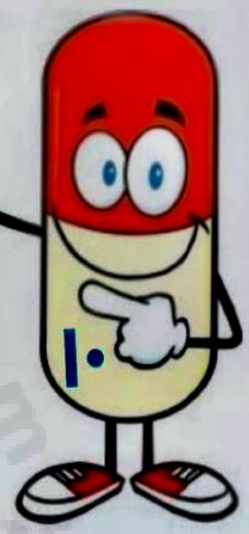
الكبسولة الإثرائية للوحدة الثامنة (فيزياء النواة)

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية
موقع فايلاتي ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف العاشر ⇦ فيزياء ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-09-26 20:09:47
المزيد من مادة فيزياء: ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس
إعداد: منى الحاتمية

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر					
صفحة المناهج العمانية على فيسبوك					

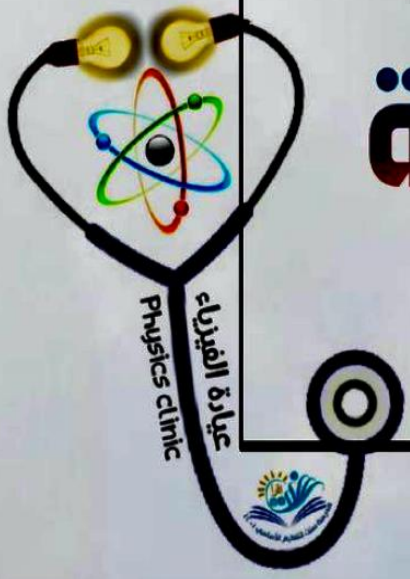
المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة فيزياء في الفصل الأول	
1	إجابات الكبسولة الإثرائية للوحدة السابعة (الضغط)
2	الكبسولة الإثرائية للوحدة السابعة (الضغط)
3	إجابات الكبسولة الإثرائية للوحدة السادسة (الشغل والقدرة)
4	الكبسولة الإثرائية للوحدة السادسة الشغل والقدرة
5	إجابات الكبسولة الإثرائية للوحدة الخامسة عزم القوة و مركز الكتلة

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم
المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة الداخلية



الكبسولة الفيزيائية الإثرائية

الفصل الدراسي الأول
2024-2025



اسم الطالب :.....

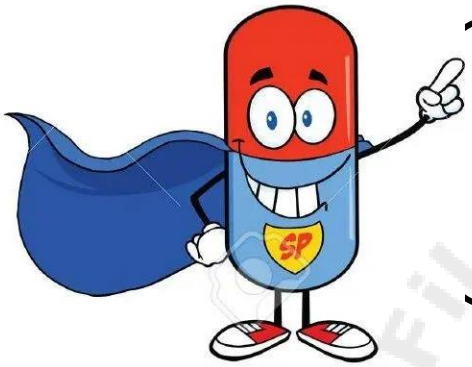
أ.منى الحاتمية .

الوحدة الثامنة

فيـــــزياء الـــــنواة

الوحدة الثامنة - فيزياء النواة		
1-8 بنية النواة		
8-1	يصف مكوّنات النواة في ضوء البروتونات والنيوترونات.	• يصف النموذج الذرّي لذرّة ما. • يسمّي الجُسيمات الموجودة في النواة. • يقارن بين خصائص الجُسيمات الموجودة في النواة.
8-2	يستخدم مصطلحي العدد الذرّيّ Z والعدد الكتليّ A.	• يشرح معنى كلّ من A وZ عند كتابة الرمز العام للعنصر. • يحدّد عدد البروتونات والنيوترونات في النواة من A وZ. • يحدّد عدد النيوكليونات في النواة باستخدام عدد البروتونات وعدد النيوترونات.
8-4	يستخدم مصطلح النويدة ويفسّره، ويستخدم الصيغة الآتية للنويدة ${}^{A}_{Z}X$	• يذكر المقصود بالنويدة. • يحدّد عدد البروتونات والنيوترونات لنويدة ما من الصيغة ${}^{A}_{Z}X$ • يكتب الصيغة ${}^{A}_{Z}X$ للنويدة بدلالة عدد البروتونات والنيوترونات.
8-3	يستخدم مصطلح النظائر ويشرحه.	• يصف الاختلاف والتشابه بين نظائر العنصر نفسه. • يستخدم رموز النويدات أو عدد البروتونات والنيوترونات في النوى لتحديد ما إذا كانت النويدات نظائر للعنصر نفسه أو عناصر مختلفة.

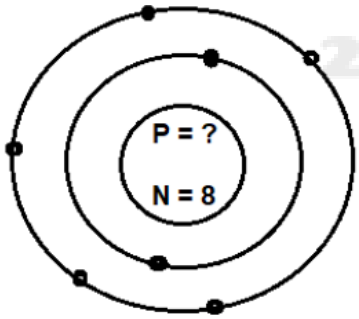
البروتون	
النيوترون	
النيوكلون	
النويدة	
العدد الذري	
العدد الكتلي	
النظائر	



كبسولة التمارين الإثرائية

(الوحدة الثامنة)

1-الشكل المقابل يمثل نموذج لذرة النيتروجين :

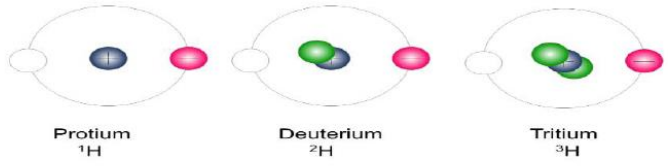


أ- عدد البروتونات .....

ب- عدد النيوكليونات .....

ج- مستعينا باجابتك السابقة اكتب رمز العنصر في صيغة X_Z^A .....

2-الشكل التالي يوضح عدد من الذرات :



الذرة (1)	الذرة (2)	الذرة (3)

أ- تسمى ذرات هذه العناصر ب .....

ب- عدد النيوكليونات للذرة رقم 1 تساوي .....

الذرة	العدد الذري	عدد الكتلة
a	10	20
b	11	24
c	12	24
f	16	32
g	16	35

3 – الجدول التالي يوضح مجموعة من النويات:

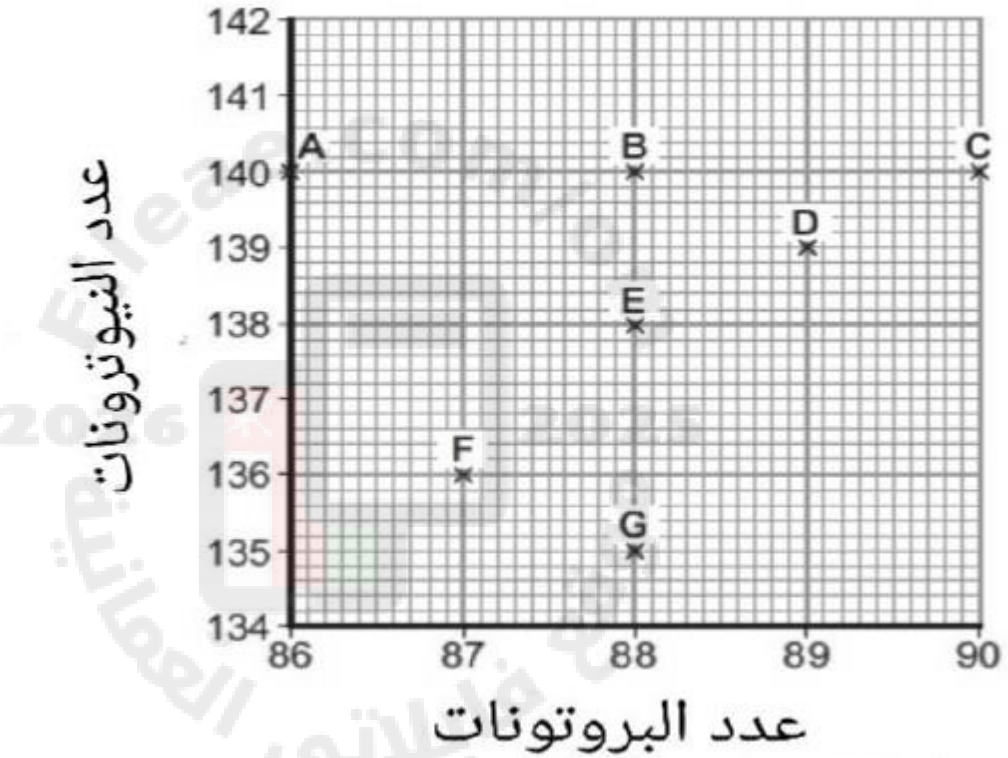
أي النويات يمكن تصنيفها كنظائر ؟ فسر اجابتك

.....

.....

.....

4- يمثل الشكل التالي عدد النيوترونات والبروتونات داخل نوى 7 ذرات :



أ- ما هي النوى التي تمثل نظائر.....

ب- كم عدد النيوكلونات للنواة G .....

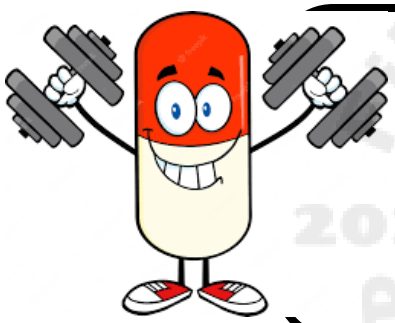
ج- اكتب العنصر C في صيغة X_Z^A.....

5-الشكل يوضح أربعة عناصر مختلفة :

$^{238}_{94}Pu$	$^{234}_{90}Th$	$^{235}_{92}U$	$^{238}_{92}U$

أ- اذكر نواتين لهما نفس عدد البروتونات .....

ب- نواتين لهما نفس عدد النيوكليونات .....



أيها الفيزيائي المبدع قيم نفسك وضع ملاحظاتك هنا :