两种的见。

在这个过程中可能是与观察到的一些致瘤的和诱变的金属降低 DNA 合成保真性有关。就银而论 1—10 μ M BeCl₂ 引起由藤黄球菌 DNA 聚合酶聚合 poly-d(AT) 的时候增加三磷酸核苷酸的错误结合。这个作用是与抑制该酶（为 50 μ M BeCl₂ 所抑制）的 3→5 体外核酸酶的活性，但这未大与缺乏该活性的核细胞有关。在更有限的研究中证明铍改变人体胎盘的 DNA 聚合酶α 和 β 以及 E. coli DNA 聚合酶 I 的保真性。此外 BeCl₂ 的存在随着鸟胚肌病病毒引起在 DNA 合成中单一的碱基取代。这些结果被归因于铍非共价结合到聚合酶的非催化部位，因而由此改变了酶复制 DNA 的精确度。活体内哺乳动物细胞是否发生类似的作用尚属未知，但曾经被认为可能大多数报告中，不同金属的 DNA 修复时缺乏应用真核细胞。因为这些细胞更可能显示金属致突改变的变化。

(b) 与核蛋白的结合

除了铍结合到细胞的细胞内的高亲和力以外，已引证铍在细胞核中的积累可能对癌的产生是重要的。在用铍处理损伤的 DNA 的各种物理化学性质的变化表示金尿离子与 DNA 的相互作用，同时这个作用可能阻止 DNA 与核蛋白结合。根据最近的研究并支离后一见解，即曾证明铍对非组蛋白有高亲和力而对组蛋白或 DNA，则否，而且发现铍结合主要在非组蛋白的更高度地磷酸化部分。铍非组蛋白的结合在致癌作用中的关联还有待充分地估价，但在复制过程中这些蛋白质以及与 DNA 聚合酶的相互作用可能是重要的。

铍结合部位的性质仍不了解，但采用各种铍复合剂的研究表

而且羟基的结合是必需的。可能与一个酚羟基即-OH 基结合，其次的部位是5—6个的环形成基团（图2略）。两个基团的属于应该是容易电离且更好地附属于一个共轭结构。因此在这个基础上，引起注意的是推测被可逆的芳香族羟基如在氨基酸或氨基中和另一个侧链羟基（-OH）结合到蛋白上而直接或间接地改变蛋白的功能。

(C) 抑制蛋白的磷酸化作用

许多年来已知道在真核细胞组织中存在磷蛋白，但仅在最近才充分认识到许多常规的细胞的过程都是由蛋白磷酸化—去磷酸化反应网络来调节。关于银的最初的一些分子的研究揭示至少有30种以上酶，虽然某些酶在 1 mM BaSO_4 时被降低活性，仅有三种酶被浓度在 $1 \mu\text{M}$ 范围时被抑制，即磷酸葡萄糖变位酶、碱性磷酸酶和 Na^+/K^+ ATP 酶。这些酶有一个共同的生物化学特性，在反应过程中它们是全部磷酸化的和去磷酸化的。最近增加了细胞质和核(-AMP 独立的蛋白激酶 I)，从而阐明银也能抑制蛋白酶抑制物基团的磷酸化作用。虽然银抑制的动力学随不同酶而异（表I），很清楚地被损害蛋白磷酸化可解释某些生物学作用的基本原理。

表 I 由银选择性地抑制酶的特征

酶	抑制的 类型	抑制剂常数 (K_i)	竞争的阳离子
磷酸葡萄糖激酶	不可逆 (进行性的)	$7.2 \times 10^4 \text{ mol/l}$	mg^{2+}
碱性磷酸酶	可逆	$1 \times 10^{-6} \text{ M}$	无
Na^+/K^+ ATP 酶	可逆	$1.8 \times 10^{-6} \text{ M}$	Na^+
蛋白激酶 I			
胞质液	被培育	$2.5 \times 10^{-6} \text{ M}$	与蛋白竞争
细胞核		$2.9 \times 10^{-5} \text{ M}$	

细胞核含磷酸化蛋白的浓度最高，酸性而非组蛋白是最高度磷酸化，虽然高价地结合磷酸也出现在组蛋白、核仁蛋白及异源核的核糖核蛋白（HnRNP）颗粒蛋白中。核蛋白磷酸化的重要性已在别处加以讨论。它需要地提出组蛋白磷酸化在基因活化和细胞分裂的控制可能是最重要的，而非组蛋白的磷酸化作用也参与亲制的控制和迁移活动后，例如周围核抗体和 HnRNP 颗粒复合体。

大鼠静脉注射硫酸镁，在正常肝中抑制组蛋白 H2A 的磷酸化，在再生肝中抑制组蛋白 H2A 和其他组蛋白的磷酸化。而且静脉给予 $BaSO_4$ ，也在部分肝切除术的动物中和那些在 3 小时之前给予地塞米松的动物中减少了从肝的 HnRNP 颗粒 $[^{32}P]Pi$ 结合进入蛋白质。在我们自己目前的研究中使用分离体的肝细胞核已证实被抑制核蛋白磷酸化，这可能与被结合核蛋白的 pH 相关（表 2），同时证实子在该体外试验系统中非组蛋白核质蛋白（由 0.14M NaCl 提取）似乎是所涉及的主要部分。而且，更加高度磷酸化的非组蛋白似乎对被抑制特别敏感，但初步的结果认为体外试验中蛋白质去磷酸化作用不象离子银存在的情况下。

表 2 核蛋白磷酸化的抑制与结合银的相关

培养基	核蛋白磷酸化作用 ($\mu\text{mol} [^{32}\text{P}]$)	结合银的核蛋白 ($\mu\text{mol}/\text{mg}$ 蛋白)	
		Control	+BGE
PH 8.0	490 \pm 12	380 \pm 18	160 \pm 8
PH 7.4	460 \pm 30	315 \pm 26	200 \pm 9
PH 6.5	450 \pm 25	235 \pm 16	318 \pm 10

大鼠肝细胞核 (0.25 mg/蛋白) 在 37° 培育 5 分钟，PH 7.4 缓冲液中有磷酸化培养其中 (1mM)，包含 0.25M 糖粉，100

mm Tris-HCl, 10mm MgCl₂, 反应由加 20μm [γ-³²P]ATP
(100Ci/mmol)开始, 加银 (100μm BESSA) 的时候; 在反应
开始前, 细胞与金尿离子先孵育 10 分钟, 测定 [³²P]标记金尿
(与 2ml 5% TCA 沉淀的金尿) 的量, 在缺乏 ATP 的选择性实验
中使用 ⁷Be 标记的 BESSA (100μm) 值测定结合的银量等于平均
值±S.D. (4 个测定值)。

广泛推测关于银抑制核蛋白磷酸化对癌诱导的重要性虽然太早; 但 GYRONOW 强调在该过程中非组蛋白所起的作用, 而些例子,
核蛋白组成的变化和磷酸化作用可能致癌性有关。而且也知
道金尿离子影响磷酸化反应并且银可能干扰其中某些过程。特别是
通常涉及 Mg²⁺; 认为银可能与之竞争, 在染色质蛋白中改变结构
的相互作用。

总的结论和推论

由细胞毒作用引起一系列影响, 包括细胞毒性、细胞死亡, 抑制细胞分裂和酶诱导, 干扰基因表达的调节和细胞核内
诱导。虽然后者的效果是对照的致癌作用关系最大, 因为在低浓度
接触的情况下, 细胞将保留某些生长, 分裂的能力和通常维持
它们的代谢需要; 对基因毒性的控制还是微弱的。目前鉴于缺乏
适当的实验资料, 特别是肿瘤促发剂作用的资料。所以不能取
决于银对癌阶段模型致癌作用的影响。然而在豚鼠注入或吸入银
不引起肿瘤但容易发生肉芽肿型超敏反应, 而在家兔和大鼠却
相反, 这仅认为免疫能力的状态是重要的。

银在细胞核中他定位作用可能经细胞内由溶酶体释放, 与
对细胞有弱分裂和基因信息表达上的抑制作用相一致, 并且在这
方面比其他致癌金属接近于镍相似。虽然不能忽略银对 DNA 会
成保真度的直接影响作为一种大分子结合剂与核酸和核蛋白结合
, 金属离子的生物学特性对致癌作用最有决定的, 可能是对磷酸
· 10 ·

化／去磷酸化的作用。特别是选择性地抑制天门冬氨酸的调节且与的磷酸化作用。本讨论涉及到证明核蛋白磷酸化的抑制以及损害核内核蛋白磷酸化和在培养导致 mRNA 合成。这些发现是值得注意的，因为在正常细胞中核释放 mRNA 和可能释放 rRNA 似乎是对辐射和在培养的时候细胞体的转录激活素载体蛋白的磷酸化对基因转录和结合到细胞核的运动，被认为是必不可少的。观察到癌基因病毒和某些致癌物二者都引起细胞的蛋白磷酸化增加。而被细胞引起蛋白磷酸活性降低的作用是明显矛盾的。细胞发生癌变特别是存在促癌剂时，蛋白磷酸化／去磷酸化过程是如何变化的；我们目前的知识是有限的，必需有更多了解。假如假定存在癌基因，另一可能是作为被在细胞内相互作用的精蛋白“接通”。本讨论已主要地集中到核过程的主要点，但是细胞包含蛋白激酶和内源性蛋白激酶两者；这对细胞外部调节是必要的。因此，在这个水平时被的互作作用也可能特别重要。因而已提出在癌基因和细胞功能之间的作用最终可能通过细胞调节机制的建立。

1. 生物化学与医学

(Toxicological and Environmental Chemistry
7: 213-228, 1984 翻译
刘培诚校 楊敬寧.)

退休氯作业工人的骨骼含氯量

(G. DOMBOOK, et al.)

引言

骨骼含氯量是很多研究报告的主题；通常的研究工作；将标本取自于氯化物工厂工作的工人；对接触氯很长年的工人的骨骼的研究是很少的，据我们所知道，接触氯若干年后骨骼的氯可以测得掉。过去，氯化物的检验，主要是从一个或二个骨中测出的，由于我们的材料取自于尸体解剖；我们就可以从骨骼的几个骨中取含氯的骨而由此评价骨骼氯的分布状况。我们感兴趣的是两个问题是在氯污染的周围地区中长期居住的人的周围骨骼含氯量。大家知道，筛选慢性氯症的病例，骨骼含氯量可达最高水平；我们的材料来源于过去从事氯作业的丁当工人的骨骼，他们都是那些并患有严重的氯病（亚硝），死亡时，他们的年龄为 71—86 岁，所有这 7 人都在氯化物工厂中工作 20 年以上，除例 4 外都工作到 65 岁，例 4 由于丧失劳动能力只工作到 51 岁。

五例骨骼硬化症尸解骨中氯含量 (PPM)

病例号	1	2	3	4	5
年龄	71	86	82	56	80
骨骼硬化分期	III	II	III	II	II
第一椎骨	11,300	10,600	12,900	11,000	5,000
"	10,600		11,900	10,200	4,400
第二椎骨	9,000	11,000	12,800	9,500	5,200

逐级成本核算

五指掌根骨(左)	10,800	10,100	11,300	9,100	4,700
第一跖骨(右)	9,900	9,600	12,900	11,000	3,400
" (左)				9,600	4,100
第三跖骨(右)	9,100	7,700	12,700	10,900	4,400
" (左)				10,500	4,000
四、第五跖骨(右)	9,900	9,000	9,500	10,800	3,900
" (左)				10,600	3,700
胫腓骨(右)	10,000	9,100	12,700	8,700	4,300
" (左)				8,600	4,700
锁骨(右)	9,000	5,700	9,700	10,800	3,000
" (左)				8,500	2,800
腋骨	11,700	7,400	10,800	12,400	
肱骨(右)	10,500	8,300	10,300	10,200	3,100
" (左)				10,300	2,800
桡骨(右)	6,500	10,800	9,600	2,600	
" (左)				8,700	2,700
尺骨(右)	6,300	11,100	10,300	2,600	
" (左)				8,700	2,800
股骨(右)	10,100	7,500	8,500	9,200	2,900
" (左)				10,500	3,100
胫骨(右)	9,500	6,100	7,600	7,500	2,500
" (左)				8,500	2,500
腓骨(右)	9,910	6,000	8,900	8,500	2,800
" (左)				7,900	2,900
头盖骨		7,200	8,400		

从每具骨骼不同部位的骨上，从长骨上（在骨干的中央位置）取2~15个标本测定了它们的氟含量，是用Seifert详细描述的离子选择电极电动势方法测定的。

结 果

7例的测定结果列于表1，在例1（14种骨）观察到这些骨骼氟含量间没有明显的区别，然而，在例2下肢长骨中是不同的并且股骨中氟的含量多高于其他骨。表2及表3阐明例6和例7中相对应的骨的测定结果，这些骨氟含量另一侧与另一侧相比没有明显区别。

表2 受矽尘侵入10种骨中F⁻含量 (PPM)

表2

表3,例6、例7中相对应的骨

编 号	6	7
年 龄	82	80
骨硬化分期	II	II
第十一肋骨	10500	
第二肋骨	11100	
第一肋骨(右)	8200	
" (左)	6700	
第三肋骨(右)	8300	
" (左)	7700	
第七肋骨(右)	7600	
肠骨脊(右)	8800	
" (左)	8900	
锁 骨	4900	
肱 骨		4400
股 骨		2900

这些骨右侧及左侧的氟含量没有显著区别。

结 论

1. 即使从未取过接触后很多年了，诊断为氟骨症还是有可能的。

2. 道 Band 等人认为的在停止接触氟后氟会逐渐减少的发现相反，我们的资料表明，氟骨症的组织形态学表现及骨的氟含量，在停止接触氟后或更长的时间内仍可表现出来。

3. 滤膜中各种骨的氟含量虽然没有显著的区别，但发现前胸骨中氟含量显著增加。

4. 在椎体、肋骨及肠骨柱中氟含量最高。

5. 肠骨柱中氟含量一直保持很高的水平。

通过分析我们的材料，只发现氟含量与骨氟症的严重程度有一高度的线性关系，氟含量与人的年龄、在工厂工作的年数及结束氟工厂工作时间的长短无关。

"Fluoride" 17(1): 23-26, 1984

(译者：麻慈贤译，姚剑君校)

都威镇作业工人中的肺癌

(Magnus K et al)

Pederson 等曾于 1973 报道都威镁冶炼工人呼吸道肿瘤趋高。因病例数太少不足以研究接触中的时间变化。本次随访到 1979 年，病例数增加了 70%，证实了以往的报告。獲得了该厂人员吸烟资料，根据比较研究对象及一般人群中吸烟所致肺癌增加情形，认为吸烟与职业接触之间的交互作用更接近相加而非相乘模式。本观察在方法学上是适合研究职业接触的时间变化的。在镁冶炼厂中未能看到涉及肺癌的职业接触有实质性的减少。但 1960 年前后就业者的肺癌危险性明显小于 1930 年前后就业者。未能用现有资料解釋这两种肺癌职业危险性趋势的差异。

表 1 都威某镁冶炼厂人民中吸烟者的分布

开始就业 年 代	不吸烟者		吸烟者		不明 人數	总计 人數
	人數	%	人數	%		
1916 ~ 1929	27	6.7	171	43	6	110
1930 ~ 1939	57	14.1	204	11.5	21	282
1940 ~ 1949	86	21.3	336	18.9	10	432
1950 ~ 1959	174	43.2	868	49.9	20	1062
1960 ~ 1965	59	14.7	291	16.4	11	361
合 计	403	100.0	1776	100.0	68	2247