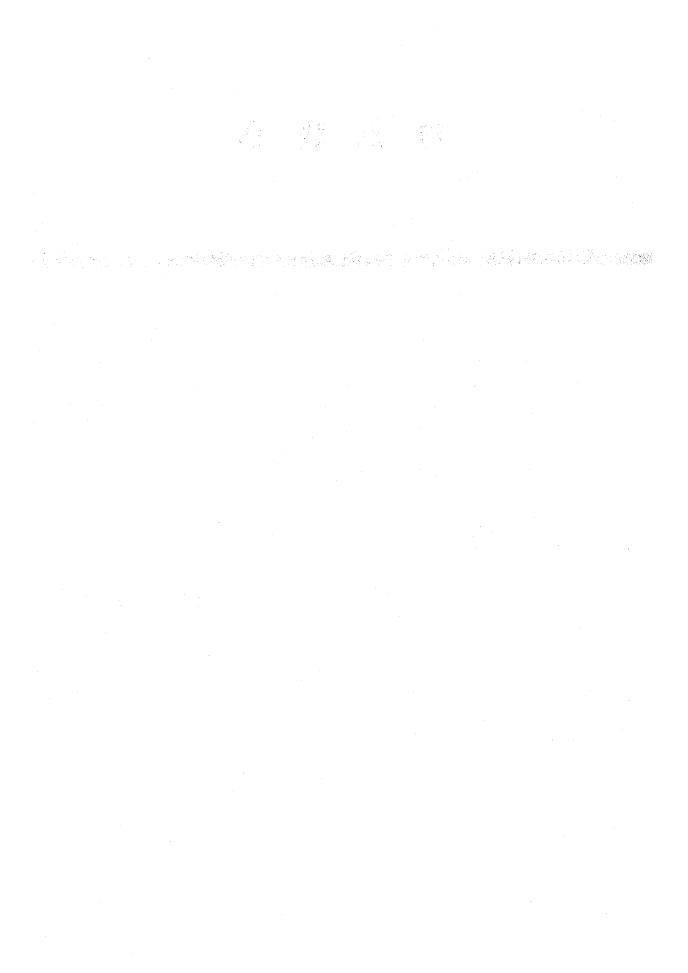
特 別 講 演



特別講演 1

T.T. Sugihara

特別講演 2

西 脇 安

招待講演(3A04~3A05) L.R. Morss

ION BEAMS AND PHOTONS: NATURAL EXTENSIONS OF RADIOCHEMISTRY

T. T. Sugihara Lawrence Livermore National Laboratory Livermore, CA 94550

The background and experience of radiochemists and nuclear chemists make it relatively easy for them to become involved in areas of materials science that emphasize the use of ion and electron accelerators for the characterization and modification of materials. In this paper I examine some of the connections between radiochemistry and the interactions of ions and x-rays with solids. My intent is to provide an overview that will familiarize radiochemists with a growing field.

Accelerator sources of ions, neutrons, electrons, and photons are now extensively used for both basic research and technology in materials science. In the case of ion beams, accelerator usage has evolved in several stages. At keV energies the emphasis has been on ion implantation and ion mixing in near-surface regions. At MeV energies with light ions, analytical methods such as Rutherford backscattering (RBS), particle-induced x-ray emission (PIXE), and nuclear reaction analysis (NRA) have been developed. In current work, heavier ions at MeV energies and highly charged heavy ions are under investigation.

The basic science involved in the interaction of moving ions with matter, the stopping process, is a topic well-known to nuclear scientists from studies of recoil phenomena in a nuclear reaction and range-energy relationships. Since the kinetic energies of the moving ions are typically less than the Coulomb barrier, the interactions are atomic rather than nuclear. The stopping process microscopically is very complex and can include the ionization and electronic excitation of atoms in the stopping medium, the breaking of chemical bonds, the emission of electrons and photons, the displacement of atoms from their normal location in a lattice, the amorphization of crystalline systems, the erosion of surfaces, and the implantation of foreign ions in an otherwise homogeneous system.

Virtually any element in the periodic table that can be ionized can also be implanted. The substrate can be a metal, a semiconductor, an insulator, a ceramic, or a plastic; it can be crystalline or amorphous. Examples of properties investigated after implantation are catalytic behavior, adhesion, corrosion, hardening, diffusion, and subsurface modification. The use of ion beams in materials processing and modification is thus a vast field; a few recent examples will be cited.

Analytical applications of ion beams are likely to be known already to radiochemists. Recent work has emphasized the use of highly collimated beams (as in an ion microprobe) so that analytical determinations by RBS, PIXE, or NRA are resolved in space to a few µm.

Research with synchrotron radiation is another area in which radiochemists would feel at home. Electron synchrotrons provide very intense and highly collimated beams of x-rays that can be tuned continuously over a wide energy spectrum. X-ray absorption spectra known as EXAFS (extended x-ray absorption fine structure) and XANES (x-ray absorption near-edge structure) are element specific and sensitive to short-range order in the absorbing medium. The analysis of these spectra leads to information such as oxidation state, bond distance, coordination number, and type of neighboring atoms. When combined with high spatial resolution and the methods of tomography, three-dimensional images can be obtained. A few recent applications will be given.

In the laboratory the radiochemist will find many of the experimental methods of ion-beam science such as energy analysis, coincidence methods, particle identification, and multiparameter event recording to be essentially identical to those used in experimental nuclear science. Of course, any endeavor concerned with the properties of surfaces and bulk solid matter may involve also less familiar techniques such as surface spectroscopies (for example, Auger spectroscopy), x-ray diffraction, electron microscopies, and a variety of other methods used to characterize the mechanical, chemical, and electromagnetic properties of matter.

I conclude that a radiochemist or nuclear chemist may find interesting new challenges in materials science areas such as ion beams or synchrotron radiation that will make substantial use of his previous nuclear and chemical training.

This work was done under the auspices of the U. S. Department of Energy under contract W-7405-ENG-48.

ヨーロッパにおける最近の環境 放射能問題

西 脇 安

国際原子力機関原子力安全部リスク評価部 (ウィーン大学名誉教授,近畿大学原子力研究所顧問)

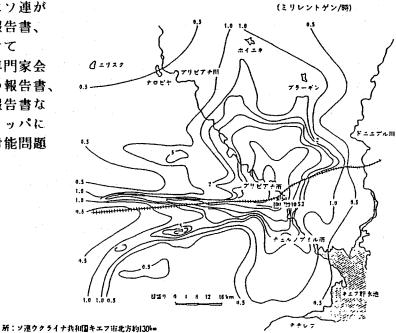
1986年4月26日にソ連ウクライナのチェルノヴィリ原子力発電所4号炉、 黒鉛減速軽水冷却型炉「RBMK-1000」が事故を起こし、大量の放射能を放出し、 ソ連のみならず中部ヨーロッパ

各地をも強く汚染した。

1986年8月末にソ連が

IAEAに提出した報告書、

8月末から9月にかけて IAEAで開かれた専門家会 議の報告書、WHOの報告書、 OECD/NEAの報告書な どにもとづき、ヨーロッパに おける最近の環境放射能問題 を紹介する。 5月29日時点での地表面の空間線量率分布



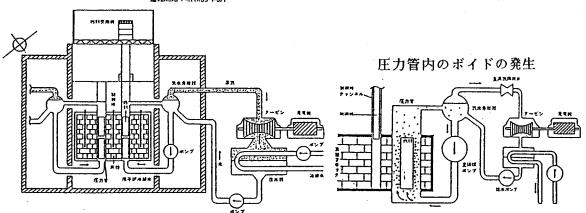
RBK型炉のしくみ

原 型:黒鈴砂選様水冷川炉(RBMK-1000)

電気出力 100万kW(熱出力320万kW)

(ソ連択告徴より)

亚辐射性:明和59年3月



CORE INVENTORIES AND TOTAL RELEASES (IAEA)

Element	Half-life (d)	Inventory ³ (Bq)	Percentage released —100		
85-Kr	3930	3.3 × 10 ¹⁶			
133-Xe	5.27	1.7 × 10 ¹⁸	-100		
131-1	8.05	1.3×10^{18}	20		
132-Te	3.25	3.2 × 10 17			
134-Cs	750	1.9 × 10 ¹⁷	10		
137-Cs	1.1×10^4	2.9 × 10 17	13		
99-Mo	2.8	4.8×10^{18}	2.3		
95-Zr	65.5	4.4×10^{18}	3.2		
103-Ru	39.5	4.1 × 10 18	2.9		
106-Ru	368	2.0 × 10 ¹⁸	2.9		
140-Ba	12.8	2.9 × 10 18	5.6		
141-Ce	32.5	4.4×10^{18}	2.3		
144-Ce	284	3.2 × 10 16	2.8		
89-Sr	53	2.0 × 10 18	4.0		
90-Sr	1.02 × 104	2.0×10^{17}	4.0		
239-Np	2.35	1.4 × 10 ¹⁷	3		
238-Pu	3.15 × 10 ⁴	1.0 × 10 15	3		
239-Pu	8.9 × 10 ⁶	8.5 × 10 ¹⁴	3		
240-Pu	2.4×10^6	1.2 × 10 ¹³	3		
241-Pu	4800	1.7 × 10 17	3		
242-Cm	164	2.6×10^{16}	3		

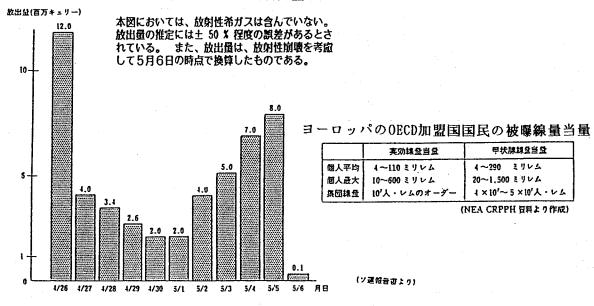
Decay corrected to 6 May 1986 and calculated as prescribed by the Soviet expens.

運転員の6つの規則違反

No.	這反	動機または誘因	结 果
Θ	反応度操作余裕が許 される値よりも著し く少なかった。	キセノンが中性子を 吸収して反応度が低 下するのを防ぐ対策。	炉の緊急保護システ ムが有効でなくなっ た。
②	出力が実験計画で想 定されているものよ り低かった。	局部自動制御を切っ た禁のオペレータの ミス。	炉は制御困難な状態 になった。
9	待機中の主播環ポンプを適加起動させることにより、主播原 流量を規定値以上にした。	実験プログラムを実施するため。	主爆源回路の冷却材 の温度が飽和温度に 近くなった。
•		実験を繰り返す必要 があるかもしれない と考えたため。	炉の自動停止の可能 性を失った。
0	気水分離器内の水位 レベルと蒸気圧に関 する保護信号をしゃ 新した。	炉が不安定な状態で も実験を遂行しよう とした。	熱パラメータによる 保護信号はすべてし ゃ新された。
6	及大の想定事故を保 挺ナるシステム(E CCS)が切り離され た。	実験を遂行中にEC CS の誤作動をさけ るため。	事故の規模を小さく する可能性を失った。

(ソ連報告書より

放射性物質の1日ごとの放出量



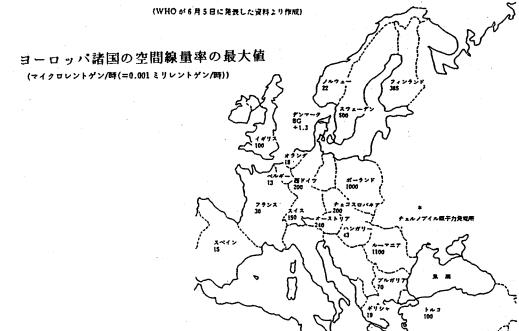
各地でとられた防災措置 (Outsin: Outsin

							(OIZ	英元:() iz — 81	P-FAC!
防災港盟	百ドイフ	フランス	イギリス	オーストリア	スウェ ーデン	フィン ランド	ポーラ ンド	f=3	2-3	アメリカ
外出など ・戸外に出ない ・子供を砂場で遊 だせない				0 0	0					
中 引 ・ 摂取制限 ・ 乳牛に生車を与 えない	o		0	0	0 0	0	0	0	0 0	
新 <u>水</u> ・改まない ・え牛に与えない			0	0	0	00			00	
<u>生料計算</u> ・食べない ・洗って食べる	00	0	0	00	0		0		0	
<u>ヨード期</u> ・召用する ・召用しない	0				0		0	٥		
<u>会料品輸入</u> ・ソ運から禁止 ・原欧から禁止	0.0	00	00		00					
京行者・ソ芝・京欧へ高 行しない・ソ連・京欧から	0				0	0 0			0	0
の場回者を検証 3 考		,5/12~3 (装置から 手限			5/17、信 産食品の 記述経常				5/12 解除	

(資料) WHO: Chernobyl Reactor Accident 6 May 1986.

ヨーロッパ諸国の牛乳中ヨウ素131濃度の最大値 (ナノキュリー/ℓ(=0.001マイクロキュリー/ℓ))





(WHO が 6 月 5 日に発表した資料等より作成)

en de la Maria de la companya de la La companya de la co