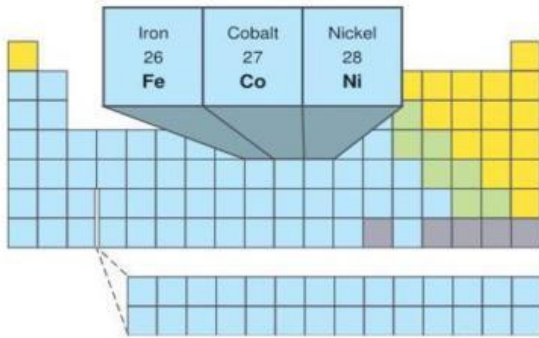


1	أغلب العناصر الموجودة على يسار الجدول الدوري هي :						
أ	فلزات	ب	غازات	ج	لا فلزات	د	أشباه فلزات
2	أي الخصائص التالية تتصف بها اللافلزات الصلبة						
أ	لامعة	ب	هشة	ج	جيدة التوصيل للحرارة	د	جيدة التوصيل للكهرباء
3	في ذرة عنصر الكالسيوم Ca^{40}_{20} يدل رقم 40 على عدد						
أ	النيوترونات	ب	البروتونات	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 النيوترونات في النواة والعدد الكتلي مجموع البروتونات والنيوترونات داخل النواة		العدد الذري عدد البروتونات في النواة والعدد الكتلي فرق بين عدد البروتونات وعدد النيوترونات داخل النواة		العدد الذري عدد النيوترونات 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	الاستاتين	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

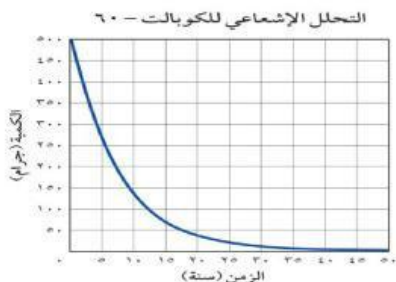


ما الأسم الذي يطلق على العناصر الثلاثة هذه التي تستخدم في عمليات صنع الفولاذ ومخاليط فلزات أخرى.

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 الانتقالية	د	الفلزات
17	أي عناصر المجموعة 13 يدخل في صناعة علب المشروبات الغازية وخواص المنازل ؟						
أ	الألمنيوم	ب	الإنديوم	ج	البورون		الجالسيوم
18	استخدم الجدول التالي للإجابة على السؤال التالي : الهالوجينات عناصر لا فلزية نشطة أي عناصر المجموعات الآتية يتحد معها بصورة سريعة ؟						
أ	المجموعة 1- الفلزات القلوية	ب	المجموعة 2- الفلزات القلوية الأرضية	ج	المجموعة 17- الهالوجينات	د	المجموعة 18- الغازات النبيلة
19	في الشكل الموضح أي من الفلزات القلوية الآتية أكثر نشاطا ؟						
أ	Li	ب	K	ج	Na	د	Cs
20	تصنف الكثير من العناصر الأساسية للحياة ومنها النتروجين 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 و12 نيوترونا وتحتوي ذرة أخرى على 12 بروتون و16 نيوترون 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	نيوترونات 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 العلم						
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 إل 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 للبرون 5 فإن نظير برون -11 يتكون من  نواة البورون						
أ	11 الكترونا	ب	5 نيوترونات	ج	5 بروتون و 6 نيوتونات	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		الثالث		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	سالية	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 ؟ 																					
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> يظهر الجدول السابق خصائص بعض نظائر النتروجين ما عدد النيوترونات في نظير النتروجين -15							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																				
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															

إنتهت الأسئلة مع تمنياتنا بالتوفيق والنجاح

ف