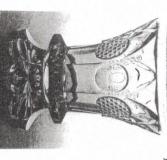
Physik Nukleares aus Österreich

Nukleares aus Osterreich-Ungarn

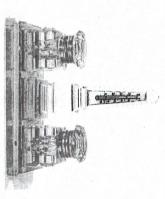
Joseph Braunbeck, Der strahlende Doppeladler, Nukleares aus Österreich-Ungarn, Leykam 1996

Um 1789, dem Jahr des Sturmes auf die Bastille, erregt ein jahrhunderte lang als wertlose Verunreinigung der Silbererze achtlos weggeworfenes Mineral das wissenschaftliche Interesse des Chemikers und Apothekers Martin Heinrich Klaproth. Dieser Forscher untersucht das von den Bergleuten geringschätzig "Pechblende" genanntes Mineral und entdeckt in dem vermeintlichen Abfall eine neue halbmetallische Substanz. Er nannte sie Uranium, nach dem Jüngst entdeckten Planeten Uranus.

Bald entdeckte man, dass sich das Uranoxid vorzüglich zum Färben von Keramik eignet. Die Wiener Porzellanmanufaktur verwendet als eine der ersten die neuen Farben. Außer Schwarz erzeugt man mit Uranverbindungen sechs Gelbtöne, von lichtgelb bis orange.



Becher aus annagrünem Urunglas, geschliffen, geschnittene Initialen GH und "Zum Andernken am 1. Dec. 1841". Privatbesitz Prof. Claus



Schreibischgarnitur vor 1914 am Kristall- und anoagelbem Uranglas, Produktion Josef Riedel, Polaun, für die Firma Joh Uraan, Tiefenbach, Sammiung des Museums für Glas und Bijouterie, Jablonee n.N.

Aus dem fluoreszierenden Uranglas stellt man nicht nur Kelche, sondern Eierbecher, Biergläser, Vasen, Schreibtischgarnituren und andere Gegenstände her. Für den Export in den Orient gibt es Wasserpfeifen, deren Mundstücke und Wassergefäße aus Uranglas bestiehen.

Der damalige Uranbedarf wird aus dem ursprünglichen Silberbergwerk in St. Joachimsthal (Böhmen) gedeckt.

Insgesamt schätzt man die Weltproduktion an Uronverbindungen im 19. Jhdt. ouf 250 Tonnen, wovon der überwiegende Teil aus der k.k. Uranfabrik stammt. Davon dürften 150 Tonnen auf die Herstellung von Uranglas entfallen.

Die Curies zerlegen die ihnen zur Verfügung stehende Pechblende und entdecken zwei radioaktive Bestandteile. Im Juli 1898 wird die Entdeckung des Poloniums (die Curies kommen aus Polen) veröffentlicht. Für die ersten Untersuchungen verbrauchen die beiden Forscher ca. 100g Pechblende. Um auch das zweite Fürdie ersten Untersuchungen verbrauchen die beiden Forscher ca. 100g Pechblende. Um auch das zweite radioaktive Element zu isolieren, brauchen die Curies eine größere Menge des Ausgangsmaterials. Eine größere Menge Pechblende zu kaufen, übersteigt die finanziellen Möglichkeiten des Ehepaares, sodass sie Bittbriefe in alle Welt versenden.

Einer der Briefe geht nach Wien.

Im Journal des Ackerbauministeriums helßt es dazu in trockenem Behördendeutsch: "Curie P.Professor in Paris betr. Überlassung von Uranrückständen. 23823-1898-Unentgeltliche Überlassung von 100kg bewilligt. 23948 2/b5 ex 1898"

Die Uranabfälle der k.k. Uranfabrik enthalten tatsächlich das noch unbekannte Element.

Dez. 1898: "...., dass die neue radioaktive Substanz ein neues Element enthält, dem wir den Namen Radium zu geben beabsichtigen...."

Physik

Nukleares aus Osterreich



die Geldbörse von Marya Sklodowska-Curie. Die Strahlung ihres n lements verrät, daß sie darin Mürzen und einen Schlüssel aufbewahrt.



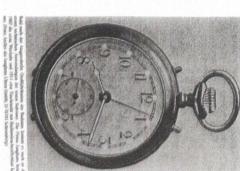
Bei seiner Vorlesung zeigt Pierre Curie im abgedunkelten Hörssal das Leuchten de Radiums. (Neues Universum, 25. Jahrgang, Stuttgart 1904)

Die kalserliche Akademie der Wissenschaften zu Wien entschließt sich, ganz groß in die Erzeugung von Radium einzusteigen. Die Erzeugung erfolgt in den Jahren 1904 und 1905. Die Anlagen dieser Fabrik sind unweit des heutigen Wohnpark Alt-Erlaa gelegen. Von der k.k. Berg- und Hüttenverwaltung St. Joachimsthal werden insgesamt 10.000kg der radiumhaltigen Rückstände aus der Uranfabrik zum Preis von 8.040 Kronen käuflich erworben. Die Gasglüblichfabrik Auer von Welsbach erhält für die Verarbeitung 9.185 Kronen. In Atzgersdorf gewinnen die Chemiker Ludwig Camillo Haitinger und Karl Ulrich aus den 10.000kg Rückstand insgesamt 4g Radium. Legt man den damaligen Marktwert des neuen Elements zugrunde, entspricht dies einer Wertsteigerung von etwa anderthalb Millionen Kronen.

Es ist die Firma Junghans, welche 1907 die erste Uhr mit Radiumleuchtzifferblatt herausbringt. Im Katalog jenes Jahres ist die neuartige Uhr folgendermaßen beschrieben:

No. 6042 Nippuhr Darling mit Radium-Leuchtblatt. Die verwendete Radium-Substanz an Zifferblatt und Zeigern ermöglicht ein absolut sicheres, leichtes

Ablesen der Zeit in der Dunkelheit. Die Haltbarkeit der Leuchtfähigkeit ist unbegrenzt. Höhe 10,5cm. 1 Tag Gehwerk Wecker



1909 wird der Preis für 1g Radium mit 400.000 Kronen

festgelegt.

Die Dosierung des Radiums vor dem Verkauf ist nicht gerade harmios:

....Als Umfüller und Verteiller der stäatlichen Präparate wirkte Herr Hummel, der dabei sämtliche Finger der linken Hand verlor, da die gesuncheitlichen Gefahren damals noch nicht erkannt waren ...Hummel hatte sich freilich eingeredet, er sei immun geworden, und verbrannte sich immer von neuem..."

(Bemerkung von Prof. Stefan Meyer 1950)

Trysik Nukleares aus Osterreich

Bald nachdem einigermaßen konzentrierte Radiumpräparate zur Verfügung stehen, entschließt sich Pierre Curie im Jahre 1900 zu einem aus heutiger Sicht tollkühnen Selbstversuch: Er setzt seinen Arm absichtlich der Strahlung eines starken Radiumpräparates aus. Zu seiner Freude entsteht eine Verletzung, die er voll Entdeckungsfreude Kollegen zeigt und in einer am 3. Juni 1901 im Druck erschienenen Zuschrift an die Französische Akademie folgendermaßen beschreibt:

"...Auf einer Fläche von ungefähr sechs Quadratzentimeter ist die Haut gerötet. Obwohl das Aussehen dem einer Verbrennung ähnelt, fahlt die bei der Verbrennung übliche Schmerzempfindung. Ohne sich auszubreiten, wird die Rötung nach einigen Tagen stärker. Am zwanzigsten Tag bildeten sich zuerst Krusten, dann eine Wunde, die verbunden werden musste. Erst am zweiundvierzigsten Tage begann die Wunde zu verheilen. Noch nach zweiundfünfzig Tagen bleibt eine etwa einen Quadratzentimeter große Wunde zurück. Ihr grauer Ton lässt auf eine tiefere Verletzung schließen...."

Das Radium entpuppt sich als gefährliche Substanz, gegen die alle bisher gefürchteten Gifte harmlos erschienen.

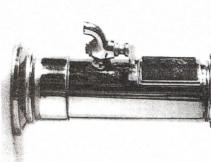
Wenig später schlägt die Stimmung wieder um. Man findet heraus, dass das Wasser vieler als heilkräftig gerühmter Thermalquellen radioaktiv ist. Man entdeckt die Radioaktivität des Gasteiner Thermalwassers. Der Kurort wirbt mit der Bezeichnung "Radioaktivste Therme der Welt". Als dann noch bekannt wird, dass massive Strahlendosen gewisse Formen von Krebs heilen können, gehen etwaige Bedenken restlos in der Begeisterung über das vermeintliche Lebenselixier unter.

Auch der Selbstversuch von Pierre Curie beunruhigt offensichtlich niemanden.

Wer sich um das Jahr 1910 in einer Apotheke umsieht, findet allerlei radioaktive Heilmittel. Z.B. Radium-Kompresse, die bei Rheumatismus und Neuralgie eingesetzt wird. Radium-Massagecreme, Radium-Badetabletten, Radiumseife, Radiuminjektionen gegen Gicht,...







Ans der Produktpollet des Dr. Hischer Diese einer Espressonnachtne ütnetlade Gefül dem in der Tur zum Bereiten von Geträbten. Eis enfahl ein kleine Menge Radium, welches Indreof Radon abgibt. So kann sich der Konsument ohne konspreitige Badereisen Joderzeit einen erffnschenden, belehenden Morgentrunk ans radonlahliigem Wasser berleint (Fotos Gerhard Handet)

Der Katzenjammer nach dem Radiumrausch kommt erst viel später in einem anderen Erdteil, in den Vereinigten Staaten. Während des Weltkrieges entwickelt sich dort eine Industrie, die Radiumleuchtmassen herstellt. So gründet z.B. Dr. Sabin von Sochocky 1915 die Radium Luminous Materials Company, welche eine Leuchtmasse mit dem geschützten Handelsnamen "Undark" und allerlei nachleuchtende Beschriftungen für den Militärgebrauch herstellt.

nysik Nukleares aus Osterreich

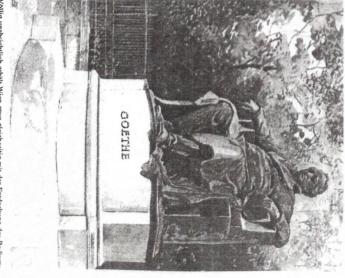
Nach 1918 stellt sich die Radiumindustrie auf den zivilen Gebrauch um. Man produziert neben selbstleuchtenden Ziffernblättern auch ebensolche Devotionalien, Angelköder und Puppenaugen. Sabin von Sochocky verkündet prophetisch, dass es nur eine Frage der Zeit sein werde, bis man ein Zimmer mit dem Radiumanstrich an Decke und Wänden beleuchten werde.

Bei der Herstellung der Leuchtzifferblätter werden Mädchen ab zwölf Jahren beschäftigt. Um die Haarstriche bei den Ziffern 2,3,6 und 8 dünn genug zu malen, muss jedes Mal der Pinsel abgewischt werden. Dies geht bei den Ziffern 2,3,6 und 8 dünn genug zu malen, muss jedes Mal der Pinsel abgewischt werden. Dies geht bei den Ziffern wenn die Mädchen dazu ihre Lippen benutzen. Niemand findet etwas dabei,

Radiumleuchtmasse gilt als harmlos. In den zwanziger Jahren kommt es zu einer Häufung von Todesfällen unter den Mädchen der Radium Luminous Materials Company. Erst nach Jahren und einer Anzahl von weiteren Opfern kann nachgewiesen werden, dass sich das Radium im Körper der jungen Arbeiterinnen angesammelt und sie von Innen zu Tode bestrahlt hat. Auch der Firmenchef Sochocky stirbt an seinem Produkt.

Von Marie Curie glaubt man, dass sie 1934 im Umgang mit Radium gestorben sein. Erst bei der 1995 erfolgten Umbettung ihres Leichnams ins Pariser Pantheon ergaben Messungen, dass sie vorsichtig gearbeitet hat. Der Radiumgehalt ihrer sterblichen Hülle liegt weit unter dem nach strengen Arbeitsschutzbestimmungen für Lebende erlaubten Wert.

Bei der Herstellung der ersten Atombomben führt man rigorose Vorsichtmaßnahmen ein. Die unbeschwerte Jugendzeit des Radiums ist endgültig vorbei.



Völlig unabsiehtlich erhält Wien etwa gleichzeitig mit der Entdeckung des Radiums ein radioaktives Denkmal. Der Sockel des Goethe-Denkmals besteht aus uranhaltigem Gestein. Während die natürliche Umgebungsstrahlung im Umkreis des Denkmals eine Intensität von 200 Nanosiever/Stunde hat, steigt diese unmittelbur am Denkmal auf etwa 800 Nanosiever/Stunde.