

	المقرر: خيم (2) - عنوان الدرس: كيف تختلف الذرات اسم الطالب: الصفحة:	ورقة تدريب 2	الهيئة العامة للتعليم التعليم العام بالهيئة الملكية مدرسة الرواد الثانوية (مدرسة) الفصل الدراسي الثالث للعام 1442 هـ - 1443 هـ	
---	--	-----------------	---	---

ملاحظات	المفردات	اهداف الدرس
راجع كتاب كيم (1) جاء ص [90-87]	العدد الذري-العدد الكتلي-النظائر	1- ان يحدد دور العدد الذري في تحديد هوية الذرة 2- ان يحسب P و n و e 3- ان يعرف النظائر

$^{31}_{15}P^{-3}$	$^{39}_{19}K^{+}$	$^{23}_{11}Na$
عدد الذري =	عدد الذري =	عدد الذري =
عدد البروتونات =	عدد البروتونات =	عدد البروتونات =
عدد الكتلي =	عدد الكتلي =	عدد الكتلي =
عدد النيوترونات =	عدد النيوترونات =	عدد النيوترونات =
عدد الالكترونات =	عدد الالكترونات =	عدد الالكترونات =
العدد الذري = عدد البروتونات الموجبة = عدد الالكترونات السالبة (الذرة متعادلة) العدد الكتلي = عدد البروتونات + عدد النيوترونات في حالة الايون الموجب: تحذف الالكترونات بعدد الشحنات في حالة الايون السالب: تضاف الالكترونات بعدد الشحنات النظائر: ذرات لنفس العنصر متساوية في العدد الذري و مختلفة في العدد الكتلي.		ملاحظات:

تدريبات : اختر الإجابة الصحيحة :

(1) ما الذي يحدد هوية العنصر :		
أ- العدد الذري	ب- العدد الكتلي	ج- عدد النيوترونات
(2) عنصر الرصاص يحتوي $^{210}_{82}Pb$:		
أ- 128 نيوترون ، 82 بروتون ، 82 إلكترون	ب- 82 نيوترون ، 82 بروتون ، 82 إلكترون	ج- 128 نيوترون ، 82 بروتون ، 210 إلكترون
(3) ذرة عددها الذري 12 وعددها الكتلي 24 فكم عدد الالكترونات فيها :		
أ- 36	ب- 24	ج- 12
(4) عدد الالكترونات في $^{35}_{17}Cl^{-}$:		
أ- 16	ب- 17	ج- 18
(5) أي العناصر تعتبر نظائر :		
أ- $^{14}_7N$ ، $^{13}_7N$	ب- $^{14}_7N$ ، $^{14}_6N$	ج- $^{14}_7N$ ، $^{13}_8O$
(6) في نواة الحديد $^{56}_{26}Fe$ يوجد :		
أ- 26 بروتون و 26 نيوترون	ب- 26 بروتون و 30 إلكترون	ج- 26 بروتون و 30 نيوترون
(7) نظائر العنصر تختلف في :		
أ- العدد الذري	ب- العدد النيوترونات	ج- العدد الالكترونات
(8) الذرة متعادلة كهربائياً بسبب :		
أ- عدد النيوترونات = عدد البروتونات	ب- عدد البروتونات = عدد الالكترونات	ج- عدد النيوترونات = عدد الالكترونات

اعداد: أ. حسين الهاجري - أ. محمد المبيض