اسم الطالب :	الشعبة :	الباب (٣) : تركيب الذرة

تدريبات التحصيلي في مادة الكيمياء ١ للصف الاول ثانوي

تدريب : اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :

١	**اصغر جزء من العنصر و يحتفظ بخواص العنصر :**			
	أ- الالكترون	ب- البروتون	ج- النيوترون	د- الذرة
٢	أشعة المهبط عبارة عن سيل من :			
	أ- الشحنات الموجبة	ب- الالكترونات	ج- البروتونات	د- النيوترونات
٣	قام العالم ميلكان بتحديد شحنة الالكترون وكتلته باستعمال جهاز :			
	أ- أشعة المهبط	ب- المجهر الانبوبي	ج- مطياف الكتلة	د- قطرة الزيت
٤	استنتج راذرفورد أن معظم حجم الذرة :			
	أ- نواة	ب- الكترونات	ج- فراغ	د- شحنات موجبة
٥	جسيم متناهي في الصغر يوجد في النواة الذرة و شحنته موجبة ($+1$)			
	أ- الالكترون	ب- الفوتون	ج- النيوترون	د- البروتون
٦	جسيم غير مشحون في نواة الذرة ، و كتلته قريبة من كتلة البروتون :			
	أ- الالكترون	ب- الفوتون	ج- النيوترون	د- جسيم الفا
٧	"عدد البروتونات في الذرة " يسمى :			
	أ- العدد الكتلي	ب- العدد الذري	ج- الوزن الذري	د- الوزن النسبي
٨	في الذرة الصوديوم $^{23}_{11}Na$ عدد النيوترونات و البروتونات و الالكترونات هو "			
	أ-١٢ نيوترون، ١١ بروتون،١١ الكترون	ب-١١ نيوترون، ١١ بروتون،١١ الكترون	ج-١١ نيوترون، ١٢ بروتون،١١ الكترون	د-١١ نيوترون، ١١ بروتون،١٢ الكترون
٩	عدد الالكترونات لعنصر عدده الذري (10)وعدده الكتلي (22) هو :			
	أ- 32	ب- 12	ج- 10	د- 22
١٠	الذرات التي لها عدد البروتونات نفسه لكنها تختلف في عدد النيوترونات :			
	أ- المتشكلات	ب- المتكاتلات	ج- النظائر	د- المخاليط
١١	**مجموع عدد البروتونات و النيوترونات في نواة العنصر :**			
	أ- العدد الكتلي	ب- العدد الذري	ج- عدد الالكترونات	د- الوزن النسبي
١٢	وحدة الكتل الذرية تساوي $\frac{1}{12}$ من كتلة ذرة :			
	أ- الهيدروجين	ب- الاكسجين	ج- النيتروجين	د- الكربون
١٣	للبورون B نظيران في الطبيعة هما ^{10}B (نسبة وجوده 19.8%) وكتلته 10.013amu و ^{11}B (نسبة وجوده 80.2%) وكتلته 11.009amu،فان الكتلة الذرية للبورن = :			
	أ- 10amu	ب- 10.8amu	ج- 11amu	د-11.8amu
١٤	التفاعل الذي يؤدي الى تغير في نواة الذرة هو تفاعل :			
	أ- كيميائي	ب- حيوي	ج- نووي	د- ذري
١٥	اشعة لا تنحرف في المجالات الكهربية و المغناطيسية :			
	أ- الفا	ب- بيتا الموجبة	ج- بيتا السالبه	د- جاما
١٦	العامل الرئيس في تحديد استقرار الذرة هو نسبة :			
	أ- النيوترونات الى البروتونات	ب- النيوترونات الى الالكترونات	ج- البروتونات الى الالكترونات	د- الالكترونات الى النيوترونات
١٧	في التفاعل النووي : $\cdots + {}^{14}_{7}N \rightarrow {}^{14}_{6}C$			
	أ- الفا	ب- بيتا الموجبة	ج- بيتا السالبة	د- جاما
١٨	عدد الالكترونات في الايون $^{23}_{11}Na^{+}$ هو :			
	أ- 10	ب- 11	ج- 12	د- 23
١٩	متوسط جميع كتل نظائر العنصر الموجودة في الطبيعة :			
	أ- كتلة النيوترون	ب- كتلة البروتون	ج- كتلة الالكترون	د- الكتلة الذرية
٢٠	وحدة الكتل الذرية تساوي تقريبا كتلة :			
	أ- الالكترون	ب- النواة	ج- البروتون	د- الذرة

اعداد : أ/ حسين الهاجري

LIVEWORKSHEETS