

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- الالكترتون	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 الالكترتون وكتلته باستعمال جهاز :	أ- أشعة المهبط	ب- المجهر الانبوبي	ج- مطياف الكتلة	د- قطرة الزيت
٤	استنتج رادرفورد أن معظم حجم الذرة :	أ- نواة	ب- الكترونات	ج- فراغ	د- شحنات موجبة
٥	جسيم منتهي في الصغر يوجد في النواة الذرة و شحنته موجبة (+1)	أ- الالكترتون	ب- الفوتون	ج- النيوترون	د- البروتون
٦	جسيم غير مشحون في نواة الذرة ، و كتلته قريبة من كتلة البروتون :	أ- الالكترتون	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 $^{23}_{11}\text{Na}$ عدد النيوترونات و البروتونات و الالكترونات هو "	أ- ١٢ نيوترون، ١١ بروتون، ١١ إلكترون	ب- ١١ نيوترون، ١١ بروتون، ١١ إلكترون	ج- ١١ نيوترون، ١٢ بروتون، ١١ إلكترون	د- ١١ نيوترون، ١١ بروتون، ١٢ إلكترون
٩	عدد الالكترونات لعنصر عدده الذري (10) و عدده 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- المتكاملات	ج- النظائر	د- المخالط
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	للبرون B نظيران في الطبيعة هما ^{10}B (نسبة وجوده 19.8%) وكتلته 10.013amu و ^{11}B (نسبة وجوده 80.2%) وكتلته 11.009amu، فإن الكتلة الذرية للبرون = :	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 الكهربائية و المغناطيسية :	أ- الفا	ب- بيتا الموجبة	ج- بيتا السالبة	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 : $^{14}_6\text{C} \rightarrow ^{14}_7\text{N} + \dots$	أ- الفا	ب- بيتا الموجبة	ج- بيتا السالبة	د- جاما
١٨	عدد الالكترونات في الايون $^{23}_{11}\text{Na}^+$ 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 الالكترتون	د- الكتلة الذرية
٢٠	وحدة الكتل الذرية تساوي تقريبا كتلة :	أ- الالكترتون	ب- النواة	ج- البروتون	د- الذرة

اعداد : أ / حسين الهاجري