يح مجلة التربية والعلم - المجلد (٢٥)، العدد (٢)، لسنة ٢٠١٢ حو

تحديد تراكيز الرادون واليورانيوم في الترسبات الطينية لخزانات المياه المنزلية في محافظة نينوى باستخدام كاشف الأثر النووي LR-115

> **إيناس محمد يونس الفرحة** قسم الفيزياء / كلية العلوم جامعة الموصل

الاستلام القبول ۲۰۱۰ / ۲۰۱۰ / ۲۰۱۰ / ۲۰۱۰

#### Abstract

The Gas of the radon (Rn-222) can reach into the space of the houses in many ways, such as water supply, the emission from building materials, and the leakage through the soil. The aim of this study is determination of the concentrations of radon and uranium in ten soil samples of the sediment mud of houses' water tanks in Nineveh province, as well as ten soil samples have been taken from the same areas. This was achieved by using a technique of accounting the accumulative nuclear track on the detector LR-115, and by using the test tubes. The results indicated that the concentrations of the radon and uranium in the sediment mud were (4.98-40.555kBq.m<sup>3</sup>) & (0.35-2.83ppm) respectively, were as the values of soil samples were (1,44-58.84 kBq.m<sup>3</sup>) & (0.08-3.3ppm) respectively.

### الخلاصة

غاز الرادون يمكنه الوصول إلى أجواء المساكن بطرائق عدة منها صنابير شبكات إسالة المياه والانبعاث من مواد البناء والتسرب من التربة، وعليه تم في هذا البحث إيجاد تراكيز الرادون واليورانيوم لعشرة عينات من الترسبات الطينية لخزانات المياه المنزلية في محافظة نينوى فضلا عن عشرة عينات ترابية مأخوذة من نفس المناطق، وتم ذلك باستخدام تقنية العد التراكمي للأثر النووي المتخلف على الكاشف 115-LR و باستخدام أنابيب الاختبار . أشارت النتائج بان تراكيز الرادون واليورانيوم في الترسبات الطينية كانت بين <sup>-3</sup>) و (0.35 - 2.83 ppm) على التوالي، بينما كانت قيمها للعينات الترابية تتراوح مابين -<sup>3</sup>) و (1.44 - 58.84 kBq.m) على التوالي.

#### المقدمة

تصنف كواشف الأثر النووي إلى صنفين رئيسين هما الكواشف العضوية والكواشف اللاعضوية، فالكواشف اللاعضوية هي تلك الكواشف التي لا يدخل في تركيبها عنصري الكربون والهيدروجين مثل المايكا والزجاج . أما الكواشف العضوية فيدخل الكربون والهيدروجين والأوكسجين فضلا عن النتروجين في تركيبها مثل المواد البوليميرية ومن ابرز أنواع هذه الكواشف هي الكواشف السليلوز ية ومنها الكاشف TLR-115 الذي يمتلك الصيغة الكيميائية مرافق هي الكواشف السليلوز ية ومنها الكاشف LR-115 الذي يمتلك الصيغة الكيميائية الكواشف هي الكواشف السليلوز ية ومنها الكاشف LR-115 الذي يمتلك الصيغة الكيميائية مرافقة من نترات السليلوز سمكها السليلوز أنثاء التشعيع أمام المصدر المشع أو العينة المراد قياس تركيز عنصر مشع معين فيها [2].

ومن ميزات كواشف الأثر النووي أنها ذو حساسية عالية للإشعاع وذات شفافية ونقاوة عاليتين وتمتلك مقاومة عالية للرطوبة والحرارة والضغط[1].

وهناك جهود عدة بذلت لاستخدام كاشف الأثر النووي LR-115 في الكشف عن النترونات الحرارية والسريعة وتحديد تراكيز الرادون واليورانيوم في الترب [3, 4, 5]، و تحديد تراكيز الرادون واليورانيوم في المياه [6] وفي البحث الحالي تم تحديد تراكيز الرادون واليورانيوم لعدة عينات من الترسبات الطينية في خزانات المياه المنزلية لمواقع مختلفة من محافظة نينوى فضلا عن عينات ترابية مأخوذة من نفس المواقع.

# الجزء العملى

تحضير العينات : جمعت عشر عينات من الترسبات الطينية المتجمعة لمدة تزيد عن أربع سنوات في خزانات المياه المنزلية ولمواقع مختلفة من محافظة نينوى فضلا عن عشرة عينات ترابية مأخوذة من نفس المواقع وبعمق 15cm من سطح الأرض. حيث جففت العينات وطحنت عدة مرات للحصول على مسحوق ناعم ومتجانس من حيث توزيع المواد المشعة، وضعت هذه النماذج في أنابيب اختبار ذات أقطار متساوية (2.1cm). ومن اجل الوصول إلى حالة التوازن في سلسلة انحلال الراديوم – رادون تركت العينات في أنابيب الاختبار لمدة (2.2 day) قبل وضع الكاشف [7].

2. التشعيع والقشط الكيميائي: تمت عملية تشعيع كواشف الأثر باستخدام تقنية أنابيب الاختبار حيث ثبت الكاشف (LR-115) وبإبعاد (1x1 cm<sup>2</sup>) في وسط السطح السفلي لسداد مطاطي ووضع السداد بسرعة بعد رفع السداد السابق (الذي لا يحتوي على الكاشف) وذلك للحفاظ على حالة التوازن التي تم الوصول إليها، وبعد ذلك تركت المنظومة لمدة (60day) استنادا إلى طريقة القياس طويلة الأمد . وكان معدل المسافة بين الكاشف وسطح العينة أي سمك الحيز الهوائي (18.8cm)، الشوائي المحتواني المستخدمة في الدواسة المحتواني التي تم الوصول إليها، وبعد ذلك تركت المنظومة لمدة (2000) استنادا إلى المريقة القياس طويلة الأمد . وكان معدل المسافة بين الكاشف وسطح العينة أي سمك الحيز الهوائي (8.8cm)، الشكل (1) يوضح أنبوبة الاختبار المستخدمة في الدراسة.



الشكل (1): يوضح أنبوبة الاختبار المستخدمة في الدراسة

أما عملية القشط الكيميائي فتمت باستخدام المحلول الكيميائي القاشط (NaOH) بعيارية (2.5N) وبدرجة حرارة قشطية (60°C) ولمدة ساعتين وربع الساعة، وبعد عملية القشط الكيميائي تغسل الكواشف جيدا بالماء المقطر وتجفف لتكون جاهزة للمشاهدة البشرية.

3. المشاهدة المجهرية: تعد هذه العملية المرحلة الأخيرة بعد عملية القشط الكيميائي، حيث تم حساب عدد الآثار المتكونة في الكاشف (LR-115) باستخدام مجهر بصري نوع (Olympus) الياباني الصنع وبقوة تكبير (400X).

الحسابات

لغرض قياس تراكيز الرادون واليورانيوم لابد من تحديد ثابت الانتشار للمنظومة المستخدمة، وقد تم تحديد ثابت الانتشار باستخدام العلاقة الآتية [7].

 $\mathbf{K} = \frac{1}{4} \left( \mathbf{R}_{\text{max}} - \mathbf{R}_{\text{min}} \right) \cos^2 \theta_{\text{c}} \dots \dots \dots \left( 1 \right)$ 

إذ أن:  $E_{\alpha} = 5 \text{ MeV}$  ل  $E_{\alpha} = 5 \text{ MeV}$  إذ أن:  $E_{\alpha} = 5 \text{ MeV}$  المعادلتين (1) و(2) نجد أن قيمة K تساوي (3 Kmm mar model in the mark mark) المعادلتين (1) و(2) نجد أن قيمة K تساوي (17.8x10<sup>-4</sup> Tr.Cm<sup>-2</sup>.hr<sup>-1</sup>/Bq.m<sup>-3</sup>) ولتحديد تركيز الرادون في الحيز الموائي بوحدة (Bq.m<sup>-3</sup>) نطبق العلاقة الآتية [7].

$$\rho = K.C_{Rn}T....(3)$$

 $C_{Rn} = \frac{\rho}{K.T}$ .....(4)

C<sub>Rn</sub> يمثل تركيز الرادون في الحيز المهوائي بوحدة (Bq.m<sup>-3</sup>) وT زمن التشعيع بالساعات ولقد تم إيجاد تركيز الرادون في العينات باستخدام العلاقة الآتية [8].

وقد تم حساب الفاعلية الاشعاعية A<sub>Rn</sub> للرادون الناتج من العينات بوحدة Bq وذلك باستخدام العلاقات الآتية [8].

 $A_{Rn} = C_s . V$ .....(6)  $V = \pi r^2 L$ ....(7)

اذ أن: w<sup>3</sup> حجم العينة بوحدة V r: نصف قطر انبوبة الاختبار (1.05 cm) L: سمك العينة بوحدة cm. وبالاعتماد على علاقة التوازن الاشعاعي [9] تم تحديد عدد ذرات اليورانيوم  $(N_{\rm u})$ وبالتالى تركيز اليورانيوم في هذه العينات.  $\lambda_{Rn} N_{Rn} = \lambda_u N_u \dots (8)$ (4.9 x  $10^{-18}$  S<sup>-1</sup>) بنحال البورانيوم ويساوى ( $\lambda_u$ أما وزن اليورانيوم الموجود في العينة gm (W<sub>u</sub>) فيمكن حسابه من المعادلة الآتية.  $W_{u} = \frac{N_{u} A_{u}}{N}$ .....(10) (238) العدد الكتلى لليورانيوم ويساوى (238) (6.02 x 10<sup>23</sup> atom/mol) عدد افوكادرو ويساوى (N<sub>av</sub> ولإيجاد تركيز اليورانيوم بوحدة (ppm) نستخدم العلاقة الآتية:  $C_{u}(ppm) = \frac{W_{u}}{W_{u}}$ ....(11) Ws: وزن العينة (gm) ويساوى (12 gm).

النتائج والمناقشة

توضح الجداول (1) و (2) رموز عينات الترسبات الطينية في خزانات مياه الشرب المنزلية ورمز العينات الترابية على التوالي وأسماء المواقع التي جلبت منها، كما وتوضح سمك كل عينة وكثافة الآثار ρ (<sup>2</sup>-Track.cm) بعد طرح الخلفية الإشعاعية، وكذلك تراكيز الرادون في الحيز الهوائي وداخل العينات.

يوضح الجدول (1) أن معدل قيم تراكيز الرادون في الترسبات الطينية تراوحت مابين (1-200 - 40.555 kBq.m<sup>-3</sup>)، و معدل قيم تراكيز الرادون في معظم العينات الترابية تراوح مابين (<sup>7</sup> Ao.555 kBq/m<sup>3</sup>)، و معدل قيم تراكيز الرادون في معظم العينات 8-3, 8-3 مابين (<sup>8</sup> KBq/m<sup>3</sup>), (2)، أما العينات 8-6, 8-3, 8-3 احتوت على أعلى تراكيز للرادون (3-8.84 kBq/m<sup>3</sup>)، (49.5kBq/m<sup>3</sup>)، (48.5kBq/m<sup>3</sup>) على التوالي . عموما فان جم يع التراكيز قليلة بالمقارنة مع التراكيز التي حصل عليها (1.20 على التوالي . عموما فان جم يع التراكيز قليلة بالمقارنة مع التراكيز التي حصل عليها (2001) على التوالي . عموما فان جم يع التراكيز قليلة بالمقارنة مع التراكيز التي حصل عليها (2001) (2-2005) وهي (3-2005) في تراب 8-2006) وهي (2-2006) (2006) (2006) (2-2005) قيم تراكيز الرادون في التراب التي حصل عليها الباحثين [2006) (2-206) (2-2

104

تراوح معدل تراكيز اليورانيوم في الترسبات الطينية في خزانات مياه الشرب المنزلية وكما موضح بالجدول (٤) مابين (ppm 2.83–0.35) وقد قورنت هذه التراكيز مع بعض النتائج التي حصل عليها الباحثين وكما موضح في الجدول (5)، وتراوح معدل تراكيز اليورانيوم في معظم العينات الترابية اقل من (1ppm) ماعدا العينات <sub>57</sub>7 و ووS كانت التراكيز (ppm معظم العينات الترابية من (2.73 ماعدا العينات ر6)، وهذه التراكيز قريبة من 2.77) و (2.73 ppm) على التوالي وكما موضح في الجدول (6). وهذه التراكيز قريبة من النتائج التي حصل عليها كل من (Sharma *etal*) في الهند (2.9 ppm) . مصر (Salama *etal*) كانت التراكيز تتراوح مابين (0.75-2.05).

أما العينة S<sub>66</sub> فاحتوت على أعلى تركيز لليورانيوم (3.3ppm)، هذه التراكيز قليلة بالمقارنة مع التراكيز (Dragović etal.) التي حصل عليها (Dragović etal.) في ترب مأخوذة من Serbia و Montenegro [14] وكذلك التراكيز التي حصل عليها (Goswami etal.) في الهند إذ كانت نتراوح مابين (12.8 ppm) [15].

إن الاختلاف في نسب تراكيز اليورانيوم في العينات الترابية يعود إلى أن الترب بمفهومها الصحيح عبارة عن رواسب طبيعية تدخل في تكوينها المعادن والمواد العضوي ة ويعتمد تركيبها الكيميائي واحتوائها على العناصر على عدد من العوامل منها الظروف الجوية والتضاريس التي تلعب دورا كبيرا وأساسيا ونوع الصخور التي تكونت منها الترب[16].

وتظهر الأشكال (2) و (3) تراكيز الرادون واليورانيوم في الترسبات الطينية لخزانات المياه المرزلية على التوالي ، والأشكال (4) و (5) تراكيز الرادون واليورانيوم في العينات الترابية على التوالي.

الجدول (1): مواقع عينات الترسبات الطينية ورمزها وسمكها وكثافة الآثار ρ وتراكيز الرادون في الحيز Cs وداخل العينات CR وداخل العينات

تراكيز الرادون في العينات <sub>s</sub> C <sub>s</sub> (kBq.m <sup>-3</sup> )	تراكيز الرادون في الحيز الهوائي C <sub>Rn</sub> (kBq.m <sup>-3</sup> )	کثافة الآثار ρ (Tr.cm <sup>-2</sup> )	سمك العيزة L (cm)	رمز العينة	موقع العينة
40.555	1.27	3256	3	$\mathbf{S}_1$	الجانب الأيمن
16.8	0.526	1349	3	$S_2$	الجانب الأيسر
12.13	0.38	969	3	<b>S</b> <sub>3</sub>	تلعفر
6.55	0.205	525	3	$S_4$	شرقاط
14.37	0.45	1153	3	$S_5$	برطلة
4.98	0.156	399	3	<b>S</b> <sub>6</sub>	بعشيقة
16.96	0.531	1361	3	<b>S</b> <sub>7</sub>	رشيدية
24.27	0.76	1954	3	<b>S</b> <sub>8</sub>	محلبية
14.051	0.44	1125	3	<b>S</b> <sub>9</sub>	بعويزة
16.45	0.515	1320	3	<b>S</b> <sub>10</sub>	زمار

		5 4 0	•		
تراكيز الرادون في العينات C <sub>s</sub> (kBq.m <sup>-3</sup> )	نراكيز الرادون في الحيز الهوائي C <sub>Rn</sub> (kBq.m <sup>-3</sup> )	كثافة الآثار ρ (Tr.cm <sup>-2</sup> )	سمك العينة L (cm)	رمز العينة	موقع العينة الترابية
5.31	0.133	341	2.4	<b>S</b> <sub>11</sub>	الجانب الأيمن
7.544	0.189	485	2.4	<b>S</b> <sub>22</sub>	الجانب الأيسر
4.391	0.11	283	2.4	<b>S</b> <sub>33</sub>	تلعفر
1.44	0.036	93	2.4	S <sub>44</sub>	شرقاط
6.32	0.158	405	2.4	S <sub>55</sub>	برطلة
58.84	1.474	3777	2.4	S <sub>66</sub>	بعشيقة
49.5	1.24	3181	2.4	S <sub>77</sub>	رشيدية
13.98	0.35	894	2.4	S <sub>88</sub>	محلبية
48.9	1.225	3141	2.4	S <sub>99</sub>	بعويزة
10.7	0.268	686	2.4	S <sub>10,10</sub>	زمار

 $C_{Rn}$  الجدول(2): مواقع العينات الترابية ورمزها وسمكها وكثافة الآثار وتراكيز الرادون في الحيز الهوائي  $C_{Rn}$ 

### الجدول (3): تراكيز الرادون في التراب كما حصل عليها بعض الباحثين.

تراكيز الرادون في الترب (kBq/m <sup>3</sup> )	المصدر
6 – 50 (depth 50cm) 8 – 34 (depth 100cm)	Winkler <i>etal.</i> , 2001 [12]
10 - 90	Vukotich etal.,2002 [11]
1.270 -155	Žunić etal., 2007 [10]
1.098–31.776 (Summer) 3.501 – 42.883 (Winter)	Prasada etal., 2009 [3]
1.44 – 58.84 (15cm)	البحث الحالي،2010

الجدول (4): الفاعلية الإشعاعية للرادون وعدد ذرات اليورانيوم ووزنه وتركيزه في الترسبات الطينية لخزانات

المياه

تركيز اليورانيوم في العينات C <sub>u</sub> (ppm)	وزن اليورانيوم في العينات (gm)x10 <sup>-6</sup> W <sub>u</sub>	عدد ذرات اليورانيوم في العينات N <sub>u</sub> 10 <sup>17</sup> (atom)	الفاعلية الإشعاعية للرادون Bq) A <sub>Rn</sub>	رمز العبنة
2.83	34	0.86	0.421	<b>S</b> <sub>1</sub>
1.17	14.035	0.355	0.174	<b>S</b> <sub>2</sub>
0.82	9.88	0.25	0.123	<b>S</b> <sub>3</sub>
0.46	5.53	0.14	0.068	$S_4$
1.02	12.26	0.31	0.15	<b>S</b> <sub>5</sub>
0.35	4.192	0.106	0.052	<b>S</b> <sub>6</sub>
1.19	14.233	0.36	0.176	<b>S</b> <sub>7</sub>
1.69	20.32	0.514	0.252	<b>S</b> <sub>8</sub>
0.98	11.78	0.298	0.146	<b>S</b> <sub>9</sub>
1.15	13.84	0.35	0.172	S <sub>10</sub>

تراكيز اليورانيوم في الترسبات (ppm)	المصدر
5.4 – 29.5 (Pettaquamscutt River in (Rhode Island	Tin Mo etal., 1973 [17]
4.06 – 9.52 (Morocco)	Oufni L., 2003 [18]
3.99 – 26.7 (Reedy River in South Carolina)	Brian <i>etal.</i> , 2007 [19]
في بحر البلطيق (18.3 – 15.6)	Vesterbacka, etal., 2009 [20]
في البحر الأحمر (3-24 – 23.2)	Vesterbacka, etal.,2009 [20]
0.35 – 2.83	البحث الحالي، 2010

### الجدول (5): تراكيز اليورانيوم في الترسبات كما حصل عليها بعض الباحثين.

الجدول (6): الفاعلية الإشعاعية للرادون وعدد ذرات اليورانيوم ووزنه وتركيزه في العينات الترابية

تركيز اليورانيوم	وزن اليورانيوم	عدد ذرات اليورانيوم	الفاعلية الإشعاعية	رمز
$\mathrm{C}_{\mathrm{u}}$ في العينات	$\mathrm{W}_{\mathrm{u}}$ في العينات	في العينات N <sub>u</sub>	${ m A_{ m Rn}}$ للرادون	المرزة
(ppm)	(gm) x10 <sup>-6</sup>	(atom) x 10 <sup>17</sup>	(Bq)	العيب
0.30	3.56	0.09	0.044	<b>S</b> <sub>11</sub>
0.41	4.863	0.123	0.063	<b>S</b> <sub>22</sub>
0.24	2.89	0.073	0.036	S <sub>33</sub>
0.08	0.95	0.024	0.012	S <sub>44</sub>
0.36	4.27	0.108	0.053	S <sub>55</sub>
3.3	39.42	0.997	0.489	S <sub>66</sub>
2.77	33.21	0.84	0.411	S <sub>77</sub>
0.78	9.37	0.237	0.116	S <sub>88</sub>
2.73	32.3	0.83	0.406	<b>S</b> 99
0.6	7.196	0.182	0.089	<b>S</b> <sub>10,10</sub>



الشكل (2): تراكيز الرادون في الترسبات الطينية



الشكل (5): تراكيز اليورانيوم في العينات الترابية

## الاستنتاجات

من خلال ملاحظة النتائج يمكن أن نستنتج ما يلي:

- شارت النتائج التي حصلنا عليها بان معدل قيم تراكيز الرادون في الترسبات الطينية
   لخزانات المياه المنزلية في محافظة نينوى تراوح مابين (<sup>3-</sup> 4.98-40.555 k Bq.m).
- S<sub>77</sub> إن معدل تراكيز اليورانيوم في معظم العينات الترابية اقل من 1 ppm ماعدا العينات S<sub>77</sub> (رشيدية) و S<sub>99</sub> (بعويزة) كانت التراكيز (2.77 ppm) و (2.73 ppm) على التوالي، أما العينة S<sub>66</sub> (بعشيقة) فاحتوت على أعلى تركيز لليورانيوم (3.3 ppm) وجميع التراكيز قليلة بالمقارنة مع التراكيز التي حصل عليها بعض الباحثين.

١٥٧

- ٣. أشارت النتائج التي حصلنا عليها بان معدل قيم تراكيز الرادون في العينات الترابية تراوح مابين (<sup>3</sup>- 88.84 kBq.m) وهذه التراكيز قليلة بالمقارنة مع التراكيز التي حصل عليها بعض الباحثين وكما موضح بالجدول (3) وعليه لا يمكن القول بان هناك تلوث إشعاعي في العينات الترابية.
  - ٤. إن تراكيز اليورانيوم U-238 في عينات الترسبات الطينة لخزانات المياه المنزلية في محافظة نينوى بلغت (0.35–2.83ppm) اقل من النتائج التي حصل عليها الباحثين وكما موضح في الجدول (5) أي لا يوجد تلوث إشعاعي في عينات الترسبات الطينية المدروسة.

## المصادر

- 1) Durrani S. A. and Bull R. K., "Soild state nuclear track detection" Pergaman press. Oxford, (1987).
- 2) Ng F.M.F & Yu K.N., "X-Ray irradiation induced degradation of Cellulose Nitrate", Materials Chemistry and Physics, Vol. 100, pp. 38-40, (2006).
- 3) Prasad Ganesh, Prasad Yogesh, Gusain G.S., Badoni Manjari, Rana J.M.S. and Ramola R.C., "Variation of radon concentrations in soil and groundwater and its correlation with radon exhalation rate from soil in Budhakedar, Garhwal Himalaya", <u>Indian Journal of Physics</u>, Vol.83, No.6, pp.887- 892, abs., http://www.Springerlink.com(Internet), (2009).
- 4) Jonsson G., "Solid state nuclear track detector in Radon measurement indoor and soil". Nucl. Tracks Radiat. Meas., Vol. 25, Issue 1–4, pp. 335 338, (1991).
- 5) Sharma D.K., Ajay Kumar, Mukesh Kumar and Surinder Singh "Study of uranium, radium and radon exhalation rate in soil samples from some areas of Kangra district, Himachal Pradesh, India using solid-state nuclear track detector", <u>Radiation</u> <u>Measurements</u>, <u>Vol.36</u>, <u>Issues 1-6</u>, pp.363-366,abs., http/www. Sciencedirect.com/science (Internet), (2003).
- 6) Misdaq M.A., Ouabi H., and Merzouki A., "Analysis of radon, uranium 238 and thorium 232 in potable waters: Dose to adult members of the Moroccan urban population", Nuclear Instruments and Methods in Physics Research Section B: Beam Interactions with Materials and Atoms, Vol. 263, Issue 1, pp. 105-111, abs., http/www. Sciencedirect.com/science(Internet), (2007).
- 7) Azam A., Naqri A. H. and Sritvastava D. S., "Radium Concentration and Radon Exhalation Measurements using LR-115 Type II plastic track detectors", Nucl. Geophysics, Vol. 9, No. 6, pp. 653-657, (1995).
- 8) Al–Bataina B.A., Ismail A.M., Kullab M.K., Abumured K.M. and Mustafa H., "Radon Measuerments in Different Types of Natural Water in Jordan", Rad. Meas., Vol. 28, No. 1-6, pp.591-594, (1997).

- 9) Meyerhof W.E., "Elements of nuclear physics", McGraw-Hill company, (1967).
- 10) Žunić Z.S., Kozak K., Ciotoli G., Ramola R.C., Kochowska E., Ujić P., Čeliković I., Mazur J., Janik M., Demajo A., Birovljev A., Bochicchio F., Yarmoshenko I.V. Kryeziu D. and Olko P., "A campaign of discrete radon concentration measurements in soil of Niška Banja town, Serbia". <u>Rad. Meas., Vol.42, Issue 10</u>, pp. 1696-1702, abs., <u>www.Sciencedirect.com/science(Internet)</u>, (2007).
- 11) Vukotich P., Uvaro V.V., Antovich N. and Dapchevich S., "Radon concentrations in soil of city of Padgorica, Montenegro", Geofisica International, Vol. 41, Number 3, pp. 277–280, (2002).
- 12) Winkler R., Ruckerbauer F. and Bunzl K., "Radon concentration in soil gas: a comparison of the variability resulting from different methods, spatial heterogeneity and seasonal fluctuations", The Science of Total Environment, Vol.272, Issue1-3, pp.273-282, abs., www. Sciencedirect.com/science (Internet), (2001).
- 13) Salama T.A., Seddik U., Dsoky T.M., Morsy A. Ahmed and EL-Asser R., "Determination of thorium and uranium contents in soil samples using SSNTD's passive method", PRAMANA journal of physics, Vol. 67, No. 2, pp. 269-276, (2006).
- Dragović S., Janković Lj., Onjia A., and Bačić G., "Distribution of primordial radionuclides in surface soils from Serbia & Montenegro", Rad. Meas., Vol. 41, pp.611-616, abs., http/www. Sciencedirect.com/ science (Internet), (2006).
- **15)** Goswami S. C., Gualti K. L. and Nagpaul K. K., "Estimation of uranium and boron contents in plants and soils by nuclear particle etch technique". Plant and Soil, Vol. 48, PP. 709 711, (1977).

- 17) Tin Mo, Andrew D. Suttle and William M. Sackett, "Uranium concentrations in marine sediments", Geochimiecta Cosmochimica Acta, Vol.37, pp. 35 61, (1973).
- 18) Oufni L., "Determination of the radon diffusion coefficient and radon exhalation rate in Moroccan quaternary samples using the SSNTD technique", Journal of Radioanalytical and Nuclear Chemistry, Vol. 256, No. 3, pp. 581 586, (2003).
- 19) Brian A. Powell, Lara D. Hughes, Aurelie M. Soreefan, Deborah Falta, ichael Wall, Timothy A. DeVol, "Elevated concentrations of primordial radionuclides in sediments from the Reedy River and surrounding creeks in Simpsonville, South Carolina", Journal of Environmental Radioactivity, Vol. 94, pp. 121–128, (2007).
- **20**) Vesterbacka P., Klemola S., Salahel-Din K., Saman M., "Comparison of analytical methods used to determine <sup>235</sup>U, <sup>238</sup>U and <sup>210</sup>Pb from sediment samples by alpha, beta and gamma spectrometry", J. Radioanal Nucl Chem, 281, PP. 441–448, (2009).