اسم الطالب /.....

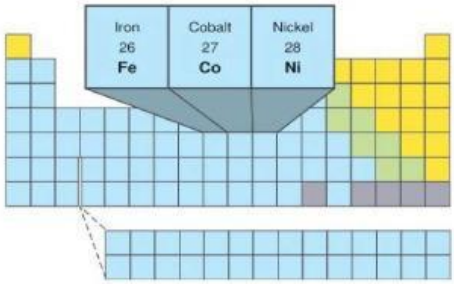
الفصل الدراسي /.....

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

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}_{20} 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		العدد الذري عدد النيوتورنات في النواة والعدد الكتلي مجموع البروتونات والنيوترونات داخل النواة		العدد الذري عدد البروتونات في النواة والعدد الكتلي فرق بين عدد البروتونات و عدد النيوترونات داخل النواة		العدد الذري عدد النيوتورونات في النواة والعدد الكتلي عدد البروتونات داخل النواة	
5	اي مجموعات العناصر التالية تتحد سريعا 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	اي من العناصر التالية يقع في المجموعو 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	اي مما يلي يصف عنصر التيلوريوم ؟							
أ	فلز قلوي	ب	فلز انتقالي	ج	شبه فلز	د	لانثانيدات	
12	أي الهالوجينات الآتية يعد عنصر مشع ؟							
أ	الأستاتين	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 راي مندليف .	
14	أي مما يلي لا يعد من خصائص الفلزات ؟							
أ	قابلة للسحب والتشكيل	ب	لها لمعان	ج	قابلة للطرق	د	رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء	

LIVEWORKSHEETS

15



ما الأسم الذي يطلق على العناصر الثلاثة هذه التي تستخدم في عمليات صنع الفولاذ ومخاليط فلزات أخرى .

أ	اللانثانيدات	ب	الأكتنيدات	ج	الفلزات التي تصنع منها العملات	د	ثلاثية الحديد

16 في الشكل السابق : إلى اي مجموعة تنتمي العناصر البارزة في الجدول ؟

أ	اللافلزات	ب	الغازات النبيلة	ج	العناصر الإنتقالية	د	الفلزات

17 اي عناصر المجموعة 13 يدخل في صناعة علب المشروبات الغازية ونوافذ المنازل ؟

أ	الألومنيوم	ب	الإنديوم	ج	البورون		الجاليوم

18 استخدم الجدول التالي للإجابة على السؤال التالي :
الهالوجينات عناصر لا فلزية نشطة أي عناصر المجموعات الآتية يتحد معها بصورة سريعة ؟

أ	المجموعة 1ـ الفلزات القلوية	ب	المجموعة 2ـ الفلزات القلوية الأرضية	ج	المجموعة 17ـ الهالوجينات	د	المجموعة 18ـ الغازات النبيلة

19 في الشكل الموضح اي من الفلزات القلوية الآتية أكثر نشاطا ؟

أ	Li	ب	K	ج	Na	د	Cs

20 تصنف الكثير من العناصر الأساسية للحياة ـ ومنها النتروجين والأكسجين والكربون ـ ضمن مجموعة :

أ	اللافلزات	ب	الفلزات	ج	اشباه 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 تحتوى ذرة على 12 بروتونا و12 نيوترونا وتحوي ذرة أخرى على 12 بروتون و16 نيترونا ما هاتان الذرتان .

أ	ذرتا الكروم	ب	عنصران مختلفان	ج	نظيران للعنصر نفسة	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 الدروري للعناصر

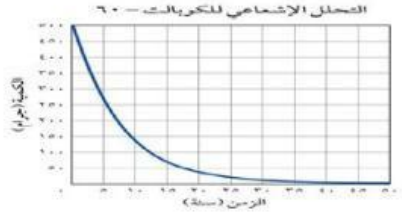
26 صاحب فكرة (أن المادة تتكون من دقائق صغيرة تسمى الذرات)و هو العلام

أ	أرهينوس	ب	افوجادرو	ج	شادويك	د	ديمقريطس

27 في ذرة نظير عنصر الكالسيوم $_{20}Ca^{40}$ يدل الرقم 40 على عدد :

أ	النيوترونات	ب	البروتونات	ج	الإلكترونات	د	النيوترونات + عدد

LIVEWORKSHEETS

								البروتونات
28	ذرة العنصر التي عددها الذري 6 تكون دائما :							
أ	تحوي 6 الكترونات	ب	تحوي أكثر من 6 نيترونات	ج	تحوي 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 إل عنصر آخر ؟							
أ	عمر النصف	ب	التفاعل الكيميائي	ج	سلسلة التفاعلات	د	التحول	
32	تسمى ذرات العنصر نفسهالتي لها أعداد نيوترونات متخلفة :							
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 							
أ	11 الكترونا	ب	5 نيوترونات	ج	5 بروتون و6 نيوتونات	د	6 بروتونات و5 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	إذاعلمت 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 راذرفورد	ج	ديموقريطس	د	طومسون	
38	وجد شادويك في أثناء تجاربه أن حزمة من .....لك تتأثر بالمجالات الكهربائية							
أ	جسيمات ألفا	ب	النيترونات	ج	الإلكترونات	د	الروتونات	
39	النيتورونات ..... الشحنة في النواة							
أ	موجبة	ب	سالبة	ج	متعادلة	د	الإجابة (ا) و(ب) صحيحية	
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 الأشعاعي لكمية من الكوبلت 60مقدارها 500 جم ما عمر النصف له بالسنوات ؟  							
أ	5.27	ب	21.08	ج	60	د	10.54	

LIVEWORKSHEETS

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

النظير	العدد الكتلي	عدد البروتونات
نتروجين 12	12	7
نتروجين 13	13	7
نتوجين 14	14	7
نتروجين 15	15	7

يظهر الجدو ل 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 ألفج**	ب	**لأن الإلكترونات صغيرة الكتلة وتأثيرها ضعيف على الجسيمات الثقيلة والسريعةج**	ج	**لأن الإلكترونات تحمل شحنة موجبة تتنافر مع جسيمات ألفج**	د	**لأن الإلكترونات موجودة داخل النواة مع الشحنات الموجبة**	
49	**المنطقة التي يحتمل ان توجد فيها الإلكترونات غالبا حول النواه .**							
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 بناءً على خواصها الفيزيائية فقطج**	ب	**ستتغير مواقع بعض العناصر، مما يؤدي إلى خلل في ترتيب الخصائص الكيميائيلج**	ج	**سيبقى التكرار الدوري للخصائص الكيميائية كما هو دون تغيير**	د	**لن يتغير أي شيء في ترتيب العناصر أو خصائصهج**	

إنتهت الأسئلة مع تمنياتنا بالتوفيق والنجاح

LIVEWORKSHEETS