العينة العلمية بالجبيل	ورقة تدريب	المقرر: كيمياء (2)	الرواد الثانوية smart school
التعليم العام بالهيئة الملكية	2	عنوان الدرس: كيف تختلف الذرات	
مدرسة الرواد الثانوية (مقررات)		اسم الطالب:	
الفصل الدراسي الثالث للعام 1442هـ-1443 هـ		الشعبة:	

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

$^{23}_{11}Na$	$^{39}_{19}K^{+}$	$^{31}_{15}P^{-3}$
عدد الـــــذري =	عدد الـــــذري =	عدد الـــــذري =
عدد البروتونات =	عدد البروتونات =	عدد البروتونات =
عدد الـكـتـلـي =	عدد الـكـتـلـي =	عدد الـكـتـلـي =
عدد النيوترونات =	عدد النيوترونات =	عدد النيوترونات =
عدد الالكترونات =	عدد الالكترونات =	عدد الالكترونات =
ملاحظات:	العدد الذري=عددالبروتونات الموجبة=عددالالكترونات السالبة(الذرة متعادلة) العدد الكتلي=عددالبروتونات+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.	

تدريبات : اختر الإجابة الصحيحة :

1) ما الذي يحدد هوية العنصر :		
أ-العدد الذري	ب-العدد الكتلي	ج-عددالنيوترونات
2) عنصر الرصاص يحتوي $^{210}_{82}Pb$:		
أ- 128نيوترون ، 82 بروتون ، 82 الكترون	ب-82 نيوترون ، 82 بروتون ، 82 الكترون	ج-128نيوترون ، 82 بروتون ،210 الكترون
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-$^{14}_{7}N$, $^{13}_{7}N$	ب-$^{14}_{7}N$, $^{14}_{6}N$	ج-$^{14}_{7}N$, $^{13}_{7}O$
6) في نواة الحديد $^{56}_{26}Fe$ يوجد :		
أ- 26 بروتون و 26 نيوترون	ب- 26 بروتون و 30 الكترون	ج- 26 بروتون و 30 نيوترون
7) نظائر العنصر تختلف في :		
أ- العدد الذري	ب- العدد النيوترونات	ج- العدد الالكترونات
8) الذرة متعادلة كهربائيا بسبب :		
أ- عدد النيوترونات=عدد البروتونات	ب- عدد البروتونات=عدد الالكترونات	ج- عدد النيوترونات=عدد الالكترونات

اعداد :أ.حسين الهاجري -أ.محمد المبيض

LIVEWORKSHEETS