

التربية للعلوم الصرفة	الكلية
الفيزياء	القسم
Health physics	المادة باللغة الانجليزية
فيزياء صحيه	المادة باللغة العربية
المرحلة الثانية	المرحلة الدراسية
نور زهير	اسم التدريسي
Interaction of X-rays and gamma rays with matter	عنوان المحاضرة باللغة الانجليزية
تفاعل أشعة اكس وأشعة كاما مع المادة	عنوان المحاضرة باللغة العربية
المحاضرة الثالثة	رقم المحاضرة
كتاب الفيزياء الصحية المنهجي تأليف / الدكتور خالد الاحمد	المصادر والمراجع

محتوى المحاضرة

1987 1488
UNIVERSITY OF ANBAR

1.8 - تفاعل أشعة اكس وأشعة كاما مع المادة

Interaction of X-rays and gamma rays with matter

إن أشعة X - وأشعة كاما. هي إشعاعات كهرومغناطيسية ، ذوات طول موجي أقصر بكثير من طول موجة الأشعة فوق البنفسجية، أو الإشعاعات الضوئية المرئية . يؤدي تفاعل هذه الإشعاعات مع المادة إلى إنتاج الكترونات ثانوية ، تقوم بنقل معظم طاقة فوتونات الأشعة إلى المادة الماصة مما يسبب تأيين ذراتها . وتختلف طرق تفاعل الإشعاعات الكهرومغناطيسية مع مكونات المادة تماما عن طرق تفاعل الجسيمات المشحونة ، حيث أن الجسيمات المشحونة - وكما لاحظنا سابقا - تعطي طاقتها إلى مكونات المادة المعترضة بشكل تدريجي من خلال عدد كبير من حوادث التصادم . أما بالنسبة لأشعة كاما وأشعة X- فإنها عندما تسقط على سطح المادة فإن عملية امتصاص فوتونات هذه الأشعاعات تتم من خلال حذف هذه الفوتونات من الحزمة بصورة فردية ومن خلال حادثة واحدة يتم فيها إما إمتصاص الفوتون كليا، وإما استطارته خارج حزمة الأشعة ، مما يؤدي إلى تناقص الحزمة بشكل أسي مع إزدياد سمك المادة الماصة . تتصرف الأشعة الكهرومغناطيسية أثناء التفاعلات كما لو كانت جسيمات خفيفة (فوتونات) وتعطى طاقة الفوتون الواحد بالعلاقة

$$E_{\gamma} = hv \quad \dots (1.25)$$

حيث تمثل ν تردد الفوتون و h ثابت بلانك الذي تبلغ قيمته $4 \cdot 135 \times 10^{-21} \frac{Mev}{sec}$

هناك خمسة أنواع من التفاعلات تُعد هامة في مجال الفيزياء الإشعاعية ، تخوضها فوتونات أشعة كاما وأشعة X- عند مرورها في المواد. هذه الأنواع الخمسة هي:

1- التأثير الكهروضوئي Photoelectric effect

2- تأثير كومبتون Compton effect

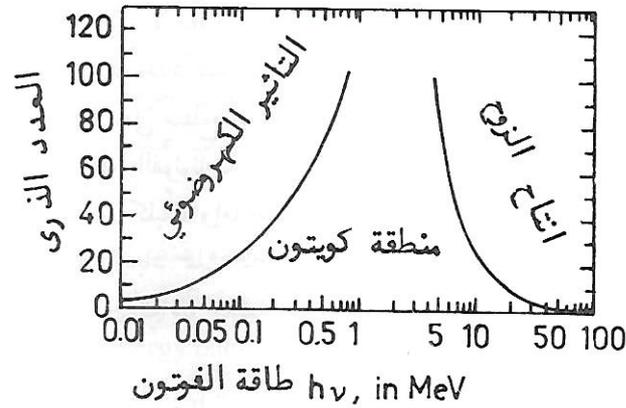
3- إنتاج النروج Pair production

4- التفاعلات النووية الضوئية Photo nuclear reactions

5- إستطارة رالي Rayleigh scattering .

وتعدُّ الأنواع الثلاثة الأولى أكثر أهمية من البقية لأنها تساهم في انتقال الطاقة إلى الألكترونات الذرية في المادة ، ثم تقوم هذه الألكترونات بأعطاء طاقتها إلى المادة من خلال سلسلة من التفاعلات الكولومية الصغيرة على طول مسارها . أما إستطارة الرالي فإنها عبارة عن إستطارة مرنة ينجم عنها انحراف الفوتون بمقدار صغير دون أن يفقد شيئاً من طاقته . أما التفاعلات النووية الضوئية فيمكن أن تسبب بعض المشاكل في مجال الوقاية من الأشعاع بسبب ما تولده من نيوترونات في المواد حيث يؤدي أمتصاص فوتونات أشعة كما إلى انطلاق النيوترونات من التفاعل (γ , n).

يعتمد نوع التفاعل الذي يحصل بين الفوتونات والمادة الماصة على طاقة الفوتونات وعلى العدد الذري للمادة. وتكون الأنواع الثلاثة الأولى هي السائدة بالنسبة للطاقات المحصورة بين 0.01 Mev و 10.Mev . ويبين الشكل (1.6) الأهمية النسبية لكل من الأنواع الثلاثة.



الشكل (1.6) : الأهمية النسبية لأنواع تفاعلات أشعة كما مع المادة حسب الطاقة

توضيح المنحنيات في الشكل (1.6) أيضاً المناطق التي يكون فيها أي النوعين من التفاعلات السابقة متساويان في احتمالية الحدوث، كما يمكن ملاحظة أن التأثير الكهروضوئي سيكون هو الأكثر حدوثاً في الطاقات القليلة للفوتونات ، يلي ذلك في الطاقات المتوسطة تأثير كومبتون ، أما في الطاقات العالية فإن إنتاج الزوج سيكون الأكثر حدوثاً. بالنسبة للمواد ذات الأعداد الذرية القليلة مثل الكربون ، الهواء ، الماء والنسيج البشري فإن مدى تأثير كومبتون سيكون سائداً وضمن مدى واسع من الطاقة يمتد من 20k ev إلى 30 Mev ، ولكن هذا التأثير يتضاءل مع إزدياد قيمة Z للمادة .

1 - 8 - 1 . التأثير الكهروضوئي Photoelectric effect

يُعد التأثير الكهروضوئي من أهم التفاعلات التي تخوضها الفوتونات ذات الطاقة الواطئة في المادة. يتم في هذا النوع من التفاعل إمتصاص الفوتون المار عبر المادة من قبل الإلكترونات المرتبطة بقوة في الذرة مثل الإلكترونات الموجودة في الطبقة الداخلية (Kshell) ، وخاصة في المواد التي لها عدد ذري كبير، ويوضح الشكل (1.7) تخطيطاً توضيحياً لعملية التأثير الكهروضوئي ، حيث يتفاعل فوتون طاقته $h\nu$ مع احد الألكترونات الذرية في الطبقة K ، لقد وجد - تجريبياً ونظرياً - أن نحو 80% من عمليات الأمتصاص الكهروضوئي للفوتونات تقوم بها الكترونات الطبقة K وذلك عندما تكون طاقة الفوتونات أكبر من طاقة الأرتباط E_b لهذه الألكترونات. وينتج عن هذه العملية ثلاثي الفوتون نهائياً بعد أن يعطي كل طاقته إلى الإلكترون. الطاقة الحركية للإلكترون المتحرر تعطى بالعلاقة الآتية :

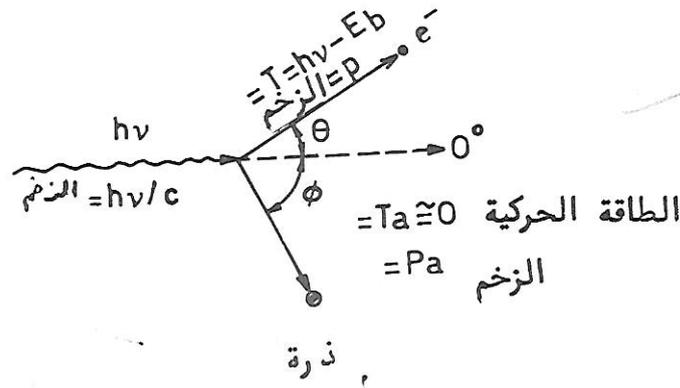
$$T_o = h\nu_o - E_b \quad \dots (1.26)$$

وذلك لأن الطاقة الحركية التي تأخذها الذرة نتيجة الأرتداد تكون مساوية للصفر تقريباً ويمكن ملاحظة ذلك من علاقة طاقة إرتداد الذرة T_a بالطاقة الحركية للإلكترون T_e حيث أن $T_a = \frac{m_o}{M}$ إذ أن النسبة $\frac{m_o}{M}$ هي صغيرة جداً بحيث يمكن اعتبارها صفراً.

لقد وجد تجريبياً أن أحتمال حدوث الأنبعاث الكهروضوئي للإلكترونات من المادة يزداد كلما كانت طاقة الفوتونات $h\nu$ مقاربة لطاقة إرتباط الإلكترون E_b ، وتمثل قيمة ν التي تتساوى عندها طاقة الفوتون مع طاقة الأرتباط مايسمى بحافة الرنين ، حيث يكون التأثير الكهروضوئي على أشده ، ويمكن حساب هذه القيمة لـ ν من المساواة بين $h\nu$ و E_b

$$E_b = h\nu \Rightarrow \nu = \frac{E_b}{h} \quad \dots (1.27)$$

من ناحية أخرى يعتمد أحتمال حدوث الأمتصاص الكهروضوئي للفوتونات على المقطع العرضي للذرة بالنسبة للتفاعل الكهروضوئي ويعطى هذا المقطع العرضي للذرة الواحدة بالعلاقة الآتية:



الشكل (1.7 -): رسم تخطيطي يوضح التفاعل بين الفوتون $h\nu$ والذرة خلال عملية التأثير الكهروضوئي. الفوتون بطاق $h\nu$ يصطدم مع احد الالكترونات في الذرة فيقتلعه من مكانه ويعطيه

$$T = - E_b$$

طاقة حركية مقدارها

