

**امتحان مقرر الكيمياء الغير عضوية ٤ لطلاب الفرقه الرابعة كيمياء خاص بكلية التربية  
(لائحة جديدة)**

**أجب عن الأسئلة الآتية:**

**السؤال الأول.**

١. تكلم عن طبيعة وكيفية توفير الوقود النووي المستخدم في مفاعلات الماء الخفيف.
٢. تتميز جسيمات بيتا بقدرة اخترافية عالية مقارنة بجسيمات الفا. ( العبارة صحيحة أم خطأ مع التعليق).
٣. تحدث سلسلة من التحولات الإشعاعية لنواه  $^{235}\text{U}$  بانبعاث ..... ، ..... لتعطى في النهاية ..... (أكمل ثم عرف سلسلة التحلل الإشعاعي).
٤. إذا علمت أن  $E_{\text{C}}$  لنواه  $\text{Th-232}$  تساوي  $7.5\text{MeV}$  وأن طاقة الربط للنيترون تساوي  $5.4\text{MeV}$ . نقاش التفاعل النووي الحادث في حالة قذف نواه  $\text{Th}$  بنبيرون طاقته:  
a)  $2.2\text{MeV}$       b)  $20.3\text{MeV}$       c)  $1.9\text{MeV}$

**السؤال الثاني**

١. في المعادلة النووية الموزونة ..... (أكمل).
٢. الطاقة المنطلقة من القبلة الهيدروجينية أكبر من الطاقة المنطلقة من القبلة الذرية ( العبارة صحيحة أم خطأ مع التعليق).
٣. مستشفى بها مصدر لنواه الراديوم  $^{226}\text{Ra}$  على هيئة محلول من بروميد الراديوم يقيس  $1.5\text{Curie}$ . إذا تم ضخ الرادون  $^{222}\text{R}$  كل  $48$  ساعة. أحسب النشاط الإشعاعي للرادون عند هذا الوقت.
٤. الأساس العلمي لعداد جيجر هو ..... بينما عدد ..... scintillation يعمل على أساس ..... (أكمل).

### **السؤال الثالث**

١. النيترونات البطيئة أكثر ملائمة لتفاعل النووي الانشطاري ( العبارة صحيحة أم خطأ مع التعليق).
٢. قارن بين التفاعل النووي الانشطاري والاندماجي.
٣. يعرف الكوري بأنه ..... بينما تعرف نشاطية المصدر المشع بأنها ..... (أكمل).
٤. هناك تطبيقات هامة للنظائر المشعة .... في ضوء دراستك أشرح آلية استخدام الكربون المشع في تحديد أعمار الحفريات والأشياء ذات المكون الكربوني.

### **السؤال الرابع**

٥. وضح المقصود بالأرقام السحرية وعلاقتها بالثبات النووي.
٦. يعتبر استخدام السيكلوترون أفضل الطرق لإنتاج النيترونات السريعة ( العبارة صحيحة أم خطأ مع التعليق).
٧. تعرف الكتلة الحرجة بأنها ..... (أكمل ثم أشرح بإيجاز العوامل التي تعتمد عليها الكتلة الحرجة).
٨. عرف ما يلي "مع ذكر أمثلة":  
النظائر - الأيزوتونات - الأيزوبارات

### **انتهت الأسئلة**

مع خالص الشكر والتحمّل والتوفيق

The speed of light=  $2.998 \times 10^8$  m/s. & 1 MeV =  $1.602 \times 10^{-13}$  J & 1 eV =  $1.602 \times 10^{-19}$  J.  
 1.00898 amu &  ${}_0^1 n$  = = 3.01493 a.m.u &  ${}_2^3 He$  = 14.00751 a.m.u &  ${}_7^{14} N$  Atomic mass of  
 15.9905 amu & Avogadro's Number =  $6.022 \times 10^{23}$  & h =  ${}_8^{17} O$  == 1.00728 a.m.u &  ${}_1^1 H$   
 $6.626 \times 10^{-34}$  J.s & 1 amu =  $1.66054 \times 10^{-27}$  Kg &  $m_e$  =  $9.109 \times 10^{-31}$  Kg &  $q_e$  =  $1.602 \times 10^{-19}$  C