

## واجهة تعيين رقم ( 1 )

اسم الطالب :		المدرسة :	
الصف :	العاشر الاكاديمي	الشعبة :	
المبحث	الكيمياء	الموضوع :	القسم الأول

تاريخ التعيين :	آخر موعد للتسليم :
-----------------	--------------------

أرقام الصفحة	عنوان الموضوع
9-8-7	ظاهرة النشاط الاشعاعي ونموذج رذر فورد الذري
34-33-32	قوانين الاتحاد الكيميائي

بطاقات التعلم الذاتي التي يغطيها التعيين : ( رقم البطاقة و موضوعها )	
رقم البطاقة	موضوعها

مصادر تعلم أخرى مفيدة تخدم موضوعات التعيين ؛ ( روابط - رموز - QR - مواد تعليمية منشورة .... )		
مصادر التعلم	الرابط / QR / مكان النشر	

## عزيزي الطالب / أجب عن الأسئلة التالية: -

### السؤال الأول: أكمل الفراغ: (درس النشاط الإشعاعي ونموذج رذرفورد الذري)

1. اكتشف العالم الفرنسي ..... ظاهرة النشاط الإشعاعي الطبيعي.
2. .... عناصر تنطلق اشعاعات وجسيمات حتى تصل الى الاستقرار.
3. من العناصر المشعة.....و.....
4. جسيم الفا هو نواة لذرة ..... ومشحون بشحنة .....
5. جسيم الالفا يمكنه اختراق رقاقة ذهب سمكها .....سم.
6. مادة ..... حساسة للضوء يصدر عنها توهج عند سقوط الاشعاعات عليها.
7. تتكون الذرة من ..... تتركز فيها معظم كتلة الذرة و..... تدور حولها.
8. توجد في النواة نوعين من الجسيمات هما ..... و.....
9. شحنة الالكترون ..... وشحنة البروتون .....
10. العالم رذرفورد قذف صفيحة رقيقة من الذهب بدقائق ..... الموجبة.
11. في تجربة رذرفورد استخدم شاشة دائرية مطلية بمادة.....
12. اثبت رذرفورد من خلال التجربة ان الذرة معظمها .....
13. استثمر العالم رذرفورد جهود العلماء السابقين .....و..... لأجراء تجربته المشهورة.

### السؤال الثاني: اختر الاجابة الصحيحة : ( درس النشاط الإشعاعي ونموذج رذرفورد الذري)

1. ما سبب انحراف جزء صغير من اشعة الفا عند قذفها لشريحة الذهب:			
(أ) شحنة النواة الموجبة	(ب) وجود الكترونات تدور حول النواة	(ج) اصطدامها بالنواة	(د) الذرة متعادلة كهربيا
2. من العلماء الاتية اسمائهم له الفضل في اكتشاف نواة الذرة:			
(أ) رذرفورد	(ب) دالتون	(ج) طومسون	(د) بيكورييل
3. اليوانيوم يتحول الى ثوريوم ويطلق جسيمات :			
(أ) الفا	(ب) بيتا	(ج) جاما	(د) جميع ما سبق
4. المادة التي طلى بها رذرفورد الشاشة الدائرية في تجربته هي :			
(أ) كبريتات الخارصين	(ب) كبريتيت الخارصين	(ج) كبريتيد الخارصين	(د) كبريد الخارصين
5. شحنة جسيمات الفا :			
(أ) +1	(ب) +2	(ج) +3	(د) +4

### السؤال الثالث: أجب عن الأسئلة التالية: (درس النشاط الإشعاعي ونموذج رذرفورد الذري)

أ. اذكر بنود نموذج رذرفورد:

1. ....2.....
3. ....4.....

ب. ما هي عيوب نظرية رذرفورد:

ج. وضح المقصود مما يلي: (درس النشاط الاشعاعي ونموذج رذرفورد الذري قوانين الاتحاد الكيميائي)

1. نواة الذرة:
2. قانون حفظ الكتلة:
3. قانون النسب الثابتة:
4. ظاهرة النشاط الاشعاعي الطبيعي:

السؤال الرابع: علل لما يأتي: (درس النشاط الاشعاعي ونموذج رذرفورد الذري)

1. الذرة متعادلة كهربيا.
2. تتركز كتلة الذرة في نواتها.
3. حدوث ظاهرة النشاط الاشعاعي الطبيعي لبعض العناصر.
4. استخدم رذر فورد في تجربته صندوق من الرصاص.
5. مرور معظم دقائق الفا من صفيحة الذهب في تجربة رذرفورد.
6. انحراف جزء بسيط من دقائق الفا عن مسارها.
7. افترض رذرفورد ان الالكترونات تدور حول النواة.

السؤال الخامس: أكمل الجدول التالي: (درس النشاط الاشعاعي ونموذج رذرفورد الذري)

وجه المقارنة	الفا	بيتا	جاما
طبيعتها			
شحنتها			
قدرتها النسبة على اختراق الاجسام			

السؤال السادس: أجب عما يأتي: (قوانين الاتحاد الكيميائي)

1. حللت عينتان على التوالي من اكسيد الالمونيوم كتلتها 9.75 غرام 6.9 غرام فوجد انها تحتوي على 3.25 غرام 2.3 غرام من الالمنيوم على التوالي، احسب نسبة الاكسجين الى الالمونيوم في العينتين

2. حللت ثلاث عينات من اكسيد الكالسيوم كتلتها 4.5 غرام , 7.8 غرام , 12.2 غرام فوجد انها تحوي علي 3.124 غرام , 5.51 غرام , 8.714 غرام من الكالسيوم احسب نسبة الاكسجين الى الكالسيوم في العينات الثلاث