



Diffusivitetsmätningar i våt lera Nalignosulfonat, Sr²⁺, Cs⁺

Ivars Neretnieks Christina Skagius

Kungl Tekniska Högskolan Stockholm 1978-03-16



POSTADRESS: Kärnbränslesäkerhet, Fack. 102 40 Stockholm. Telefon 08-67 95 40

DIFFUSIVITETSMÄTNINGAR I VÅT LERA Na-LIGNOSULFONAT, Sr²⁺, Cs⁺

Ivars Neretnieks Christina Skagius Kungl Tekniska Högskolan Stockholm 1978-03-16

Denna rapport utgör redovisning av ett arbete som utförts på uppdrag av KBS. Slutsatser och värderingar i rapporten är författarens och behöver inte nödvändigtvis sammanfalla med uppdragsgivarens.

I slutet av rapporten har bifogats en förteckning över av KBS hittills publicerade tekniska rapporter i denna serie.

Diffusivitetsmätningar i våt lera

Na-lignosulfonat, Sr²⁺, Cs⁺

Sammanfattning

- 1 Bakgrund och målsättning
- 2 Bestämning av diffusiviteten för NaLS
 - 2.1 Experimentella arbetet
 - 2.1.1 Apparatur
 - 2.1.2 Försöksutförande
 - 2.1.3 Analyser
 - 2.2 Resultat
- 3 Bestämning av diffusiviteten för cesium och strontium
 - 3.1 Experimentella arbetet
 - 3.1.1 Apparatur
 - 3.1.2 Försöksutförande vid kinetikbestämningen
 - 3.1.3 Jämviktsförsöket
 - 3.1.4 Analyser
 - 3.2 Beräkningar
 - 3.3 Resultat
- 4 Diskussion av resultat

Ivars Neretnieks Christina Skagius 78-03-16

Diffusivity measurements in wet compacted clay Na-lignosulfonate, Sr²⁺, Cs⁺

Summary

Diffusivity measurement of cesium, strontium and sodiumlignosulfonate were made in a wet compacted clay. The density of the clay was 2.1 g/cm^3 on an air dry basis. The temperature was $50^{\circ}C$.

Strontium and cesium are ion exchanged into the clay and will thus be retarded. The measured diffusivities were $5.4 \cdot 10^{-11} \text{ m}^2/\text{s}$ for cesium and $3.3 \cdot 10^{-11} \text{ m}^2/\text{s}$ for strontium. These diffusivity values have been recomputed to describe a case with no ion exchange. In this way they are comparable with diffusivities of other small molecules. These are quite expected values and compare well with previous measurements with methane and hydrogen.

Sodiumlignosulfonate with a mean molecular weight of 24000 could not be found on the recieving end of the diffusion cell after more than 800 hours. The diffusivity then must be less than $3 \cdot 10^{-14} \text{ m}^2/\text{s}$.

SAMMANFATTNING

Ett tänkbart sätt att lagra kärnkraftavfall är att innesluta det radioaktiva avfallet i kopparcylindrar och omge dessa med ett lager kompakterad lera i bergförvaret. För att kunna avgöra om denna metod att lagra avfall är möjlig måste man undersöka den kompakterade lerans egenskaper, bl a diffusiviteten för olika komponenter i leran.

En del av detta arbete behandlar hur diffusiviteten för natriumlignosulfonat, en stor molekyl med molekylvikten 24 000, i ett kompakterat lerskikt bestäms experimentellt vid ca 50°C. Arbetet omfattar även en experimentell bestämning av diffusiviteten för cesium och strontium in i ett kompakterat bentonitskikt.

Ingen natriumlignosulfonat hade diffunderat genom bentonitskiktet under de 864 timmar som försöket pågick. Detta innebär att diffusiviteten är lägre än $3\cdot 10^{-14}$ m²/s.

Diffusiviteten för cesium och strontium beräknade på basis av de experimentella undersökningarna blev $5.4 \cdot 10^{-11} \text{ m}^2/\text{s}$ för cesium samt $3.3 \cdot 10^{-11} \text{ m}^2/\text{s}$ för strontium.

<u>Bakgrund och målsättning</u>

1

Ett tänkbart sätt att lagra kärnkraftavfall är att innesluta det radioaktiva avfallet i kopparcylindrar. Dessa kopparcylindrar skulle sedan omgivas av ett lager kompakterad lera och lagras i berggrunden.

För att kunna avgöra om denna metod att lagra avfall är möjlig måste man undersöka den kompakterade lerans egenskaper, bl a diffusiviteten för olika komponenter i leran.

Målsättningen för detta arbete var:

- att bestämma diffusiviteten för en stor molekyl genom ett kompakterat lerskikt. Det ämne som diffusivitetsmätningarna utfördes för var natriumlignosulfonat, NaLS, som har en molekylvikt på 24 000.
- att bestämma diffusiviteten för Cs⁺- och Sr²⁺-joner in i ett kompakterat lerskikt. För att bestämma detta måste två försök utföras. I det ena försöket studeras kinetiken i diffusionsförloppet, och i det andra försöket bestäms jämviktshalterna.

2.1 Experimentella arbetet

2.1.1 Apparatur

Apparaturen bestod av en diffusionscell, en provcell, två membranpumpar, ett termostatbad samt en flaska som fungerade som buffertkärl för en lösning innehållande känd mängd NaSL.

Diffusionscellen (fig 1) bestod av en tjockväggig cylindrisk behållare samt en kolv. Innerdiametern på behållaren var 50 mm.



Fig 1. Diffusionscellen.

Kolven drogs fast i behållaren med fyra bultar. Både kolven och behållaren var försedda med genomborrade hål för vattengenomströmning. I botten på behållaren fanns en bricka försedd med koncentriska spår, därefter en sintrad bricka och sedan själva lerskiktet. På ovansidan av lerskiktet fanns ytterligare en sintrad bricka samt en bricka försedd med koncentriska spår, Den senare var fästad på själva kolven. På detta sätt kunde vatten cirkulera på båda sidor om lerskiktet. De sintrade brickorna var till för att hindra lerpartiklar att följa med det cirkulerande vattnet.

Kolven i diffusionscellen samt flaskan som fungerade som buffertkärl (se fig 2) bildade tillsammans med en av membranpumparna ett system i vilket det cirkulerade en lösning bestående av en känd mängd NaLS i syntetiskt grundvatten. Detta system kallas i fortsättningen höghaltsidan. Behållardelen i diffusionscellen bildade tillsammans med provcellen och den andra membranpumpen ett system i vilket det cirkulerade grundvatten utan någon NaLS. Detta system kallas i fortsättningen analyssidan.



Fig 2. Apparatuppställning.

3

Provcellen (fig 3) bestod av en glascylinder med över och underdel av rostfritt stål. Tätning mellan cylindern och över- respektive underdelen erhölls med hjälp av teflonpackningar. Överdelen var försedd Provcellen med två ventiler samt ventiler ett hål vilket var täckt med ett gummimembran. Genom att membran skruva av membranet kunde prov för analys tas under försökets alascylin gång. Cellen hade en rostfria rör tilledning samt en frånledning. In till cellen kom vatten som passerat vatten från diffusionscellen diffusionscellen. Från vatten till provcellen transporterades pumpen vattnet till membranpumpen, vilken sedan pumpade vattnet vidare in i diffusions-Fig 3. Provcellen. cellen. Alla förbindelser

2.1.2 Försöksutförande

på analyssidan utgjordes av

rostfria rör.

Försöken utfördes med en tjocklek hos lerskiktet i diffusionscellen på 3 mm. Leran bestod av bentonit. Man ville ha en densitet av 2.15 g/cm³ på leran. För att erhålla denna densitet vägdes 12.66 g bentonit upp och fördes ner i diffusionscellen ovanpå den undre sintrade brickan. Bentonitpulvret fördelades så jämnt som möjligt och därefter lades den andra sintrade brickan ovanpå bentoniten. Kolven med en bricka försedd med koncentriska spår pressades därefter ned ovanpå den övre sintrade brickan så att höjden på bentonitskiktet blev 3 mm. Detta gjordes med en hydraulisk press, och krävde ett presstryck på ca 12 ton. När man erhållit en bentonittjocklek på 3 mm drogs kolvdelen i diffusionscellen fast i behållardelen med fyra bultar.

Diffusionscellen kopplades därefter ihop med övrig apparatur enligt figur 2. Diffusionscellen placerades i ett termostaterat vattenbad som under hela försöket höll en temperatur på ca 50°C. En lösning bestående av 3.0·10⁻⁵ mol/l natriumlignosulfonat, NaLS, i syntetiskt grundvatten fylldes på i buffertflaskan på höghaltsidan, medan syntetiskt grundvatten utan någon NaLS fylldes på i provcellen på analyssidan. Därefter sattes de båda membranpumparna igång.

Prov på vattnet på analyssidan togs i provcellen ca en gång per dygn. Proven analyserades därefter med avseende på NaLS. Efter analyserna återfördes proven till provcellen.

Vattnet på analyssidan blev efter ett par dygn ganska grumligt Detta berodde troligen på att små bentonitpartiklar hade passerat den sintrade brickan i diffusionscellen och följt med det cirkulerande vattnet. Eftersom grumligheten hade störande inverkan vid analyserna byttes efter en vecka vattnet på analyssidan ut mot nytt grundvatten. Detta nya vatten blev också något grumligt, men inte så mycket som det tidigare.

Under försökets gång togs även prov på vattnet på höghaltssidan för att se om halten NaLS minskade med tiden.

2.1.3 Analyser

Samtliga prov analyserades med UV-spektrofotometri. Natriumlignosulfonat har en karakteristisk topp i UV-området vid våglängden 280 nm. Som tidigare nämnts var vattnet på analyssidan något grumligt på grund av kolloider. Dessa kolloider störde UV-mätningarna. Varje prov membran filtrerades därför före analys. Filtreringen utfördes med ett membranfilter med porstorleken 0.2 μ . Efter filtrering av proven kunde man med ögat ej se någon grumlighet.

2.2 Resultat

Försöket pågick i 36 dygn (864 timmar) och prov för analys uttogs på analyssidan ca en gång per dygn. Inget av proven gav vid UV-mätning någon topp vid våglängden 280 nm vilken är den karakteristiska våglängden för NaLS. Vid kalibrering av UV-spektrofotometern visade det sig att den lägsta halt NaLS som med tillräcklig noggrannhet kunde uppmätas var 10^{-7} mol/1.

Halten NaLS på höghaltsidan var vid försökets start $3.0 \cdot 10^{-5}$ mol/l. Under försökets gång togs även prov på höghaltsidan. Analys av dessa prover visade att halten NaLS på höghaltsidan varierade mellan $2.9 \cdot 10^{-5}$ mol/l och $3.1 \cdot 10^{-5}$ mol/l. Avvikelsen från $3.0 \cdot 10^{-5}$ mol/l beror förmodligen på analysnoggrannheten.

3 <u>Bestämning av diffusiviteten för cesium</u> och strontium

3.1 <u>Experimentella arbetet</u>

3.1.1 Apparatur

Vid bstämning av kinetiken i diffusionsförloppet användes samma typ av diffusionscell som i NaLS-diffusionsförsöket (se fig 1). Skillnaden var den att man i det här försöket hade vätska cirkulerande på endast ena sidan om lerskiktet. De båda vattenanslutningarna i cylinderdelen av diffusionscellen blockerades därför genom att införa två teflonpluggar. Dessutom placerades en tunn teflonplatta under den nedersta sintrade plattan inuti cellen.

Kolvdelen i diffusionscellen var ansluten till en buffertflaska samt en pump. Apparatuppställningen var densamma som i NaLS-diffusionsförsöket med den skillnaden att den s k analyssidan tagits bort (se fig 4).



Fig 4. Apparatuppställning.

3.1.2 Försöksutförande vid kinetikbestämningen

Bentonitpulvret infördes i diffusionscellen på samma sätt i detta försök som i NaLS-diffusionsförsöket. Densiteten på leran var 2.15 g/cm³ räknat som lufttorr lera. Efter vattenupptagning fås en densitet av ca 2.35-2.40 g/cm³. Tjockleken hos lerskiktet var 5 mm.

Diffusionscellen kopplades ihop med övrig apparatur enligt figur 4. Diffusionscellen placerades i ett termostaterat vattenbad som under hela försöket höll en temperatur på ca 50°C. Syntetiskt grundvatten fylldes på i flaskan och pumpen sattes igång. Detta vatten fick cirkulera kring bentoniten i en vecka. Detta gjordes för att bentoniten skulle ta upp vatten och bilda det egentliga lerskiktet.

Efter en vecka byttes det syntetiska grundvattnet ut mot en lösning innehållande ca 5 ppm Cs⁺-joner respektive Sr²⁺joner i syntetiskt grundvatten. Prov på denna lösning togs före införandet i flaskan för att bestämma den exakta halten Cs⁺- respektive Sr²⁺-joner.

Prov på lösningen i flaskan togs under försökets gång ett par gånger per dygn. Vid varje provtagning uttogs 5 ml lösning. Proven analyserades därefter med avseende på Cs^+ och Sr^{2+} .

3.1.3 Jämviktsförsöket

Ett försök utfördes för att bestämma jämviktshalterna av Cs⁺ respektive Sr^{2+} . Fem lösningar innehållande Cs⁺-halter på ca 2, 4, 6, 8 samt 10 mg/l och fem andra lösningar innehållande Sr^{2+} -halter på ca 1, 2, 3, 4 samt 5 mg/l i syntetiskt grund vatten blandades till. Prov uttogs på samtliga dessa tio lösningar för att bestämma de exakta halterna av Cs⁺ och Sr^{2+} . Därefter blandades 25 ml av samtliga lösningar med vardera 50 mg bentonit i E-kolvar och skakades om. De tio E-kolvarna placerades i ett termostaterat vattenbad med en temperatur av 50°C och fick stå i drygt fem timmar. Under denna tid skakades kolvarna om regelbundet. Efter fem timmar uttogs prov från alla tio kolvarna. Proven centrifugerades för att avskilja bentoniten. Lösningarna analyserades därefter med avseende på Cs^+ och Sr^{2+} .

3.1.4 <u>Analyser</u>

Samtliga prov från kinetikbestämningen och jämviktsförsöket analyserades med hjälp av atomabsorptionspektrofotometri. Före analys späddes proverna med lika mängd av en lösning innehållande 8 000 ppm K⁺. Detta gjordes för att förhindra jonisering av Cs- och Sr-atomerna under själva atomabsorptionsmätningen.

På grund av att halterna var låga, och att de dessutom späddes kan det ligga en del fel i analysresultaten.

3.2 Beräkningar

Diffusiviteten för cesium och strontium beräknades med ekvationen

$$\frac{M_{t}}{M_{\infty}} = (1+\alpha) \left[1 - \exp\left(\frac{\pi}{\alpha^{2}}\right) \operatorname{erfc}\left(\frac{\pi}{\alpha^{2}}\right)^{1/2}\right]$$
 1

(enligt Crank J, The Mathematics of Diffusion, second edition, sid 58)

 M_t/M_{∞} anger förhållandet mellan totala mängden komponent i leran vid tiden t och totala mängden komponent i leran vid oändlig tid. Detta förhållande kan även uttryckas som

$$\frac{M_{t}}{M_{\infty}} = \frac{1 + K \frac{V_{b}}{V}}{K \frac{V_{b}}{V}} (1 - \frac{C}{C_{o}})$$

$$K = j \ddot{a}mviktskonstanten \qquad \frac{kg \ komponent/m^{3} \ bentonit}{K}$$

 $kg \text{ komponent/m}^{3} \text{ vatten}$ $V = \text{totala volymen vatten} \qquad m^{3}$ $V_{b} = \text{totala volymen bentonit} \qquad m^{3}$ C = halten komponent i vattnet vid tiden t mg/l $C_{o} = \text{halten komponent i vattnet vid tiden}$ $t = 0 \qquad mg/l$

 α är ett uttryck för förhållandet mellan vattenvolymen och bentonitvolymen.

$$\alpha = \frac{V}{V_{b} \cdot K}$$

Parametern T som ingår i ekvation 1 definieras som

$$T = \frac{D \cdot t}{K \cdot 1^2}$$

D = diffusiviteten m²/st = tiden s l = bentonittjockleken m

Ur resultaten från jämviktsförsöken kan jämviktskonstanten K bestämmas. Resultaten från kinetikförsöket avsätts i diagram med C/C_o som funktion av t. C/C_o väljs till 0.5. Ur diagrammet erhålls motsvarande tid. Ur ekv 2 kan M_t/M_{∞} beräknas, och α beräknas med ekv 3. Därefter kan diffusiviteten D erhållas ur ekv 1 genom passningsräkning.

3.3 Resultat

I diagram 1 och 2 redovisas jämviktskurvorna för cesium respektive strontium. Ur dessa kurvor har jämviktskonstanten K för de båda komponenterna beräknats. Jämviktskonstanten K för Cs blev 328 $\frac{\text{mg Cs/g bentonit}}{\text{mg Cs/g vatten}}$ vilket är lika med $328 \cdot \frac{2150}{1000} = 705 \frac{\text{kg Cs/m}^3 \text{ bentonit}}{\text{kg Cs/m}^3 \text{ vatten}}$.

K-värdet för Sr blev 2667 $\frac{\text{mg Sr/g bentonit}}{\text{mg Sr/g vatten}} = 2667 \cdot \frac{2150}{1000} =$ = 5734 $\frac{\text{kg Sr/m}^3\text{bentonit}}{\text{kg Sr/m}^3 \text{ vatten}}$.

I diagram 3 och 4 redovisas C/C_0 som funktion av tiden för de båda komponenterna. $C/C_0 = 0.5$ ger för Cs tiden t = 225 timmar och för Sr tiden t = 120 timmar.

Genom insättande av ekvationerna 4, 3 och 2 i ekvation 1 beräknades diffusiviteten D till $5.4 \cdot 10^{-11} \text{ m}^2/\text{s}$ för cesium samt 3,3 $\cdot 10^{-11} \text{ m}^2/\text{s}$ för strontium.



Diagram 1. Jämviktskurva för cesium.



Diagram 2. Jämviktskurva för strontium.



Diagram 3. C/C_{o} som funktion av t för Cs⁺.



Diagram 4. C/C_{o} som funktion av t för Sr^{2+} .

<u>Diskussion av resultat</u>

Vid diffusionsförsöket med natriumlignosulfonat kunde man med hjälp av UV-spektrofotometri konstatera att det ej hade diffunderat någon NaLS genom bentonitskiktet. Analysmetoden hade dock den begränsningen att man ej kunde mäta halter lägre än ca 10^{-7} mol/1. Man kan alltså med säkerhet säga att halten NaLS på analyssidan ej översteg 10^{-7} mol/1 efter 864 timmar. Detta skulle medföra att diffusionskoefficienten för NaLS i kompakterad bentonit är mindre än ca $3 \cdot 10^{-14}$ m²/s. Detta värde är beräknat med ekvationen

$$N = A \cdot D \frac{dx}{dz}$$

4

N = mängden diffunderat material per tidsenhet kg/s A = lerskiktets tvärsnittsarea, m² D = diffusionskoefficienten, m²/s x = halt, kg/m³ $\frac{dx}{dz}$ = koncentrationsgradienten över lerskiktet, kg/m³,m

Det troliga är dock att det ej diffunderat någon NaLS genom bentonitskiktet. Detta styrks även av att ingen NaLS förlorades på höghaltsidan.

I diagram 4 där C/C_o avsatts som funktion av tiden för strontium, har några mätpunkter satts inom parentes. Dessa sex prover analyserades samma dag, och förmodligen blev det den dagen något fel på kalibreringen av atomabsorptionspektrofotometern.

Vid bestämning av diffusiviteten för cesium och strontium erhölls diffusionskoefficienten för cesium till $5.4 \cdot 10^{-11} \text{m}^2/\text{s}$ och för strontium till $3.3 \cdot 10^{-11} \text{m}^2/\text{s}$. Dessa diffusiviteter stämmer bra överens med diffusiviteten för metan i bentonit som i ett tidigare försök beräknats till $3.9 \cdot 10^{-11} \text{m}^2/\text{s}$.

01 Källstyrkor i utbränt bränsle och högaktivt avfall från en PWR beräknade med OR1GEN Nils Kjellbert AB Atomenergi 77-04-05 02 PM angående värmeledningstal hos jordmaterial Sven Knutsson Roland Pusch Högskolan i Luleå 77-04-15 03 Deponering av högaktivt avfall i borrhål med buffertsubstans Arvid Jacobsson Roland Pusch Högskolan i Luleå 77-05-27 04 Deponering av högaktivt avfall i tunnlar med buffertsubstans Arvid Jacobsson Roland Pusch Högskolan i Luleå 77-06-01 05 Orienterande temperaturberäkningar för slutförvaring i berg av radiøaktivt avfall, Rapport 1 Roland Blomqvist AB Atomenergi 77-03-17 06 Groundwater movements around a repository, Phase 1, State of the art and detailed study plan Ulf Lindblom Hagconsult AB 77-02-28 07 Resteffekt studier för KBS Del 1 Litteraturgenomgång Del 2 Beräkningar Kim Ekberg Nils Kjellbert Göran Olsson AB Atomenergi 77-04-19 08 Utlakning av franskt, engelskt och kanadensiskt glas med högaktivt avfall Göran Blomqvist AB Atomenergi 77-05-20

- 09 Diffusion of soluble materials in a fluid filling a porous medium Hans Häggblom AB Atomenergi 77-3-24
- 10 Translation and development of the BNWL-Geosphere Model Bertil Grundfelt Kemakta Konsult AB 77-02-05
- 11 Utredning rörande titans lämplighet som korrosionshärdig kapsling för kärnbränsleavfall Sture Henriksson AB Atomenergi 77-04-18
- 12 Bedömning av egenskaper och funktion hos betong i samband med slutlig förvaring av kärnbränsleavfall i berg Sven G Bergström Göran Fagerlund Lars Rombén Cement- och Betonginstitutet 77-06-22
- 13 Urlakning av använt kärnbränsle (bestrålad uranoxid) vid direktdeponering Ragnar Gelin AB Atomenergi 77-06-08
- 14 Influence of cementation on the deformation properties of bentonite/quartz buffer substance Roland Pusch Högskolan i Luleå 77-06-20

۰.

- 15 Orienterande temperaturberäkningar för slutförvaring i berg av radioaktivt avfall Rapport 2 Roland Blomquist AB Atomenergi 77-05-17
- 16 Översikt av utländska riskanalyser samt planer och projekt rörande slutförvaring Åke Hultgren AB Atomenergi augusti 1977
- 17 The gravity field in Fennoscandia and postglacial crustal movements Arne Bjerhammar Stockholm augusti 1977
- 18 Rörelser och instabilitet i den svenska berggrunden Nils-Axel Mörner Stockholms Universitet augusti 1977
- 19 Studier av neotektonisk aktivitet i mellersta och norra Sverige, flygbildsgenomgång och geofysisk tolkning av recenta förkastningar Robert Lagerbäck Herbert Henkel Sveriges Geologiska Undersökning september 1977

- 20 Tektonisk analys av södra Sverige, Vättern Norra Skåne Kennert Röshoff Erik Lagerlund Lunds Universitet och Högskolan Luleå september 1977
- 21 Earthquakes of Sweden 1891 1957, 1963 1972 Ota Kulhánek Rutger Wahlström Uppsala Universitet september 1977
- 22 The influence of rock movement on the stress/strain situation in tunnels or bore holes with radioactive consisters embedded in a bentonite/quartz buffer mass Roland Pusch Högskolan i Luleå 1977-08-22
- 23 Water uptake in a bentonite buffer mass A model study Roland Pusch Högskolan i Luleå 1977-08-22
- 24 Beräkning av utlakning av vissa fissionsprodukter och aktinider från en cylinder av franskt glas Göran Blomqvist AB Atomenergi 1977-07-27

25 Blekinge kustgnejs, Geologi och hydrogeologi Ingemar Larsson KTH Tom Lundgren SGI Ulf Wiklander SGU Stockholm, augusti 1977

- 26 Bedömning av risken för fördröjt brott i titan Kjell Pettersson AB Atomenergi 1977-08-25
- 27 A short review of the formation, stability and cementing properties of natural zeolites Arvid Jacobsson . Högskolan i Luleå 1977-10-03
- 28 Värmeledningsförsök på buffertsubstans av bentonit/pitesilt Sven Knutsson Högskolan i Luleå 1977-09-20
- 29 Deformationer i sprickigt berg Ove Stephansson Högskolan i Luleå 1977-09-28

٠.

- 30 Retardation of escaping nuclides from a final depository Ivars Neretnieks Kungliga Tekniska Högskolan Stockholm 1977-09-14
- 31 Bedömning av korrosionsbeständigheten hos material avsedda för kapsling av kärnbränsleavfall. Lägesrapport 1977-09-27 samt kompletterande yttranden. Korrosionsinstitutet och dess referensgrupp

- 32 Long term mineralogical properties of bentonite/quartz buffer substance Preliminär rapport november 1977 Slutrapport februari 1978 Roland Pusch Arvid Jacobsson Högskolan i Luleå
- 33 Required physical and mechanical properties of buffer masses Roland Pusch Högskolan Luleå 1977-10-19
- 34 Tillverkning av bly-titan kapsel Folke Sandelin AB VBB ASEA-Kabel Institutet för metallforskning Stockholm november 1977
- 35 Project for the handling and storage of vitrified high-level waste Saint Gobain Techniques Nouvelles October, 1977
- 36 Sammansättning av grundvatten på större djup i granitisk berggrund Jan Rennerfelt Orrje & Co, Stockholm 1977-11-07
- 37 Hantering av buffertmaterial av bentonit och kvarts Hans Fagerström, VBB Björn Lundahl, Stabilator Stockholm oktober 1977
- 38 Utformning av bergrumsanläggningar Arne Finné, KBS Alf Engelbrektson, VBB Stockholm december 1977
- 39 Konstruktionsstudier, direktdeponering ASEA-ATOM VBB Västerås
- 40 Ekologisk transport och stråldoser från grundvattenburna radioaktiva ämnen Ronny Bergman Ulla Bergström Sverker Evans AB Atomenergi
- 41 Säkerhet och strålskydd inom kärnkraftområdet. Lagar, normer och bedömningsgrunder Christina Gyllander Siegfried F Johnson Stig Rolandson AB Atomenergi och ASEA-ATOM

- 42 Säkerhet vid hantering, lagring och transport av använt kärnbränsle och förglasat högaktivt avfall Ann Margret Ericsson Kemakta november 1977
- 43 Transport av radioaktiva ämnen med grundvatten från ett bergförvar Bertil Grundfelt Kemakta november 1977
- 44 Beständighet hos borsilikatglas
 Tibor Lakatos
 Clasteknisk Utveckling AB
- 45 Beräkning av temperaturer i ett envånings slutförvar i berg för förglasat radioaktivt avfall Rapport 3 Roland Blomquist AB Atomenergi 1977-10-19
- 46 Temperaturberäkningar för använt bränsle Taivo Tarandi VBB
- 47 Teoretiska studier av grundvattenrörelser Preliminär rapport oktober 1977 Slutrapport februari 1978 Lars Y Nilsson John Stokes Roger Thunvik Inst för kulturteknik KTH
- 48 The mechanical properties of the rocks in Stripa, Kråkemåla, Finnsjön and Blekinge Graham Swan Högskolan i Luleå 1977-09-14
- Bergspänningsmätningar i Stripa gruva
 Hans Carlsson
 Högskolan i Luleå 1977-08-29
- 50 Lakningsförsök med högaktivt franskt glas i Studsvik Göran Blomqvist AB Atomenergi november 1977
- 51 Seismotechtonic risk modelling for nuclear waste disposal in the Swedish bedrock F Ringdal H Gjöystdal E S Hysebye Royal Norwegian Council for scientific and industrial research
- 52 Calculations of nuclide migration in rock and porous media, penetrated by water H Häggblom AB Atomenergi 1977-09-14

53 Mätning av diffusionshastighet för silver i lera-sand-blandning Bert Allard Heino Kipatsi Chalmers tekniska högskola 1977-10-15 54 Groundwater movements around a repository 54:01 Geological and geotechnical conditions Håkan Stille Anthony Burgess Ulf E Lindblom Hagconsult AB september 1977 54:02 Thermal analyses Part 1 Conduction heat transfer Part 2 Advective heat transfer Joe L Ratigan Hagconsult AB september 1977 54:03 Regional groundwater flow analyses Part 1 Initial conditions Part 2 Long term residual conditions Anthony Burgess Hagconsult AB oktober 1977 54:04 Rock mechanics analyses Joe L Ratigan Hagconsult AB september 1977 54:05 Repository domain groundwater flow analyses Part 1 Permeability perturbations Part 2 Inflow to repository Part 3 Thermally induced flow Joe L Ratigan Anthony S Burgess Edward L Skiba Robin Charlwood 54:06 Final report Ulf Lindblom et al Hagconsult AB oktober 1977 55 Sorption av långlivade radionuklider i lera och berg Del 1 Bestämning av fördelningskoefficienter Del 2 Litteraturgenomgång Bert Allard Heino Kipatsi Jan Rydberg Chalmers tekniska högskola 1977-10-10 56 Radiolys av utfyllnadsmaterial Bert Allard Heino Kipatsi Jan Rydberg Chalmers tkniska högskola 1977-10-15

٠,

- 57 Stråldoser vid haveri under sjötransport av kärnbränsle Anders Appelgren Ulla Bergström Lennart Devell AB Atomenergi 1978-01-09
- 58 Strålrisker och högsta tillåtliga stråldoser för människan Gunnar Walinder FOA 4 november 1977
- 59 Tectonic lineaments in the Baltic from Gävle to Simrishamn Tom Flodén Stockholms Universitet 1977-12-15
- 60 Förarbeten för platsval, berggrundsundersökningar Sören Scherman

Berggrundvattenförhållande i Finnsjöområdets nordöstra del Carl-Erik Klockars Ove Persson Sveriges Geologiska Undersökning januari 1978

61 Permeabilitetsbestämningar Anders Hult Gunnar Gidlund Ulf Thoregren

٠.

Geofysisk borrhålsmätning Kurt-Åke Magnusson Oscar Duran Sveriges Geologiska Undersökning januari 1978

- 62 Analyser och åldersbestämningar av grundvatten på stora djup Gunnar Gidlund Sveriges Geologiska Undersökning 1978-02-14
- 63 Geologisk och hydrogeologisk grunddokumentation av Stripa försöksstation Andrei Olkiewicz Kenth Hansson Karl-Erik Almén Gunnar Gidlund Sveriges Geologiska Undersökning februari 1978
- 64 Spänningsmätningar i Skandinavisk berggrund förutsättningar, resultat och tolkning Sten G A Bergman Stockholm november 1977
- 65 Säkerhetsanalys av inkapslingsprocesser Göran Carleson AB Atomenergi 1978-01-27
- 66 Några synpunkter på mekanisk säkerhet hos kapsel för kärnbränsleavfall Fred Nilsson Kungl Tekniska Högskolan Stockholm februari 1978

- 67 Mätning av galvanisk korrosion mellan titan och bly samt mätning av titans korrosionspotential under →- bestrålning. 3 st tekniska PM. Sture Henrikson Stefan Poturaj Maths Åsberg Derek Lewis AB Atomenergi januari-februari 1978
- 68 Degraderingsmekanismer vid bassänglagring och hantering av utbränt kraftreaktorbränsle Gunnar Vesterlund Torsten Olsson ASEA-ATOM 1978-01-18
- 69 A three-dimensional method for calculating the hydraulic gradient in porous and cracked media Hans Häggblom AB Atomenergi 1978-01-26
- 70 Lakning av bestrålat UO₂-bränsle Ulla-Britt Eklund Ronald Forsyth AB Atomenergi 1978-02-24
- 71 Bergspricktätning med bentonit Roland Pusch Högskolan i Luleå 1977-11-16
- 72 Värmeledningsförsök på buffertsubstans av kompakterad bentonit Sven Knutsson Högskolan i Luleå 1977-11-18
- 73 Self-injection of highly compacted bentonite into rock joints Roland Pusch Högskolan i Luleå 1978-02-25
- 74 Highly compacted Na bentonite as buffer substance Roland Pusch Högskolan i Luleå 1978-02-25
- 75 Small-scale bentonite injection test on rock Roland Pusch Högskolan i Luleå 1978-03-02
- 76 Experimental determination of the stress/strain situation in a sheared tunnel model with canister Roland Pusch Högskolan i Luleå 1978-03-02
- 77 Nuklidvandring från ett bergförvar för utbränt bränsle Bertil Grundfelt Kemakta konsult AB, Stockholm
- 78 Bedömning av radiolys i grundvatten Hilbert Christenssen AB Atomenergi 1978-02-17

- 79 Transport of oxidants and radionuclides through a clay barrier Ivars Neretnieks Kungl Tekniska Högskolan Stockholm 1978-02-20
- 80 Utdiffusion av svårlösliga nuklider ur kapsel efter kapselgenombrott Karin Andersson Ivars Neretnieks Kungl Tekniska Högskolan Stockholm 1978-03-07

81 Tillverkning av kopparkapsel Kåre Hannerz Stefan Sehlstedt Bengt Lönnerberg Liberth Karlson Gunnar Nilsson ASEA, ASEA-ATOM

۰.

- 82 Hantering och slutförvaring av aktiva metalldelar Bengt Lönnerberg Alf Engelbrektsson Ivars Neretnieks ASEA-ATOM, VBB, KTH
- 83 Hantering av kapslar med använt bränsle i slutförvaret Alf Engelbrektsson VBB Stockholm april 1978
- 84 Tillverkning och hantering av bentonitblock Alf Engelbrektsson Ulf Odebo ASEA, VBB
- 85 Beräkning av kryphastigheten hos ett blyhölje innehållande en glaskropp under inverkan av tyngdkraften Anders Samuelsson

Förändring av krypegenskaperna hos ett blyhölje som följd av en mekanisk skada Göran Eklund Institutet för Metallforskning september 1977 - april 1978

- 86 Diffusivitetsmätningar av metan och väte i våt lera Ivars Neretnieks Christina Skagius Kungl Tekniska Högskolan Stockholm 1978-01-09
- 87 Diffusivitetsmätningar i våt lera Na-lignosulfonat, Sr²⁺, Cs⁺ Ivars Neretnieks Christina Skagius Kungl Tekniska Högskolan Stockholm 1978-03-16
- 88 Ground water chemistry at depth in granites and gneisses Gunnar Jacks Kungl Tekniska Högskolan Stockholm april 1978