

The study of the collision energy loss of the electron and positron in two elements silicon and germanium and compounds of sodium iodide, water, dry air near sea level and A-150 Tissue-Equivalent Plastic.

دراسة خسارة الطاقة التصادمية للألكترون والبوزترون في العنصرين السليكون والجرمانيوم والمركبات يوديد الصوديوم والماء والهواء الجاف ونسيج البلاستيك A-150 .

م.م. شهله عبد السادة كاظم

shahlaa.alruhaimi@uokufa.edu.iq

جامعة الكوفة – كلية التربية للبنات – قسم الفيزياء

الخلاصة :-

تم في هذا البحث دراسة قدرة الإيقاف الإلكتروني للجسيمات المشحونة الخفيفة (الألكترونات والبوزترونات) المتقاعلة مع عنصرين هما السليكون والجرمانيوم ومع المركبات يوديد الصوديوم والماء والهواء الجاف عند مستوى سطح البحر ونسيج بلاستيك A-150 ضمن مدى الطاقة [0.01-1000] MeV ، وقد تم مقارنة نتائج دراسة قدرة إيقاف الألكترونات في تلك العناصر والمركبات مع برنامج ester لنفس العناصر والمركبات وكذلك مقارنة نتائج دراسة قدرة إيقاف البوزترونات مع النتائج المستحصلة من قبل M.J. Berger and S.M. Seltzer . وقد أظهرت توافقاً جيداً مع نتائج كلا المصادرين .

الكلمات المفتاحية: - قدرة الإيقاف الإلكترونية ، الألكترونات ، البوزترونات ، ester .

Abstract :-

In this research study of the electronic stopping power of the light charged particles (electrons and positrons) interact with two elements silicon and germanium and with compounds of sodium iodide, water , dry air near sea level and A-150 Tissue-Equivalent Plastic within the range of energy [0.01-1000] MeV, the results of a study have been compared with the previous work electronic stopping power in these elements and compounds with ester program of the same elements and compounds as well as the results of a study comparing the electronic stopping power of Positron with the results obtained by M.J. Berger and S.M. Seltzer , good agreement with the results of both sources have shown .

Key words: - electronic stopping power , electrons , positrons , ester .

Introduction

1- المقدمة:-

تعرف قدرة الإيقاف بأنها الطاقة المفقودة للجسيمة الساقطة خلال وحدة المسار نتيجة لاختراق الجسيمات المشحونة بالمادة الوسط وتفاعلها مع نوى والكترونات ذرات مادة ذلك الوسط . وعليه يمكن تقسيمها إلى قدرة الإيقاف التصادمية وهي معدل خسارة الطاقة لكل وحدة مسار بسبب التصادمات غير المرنة بين الجسيمات المشحونة الساقطة وبين الكترونات ذرات الهدف مسببة تأين أو تهيج الوسط ، وقدرة الإيقاف الشعاعية وهي معدل خسارة الطاقة لكل وحدة مسار بسبب التفاعلات المرنة لنوى ذرات الهدف مع الجسيمات الساقطة لتعطى أشعة الكبح حيث تعطى قدرة الإيقاف الكلية بالعلاقة [1][2] :

$$\left(-\frac{dE}{dx} \right)_{tot} = \left(-\frac{dE}{dx} \right)_{coll} + \left(-\frac{dE}{dx} \right)_{rad} \quad \dots \quad (1)$$

إذ إن

$dE/dx)_{tot}$ – تمثل قدرة الإيقاف الكلية .

$dE/dx)_{coll}$ – تمثل قدرة الإيقاف عن طريق التصادمات .

$dE/dx)_{rad}$ – تمثل قدرة الإيقاف عن طريق الإشعاع .

ونقسم الجسيمات المشحونة إلى جسيمات مشحونة ثقيلة كجسيمات الفا والبيوترونات والبروتونات وجسيمات مشحونة خفيفة كالإلكترونات والبوزترونات [3] .

ويعد العالم بور أول من حسب قدرة الإيقاف الإلكترونية عام 1913 وقد استخدم في حساباته الميكانيك الكلاسيكي . وأول من درس قدرة الإيقاف باستخدام الميكانيك الكمي هو العالم هانز بيته Bethe عام 1930 [4] .

ولقد تبين أن قدرة الإيقاف للجسيمات الثقيلة والخفيفة تعتمد اعتماداً رئيسياً ومباسراً على شحنة وسرعة الفذيفية إذ أن قدرة الإيقاف الخطية تتناقص بزيادة الطاقة للجسيمة أي إنها تتناسب تناصباً عكسيّاً مع طاقة الفذيفية [5]. وإن دراسة وحساب قدرة الإيقاف ($\frac{dE}{dx}$) للجسيمات المشحونة من المواقع المهمة التي شغلت عدداً من الباحثين لا هميّتها في جميع المجالات الطبية والصناعية والصحية والقاعلات النوروية والكيمياء الإشعاعية وتصميم الكواشف [6] حيث قام الباحث Singh Hemlata [6] بوضع علاقة تجريبية لقدرة الإيقاف الكلية بحدين من الطاقة الكلية (الحركية + وطاقة كتلة السكون) للألكترونات والبوزترونات من 20 keV إلى 50000 وتم ملائمتها بباراميترات تقريرية. هذه البارامترات تعتمد على العدد الذري (Z) للوسط الماصل وكانت قابلة للتطبيق في الأوساط الماصلة ذات العدد الذري من $Z = 1$ إلى 92. وحصل توافق جيد بين القيم لقدرة الإيقاف للألكترونات والبوزترونات الكلية لبعض العناصر وتلك القيم المحسوبة بواسطة Seltzer Berger [7].

وأيضاً قام الباحثان Hasan Gumus Mustafa Tufan [8] بدراسة قدرة الإيقاف للألكترونات والبوزترونات في بعض المركبات الباليولوجية ضمن مدى الطاقة eV 100 إلى 1GeV حيث ان قدرة الإيقاف الكلية تنتج من جمع قدرة الإيقاف الإلكترونية التصادمية والأشعاعية لمواد الهدف ثم استخدم تقرير التباطؤ المستمر (CSDA) continuous slowing down (approximation) لحساب طول المسار للجسيمة الساقطة على الهدف. استخدما تقرير الشحنة الفعالة لحساب قدرة الإيقاف التصادمية وطبقاً تعبير تحليلي (رياضي) لطول الأشعاع للحصول على قدرة الإيقاف الإشعاعية [8]. وكذلك قامت الباحثة Sabah Mahmoud [9] وآخريات بدراسة قيم قدرة الإيقاف الإشعاعية والتصادمية والقدرة الكلية وطول المسار الإشعاعي وزمن التوقف لبوزترونات β^+ الساقطة على بعض المواد باستخدام معادلة بيلوكس النسبية ولمدى طاقة يبدأ من 0.1-10MeV وقد بينت النتائج ان قيم قدرة الإيقاف الإشعاعية أكثر من قيم قدرة الإيقاف التصادمية بالنسبة لقدرة الإيقاف الكلية وقورنت النتائج مع البرنامج العالمي estar وقد حققت تطابق جيد [9].

2- قدرة الإيقاف للجسيمات المشحونة الخفيفة :-

يتم تعريف قدرة الإيقاف التصادمية بأنها تصادم غير مرن مع الألكترونات الذرية وهذا يؤدي إلى الإثارة والتآين وينتهي في نهاية المطاف إلى امتصاص طاقة (من خلال الاهتزازات الذرية والجزئية)[2]

عندما تكون الطاقة للألكترونات الساقطة أقل من (0.5MeV) فقد هذه الألكترونات الطاقة عن طريق الإثارة المدارية لذرات مادة الهدف أو تآين بنفس اسلوب انتقال الطاقة من الجسيم المشحون الثقيل إلى المادة الهدف ولأن كتلة الألكترونات صغيرة مقارنة بكتلة الجسيم الثقيل المشحون ستكون سرعة الألكترونات كبيرة مقارنة بسرعة الجسيم الثقيل الذي يمتلك نفس القيمة من الطاقة وهذا يعني ان فترة بقاء الألكترونات بالقرب من ذرة من ذرات المادة سيكون صغيراً لذا سيؤدي إلى انخفاض التآين[10].

ويمكن الحصول على القيمة النظرية لقدرة الإيقاف للبروتونات من العلاقة التالية[8].

$$S_{coll} = -\frac{1}{\rho} \frac{dE}{dx} = \frac{4\pi e^4}{m_e c^2} \frac{z^2}{\beta^2} \frac{Z N_A}{A} B(v), \quad (2)$$

$$B(v) = \frac{1}{2} \ln \frac{\tau^2(T+2)}{2(\frac{I}{m_e c^2})^2} + \frac{F(\tau)^\pm}{2}, \quad (3)$$

$$\beta = \left(1 - \left(\frac{1}{T/m_e c^2}\right)^2\right)^{0.5},$$

$$\tau = T/m_e c^2,$$

$$F(\tau)^- = 1 - \beta^2 + \frac{\frac{\tau^2}{8} - (2\tau + 1)\ln 2}{(\tau + 1)^2} \quad \text{للإلكترون} \quad (4)$$

$$F(\tau)^+ = 2\ln 2 - \frac{\beta^2}{12} \left(23 + \frac{14}{\tau + 2} + \frac{10}{(\tau + 2)^2} + \frac{4}{(\tau + 2)^3} \right) \quad \text{للبوزترون} \quad (5)$$

ويمكن تعويض حدود المقدار [11]

$$N_A = 6.022 * 10^{23} \frac{\text{atoms}}{\text{mol}}$$

$$K = 4\pi r_0^2 mc^2 = 0.0005099 \left(\frac{\text{eV.cm}^2}{10^{15} \text{atoms}} \right)$$

حيث r_0 نصف قطر الإلكترون . $r_0 = \frac{e^2}{mc^2} = 2.818 \times 10^{-15} \text{m}$

$$K = \frac{4\pi r_0^2 m_e c^2 N_A}{10^2 A} = \frac{0.3071}{A} \left(\frac{\text{KeV.cm}^2}{\text{mg}} \right)$$

$$\frac{-1}{\rho} \left(\frac{dE}{dx} \right)_{coll} = 0.30707 \times \frac{Z}{\beta^2 A} B(v) \left(\frac{\text{MeV.cm}^2}{\text{g}} \right) \quad (6)$$

3- الحسابات و النتائج :- Calculations and results

لقد استخدم برنامج الماتلاب لحساب قدرة ايقاف الالكترون والبوزترون في السليكون والجرمانيوم وبيوديد الصوديوم والماء والهواء الجاف عند مستوى سطح البحر ونسيج البلاستيك A-150 وقد تم حساب نسب العناصر في تلك المركبات وفق النسب المستحصلة من برنامج ester [12] وكما في الجدول التالي :-

Sodium Iodide	$^{23}_{11}\text{Na}$	$^{127}_{53}\text{I}$				
	0.153373	0.846627				
Water	^1_1H	$^{16}_8\text{O}$				
	0.111894	0.8888106				
Dry Air (Near Sea Level)	$^{12}_6\text{C}$	$^{14}_7\text{N}$	$^{16}_8\text{O}$	$^{40}_{18}\text{Ar}$		
	0.000124	0.755267	0.231781	0.012827		
A-150 Tissue-Equivalent Plastic	^1_1H	$^{12}_6\text{C}$	$^{14}_7\text{N}$	$^{16}_8\text{O}$	$^{19}_9\text{F}$	$^{40}_{20}\text{Ca}$
	0.101327	0.775501	0.035057	0.052316	0.017422	0.018378

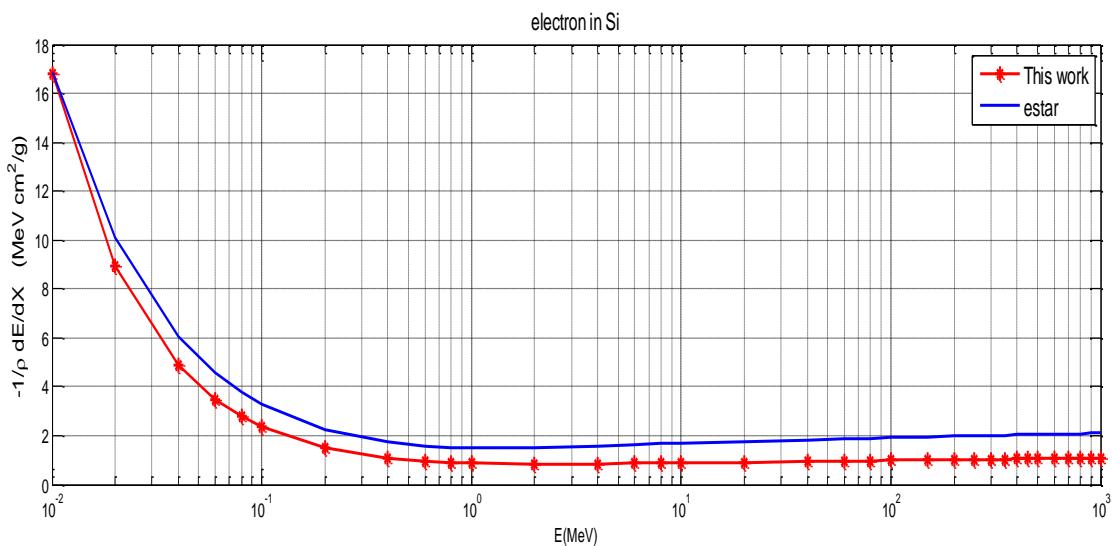
فقد درست قدرة ايقاف الالكترون في تلك العناصر والمركبات باستخدام المعادلة (2) وذلك بعد تعويض معادلة (4) في معادلة (3) لمدى واسع من الطاقة (0.01-1000 MeV) وقد قورنت بنتائج برنامج ester ، اما قدرة ايقاف البوزترون فقد درست لنفس الاهداف السابقة وبنطبيق نفس المعادلة لكن تم تعويض معادلة (5) في المعادلة (3) ولنفس مدى الطاقة وقد قورنت مع نتائج دراسة M.J. Berger and S.M. Seltzer وكانت النتائج على شكل رسوم بيانية كما مبينة في الاشكال التالية .

(2a,b,c,d,e,f)، (1a,b,c,d,e,f) .

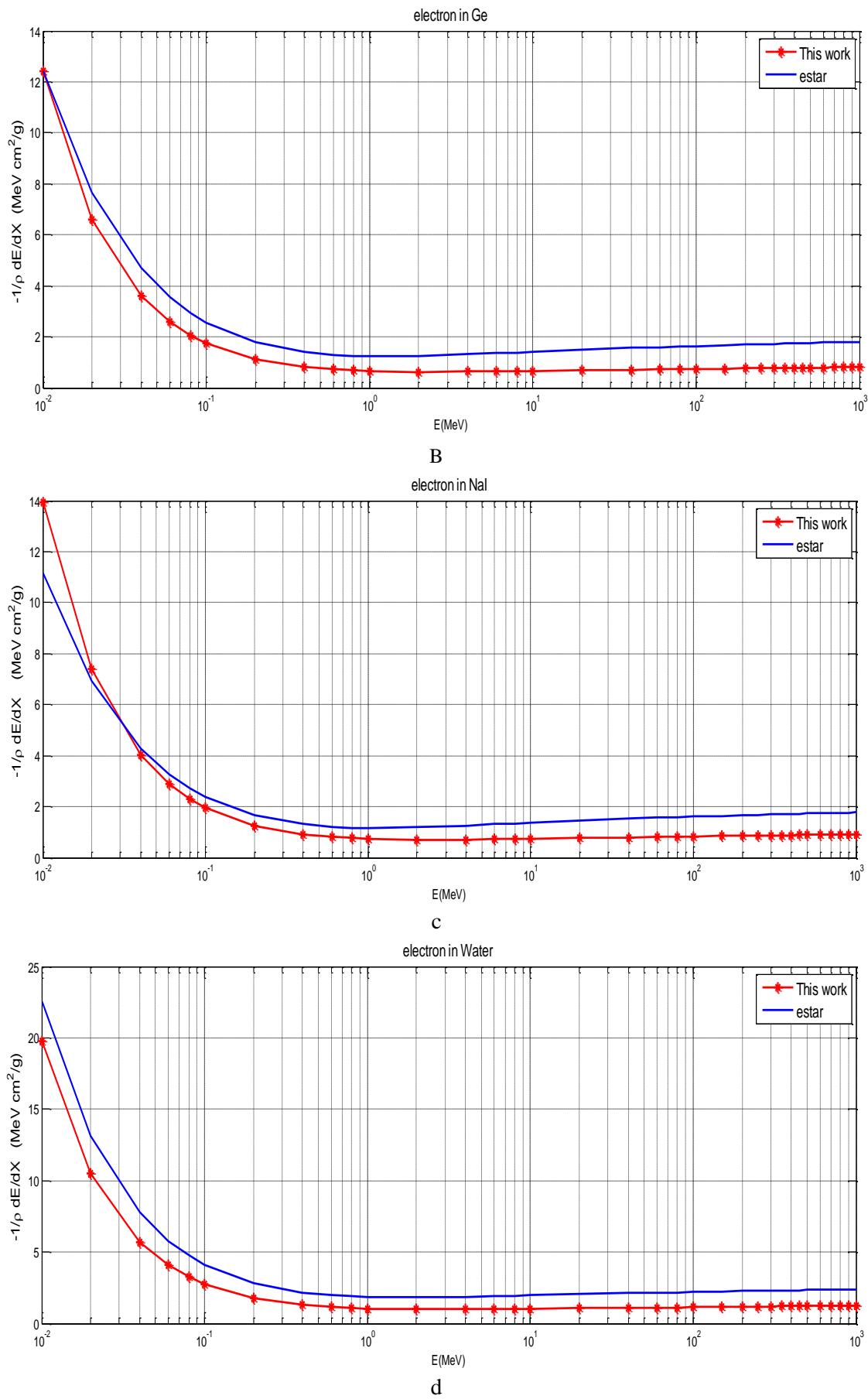
الشكل (1a,b) يمثل حساب قدرة الایقاف التصادمية للالكترونات في السليكون والجرمانيوم حيث نلاحظ عند بداية مدى الطاقة التقارب الشديد بين نتائج البحث مع برنامج قدرة الایقاف العملي ولكنها تبدأ بالتباعد تقربياً من (0.02 MeV) ولكن بفارق بسيط اما بالنسبة لبيوديد الصوديوم كما في الشكل (1c) فإنه يبدأ متبعاً قليلاً ولكن عند طاقة (0.02 - 0.03 MeV) تكون نتيجة فقدان الطاقة تصل الى حد الانطباق مع البرنامج العملي ومن ثم بزيادة سرعة الجسيمه الخفيفة تقل قدرة الایقاف تدريجياً وتصل الى مرحلة الاستقرار لما تبقى من مدى الطاقة المستخدم .

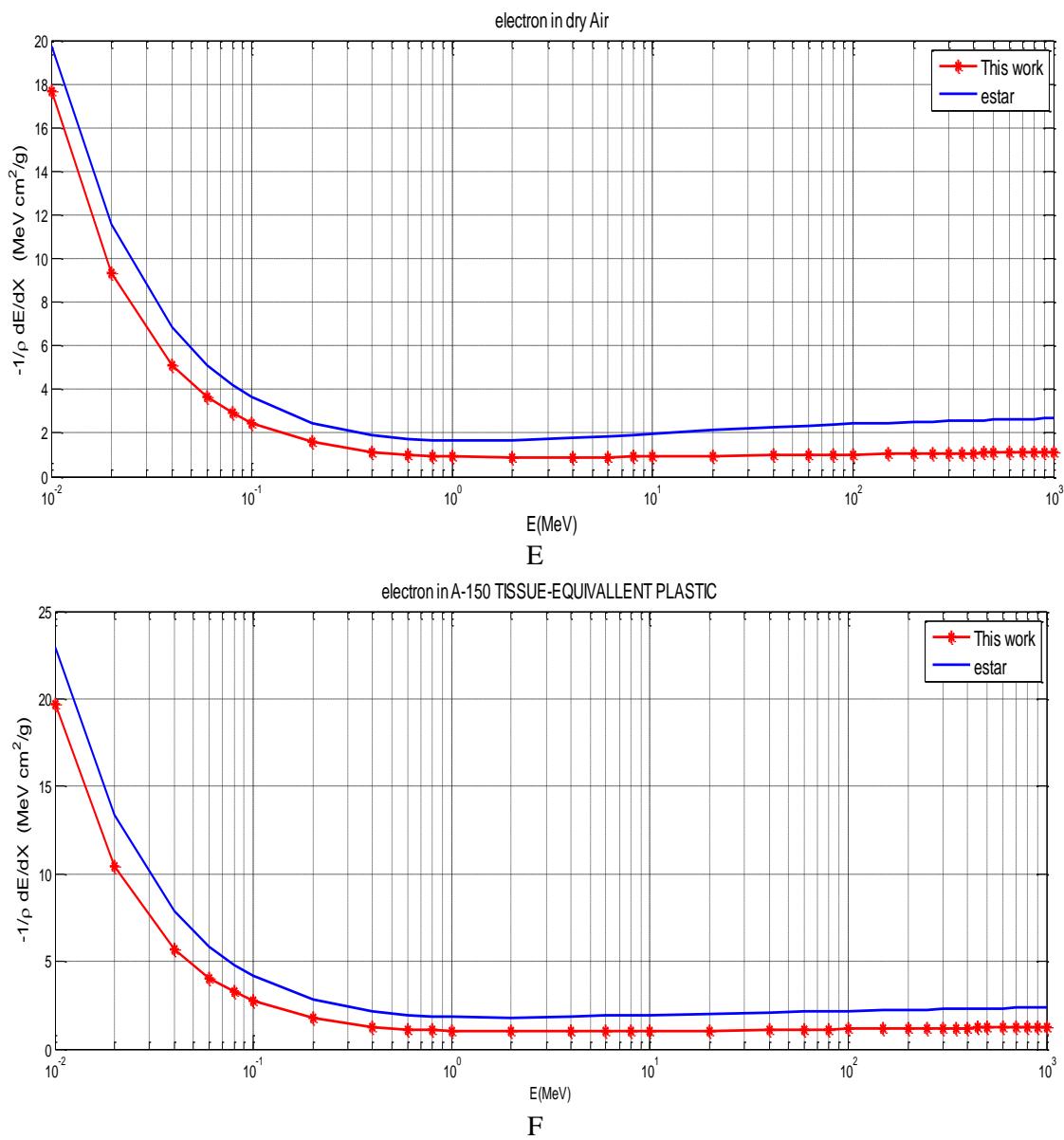
اما عند قصف الماء والبلاستيك بالالكترون فإن منحنى البيانات سيكون موازي لمنحنى بيانات قدرة الایقاف العملية (ester) مع فارق بسيط .

ولكن عند قصف الهواء الجاف فإنها تسلك سلوك مشابه للعناصر (Si, Ge) و المركب (NaI) مع اختلاف بقيم قدرة الایقاف حيث يلاحظ ارتفاع قدرة الایقاف تدريجياً عند نهاية مدى الطاقة المستخدم .

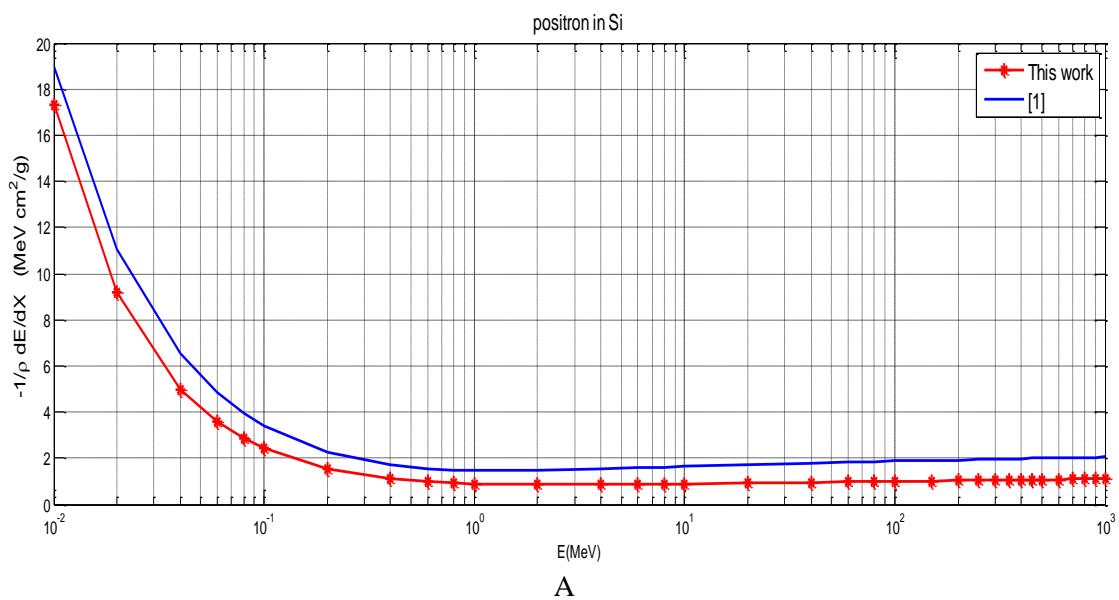


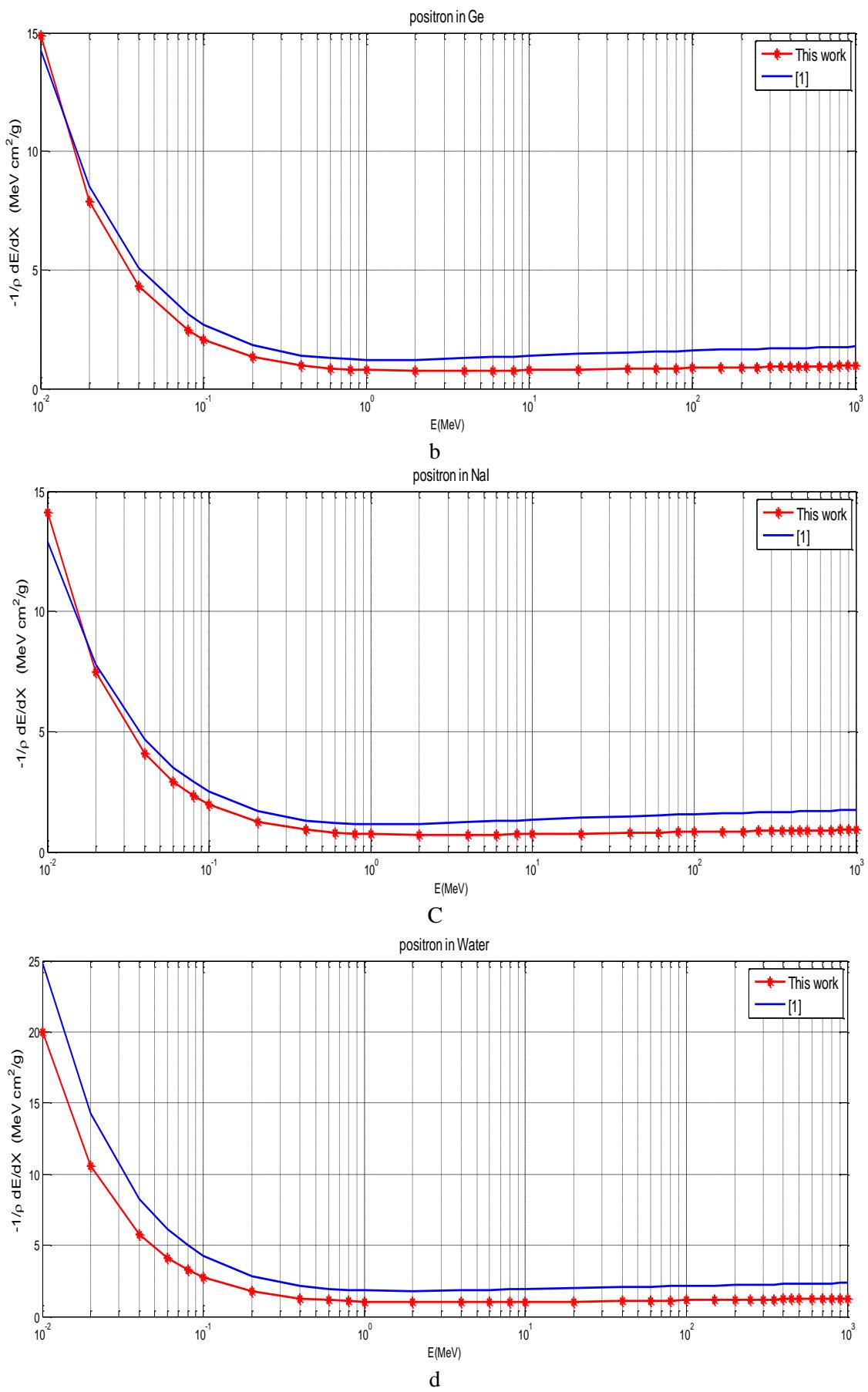
a

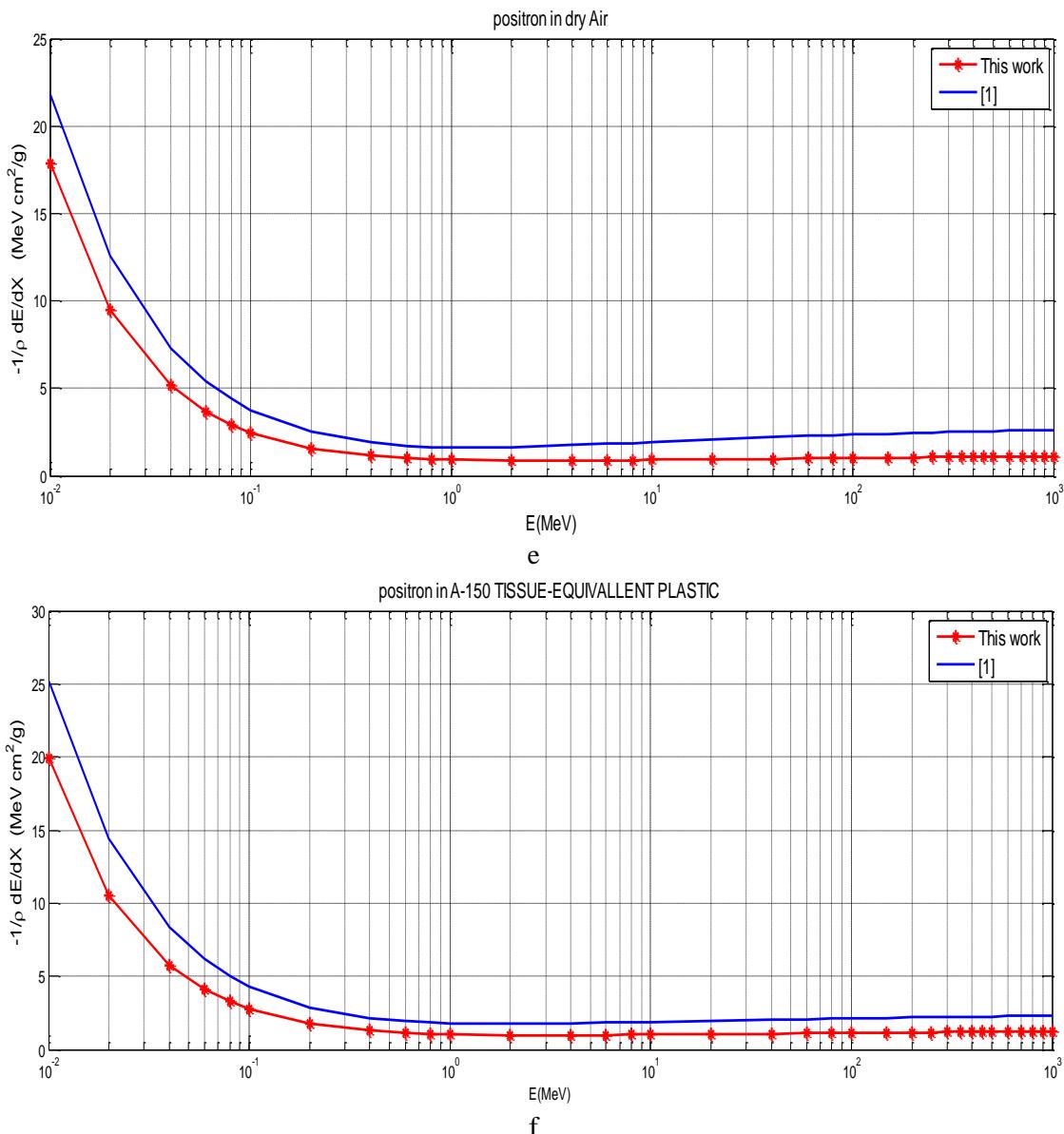




شكل (1a,b,c,d,e,f) يوضح قدرة ايقاف الالكترون في السليكون والجرمانيوم ويوديد الصوديوم والماء والهواء الجاف عند مستوى سطح البحر ونسيج البلاستيك A-150 على التوالي .







شكل (2a,b,c,d,e,f) يوضح قدرة ايقاف البوتزرون في السليكون والجرمانيوم وبيوديد الصوديوم والماء والهواء الجاف عند مستوى سطح البحر ونسيج البلاستيك A-150 على التوالي .

الاستنتاجات :- Conclusion

ان قدرة الايقاف للالكترون والبوتزرون تسلك سلوك متماثل بينهما حيث تأخذ اعظم قيمة لها عندما تمتلك الجسيمة طاقة واطنة ثم تتناقص خسارة الطاقة تدريجيا كلما زادت سرعة الجسيمة ثم يكون قدان ضئيل للطاقة او يكاد يكون غير ملحوظ ضمن مدى الطاقة (0.6-10) MeV وذلك لأنها جسيمات خفيفة فهي تخترق الهدف ثم ازدياد قدرة الايقاف بقدر بسيط ضمن مدى الطاقة (10-1000) MeV ، كذلك فان اعظم قدرة ايقاف للبوتزرون هي اكبر من اعظم قدرة ايقاف للالكترون في جميع الاهداف التي درست .

References :

- [1] M.J. Berger and S.M. Seltzer (1982) Stopping powers and ranges of electrons and positrons. National Bureau of Standards Report NBSIR 82-2550 A .
- [2] R. A. Abbad "Analytical Study of the Specific energy loss and radiation length X_0 of Positron for Chromium $^{52}_{24}\text{Cr}$ ", Journal of Natural Sciences Research Vol.3, No.15(2013) .
- [3] W. AL kazraji , "Energy Stopping Power and Straggling On Swift Ions Near Plan Surfore" , M.Sc. Thesis , AL – Mustansiriya University , (2000) .
- [4] P.Sigmund and A.Schinner, "Binary theory of light Ion stopping " , PrepSubm, Nucl. Instr and Meth.B,Vol.193(2002).
- [5] A . Csete, "Experimental Investigations of The Energy Loss of Slow Protons and Antiprotons in Matter", M.Sc. Thesis , Instute of Physics And Astronomy , University of Aarhus (2002).
- [6] - H.D .Betz , " Behr's Adiabatic Criterion and Effective Charge Of Heavy Ions" , Nucl.Inst.and Math.132(1976) .
- [7] A. Saxena, H.Singh and Priyanka Agrawal" Stopping Power of Electrons and Positrons for C, Al, Cu, Ag, Au, Pb,Fe, U, Ge, Si and Mo" Applied Physics Research Vol. 2, No. 2(2010).
- [8] Mustafa Tufan, Hasan Gumus "Stopping power and CSDA range calculationsfor incident electrons and positrons in breast and brain tissues" Radiat Environ Biophys (2013) .
- [9] S. Mahmoud, E. Mohamad and R. Abduala" Estimation Of the Total Energy Loss of Positrons in Copper and Nickel" Journal of Babylon University/Pure and Applied Sciences/ No.(7)/ Vol.(22)(2014).
- [10] W. E. Meyerhof , " Elements of Nuclear Physics", McGraw-Hill, New York , (1967).
- [11] J. F. Ziegler , " The Stopping of Energetic Light Ions in Elemental Matter " , Rev. Appl. Phys , Vol. 85 , p.p. (1249-1272) , (1999) .
- [12] NIST ESTAR. Available from <http://physics.nist.gov/PhysRefData/Star/Text/ESTAR.html> .