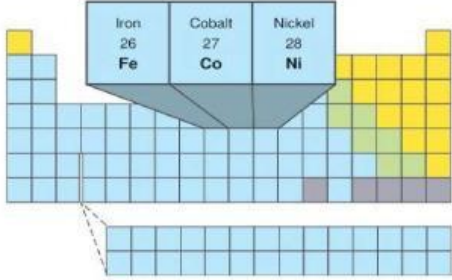
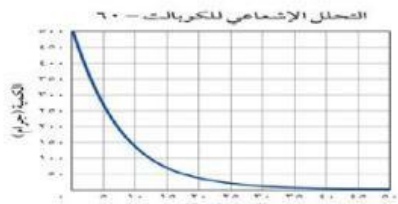


اختر الإجابة الصحيحة مما يلي : مراجعة علوم ثالث متوسط - الفصل الأول والثاني

اسم الطالب /
الفصل الدراسي /

1	أغلب العناصر الموجودة على يسار الجدول الدوري هي :				
أ	فلزات	ب	غازات	ج	لا فلزات
د	أشباه فلزات				
2	أي الخصائص التالية تتصف بها اللافلزات الصلبة				
أ	لامعة	ب	هشة	ج	جيدة التوصيل للحرارة
د	جيدة التوصيل للكهرباء				
3	في ذرة عنصر الكالسيوم Ca^{40} يدل رقم 40 على عدد				
أ	النيوترونات	ب	البروتونات	ج	الإلكترونات
د	النيوترونات + البروتونات				
4	الفرق بين العدد الذري والعدد الكتلي هو :				
أ	العدد الذري عدد البروتونات في النواة والعدد الكتلي مجموع البروتونات والنيوترونات داخل النواة	ب	العدد الذري عدد النيوترونات في النواة والعدد الكتلي مجموع البروتونات والنيوترونات داخل النواة	ج	العدد الذري عدد البروتونات في النواة والعدد الكتلي فرق بين عدد البروتونات و عدد النيوترونات داخل النواة
د	العدد الذري عدد النيوترونات في النواة والعدد الكتلي عدد البروتونات داخل النواة				
5	أي مجموعات العناصر التالية تتحد سريعاً مع العناصر الأخرى لتكون مركبات ؟				
أ	العناصر الإنتقالية	ب	الفلزات القلوية	ج	الفلزات القلوية الأرضية
د	ثلاثية الحديد				
6	أي من العناصر التالية ليس من العناصر الإنتقالية ؟				
أ	الذهب	ب	النحاس	ج	الفضة
د	الكالسيوم				
7	أي العناصر التالية لا ينتمي إلى ثلاثية الحديد ؟				
أ	النيكل	ب	الكوبلت	ج	النحاس
د	الحديد				
8	أي من العناصر التالية يقع في المجموع 6 والدورة 4 ؟				
أ	التنجستون	ب	الكروم	ج	التيتانيوم
د	الهافنيوم				
9	أي العناصر الآتية يمكن أن يكون مادة صفراء لامعة اللون ؟				
أ	الكروم	ب	الحديد	ج	الكربون
د	القصدير				
10	المجموعة التي جميع عناصرها لا فلزات هي :				
أ	1	ب	2	ج	12
د	18				
11	أي مما يلي يصف عنصر التيلوريوم ؟				
أ	فلز قلوي	ب	فلز انتقالي	ج	شبه فلز
د	لانثانيدات				
12	أي الهالوجينات الآتية يعد عنصر مشع ؟				
أ	الأسستين	ب	البروم	ج	الكلور
د	اليود				
13	أي العبارات التالية المتعلقة بالجدول الدوري صحيح ؟				
أ	توجد العناصر جميعها بشكل طبيعي على الأرض	ب	تم ترتيب العناصر حسب زمن اكتشافها .	ج	العناصر التي لها خصائص متشابهة تقع في المجموعة نفسها .
د	رتب العناصر حسب رأي مندليف .				
14	أي مما يلي لا يعد من خصائص الفلزات ؟				
أ	قابلية للسحب والتشكيل	ب	لها لمعان	ج	قابلية للطرق
د	رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء				

15	ما الأسم الذي يطلق على العناصر الثلاثة هذه التي تستخدم في عمليات صنع الفولاذ ومخاليط فلزات أخرى. 
أ	اللانثانيدات ب الأكتينيدات ج الفلزات التي تصنع منها العملات د ثلاثية الحديد
16	في الشكل السابق : إلى أي مجموعة تنتمي العناصر البارزة في الجدول ؟
أ	اللافلزات ب الغازات النبيلة ج العناصر الإنتقالية د الفلزات
17	أي عناصر المجموعة 13 يدخل في صناعة علب المشروبات الغازية ونوافذ المنازل ؟
أ	الألمنيوم ب الإنديوم ج البورون د الجاليوم
18	استخدم الجدول التالي للإجابة على السؤال التالي : الهالوجينات عناصر لا فلزية نشطة أي عناصر المجموعات الأتية يتحد معها بصورة سريعة ؟
أ	المجموعة 1- الفلزات ب المجموعة 2- الفلزات القلوية الأرضية ج المجموعة 17- الهالوجينات د المجموعة 18- الغازات النبيلة
19	في الشكل الموضح أي من الفلزات القلوية الأتية أكثر نشاطا ؟
أ	Li ب K ج Na د Cs
20	تصنف الكثير من العناصر الأساسية للحياة ومنها النيتروجين والأكسجين والكربون - ضمن مجموعة :
أ	اللافلزات ب الفلزات ج أشباه الفلزات د الغازات النبيلة
21	ينتمي عنصر البوتاسيوم إلى عناصر المجموعة 1 من الجدول الدوري فما أسم هذه المجموعة ؟
أ	الهالوجينات ب الفلزات القلوية ج الغازات النبيلة د الغازات القوية الترابية
22	تحتوي ذرة على 12 بروتونا و 12 نيوترونا وتحتوي ذرة أخرى على 12 بروتون و 16 نيوترونا ما هاتان الذرتان .
أ	ذرتا الكروم ب عنصران مختلفان ج نظيران للعنصر نفسه د مشحونتان شحنة سالبة
23	تتكون الذرة من :
أ	إلكترونات وبروتونات ب نبوترونات وبروتونات ج إلكترونات وبروتونات ونيوترونات د عناصر وبروتونات وإلكترونات
24	الجسيمات ذات الشحنة السالبة في الذرة هي :
أ	البروتونات ب الإلكترونات ج النيوترونات د النواة
25	أين توجد الإلكترونات في الذرة
أ	في النواة مع البروتونات ب مرافقة للنيوترونات ج حول النواة على شكل سحابة إلكترونية د في الجدول الدوري للعناصر
26	صاحب فكرة (أن المادة تتكون من دقائق صغيرة تسمى الذرات) و هو العلام
أ	أرهينوس ب افوجادرو ج شادويك د ديمقريطس
27	في ذرة نظير عنصر الكالسيوم $^{40}_{20}\text{Ca}$ يدل الرقم 40 على عدد :
أ	النيوترونات ب البروتونات ج الإلكترونات د النيوترونات + عدد

						البروتونات	
28	ذرة العنصر التي عددها الذري 6 تكون دائما :						
أ	تحتوي 6 الكترونات	ب	تحتوي أكثر من 6 نيوترونات	ج	تحتوي 6 بروتونات	د	كتلتها الذرية تساوي 6
29	الجسيمات ذات الشحنة السالبة في الذرة هي :						
أ	البروتونات	ب	الإلكترونات	ج	النيوترونات	د	النواة
30	خلال عملية تحلل جسيم بيتا يتحول النيوترون إلى بروتون و :						
أ	نظير	ب	جسيم الفا	ج	نواة	د	جسيم بيتا
31	ما العملية التي يتحول فيها عنصر إلى عنصر آخر ؟						
أ	عمر النصف	ب	التفاعل الكيميائي	ج	سلسلة التفاعلات	د	التحول
32	تسمى ذرات العنصر نفسها التي لها أعداد نيوترونات مختلفة :						
أ	بروتونات	ب	أيونات	ج	نظائر	د	إلكترونات
33	استعن بالصورة الآتية للإجابة عن السؤال التالي : إذا كان العدد الذري للبورون 5 فإن نظير بورون -11 يتكون من  نواة البورون						
أ	11 الكترونا	ب	5 نيوترونات	ج	5 بروتون و 6 نيوترونات	د	6 بروتونات و 5 نيوترونات
34	العدد الذري لعنصر ما يساوي عدد :						
أ	مستويات الطاقة	ب	البروتونات	ج	النيوترونات	د	جسيمات النواة
35	توصل طومسون إلى أن الضوء المتوهج من شاشات الـ CRT صادر عن سيل من الجسيمات المشحونة لانها :						
أ	خضراء اللون	ب	شكلت ظلا للأنود	ج	انحرفت بواسطة مغناطيس	د	حدثت فقط عند مرور التيار الكهربائي
36	إذا علمت أن فترة عمر النصف لأحد النظائر هي سنتان فكم يتبقى منه بعد مرور 4 سنوات ؟						
أ	النصف		الثلث		الربع	د	لاشيئ
37	طور نموذجا سمي بالنظرية الذرية للمادة .						
أ	جون دالتون	ب	أرنست رادرفورد	ج	ديموقريطس	د	طومسون
38	وجد شادويك في أثناء تجاربه أن حزمة من لك تتأثر بالمجالات الكهربائية						
أ	جسيمات ألفا	ب	النيوترونات	ج	الإلكترونات	د	البروتونات
39	النيوترونات الشحنة في النواة						
أ	موجبة	ب	سالبة	ج	متعادلة	د	الإجابة (أ) و (ب) صحيحة
40	خلال عملية تحلل بيتا يتحول النيوترون إلى بروتون و						
أ	نظير	ب	نواة	ج	جسيم الفا	د	جسيم بيتا
41	يظهر في الرسم التحلل الإشعاعي لكمية من الكوبلت 60 مقدارها 500 جم ما عمر النصف له بالسنوات ؟  التحليل الإشعاعي للكوبالت - 60						
أ	5.27	ب	21.08	ج	60	د	10.54

42	في الشكل السابق كم تبقى من الكوبلت -60 بعد 20 عاما																				
أ	30 جرام	ب	60 جرام	ج	90 جرام	د	120 جرام														
43	<table><tr><td>النظير</td><td>العدد الكتلي</td><td>عدد البروتونات</td></tr><tr><td>نتروجين 12</td><td>12</td><td>7</td></tr><tr><td>نتروجين 13</td><td>13</td><td>7</td></tr><tr><td>نتروجين 14</td><td>14</td><td>7</td></tr><tr><td>نتروجين 15</td><td>15</td><td>7</td></tr></table>						النظير	العدد الكتلي	عدد البروتونات	نتروجين 12	12	7	نتروجين 13	13	7	نتروجين 14	14	7	نتروجين 15	15	7
النظير	العدد الكتلي	عدد البروتونات																			
نتروجين 12	12	7																			
نتروجين 13	13	7																			
نتروجين 14	14	7																			
نتروجين 15	15	7																			
يظهر الجدول السابق خصائص بعض نظائر النتروجين ما عدد النيوترونات في نظير النتروجين -15																					
أ	7	ب	8	ج	14	د	15														
44	في الجدول السابق اي نظير من النظائر السابقة أقل استقرارا ؟																				
أ	النتروجين - 15	ب	النتروجين -14	ج	النتروجين -13	د	النتروجين -12														
45	أي مما يلي أصغر كتلة .؟																				
أ	الإلكترون	ب	البروتون	ج	النواة	د	النيوترون														
46	أي العناصر التالية الأثقل في الطبيعة ؟																				
أ	Ac	ب	Am	ج	Po	د	U														
47	أي مما يأتي لا يمكن معرفة عمره باستخدام التأريخ الكربوني -14 ؟																				
أ	وعاء خشبي	ب	شظايا العظم	ج	بقايا النبات	د	الأدوات الصخرية														
48	لماذا لا تؤثر الإلكترونات المحيطة بنواة الذرة بشكل كبير على مسار جسيمات ألفا في تجربة رذرفورد؟																				
أ	لأن كتلة الإلكترونات كبيرة جدا مقارنة بجسيمات ألفا	ب	لأن الإلكترونات صغيرة الكتلة وتأثيرها ضعيف على الجسيمات الثقيلة والسريعة	ج	لأن الإلكترونات تحمل شحنة موجبة تتنافر مع جسيمات ألفا	د	لأن الإلكترونات موجودة داخل النواة مع الشحنات الموجبة														
49	المنطقة التي يحتمل ان توجد فيها الإلكترونات غالبا حول النواة .																				
أ	السحابة الإلكترونية	ب	النواة	ج	العدد الذري	د	العدد الكتلي														
50	قام بترتيب العناصر ترتيبا تصاعديا حسب الكتلة الذرية																				
أ	هنري موزلي	ب	رذرفورد	ج	هنري مندليف	د	شادويك														
51	ما التأثير الذي سيحدث على الجدول الدوري إذا تم ترتيب العناصر حسب الكتلة الذرية بدلا من العدد الذري؟																				
أ	ستظهر مجموعات جديدة للعناصر بناء على خواصها الفيزيائية فقط	ب	ستتغير مواقع بعض العناصر، مما يؤدي إلى خلل في ترتيب الخصائص الكيميائية	ج	سيبقى التكرار الدوري للخصائص الكيميائية كما هو دون تغيير	د	لن يتغير أي شيء في ترتيب العناصر أو خصائصها														

إنتهت الأسئلة مع تمنياتنا بالتوفيق والنجاح