

Total elemental analysis of soils under different vegetation cover north of Iraq

التحليل العنصري الكامل لتراب غابات شمال العراق تحت أنواع مختلفة من الأشجار

قيس حسين عباس

هاشم حنين كريم^{**}

قسم التربة الموارد المائية - كلية الزراعة - جامعة واسط - كلية التربية - جامعة كربلاء

المستخلص

أجريت هذه الدراسة لمعرفة طبيعة انعكاس التجوية الباليولوجية على التحليل العنصري الكامل للترابة تحت تأثير أجناس مختلفة من أشجار الغابات في شمالي العراق. اختيرت عشرة مواقع لتراب أشجار غابات مختلفة (البلوط ، الحبة الخضراء ، الصنوبر ، اللوز ، العرموط البري) مع موقع ترب مقارنة غير مستعملة زراعياً تم حساب أربع نسب جزيئية للعناصر الداخلة

في الشباك البلوري للمعادن في ترب الدراسة وهي $\frac{CaO + MgO + K_2O}{Al_2O_3 + Fe_2O_3 + SiO_2}$ ، $\frac{SiO_2}{Al_2O_3 + Fe_2O_3}$ ، $\frac{CaO}{MgO}$ ، $\frac{SiO_2}{Al_2O_3}$

بينت النتائج أن قيم النسب الجزيئية المحسوبة من بيانات التحليل العنصري الكامل كانت تتباين ضمن آفاق البيدون الواحد مابين بيدونات الدراسة جميعها ، لاسيما في بيدونات ترب الغابات ، وأن هذا الاتجاه كان متبايناً هو الآخر بأختلاف نوع أشجار الغابات من جهة ، وكذلك الأختلاف بين البيدونات الواقعة تحت أشجار الغابات وبيدونات ترب المقارنة من جهة أخرى. أن

النسبة الجزيئية $\frac{CaO}{MgO}$ تراوحت بين (8.31-1.85) إذ كانت القيمة الدنيا في الأفق الأول لبيدون المقارنة في سرنسك

، أما القيمة العليا فقد كانت ضمن الأفق الأول لبيدون غابة الحبة الخضراء. أما النسبة الجزيئية $\frac{SiO_2}{Al_2O_3}$ فقد كانت تترواح

بين (8.64-1.98) وكانت أدنى القيم واقعة في البيدون الأول لغابة اللوز وأعلاها في البيدون الثاني لغابة الصنوبر ، وتتجدر الأشارة هنا إلى أن هذه النسبة الجزيئية لم تتخذ منحى ثابت في التوزيع مابين آفاق البيدون الواحد ، لكن لوحظ وبشكل عام انخفاض قيم تلك النسب ضمن الأفاق السطحية مقارنة بالأفاق تحت السطحية لتراب الدراسة.

تراوحت قيم النسبة الجزيئية $\frac{SiO_2}{Al_2O_3 + Fe_2O_3}$ بين (5.33-1.29) حيث وقعت القيمة الأقل في البيدون الأول لغابة اللوز

ووقدت القيمة الأعلى في الأفق الثاني لبيدون المقارنة في سرنسك وهذا يشبه ما حصلنا عليه في النسبة الجزيئية $\frac{SiO_2}{Al_2O_3}$.

يلاحظ أن هذه النسبة الجزيئية امتازت بكونها تزداد مع العمق ، وقد يعود السبب في ذلك إلى أن الأفاق تحت السطحية تمتاز بكونها غنية بالمعادن السليكتاتية والكورتنز على عكس الأفاق السطحية ذات المحتوى الأعلى من المواد العضوية. بينت نتائج

أن النسبة الجزيئية $\frac{CaO + MgO + K_2O}{Al_2O_3 + Fe_2O_3 + SiO_2}$ تراوحت قيمتها بين

(0.64-0.07) حيث كانت أقل القيم في الأفق الأول لبيدون غابة العرموط البري في ميركة سور وأعلاها في الأفق الأخير

لبيدون العرموط البري في سرنسك . لوحظ أن قيمة النسبة $\frac{CaO + MgO + K_2O}{Al_2O_3 + Fe_2O_3 + SiO_2}$ كانت تنخفض ضمن الأفاق السطحية

أو التالية لها ، حيث تعد تلك الأفاق مناطق للنشاط الكيميائي والميكروبي.

Abstract

This study was conducted to investigate the effect of forest tree types on total elemental analysis on some selected forest soils located in northern Iraq. Ten forest soil sites were chosen(oak , green grain , pine , almond and wild pears). Some of physical and chemical properties were determined , total elemental analysis was determinate which used to calculate

four molecular ratios of elements in mineral lattice include which showed variation within $\frac{CaO}{MgO}$, $\frac{SiO_2}{Al_2O_3}$, $\frac{SiO_2}{Al_2O_3 + Fe_2O_3}$, $\frac{CaO + MgO + K_2O}{Al_2O_3 + Fe_2O_3 + SiO_2}$ (

horizons of some pedons especially in the forest soils also this trend vary in the different forest tree types inside and between forest soils and control soils in other side . The molecular ratio $\frac{CaO}{MgO}$ ranged from (1.85-8.31) , the lowest value in the first horizon for control pedon in

sarsank , while the highest value in the first horizon of green grain forest . For ratio $\frac{SiO_2}{Al_2O_3}$ ranged from 1.98-8.61 the lowest value was found in the first horizon of almond pedon and the highest value registered in the second horizon for pine forest . In general,the lowest values of these ratios were found within surface horizons as compared with subsurface horizons for studied soils . The ratio $\frac{SiO_2}{Al_2O_3 + Fe_2O_3}$ ranged between (1.29-5.33) and the lowest value was noticed in

the first horizon of almond forest while the highest value was found in the second horizon for sarsank forest also this ratio distinguished by increasing with depth . The result of $\frac{CaO + MgO + K_2O}{Al_2O_3 + Fe_2O_3 + SiO_2}$ ranged from (0.07-0.64) the lowest value was in the first horizon of wild pears forest in mergasur and the highest value was registered in the last horizon of wild pears forest and this ratio decreased within surface horizon or followed which consider the major zone of microbial activity.

المقدمة

بعد الغطاء النباتي من العوامل الأساسية الفاعلة في عمليات التجوية ، وخاصة الغابات من خلال الأجناس المختلفة للغابات .
اذ بين(1) و (2) أن الاختلافات بين الأنواع النباتية يمكن أن تنشأ من عدم التجانس في توزيع الجذور في التربة ، وخاصة في أشجار الغابات الناضجة ، حيث توزع الأشجار بشكل واسع مع الساقط المطرية ، إضافة إلى أن الأوراق الساقطة تتوزع هي الأخرى بشكل غير منتظم ، يضاف إلى ذلك ظروف رطوبة التربة والتي تختلف بشكل واسع ، فضلاً عن إن طبيعة التراكم للمخلفات النباتية والتي تكون مصدراً للمادة العضوية وجاهزة للتحلل المايكروبي والتي تكون موزعة بشكل غير متجانس على سطح التربة ، كذلك فإن تلك المخلفات العضوية تزيد المكونات الحامضية المعدنية والعضوية في تلك الترب بعد تقسيمها من قبل الأحياء الدقيقة .

بين(3) و (4) أن سرعة التجوية للمعادن تتأثر بفعالية جذور النباتات ، فتزداد سرعة التجوية في منطقة الجذور بشكل مباشر من جهة ، وبفعالية مجتمع احياء التربة النامية في هذه المنطقة من جهة أخرى . ويتحدد تأثير النباتات في هذه العملية بشكل مخلفاتها التي تعود للتربيه كمواد عضوية.أن طبيعة نواتج التجوية والتي تظهر من خلال بعض الصفات الكيميائية والمعدنية ومنها التحليل العنصري الكامل تتحدد بنوع التجوية السائدة سواء كانت كيميائية أو فيزيائية أو بايولوجية. أشار (5) الى ان الناتج الرئيسي من تحلل البقايا النباتية يتضمن كل من غاز ثاني اوكسيد الكاربون (CO_2) والأحماس العضوية والروابط (ligands) ، وأن تلك المكونات جميعها تؤثر ايجابياً (+) في جهد التجوية والسلوك الكيميائي لعامل التجوية المختلفة، وذلك من خلال تأثيرها في بيئة التربة، وتعد درجة تفاعل التربة (pH) المتغير الأساسي في السيطرة على العديد من مراحل التجوية البيولوجية، اذ يؤثر في معدل احلال المعادن السليكاتية وتحت كل من الظروف القاعدية والحامضية . كما نجده يتحدد بالعديد من العمليات البيولوجية والتي من اهمها ما تنتجه وبشكل مباشر من قبل النباتات كغاز (CO_2) والأحماس العضوية ، اذ أن تأثير تلك النواتج يعد متداخلاً من الناحية العملية ، وأن عزل تأثير أي منها عن بعضها يعد صعباً من الناحية العملية والتجريبية . لذا تهدف الدراسة الحالية إلى معرفة طبيعة انعكاس التجوية البيولوجية على التحليل العنصري الكامل تحت تأثير أجناس مختلفة من أشجار الغابات المنتشرة في بعض مناطق شمالي العراق كأحد السبل المستخدمة في دراسة تأثير التجوية البيولوجية في التكوين الكيميائي والعنصري للتربيه.

المواد وطرائق العمل

اختيرت عشرة مواقع لترب أشجار الغابات تقع في الجزء الشمالي من العراق وأن الموقع جميعها تمتلك طبوغرافية متساوية وتقع ضمن خط مطري واحد (1200 ملم/سنويًا) ، وأن تربتها مكونة من مادة أصل واحدة أو متشابهة(6) مراجعين بذلك أن تزيد أعمار أشجار الغابات النامية عليها على الخمسين عاماً وأن لا تكون اصطناعية ، لكنها تختلف في نوع الأشجار النامية . فضلاً عن ذلك تم اختيار ترب مقارنة تقع عند نفس الموقع أعلى وتمتاز بالخصائص نفسها لكنها غير مستقلة زراعياً.

تم اختيار بيدوني تربة في قضاء بنجوبين / محافظة السليمانية ، يقع الأول في غابة لأشجار البلوط في حين يعد الثاني بيدون لترية مقارنة غير مستقلة زراعياً . وثلاث بيدونات في ناحية ميركة سور/محافظة اربيل ، يمثل الأول غابة بلوط ، والثاني غالبة الحضراء ، والثالث بيدون لترية مقارنة. ثم اختيار بيدون آخر في ناحية زاويته/محافظة دهوك يمثل غالبة صنوبر. كذلك اختيرت أربعة بيدونات أخرى في ناحية سرسكنك /محافظة دهوك يقع الأول في غالبة لأشجار البلوط والثاني في غالبة لأشجار اللوز والثالث في غالبة لأشجار العرموط البري والرابع يمثل تربة مقارنة غير مستقلة زراعياً.

حررت البيدونات المختارة في تلك المناطق مع مراعات إن تكون هذه البيدونات ممثلة للمنطقة بصورة حيدة ، جمعت البيانات المختلفة الخاصة بمناطق الدراسة ومنها البيانات المناخية والجيولوجية وطبوغرافية المنطقة والغطاء النباتي ، كما وصف كل بيدون وصفاً حقيقةً دقيقاً اعتماداً على الأساس الواردة في دليل مسح التربة (7) وجمعت عينات التربة لكل بيدون بعد تقسيمه إلى آفاق اعتماداً على بعض الصفات المورفولوجية التي وصفت حقيقةً. جرى استحصل نماذج التربة من كل آفاق للبيدونات قيد الدراسة ، ثم جفت هوائياً وفككت مدراتها باستخدام مطرقة خشبية بغية المحافظة على مورفولوجية المعادن فيها ، ثم نخلت بمنخل قطر فتحاته (2) ملم وحددت بعضاً من خواصها الكيميائية والفيزيائية الجدول (1) ، حيث قدر التوزيع الحجمي لمفصولات التربة باستخدام طريقة الماصة الدولية (8). قدرت الأيصالية الكهربائية ، درجة التفاعل ، والأيونات الموجبة والسلبية الذائبة في مستخلص التربة (1:1) تبعاً للطرق الواردة في (9). قدرت المادة العضوية وفقاً للطريقة الواردة في (9) ، وقدرت الكاربونات الكلية بطريقة حامض البيركلوريك المقترحة من قبل (10) والواردة في (9). كما قدرت كarbonات الكالسيوم النشطة على وفق طريقة (10). أما السعة التبادلية الكاتيونية فقد تم تقديرها بطريقة (11) المستخدمة في الترب الكلسية . أما التحليل العنصري الكامل Total elemental analysis (wet digestion) فقد تم تقديره من خلال اخذ (1) غم تربة وصهر بالطريقة الرطبة (wet digestion) باستخدام حامض البيركلوريك (HClO₄ 60%) وحامض النتريك المركز كما هو موصوف في (12) . قدرت العناصر الكلية على وفق الطرق الواردة في (12) و(13) ، ثم حولت كمية كل عنصر إلى هيئة أوكسيد وحسبت بوحدة (غم. كغم⁻¹) تربة .

(1) التوزيع الحجمي لمفصولات التربة لآفاق بيونات الدراسة.

صنف النسجة	مفصولات التربة (غم.كم⁻¹)			العمق (سم)	الأفق	الغطاء النباتي	الموقع	سلسلة التربة	رقم البيدون
	الطين	الغرين	الرمل						
C	559.30	356.25	84.45	0-15	A	حبة الخضراء	ميركة سور	453CC W	1
SiC	548.80	411.85	139.35	15-35	E				
C	645.30	324.90	29.80	35-70	B _t				
SiC	460.30	586.95	32.16	70-100	C				
SiC	401.30	473.90	124.80	0-15	A ₁				
CL	302.70	372.75	324.55	15-30	E				
C	441.00	358.15	200.85	30-60	B _t				
SiL	226.40	385.25	388.35	60-80	C _K				
CL	387.68	393.07	218.95	0-20	A				
L	265.10	322.80	412.10	20-50	C _{K1}				
SL	103.30	303.15	593.55	50-90	C _{K2}	العروموط البردي	ميركة سور	452CCE 453CC	2
L	164.30	347.35	488.35	90+	C _{K3}				
L	137.40	429.47	433.10	0-10	A				
LS	45.30	375.78	578.92	10-35	B ₁				
LS	144.20	174.84	680.96	35-65	B ₂				
LS	125.50	323.59	550.91	65-110	B ₃				
SiL	74.00	543.36	382.64	110+	C				
C	480.40	362.50	157.10	0-10	A				
C	585.80	237.40	176.80	10-35	B	العروموط البردي	ميركة سور	412CCWS 433CC W	3
L	206.50	483.50	310.00	35-90	C _{K1}				
L	137.40	429.47	433.10	90-110	C _{K2}				
SiCL	45.30	375.78	578.92	110+	C _{K3}				
CL	334.00	334.09	331.10	0-25	A				
SiCL	322.50	510.35	167.15	25-48	B _K				
SiL	230.10	608.25	161.65	48-78	C _{K1}				
C	150.50	351.95	497.55	78+	C _{K2}				
CL	360.60	380.70	348.70	0-30	A	البلوط	ميركة سور	452CCW 442CC W	5
C	602.10	251.55	146.35	30-70	B				
C	465.00	204.45	330.55	70+	C ₁				
SiL	227.10	506.80	266.10	0-25	A				
SiL	278.60	540.65	180.75	25-50	B				
L	165.50	461.40	373.10	50-100	C ₁				
SiL	174.50	513.50	312.00	100+	C ₂				
C	527.00	364.45	108.55	0-15	A				
C	633.55	263.09	103.35	15-35	B _{t1}	مقارنة	ميركة سور	443C CE	10
C	547.55	321.85	130.65	35-70	B ₂				
C	706.60	224.70	68.70	70+	B ₃				
CL	317.30	396.20	286.50	0-25	A				
C	400.60	265.60	333.90	25-75	B _t				
CL	385.40	295.75	318.85	75+	C				

مجلة جامعة كريلاء العلمية – المجلد العاشر - العدد الأول / علمي / 2012

جدول(2) بعض الصفات الكيميائية لآفاق بيدونات الدراسة

رقم البيدون	سلسلة التربة	الموقع	الغطاء النباتي	الافق	العمق (سم)	pH	Ec (ds.m ⁻¹)	كاربونات الكالسيوم (غم.كغم ⁻¹)	النقطة الكلية
1	453CC W	ميركة سور	حبة الخضراء	A	0-15	7.89	0.16	36.62	110.97
			الصنوبر	E	15-35	7.88	0.15	32.18	97.53
2	452CCE	زاوته	الصنوبر	B _t	35-70	7.91	0.18	45.88	139.03
			البلوط	C	70-100	7.82	0.70	126.06	382.01
3	433CC W	ميركة سور	البلوط	A ₁	0-15	7.92	0.18	84.91	257.30
			العرموط البري	E	15-30	8.05	0.64	170.50	516.68
4	412CCWS	بنجوبين	البلوط	B _t	30-60	8.03	0.27	253.36	767.75
			العرموط البري	C _K	60-80	8.07	0.16	271.85	823.78
5	452CCW	سرسنك	البلوط	A	0-10	6.62	0.30	19.31	58.52
			العرموط البري	B ₁	10-35	6.98	0.57	50.12	151.89
6	442CC W	سرسنك	البلوط	B _K	25-48	8.02	0.12	69.16	209.58
			البلوط	C _{K1}	10 -35	8.16	0.24	92.11	279.13
7	453CC CW	لوز	سرسنك	C _{K2}	90-110	7.98	0.12	31.12	94.29
			سرسنك	C _{K3}	110+	8.04	0.18	219.33	664.62
8	232CC W	مقارنة	سرسنك	A	0-25	7.74	0.11	83.90	254.23
			سرسنك	B _K	25-48	8.05	0.35	103.07	312.33
9	452CC W	بنجوبين	سرسنك	C ₁	50-100	7.96	0.11	120.52	365.20
			سرسنك	C ₂	100+	8.00	0.13	108.53	328.89
10	443CCE	ميركة سور	ميركة سور	A	0-25	8.17	0.28	80.44	243.77
			ميركة سور	B _t	25-75	8.18	0.18	78.06	236.55

النتائج والمناقشة

أجري التحليل العنصري الكامل لمعظم العناصر الداخلة في الشباك البلورية للمعادن ، وذلك من خلال تحديد كميّتها في بيوتونات ترب الدراسة جدول (3) ، بهدف استخدام النسب الكثيرة لتلك العناصر في حساب عدد من النسب الجزيئية لأهم العناصر الداخلة في الشباك البلورية للمكونات المعدنية. وذلك من منطلق دراسة شدة عمليات التجوية الحاصلة لمعادن ترب الدراسة ، حيث يمكن قياس ذلك بحساب النسب الجزيئية للعناصر المختلفة ، فهناك العناصر سهلة التحرر والخروج من الشباك البلورية بالنسبة لعناصر أخرى قليلة التحرر، وذلك تحت تأثير فعالية كل من التجوية الكيميائية أو الباليولوجية (14) . وقد بينت الدراسات أن تحرر العناصر من الشباك البلورية تأخذ تسلسلاً معيناً تحت تأثير التجوية والغسل ، وهذا التسلسلاً يشير إلى أن الكتنيونات القلوية (Ca^{+2}) ،

Mg^{+2} ، K^+ ، Al^{+3} (Fe $^{+3}$) وأقل العناصر تحرراً (Si $^{+4}$) بينما يكون السليكون (15). كما أن هذا التفاوت بين تلك النسب قد يرجع أيضاً إلى حركة مكونات التربة الغروية (الطين والكاربونات والأحماس العضوية) وهجرتها من خلال جسم التربة بفعل تأثير عامل الغسل (4) و(16) . فضلاً عن ذلك فإن عامل الزمن قد يؤثر كثيراً في هذا التباين ، فالرغم من تجانس مواد الأصل للترب قيد الدراسة إلا أنها قد تكون نشأت في أزمان جيولوجية تميزت كل منها بعوامل بيئية تغيرت فيها بيئة تكوين الترب soil forming environment بصورة معنوية ، الأمر الذي أدى إلى الاختلاف في العمليات البيوجينية المسؤولة عن تكوين الترب وتطورها (17 و 18 و 19) .

مجلة جامعة كربلاء العلمية – المجلد العاشر - العدد الأول / علمي / 2012

جدول (3) التحليل العنصري الكامل لآفاق بيونات ترب الدراسة

K ₂ O	Na ₂ O	CaO	MgO	Fe ₂ O ₃	Al ₂ O ₃	SiO ₂	العمق	الأفق	الغطاء النباتي	البيدون
13.5	31.6	224.3	73.0	115.4	101.0	572.1	0-10	A _p	غابة بلوط	السليمانية بنجوير
13.0	37.4	205.3	64.4	82.3	95.2	513.2	10-35	B _E		
5.4	12.3	163.0	64.0	79.0	104.0	543.2	35-65	B ₂		
14.4	50.7	217.0	73.2	84.5	86.7	450.3	65-110	B ₃		
16.5	50.8	222.0	71.1	42.3	65.5	412.1	-110	C		
15.0	34.5	125.3	24.3	102.0	140.7	432.1	0-15	Ap	بيدون مقارنة	السليمانية بنجوير
16.3	30.0	94.6	35.6	51.1	134.7	400.2	15-35	Bt ₁		
15.2	33.2	114.2	23.4	59.8	145.2	423.1	35-70	B ₂		
14.2	30.4	130.9	36.8	44.4	114.2	380.0	-70	B ₃		
16.0	15.5	172.0	31.0	71.6	66.1	387.3	0-25	Ap		
5.9	9.6	254.2	42.1	60.1	89.9	353.3	25-75	Bt ₂	أربيل ميركة سور	أربيل ميركة سور
5.9	13.0	278.1	54.1	52.1	83.4	407.8	-75	B ₃		
12.6	26.0	185.5	22.3	192.3	164.3	572.0	0-30	A		
15.1	25.3	94.2	42.5	83.5	105.4	602.2	30-70	E		
16.0	29.9	226.5	35.7	76.0	85.3	612.3	70-100	Bt		
19.0	38.5	152.2	47.0	68.5	81.5	521.0	-100	C	غابة حبة الخضراء	أربيل ميركة سور
6.0	12.3	39.0	15.0	63.0	142.1	649.2	0-20	A		
5.8	7.8	62.2	17.0	54.0	85.7	615.0	20-50	C _{k1}		
5.9	13.3	51.9	13.0	50.0	74.8	553.9	50-90	C _{k2}		
6.0	18.9	90.0	24.0	54.0	71.1	582.2	-90	C _{k3}		
7.5	19.0	171.3	62.1	111.2	76.1	415.6	0-15	A ₁	غابة صنوبر	دهوك زاويته
7.1	18.8	177.6	51.3	67.1	60.5	523.0	15-35	E		
6.0	14.9	190.8	53.3	61.8	124.3	492.0	35-65	B _t		
5.8	9.1	225.3	59.0	50.2	73.7	435.4	-65	C _k		
10.4	26.5	154.1	83.0	46.0	92.2	600.1	0-25	A		
11.6	26.7	192.1	79.0	43.3	80.7	662.0	25-50	B	غابة بلوط	دهوك سرسك
10.5	23.7	203.2	77.2	39.9	97.7	613.0	50-100	C ₁		
14.0	28.6	224.8	79.3	32.1	96.7	607.2	-100	C ₂		
9.4	22.2	74.0	22.4	59.0	85.2	338.1	0-25	A		
10.2	24.2	81.0	22.0	31.9	102.6	377.9	25-48	C _{k1}		
9.4	21.9	92.7	21.0	30.2	63.8	325.3	48-78	C _{k2}	غابة لوز	دهوك سرسك
9.5	26.8	91.4	21.5	40.7	91.4	309.6	-78	C _{k3}		
8.4	19.6	234.7	71.5	78.8	146.0	290.5	0-35	A		
12.4	24.4	226.6	73.5	77.1	126.8	343.1	35-65	B ₁		
10.4	28.1	194.4	72.8	64.0	118.9	331.3	-65	B ₂		
12.7	33.9	243.2	92.5	65.5	146.7	558.0	0-10	A	غابة عرموط بري	دهوك
10.9	28.3	251.8	91.4	71.1	78.4	568.6	10-35	B		
5.8	17.9	204.3	72.5	72.5	67.3	398.0	35-90	C _{k1}		
7.8	21.6	224.5	69.9	70.0	72.3	392.2	90-105	C _{k2}		
6.6	15.9	235.0	92.5	65.0	68.3	385.5	-105	C _{k3}		

مجلة جامعة كريلاء العلمية – المجلد العاشر - العدد الأول / علمي / 2012

تم حساب أربع نسب جزئية للعناصر الداخلة في الشباك البلورية للمعادن في ترب الدراسة وهي $\frac{CaO + MgO + K_2O}{Al_2O_3 + Fe_2O_3 + SiO_2}$ ، $\frac{SiO_2}{Al_2O_3 + Fe_2O_3}$ ، $\frac{SiO_2}{Al_2O_3}$ ، $\frac{CaO}{MgO}$) يبين الجدول (4) أن قيم النسب الجزئية المحسوبة من بيانات التحليل العنصري الكامل كانت تتباين ضمن آفاق البيدون الواحد مابين بيدونات الدراسة جميعها ، وخصوصاً في بيدونات ترب الغابات ، وأن هذا الاتجاه كان متباين هو الآخر بأختلاف نوع أشجار الغابات من جهة ، وكذلك الاختلاف بين البيدونات الواقعة تحت أشجار الغابات وبيدونات ترب المقارنة من جهة أخرى.إذ يرجع سبب هذا التباين إلى الاختلاف في نوع أشجار الغابات النامية في تلك الترب ساعد على إحداث نوع من التغير في محتوى مكونات التربة في بيدونات الدراسة.

يوضح الجدول (4) أن النسبة الجزئية $(\frac{CaO}{MgO})$ تراوحت بين (8.31 - 1.85) إذ كانت القيمة الدنيا في الأفق الأول لبيدون

المقارنة في سرسك ، أما القيمة العليا فقد كانت ضمن الأفق الأول لبيدون غابة الحبة الخضراء . وبصورة عامة كانت هذه النسبة الجزئية تزيد مع العمق في كل البيدونات مع شذوذ بسيط في بعض الآفاق عن هذا الاتجاه . وأن زيادة هذه القيمة عن الواحد في كل الآفاق يعتبر دليلاً على سيادة الكالسيوم على المغنيسيوم داخل الشباك البلورية للمعادن أو ربما يعود إلى سيادة معادن كاربونات الكالسيوم على معادن كاربونات المغنيسيوم في ترب الدراسة أما النسبة الجزئية $(\frac{SiO_2}{Al_2O_3})$ فقد كانت تتراوح بين (8.64- 1.98) وكانت أدنى القيم واقعة في البيدون الأول لغابة اللوز وأعلاها في البيدون الثاني لغابة الصنوبر، وتتجدر الإشارة هنا إلى أن هذه النسبة الجزئية لم تتخذ منحى ثابت في التوزيع مابين آفاق البيدون الواحد ، لكن لوحظ وبشكل عام انخفاض قيم تلك النسب ضمن الآفاق السطحية مقارنة بالآفاق تحت السطحية لترب الدراسة.

جدول (4) بعض النسب الجزيئية لبيدونات ترب الدراسة

$\frac{CaO + MgO + K_2O}{Al_2O_3 + Fe_2O_3 + SiO_2}$	$\frac{SiO_2}{Al_2O_3 + Fe_2O_3}$	$\frac{SiO_2}{Al_2O_3}$	$\frac{CaO}{MgO}$	العمق (سم)	الغطاء النباتي	البيدون
0.268	2.043	3.066	3.945	A _p	غابة بلوط	السليمانية بنجويرين
0.272	2.104	3.042	2.513	B _E		
0.260	1.804	2.813	4.018	B ₂		
0.365	1.948	3.221	3.417	B ₃		
0.460	3.277	5.106	3.289	C		
0.453	3.585	5.319	3.590	Ap		
0.321	2.707	4.646	2.833	Bt ₁		
0.528	2.882	5.219	3.275	B ₂		
0.595	3.823	6.292	3.122	B ₃		
0.479	2.281	4.060	3.148	Ap		
0.500	1.812	3.113	3.082	Bt ₂	بيدون مقارنة	اربيل ميركة سور
0.504	2.073	3.684	2.921	B ₃		
0.259	2.560	3.589	5.628	A		
0.256	2.947	4.005	2.452	E		
0.321	3.431	6.006	4.104	Bt		
0.325	3.473	6.393	3.238	C		
0.124	3.593	5.613	2.760	A		
0.168	4.331	7.060	3.415	C _{k1}		
0.154	4.759	7.940	3.561	C _{k2}		
0.170	4.654	8.188	3.750	C _{k3}		
0.436	3.031	5.461	2.758	A ₁	غابة عرموط	اربيل ميركة سور
0.371	4.608	8.645	3.462	E		
0.375	2.416	4.129	3.580	B _t		
0.500	3.009	5.908	3.819	C _k		
0.394	3.539	5.476	1.974	A		
0.423	4.667	7.242	2.639	B		
0.449	3.310	5.279	2.875	C ₁		
0.486	2.931	5.024	3.100	C ₂		
0.343	3.481	5.729	2.308	A		
0.317	3.001	5.145	2.435	C _{k1}	غابة بلوط	دهوك سرستاك
0.384	3.606	7.450	2.667	C _{k2}		
0.380	3.036	5.028	2.624	C _{k3}		
0.583	1.708	2.332	3.283	A		
0.531	2.009	3.100	3.083	B ₁		
0.492	2.085	3.207	2.670	B ₂		
0.551	2.613	3.918	2.305	A		
0.549	2.989	5.467	2.317	B		
0.538	3.126	5.149	2.818	C _{k1}		
0.593	3.344	5.425	3.212	C _{k2}		
0.670	3.402	5.644	2.541	C _{k3}		

ترواحت قيم النسبة الجزيئية ($\frac{SiO_2}{Al_2O_3 + Fe_2O_3}$) بين (5.33-1.29) حيث وقعت القيمة الأقل في البيدون الأول لغابة اللوز

ووَقَعَتِ القيمة الأعلى في الأفق الثاني لبِيَدُون المقارنة في سرستاك وهذا يشابه ما حصلنا عليه في النسبة الجزيئية $\frac{SiO_2}{Al_2O_3}$. يلاحظ

أن هذه النسبة الجزيئية امتازت بكونها تزداد مع العمق ، وقد يعود السبب في ذلك إلى أن الأفاق تحت السطحية تمتاز بكونها غنية بالمعادن السليكاتية والكوارتز على، عكس الأفاق السطحية ذات المحتوى الأعلى، من المواد العضوية.

أن النسبة تعد أقرب النسب تمثيلاً لواقع الدراسة الحالية ، والمتمثلة بتجوية المعادن وهي المصدر

الأساسي للتحليل العنصري الكامل ، إذ مثلت جميع العناصر التي تتوارد بها ضمن الشباك البلورية للمعادن الواقعة على سلسلة تجوية المعادن السليكاتية وتحولها إلى معادن 2:1 المتتمدة ، مع علمنا أن تلك العناصر قد تكون لها مصادر أخرى خارج تلك السلسلة ، ومنها على سبيل المثال عنصري الكالسيوم والمغنيسيوم (كمعدن الكالسait والدولومait) أو يمكن أن يكون للبوتاسيوم مصادر أخرى غير معدن الماياكا (كالفلدسبار البوتاسي $KAlSi_3O_8$) ، لكن يبقى المصعد معدن البايوتait Biotite فضلاً عن أن مقاومة معدن الفلدسبارات لظروف التجوية تكون أعلى (Tecto silicates) مقارنة مع معدن البايوتait ذات المقاومة الأولى (Phyllo silicates) لذا يمكن اعتبار معدن البايوتait أكثر وأهم المعادن أمداداً للبوتاسيوم مقارنة بالفلدسبارات . وعلى أي حال فإن خروج تلك العناصر من الشباك البلورية للمعادن المختلفة يعد بطبيعة الحال هو تجوية ، اي أن دليل التجوية المحسوب من تلك النسب يشير إلى قيمة مطلاقة تتفاوت في شدتتها تبعاً لعدة عوامل ومنها النشاط البايولوجي في ترب الدراسة.

بيان نتائج الجدول (4) أن النسبة الجزيئية $\frac{CaO + MgO + K_2O}{Al_2O_3 + Fe_2O_3 + SiO_2}$ تراوحت قيمتها بين (0.64-0.07) حيث كانت اقل

القيم في الأفق الأول لبيدون غابة العرموط البري في ميركة سور وأعلاها في الأفق الأخير لبيدون العرموط البري في سرسناك .

لوحظ من خلال نتائج الجدول (4) أن قيمة النسبة $\frac{CaO + MgO + K_2O}{Al_2O_3 + Fe_2O_3 + SiO_2}$ كانت تتحفظ ضمن الأفاق السطحية أو التالية لها

المصادر

- 1-Strobel, B.W.2001.Influence of vegetation on low-molecular-weight carboxylic acids in soil solution areview.Geoderma.99:169-198

2-Augusto,L.,Bonnaud,P. and J.Ranger, 1998.Impact of tree species on forest soil acidification. Forest Ecology and Management. 105: 67-78.

3-Jones,D.L.1998.Organic acids in the rhizosphere – acritical review . Plant and soil . 205:25-44.

4-April,R.,Keller,D.1990.Mineralogy of the rhizosphere in forest soils of the eastern unitedstates.Biogeochemistry.9:1-18.

5-Drever,J.I.1994.The effect of land plants on weathering rates of silicate minerals . Geochim Cosmochim.Acta.58:2325-2332.

6-Buringh,P.1960b.Soils and soil conditions in Iraq. Iraqi ministry of agricultural, Baghdad,Iraq.

7-Soil Survey Staff ,2006.Keys to soil Taxonomy tenth edition united states department of agriculture natural resources conservation service.SW.Washington DC.

8-Pansu, M. and J.Gautheyrou. 2006. Handbook of soil analysis. Mineralogical, Organic and Inorganic Methods. Text book, Library of Congress, Springer Berlin Heidelberg New York.

9-Page, A.L. , R.H. Miller, and D.R. Kenney. 1982. Methods of Soil Analysis Part (2). 2nd ed. Agronomy 9 Am. Soc. Agron. Madison, Wisconsin.

- 10-Kozhekov , O.K. and N.A.Yakovleva. 1977.Determination of carbonate and carbonate minerals in soil . Soviet Soil Sci. 9:620-622.
- 11-Papanicolaou, E.P.1976.Determination of cation exchange capacity of calcareous soils and their percent base saturation. Soil Sci. 121:65-71.
- 12-Hesse, P. R. (1972). A text book of soil chemical analysis. Chemical publishing Co. Inc., New York. USA.
- 13-Piper, C. S. 1971. Total insoluble carbonates. P : 52 – 54. In : Hesse , P. R. (ed.). A text book of soil chemical analysis. Great Britain. Plant Soil 212, 115–121.
- 14-Shanwal, A. V. and S. S. Dahiya. 2006. Potassium Dynamics and Mineralogy. Encyclopedia of Soil Science. Second Edition, Editor Rattan Lal.
- 15-Hees, P.A.W. van, A.Rosling , U.S.Lundström and R.D.Finaly .2006 The biochemical impact of ectomycorrhizal conifers on major soil elements (Al, Fe, K, Si) Geoderma 136: 364-377.
- 16-Brewer, **R.** (1964) Fabric and mineral analysis of soils. J. Wiley, New York, 470 pp.
- 17- الضاحي ، هاشم حنين كريم ، تأثير نوع الغطاء النباتي في تجوية معادن المايكا في بعض ترب غابات شمال العراق. اطروحة دكتوراه، كلية الزراعة، جامعة بغداد.
- 18- شيخ بزيني ، دلشاد رسول ، 2003 ، دراسة تطور بعض الترب للأراضي مروية وأخرى ديمية في المنطقة الجافة وشبه الجافة من شمال العراق ، أطروحة دكتوراه ، كلية الزراعة والغابات – جامعة الموصل .
- 19-Wang ,C. and R.W Arnold. (1973). Quantifying pedogenesis for soils with discontinuities. Soil Sci. Soc. Am. Proc. 37:271-278.