

تجوية الصخور المنكوبة وأثرها على الصفات الكهربائية في منطقة كربلاي  
في طبقة منجبار التحديدة - شمال غرب العراق

سالم احمد ختنہ فتویٰ

450 *W. H. G.*

Digitized by srujanika@gmail.com

*Journal of the American Statistical Association*

(2003-06-08 由郵局 20030801 2003-06-08)

١٢

تم اخذ اربع عينات من سخور تكريبي مذاب ونترال المذكورة في حوض وادي كرسى، علمى طرف التسميلى من طبقة منشار تكمينة، ويتكون العينات من سخور العارل والعارل الكثبى واللاس المذكورة، كما اخذت اربع عينات فرعية من طبقتين مجاورتين لعينات السخور.

## **Weathering of Rock Outcrops and Its Effect on The Geochemical Properties in Kersi Area of Sinjar Anti-line Northwest, Iraq**

Salim A. K. Fanoosh  
*Department of Soil Sciences*  
*College of Agriculture and Veterinary*  
*Mosul University*

## ABSTRACT

Four crater samples of Silesian and Sirig Formations in Kerc basin on the eastern limb of Sirig Anticline were chosen. These samples are composed of sand,

calcareous and dolomitic limestone, in addition to four soil samples were taken from a neighbouring sites.

The study dealt with the effect of weathering on the samples using diluted oxalic acid (0.01M), and the study of the hydrologic activity of Kersi basin using morphometric analysis.

The results showed that there is a linear conformal course for both calcium and iron released from the soil with their equivalent, which are released from the rocks. This was confirmed statistically by a significant correlation coefficient, while magnesium, sodium, potassium and manganese do not show neither linear conformal course, nor a significant correlation coefficient between the release of these elements from soil and rocks. Also, the results of morphometric analysis from the shape of hypsometric curve showed that kersi basin is regarded as hydrologically immature basin which means that weathering was active and is related directly to erosion factors occurring in this basin.

### المقدمة

تقع سهلة المرلة ضمن لمنطقة شبه التكتوني الثالثي تغمرها (Folded zone) طب البجاج التertiاري من منطقة سهل العجيبة التي يبعد حوالي (100) كيلومتر غرب مدينة الموصل، وتقصى هذه الخلية بين خطى طول (42° 05' 00" و 42° 45' 00") مرقاً وخطى عرض (36° 15' 00" و 36° 30' 00") مسافة عن حوض كركي يتكون من وادي رئيسي يمتد بالاتجاه عمودي إلى شبه صوادي على امتداد البجاج التertiاري سنجار يصب على نهره بين الماءين المحاذين شطيرة (شكل ١).

هذا العجيبة من انتشارها لسلسلة شكل طبعة سنجار والتي تقع فيها منطقة المرلة ومن هذه التراسات (Al-Saddiki, 1968) و (Al-Rawi, 1973) و (Youash and Naem, 1973) و (Al-Rawi, 1977) و (الجيبي 1982) و (المهالي 1993) و (قوش 1998) تتصل منطقة المرلة على صخور مختلفة من وحدات المرلة، وحجر الكلن لقلبي، ووحدات من حجر الكلن التي تعرف باسم حجر الكلن شرائط حيث يصل سمكها إلى (355) متراً (Al-Rawi, 1973)، وبافتراضة إلى سطحه كثافة سلامة تعود إلى تكون سنجار الذي يصل سمكه إلى (176) متراً (الجيبي، 1982).  
يمهد البحث إلى دراسة دلتا التيارية على تحرير الخامس من الصخور والتربة والملائمة ببعضهما في خروف حامضية ضعيفة قوية من الظروف الجلدية المختلفة عن تصاقط الأقسام الحامضية والحواليسن الحامضية الناتجة من إفرازات حدور ثباتات. كما يهدف البحث إلى دراسة لمنطقة التيار، لوجي لحوض كركي، باستخدام المنظر الهيبسومتري (Hypsometric curve) الذي يعتمد على بيان مناسب لإرتفاعات في الحوض.



شكل ١: نموذج طوبو-جيولوجي جوحن كريمي ومرتفع في طبقة سفلية، مثل تعرق  
أ. بحيرة نهر (Al-Daghastani 1977) ، س. نهر (Maala, 1989)

### المواد وطرق البحث

أخذت أربع نماذج سفلية من موقع معاذة من جوحن كريمي واربع نماذج فوقية من موقع  
محازرة للنسلاج الصغيرة على نهر نهر، تم وزن [١٥] غم من كل نموذج صغير و [٥] غم من كل نموذج  
كبير، تم الفصل بوزانتها مع منتصف حامض الاوكاليك المعدن، (٠.٠١) موذجي لمدة شهر، تم حساب  
تحرر عذسر البوتاسيوم والمانesium والصوديوم؛ ليونتسبيوم والمنفرين والمتمدد، يوجد [٣] (مام، ٥ غرام)  
وتم تقليل كل من البوتاسيوم والليونتسبيوم بالتمدد مع الفرسنيت (Ethylene Di-(EDTA) Vessante

amine-Tetra Acetic acid) هي حین تکرر كل من الصوديوم والبوتاسيوم بطریقة الایمید الشوائی (Barne Photometer). أما الحديد والمنقذ فقد قدر اثواباً باستخدام جیوار (Spectrometer) حسب (Page et al., 1982). كما شمل البحث رقم المنصري لنيبومترى لمحروض كرسى حسب طریقة (Stahliet, 1957) وذلك لمعرفة الشكل الپيرلوجي للخرص المنکور.

#### النتائج و المنشأة

تعرص التربة إلى عملية التجوية أكثر مما تتعرض لها الصخور، وهي حقيقة لاكتئابها النشاط الموسنفة في التجویل (1)، فقد بلغت كمية الكالسيوم المتعرص من التربة مللاً (100 ملغم.كم<sup>-1</sup>) مقارنة بالصخور المجاورة لها ولارتفاع (10.20 ملغم.كم<sup>-1</sup>). وينطبق هذه الناتجة على بقية العناصر في التربة الواقع لاربعه، ويوضح سبب ذلك في اختلاف المصطلح التجوييية شطبخ لصالحة بين التربة والصخور من جهة والتي هشاشة التربة أكبر من الصخور من جهة أخرى مما يوضح بالدون العناصر داخل جسم التربة وبشكل تزداد المساحة المصطفة للتخلص مما يتحكم بذلك على كمية تعرص العناصر (2) وبالتالي تزداد كثافة الصخور، كما باللاحظ عن التجویل (3) مسلاة تحرر الكالسيوم من التربة والصخور باستخدام حامض الأوكاليل، مما يختلف على غيرها من العناصر، ويمكن ترتيب تعرص هذه العناصر من التربة كالتالي :-



في حين كان ترتيب تعرصها من الصخور كالتالي :-



جدول : نتائج تطبيق نظرية وقيمة العناصر المتعرصة ومعامل الازدياد فيها في الصخور والترسب.

العنصر	النسبة المئوية				النسبة المئوية	النسبة المئوية	النسبة المئوية	النسبة المئوية				
	النسبة المئوية	النسبة المئوية	النسبة المئوية	النسبة المئوية								
Mn	0.32	1.02	2.10	12.0	0.14	2.1	7.40	100	2.40	3.01	10.27	1
Fe	0.32	2.03	5.80	12.0	0.22	232	1.80	10	7.50	450	11.81	2
K	0.42	1.91	3.90	1.5	0.14	502	1.45	90	3.10	350	10.90	3
Na	0.41	1.20	0.70	1.5	0.23	577	0.25	110	4.00	540	3.00	4
معدل				- 0.90*	0.50	0.51	0.38	0.55	2.95*	2.54	0.1	

مصدر: 1- 2- 3- 4-

هذا الثالث عنوان يلعب دوراً رئيسياً في تحول العناصر الكيميائية من التربة والصخور

(Sparks, 1997) وهو:-

- اتجاهات المادية للعناصر في أي وسط

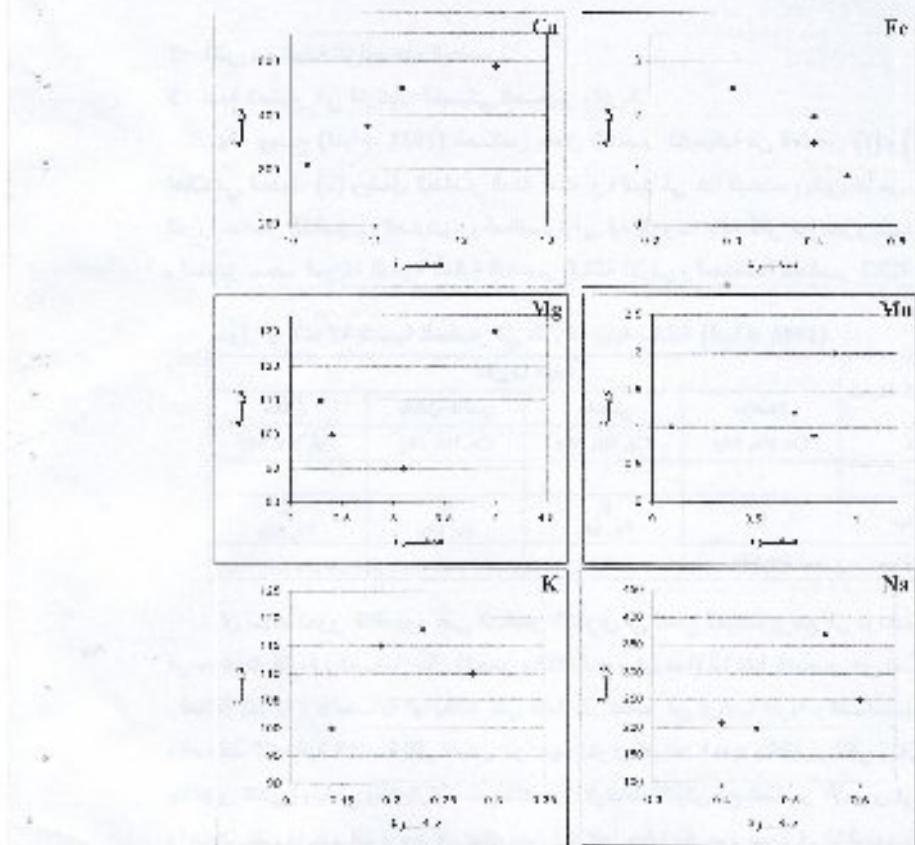
- ٣- التزور البشري لتوسيع هذه المعاشر.  
 ٤- نسبة المعاشر في التركيب الجيولوجي للماء الحر ومتربة.  
 وقد أوضح (تباعي، 1988) خصائص بعض المعاشر الجيولوجية من العاملين (١) و(٢) المذكورين  
 اعتدال في الجارتين (٢) ويشمل المعاشر المتناثرة شيئاً في هذا الجبل، ويتحقق ذلك من خلاله معاشرة  
 تحرر عناصر للأكسجين والصوديوم والمنتقىوم في ظل ظروف بيدلية للآخر من حجر الكوارتز والجليد  
 والمعنقاير بسبب الحركة المائية الجارية المعاشر المتناثلة الأولى والمعنقاير المعاشر الأخرى.

جذول 2: المركبة الشبيهة للعناصر في ظروف غير مختلطة (الكتابي، 1988)

النوع فلزية				
المرادفة الفنية	موكبدة	حاصن	ستدفن-طاكيدي	مثمن
عالي	Ca, Na, Mg	Ca, K, Na, Mg	Ca, Na, Mg	Ca, Na, Mg
متوسط	-	-	-	-
متناهى	K	< Fe, Mn	K, Fe, Mn	K, Fe, Mn
متناهى جداً	Fe, Mn	-	-	-

إن ميزة تحرر الكالسيوم على العنصر الآخر؛ هي جميع المؤنات يرجع إلى تراكمه بصفة عارضة في مردكك المزدوج؛ والمذكور مثل (البيجي و الكالسيوم و غيرها) لما يتركه العنصر فإن دعوة التحرر والعدالة في آية والخصوصية لها بعدد معنٍ ثالث تحرر في تركيب المركب والصادر من جهة ولذلك لترجمة الآية الخامسة لكل عنصر من جهة أخرى قواعد العدد بـ(الذين شئوا) ولذلك دللتني بكلاعبي شئوا وزياعي وسايرات على ذلك من الارتفاع اليوني مع العنصر الآخر في المركب. وأعتقد على ما أفهم فقد لوحظ أن هناك سزاً أو نوعاً خطيئاً لكن من عصري للكالسيوم والعدد إلا أنه سهل طردي تكافؤهم وتنكسي العدد (أمثال 2)، وهو العكس ذلك، احصائي موجود معلم وبقيمة مدعوي على مستوى 5%، وأكمل مذهب في المكافؤة وسلبي في العدد (أمثل 1)، في حين لم تحصل على سهل توافق تلك من عناصر الكالسيوم وتصونيم والترانزيت والمعنخن (أمثال 2)، وهو ما هي لحسنة التي عدم وجود علاقة في بين سهل مدعوي تباين ، مما يعود لامتناع بل هناك تباين طفيفة من الكالسيوم في المترابه مصدرها محتوى المعنخن من الكالسيوم.

الامر الذي يفتح لنا امكانية تجنب عوسيخ الى وحدة علاجه بن كمية للكربون المترعرر من الصخور وكمية الكلسيوم المترعرر من الكربون المترعرر ، وبشكل ملحوظ عليهذه العلاقة في المسكن (2)، كما يلاحظ فيه طبيعة العلاقة بين كثافة العناصر بذاته ونطاقه من هذه المعاينات.



شكل 12: بروض العلاقة لدوردة المعادن المترسبة من للتربة والمسطح.

له بالنسبة للحديد ذلك يتراء في مركبات المسطح بصورة حديدوز ( $\text{Fe}^{12+}$ ) وبنسبة منه يوجد في شكل عزوي (Amorphous) خارج التركيب العزوي وآخر داخل التركيب العزوي، في حين يوجد في بصورة حديديك ( $\text{Fe}^{13+}$ ) في مركبات العزوي، وبكسر ثالثي الماء المستخدم المستخدم في البحث على تحرير الحديديك (توجيه خارج التركيب العلوي في المسطح بعد تأكده على حديديك وجاه لحديدوز داخل التركيب العلوي دون تحرر لا في ظروف حامضية (pH) قوية تصل إلى 3.8)، وذلك لأن الوسيط العذبي يتحرر فيه الحديديك والحديدوز هما مختلفان (Norsdöm et al., 1998). فنرا زاد تحرير الحديديك في أي وسط قبل تحرير الحديدوز، أي أن العلاقة عكسية بين تحرير الحديديك (في التربة) والحديدوز (في المسطح)، لذلك كلما

المسار الذي ينافي تحرر التحديد بين التربية والصدور عكساً لشكل (2)، وذكى معامل الارتباط له صيغة سلباً، جدول (1) لما يكتبه ثانية الخادر فإن طبيعة الارتباط لا يُرضي، ويعينها في مركبات الصدور ولتجربة قسم لدى السير عدم ظهور مسار ينافي تحرره — من التربية والصدور (شكل 2) ومعامل ارتباط غير معادي، (جدول 1).

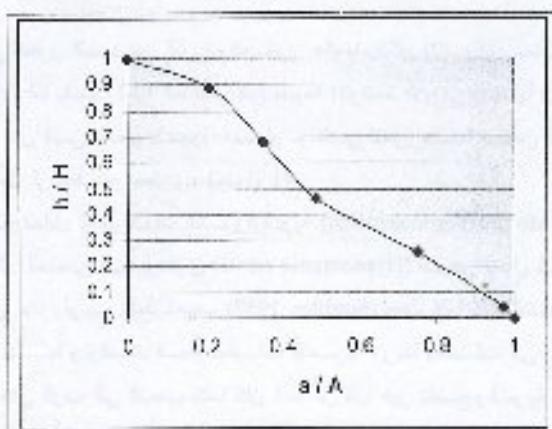
ومن نتائج تحليل المعلومات الميتوماترية (Metametric analysis) والمبنية في جدول (3)، ومن خلال المنهج البيسيوماتري (Hypometric curve) لجعوس وادي كرسى، (شكل 3)، وجد أنّ جوعس هيدرولوچي تخطّي بحسب (Stahler, 1957) حيث إنما كل المنهج مقرر لشكل كما كان لوحظ واضح، وتوكّلت فيه مركبات التجربة وربما وصلت إلى مرحلة تحرر، وإنما كان المنهج أقرب إلى التحدّث كما كان المرض فليّ غير واضح، وفيه تشكّلة، وتجربة لجعوس كرسى التي لا زالت تشكّل في مصف ذلك برجع إلى كون طبيعة سهل مارة جنوة طورها غير مهدّة وإن جعوس كرسى يقع على امتداد الشلال (الراكي) وهذا من الحالات الخطيرة، مما يعني أنّ جوعس هيدرولوچي يكتسب من معانٍ مبالغة جوهريّة في جوعس كرسى، وإنّ الوضع المنشط له يعتمد تماماً على التجربة الكيميائية بحسبه، غير مبتداً من خلال عملية التجربة وزيادة المساحة المستقطبة للвод المفترضة لـ التجربة الكيميائية وـ يجمّعها من ثالثيات على تغيير ثواب الخادر الكيميائية في التجربة مستقبلاً.

جدول (3): المخارقات البيسيوماترية لجعوس كرسى.

A (Km <sup>2</sup> )	H (m)	Contour line 120	I (n)	A (%)	bH	NA
				630	22	0.3
23	630	720	35	31.33	0.04	0.07
		830	121	11.91	0.25	0.15
		930	322	12.45	0.45	0.49
		1030	320	7.62	0.68	0.25
		1130	420	0.54	0.99	0.2
		1150	479	0.00		0.00

(1) مفرق انترالج من آلة روفيون (Rovion)، (2) مصلة جعوس هيدرولوچي، خط 25،

(3) مفرق انترالج من آلة روفيون، (4) مصلة جعوس هيدرولوچي، خط 25،



شكل ٥: المنهج الهربيومي لخوض كرسي.

#### الاستنتاج

١. وجد ان تحرر المكسر الكبديانية من سداج للتربة هو اكتر مما في الصخور.
٢. سلامة تحرر للكالسيوم على بقية المكسر في التربة و الصخور.
٣. يوجد سار، قرافي، راصح و معلم، ربطاً معنوي لمحسر للكالسيوم والاحزان المتحرر من للتربة ولصخور و عدم وجود ذلك في بقية المكسر المتحرر.
٤. وجد مؤلفه مثرياً ان خوض كرسي بعد خوضاً هيرويونيا شطا ينبع عليه على ان انتزاعه حسب شكل المنهج الهربيومي له.

#### المصادر العربية

تجيني، براهيم سعد ابراهيم، ١٩٨٢، دراسة تركيبية متقارنة متواصل هي ملائقي مختاراً من قطاعي الطبلق ليسطة و لستري في العزل، أطروحة ماجستير غير منفردة كلية العلوم، جامعة الموصل.

لدياغ، سلم محمد عبد الله، ١٩٨٨، مبدئي و حرق الاختلاف لجيوب كيميائي ترواسب الخام، الممرق، جامعة الموصل، دار الكتب طباعة ونشر في جامعة الموصل، من ٣٤١.

لهكارلي، سلم حسن، ١٩٩٣، تحليل الاجهاد لفتيح في ملائقي مختاراً من حزم حلول المفترسات في شمال العراق، أطروحة ماجستير غير منفردة، كلية الطوب، جامعة الموصل.

ثوش، سالم محمد، 1998، يجدها لإيجاد ولسطارجها دلائل على مسافة من الصخور ضمن نطاق تطبيق  
شمت العراقي، لفروعه دكوزه غير متكرر، كلية الفنون، جامعة بغداد.

#### المصادر الأجنبية

- Al-Daghistani, N.S., 1989. Remote sensing in geomorphologic mapping and mass movement study of the Sinjar anticline North western Iraq. ITC. J., 2, pp. 93-103.
- Al-Rawi, D., 1973. A contribution of the geology and structure of Jebel Sinjar, Berlin, Geol. Wiss. No. 1, pp. 1441-1447. Bagdad SOM Library (Unpub.).
- Al-Saidiki, A.M., 1968. Stratigraphy and microfacies of Sinjar formation. Unpub. M. Sc. Thesis, Univ. of Baghdad.
- Boltevi, C.M.G., 1958. Geological map Kurdistan series, scale 1:100000 sheet K4, Ramya, Unpub. Site Inv. Cr. Rep. No. 276, SOM Library, Baghdad.
- Masha, K.A., 1977. Geology of Sinjar area, Part I, No. 862, Bagdad SOM Library, Unpub.
- Nordstrom, K., and Ahlers, C.N., 1998. Geochemistry of acid saline waters, Rev. Geol., 7, pp. 1-28.
- Page, A.L., Miller, R.H., Keeney, D.R., 1982. Methods of soil analysis, part 2<sup>nd</sup> ed. American Society of Agronomy Crop Sci. soc. of Agronomy.
- Smets, D.L., 1992. Kinetics of soil chemical processes, Academic press, Inc.
- Strahler, A.N., 1957. Quantitative analysis of watershed geomorphology, Am. Geophys. Union. Trans., V. 28, pp. 913-920.
- Yousfi, Y., and Naoum, A.A., 1979. General Geology of Sinjar area, Bull. Coll. Sci., 11, Bagdad.