الفصل الثالث (الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر)	الفكرة العامة للفصل	يتيح لنا التدرج في خواص ذرات العناصر التنبؤ بالخواص الفيزيائية والكيميائية لها.
تقويم الفصل (تدريبات على التحصيلي)	التاريخ	/ / ١٤٤٤هـ

اسئلة اختيار من متعدد/فيما يلي عدد من الأسئلة، يتبع كلاً منها أربع اختيارات. اختاري منها الإجابة الصحيحة:

١-	لاحظ ..... أن خواص العناصر تتكرر عند ترتيبها تصاعدياً وفق تسلسل الكتل الذرية لكل ثمانية عناصر.							
	a	ماير	b	نيولاندز	c	مندليف	d	ديمتري
٢-	العالم الذي وضع قانون الثمانيات لتصنيف العناصر هو:							
	a	مندليف	b	نيولاندز	c	ماير	d	موزلي
٣-	العالم الذي رتب العناصر حسب العدد الذري بدلًا من الكتل الذرية في عام 1913 م:							
	a	موزلي	b	مندليف	c	رذرفورد	d	ماير
٤-	العالم الذي يرجع له الفضل في الجدول الدوري الحديث:							
	a	طومسون	b	مندليف	c	بور	d	أينشتاين
٥-	تنبأ بوجود عناصر غير مكتشفة وحدد خواصها:							
	a	جون نيولاندز	b	لوثر ماير	c	ديمتري مندليف	d	لافوازيية
٦-	ينظم الجدول الدوري حسب زيادة:							
	a	متوسط الكتل الذرية	b	عدد النيوترونات	c	العدد الذري	d	عدد الكم
٧-	يتكون الجدول الدوري من مربعات رتبت وفق العدد الذري في سلسة من الاعمدة تعرف بـ.....							
	a	الرئيسة	b	المجموعات	c	الدورات	d	الممثلة
٨-	تسمى الصفوف الأفقية في الجدول الدوري:							
	a	الكتل	b	المجموعات	c	الدورات	d	العناصر الممثلة
٩-	الجدول الدوري الحديث يحوي:							
	a	3 دورات و15 مجموعة	b	6 دورات و 17 مجموعة	c	7 دورات و 18 مجموعة	d	5 دورات و 16 مجموعة
١٠-	تنتمي عناصر المجموعتين 1، 2 في الجدول الدوري الحديث إلى عناصر ...							
	a	الانتقالية	b	الانتقالية الداخلية	c	الممثلة	d	النبيلة
١١-	في الجدول الدوري يشار الى عناصر المجموعة من 3 الى 12 بالعناصر:							
	a	الممثلة	b	الانتقالية	c	النبيلة	d	الرئيسة
١٢-	تسمى عناصر المجموعة من 1 إلى12:							
	a	الفلزات	b	اللافلزات	c	شبه الفلزات	d	الغازات النبيلة
١٣-	تمتاز معظم ..... بالليونة والقابلية للطرق والسحب؛ وموصلة جيدة للحرارة والكهرباء.							
	a	الفلزات	b	اللافلزات	c	أشباه الفلزات	d	الغازات النبيلة
١٤-	الفلزات القلوية هي عناصر المجموعة:							
	a	1	b	5	c	7	d	18
١٥-	جميع عناصر المجموعة الأولى بالجدول الدوري فلزات ما عدا:							
	a	الصوديوم	b	الكالسيوم	c	النيتروجين	d	الهيدروجين

١٦-	عنصر الماغنسيوم ينتمي لمجموعة..							
	a	الفلزات القلوية	b	الفلزات القلوية الأرضية	c	الفلزات الانتقالية	d	الهالوجينات
١٧-	تعرف سلسلتي اللانثانيدات والأكتنيدات بالفلزات.....							
	a	القلوية	b	القلوية الأرضية	c	الانتقالية الداخلية	d	الانتقالية
١٨-	أي العناصر التالية ينتمي لمجموعة الفلزات الانتقالية:							
	a	Mg	b	Na	c	Ca	d	Au
١٩-	الفلز السائل الوحيد في الجدول الدوري هو							
	a	Cu	b	Hg	c	Zn	d	Ag
٢٠-	تصنف معظم العناصر في المجموعات من 16 إلى 18 إلى:							
	a	الفلزات القلوية	b	الفلزات الانتقالية الداخلية	c	اللافلزات	d	الفلزات القلوية الأرضية
٢١-	عناصر تقع في الجزء العلوي الأيمن من الجدول الدوري وتكون عادة سائلة أو غازية عند درجة حرارة الغرفة:							
	a	الفلزات القلوية	b	الفلزات الانتقالية الداخلية	c	اللافلزات	d	الفلزات القلوية الأرضية
٢٢-	غازات او مواد صلبة هشة ذات لون داكن وتعد رديئة التوصيل:							
	a	اشباه الفلزات	b	اللافلزات	c	الغازات النبيلة	d	الفلزات
٢٣-	أي مما يأتي تكون خاصية للافلزات الصلبة:							
	a	توصيل حرارة عالي	b	توصيل كهربائي عالي	c	هشة	d	لينة
٢٤-	اللافلز الوحيد السائل عند درجة حرارة الغرفة.....							
	a	الكبريت	b	الفسفور	c	البروم	d	اليود
٢٥-	المجموعة 17 في الجدول الدوري تعد ..							
	a	قلويات	b	قلويات أرضية	c	لانثنيدات	d	هالوجينات
٢٦-	أي العناصر التالية يعد من الهالوجينات؟							
	a	Cl	b	Na	c	Fe	d	O
٢٧-	المركبات التي تحوي ..... تضاف الى معجون الاسنان وماء الشرب:							
	a	الفلور	b	الكلور	c	الجيرمانيوم	d	الكبريت
٢٨-	أي من المجموعات التالية في الجدول الدوري تحتوي على الغازات النبيلة:							
	a	المجموعة 1	b	المجموعة 2	c	المجموعة 17	d	المجموعة 18
٢٩-	ما المجموعة التي تحتوي على لا فلزات فقط وجميع عناصرها غازات في الجدول الدوري:							
	a	1	b	13	c	15	d	18
٣٠-	أي العناصر التالية غازاً نبيلاً؟							
	a	$_{1}H$	b	$_{36}Kr$	c	$_{9}F$	d	$_{7}N$
٣١-	توجد أشباه الفلزات في الجدول الدوري فقط في:							
	a	الفئة d	b	المجموعات 13-17	c	الفئة f	d	المجموعة 1 و2
٣٢-	يستخدم ..... في صناعه رقائق الحاسوب والخلايا الشمسية:							
	a	الكلور	b	الفلور	c	السيليكون والفلور	d	الجيرمانيوم والسيليكون
٣٣-	يستخدم ..... في الجراحة التجميلية والتطبيقات التي تحاكي الواقع:							
	a	الفوسفور	b	السليكون	c	الكبريت	d	الخارصين

٣٤-	الالكترونات الموجودة في مستوى الطاقة الخارجي للذرة							
	a	إلكترونات الذرة	b	إلكترونات الأيون	c	الإلكترونات الحرة	d	الإلكترونات المرتبطة
٣٥-	العناصر التي توجد في مجموعة واحدة من الجدول الدوري لها خواص كيميائية متشابهة لأن لها:							
	a	نصف قطر الذرة	b	نفس عدد إلكترونات التكافؤ	c	أعداد ذرية ضعف الأخرى	d	نفس مستويات الطاقة الرئيسية
٣٦-	أي من العناصر التالية لديها خواص متشابهة:							
	a	عناصر لديها نفس عدد النيوترونات	b	عناصر من نفس المجموعة	c	عناصر لها نفس حالة المادة	d	عناصر من نفس الدورة
٣٧-	أقرب عنصر إلى الصوديوم Na في الخواص الكيميائية؟							
	a	$_{10}Ne$	b	$_{12}Mg$	c	$_{17}Cl$	d	$_{3}Li$
٣٨-	يتطابق رقم مستوى الطاقة الأخير الذي توجد فيه إلكترونات التكافؤ مع ..... العنصر.							
	a	رقم مجموعة	b	رقم دورة	c	عدد بروتونات	d	عدد نيترونات
٣٩-	كل عنصر من المجموعة..... يحوي الكترون تكافؤ واحد:							
	a	1	b	3	c	2	d	14
٤٠-	كل عنصر في المجموعة ..... يحوي الكترونين تكافؤ:							
	a	1	b	2	c	3	d	4
٤١-	كل عنصر في المجموعة 14 يحوي ..... الكترون تكافؤ:							
	a	1	b	5	c	7	d	4
٤٢-	تحتوي ذرة عنصر في حالتها المستقرة على إلكترونين في مجال الطاقة الرئيس الرابع؛ يصنف على أنه....							
	a	فلز قلوي	b	فلز قلوي أرضي	c	فلز انتقالي	d	خامل
٤٣-	تم تقسيم الجدول الدوري إلى ..... فئات:							
	a	ثلاث	b	أربع	c	خمس	d	ست
٤٤-	الفئة ..... تتكون من عناصر المجموعتين 1و 2 وعنصر الهيليوم.							
	a	S	b	P	c	d	d	f
٤٥-	الفئة ..... تشتمل على الفلزات الانتقالية:							
	a	d	b	S	c	p	d	f
٤٦-	الفئة ..... تشمل الفلزات الانتقالية الداخلية:							
	a	S	b	p	c	d	d	f
٤٧-	تمتد الفئة P على مدى ست مجموعات من							
	a	13 إلى 18	b	3 إلى 12	c	1 إلى 10	d	3 إلى 18
٤٨-	الغازات النبيلة تفاعلاتها قليلة بسبب:							
	a	مستوى الطاقة الخارجي يقبل إلكترون واحد	b	الطاقة الممكنة عالية	c	يتم تبادل الإلكترونات بسهولة مع ذرات الغازات النبيلة الأخرى	d	مستوى الطاقة الخارجي لها ممتلئ بالإلكترونات
٤٩-	التوزيع الالكتروني لعناصر المجموعة الثانية:							
	a	S^1	b	S^2	c	p^2	d	S^2p^3
٥٠-	رقم الدورة لعنصر توزيعه الالكتروني $1S^22S^22p^3$							
	a	2	b	3	c	5	d	7

٥١-	رقم الدورة لعنصر توزيعه الالكتروني $1S^2 2S^2 2p^6 3S^1$						
	a	1	b	3	c	5	d	7
٥٢-	رقم المجموعة لعنصر توزيعه الالكتروني $1S^2 2S^2 2p^1$						
	a	1	b	13	c	15	d	17
٥٣-	رقم الدورة لعنصر الليثيوم ($_3Li$) هو:						
	a	1	b	2	c	3	d	4
٥٤-	رقم الدورة لعنصر الكالسيوم ($_{20}Ca$)هو:						
	a	1	b	2	c	3	d	4
٥٥-	رقم المجموعة لعنصر الصوديوم ($_{11}Na$) هو:						
	a	1	b	2	c	3	d	4
٥٦-	رقم المجموعة لعنصر الكلور ($_{17}Cl$) هو:						
	a	5	b	7	c	17	d	18
٥٧-	عنصر توزيعه الإلكتروني $_{18}Ar]4S^2\ 3d^{10}\ 4p^4$] يقع في الدورة:						
	a	الأولى	b	الثانية	c	الثالثة	d	الرابعة
٥٨-	عنصر توزيعه الإلكتروني $1S^2 2S^2 2P^6 3S^2$ يقع في المجموعة:						
	a	الأولى	b	الثانية	c	الثالثة	d	الرابعة
٥٩-	أي التالية صحيح للتوزيع الإلكتروني $_{18}Ar]4S^2\ 3d^{10}\ 4p^4$؟						
	a	مجموعة14 دورة4 فئةd	b	مجموعة 16 دورة 3فئة P	c	مجموعة14 دورة4 فئةp	d	مجموعة 16 دورة 4 فئة p
٦٠-	الترميز الإلكتروني: $\boxed{\uparrow\downarrow}_{1s^2}\ \boxed{\uparrow\downarrow}_{2s^2}\ \boxed{\uparrow}\boxed{\uparrow}\boxed{\uparrow}_{2p^3}$ يعبر عن مستويات الطاقة الرئيسية والفرعية لذرة عنصر يقع ضمن الدورة...في الجدول الدوري:						
	a	الأولى	b	الثانية	c	الثالثة	d	الرابعة
٦١-	عنصر عدده الذري 7، يقع في الدورة....						
	a	الأولى	b	الثانية	c	الثالثة	d	الرابعة
٦٢-	أين يقع عنصر عدده الذري 4؟						
	a	المجموعة 1، الدورة 1	b	المجموعة 2، الدورة 1	c	المجموعة 2، الدورة 2	d	المجموعة 1، الدورة 2
٦٣-	أين يقع عنصر توزيعة الإلكتروني $4S^2$ [Ar]؟						
	a	الدورة 4، المجموعة 2	b	الدورة 2، المجموعة 4	c	الدورة 2، المجموعة 12	d	الدورة 4، المجموعة 12
٦٤-	إذا كان العدد الذري لعنصر يساوي 11؛ فإنه يقع في المجموعة						
	a	الأولى	b	الثانية	c	الثالثة	d	الرابعة
٦٥-	عنصر الفوسفور $_{15}P$ يقع في الدورة:						
	a	الثانية	b	الثالثة	c	الرابعة	d	الخامسة
٦٦-	عنصر الكبريت $_{16}S$ يقع في المجموعة						
	a	3	b	15	c	16	d	18
٦٧-	عنصر له التوزيع الإلكتروني $1S^2 2S^2 2P^6$ يكون في أي المجموعة ...						
	a	3	b	1	c	17	d	18
٦٨-	تكون الدورة والمجموعة لعنصر التوزيع الإلكتروني له $3S^2\ 3P^3$ [Ne]:						
	a	الدورة 2 المجموعة2	b	الدورة 3 المجموعة 3	c	الدورة 3المجموعة 13	d	الدورة3 المجموعة 15

٦٩-	تكون الدورة والمجموعة لعنصر التوزيع الإلكتروني له $1S^2 2S^2 2P^6 3S^2$:							
	a	الدورة 2 المجموعة3	b	الدورة 3 المجموعة 2	c	الدورة3 المجموعة12	d	الدورة3 المجموعة 18
٧٠-	تكون الدورة والمجموعة لعنصر التوزيع الإلكتروني له $1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^5$:							
	a	الدورة 3 المجموعة 5	b	الدورة 5 المجموعة 3	c	الدورة 3 المجموعة 17	d	الدورة 3 المجموعة 7
٧١-	أي من التصنيفات التالية تصف عنصر له التوزيع الإلكتروني $[Ar]\ 4S^2\ 3d^{10} 4P^5$:							
	a	فلز مستقر	b	لا فلز مستقر	c	لا فلز غير مستقر	d	فلز غير مستقر
٧٢-	العنصر الذي ينتهي تركيبه الإلكتروني ب $4S^2\ 3d^{10}\ 4p^6$ يصنف على أنه.....							
	a	فلز	b	خامل	c	لا فلز	d	شبه فلز
٧٣-	ما هو التوزيع الإلكتروني لعنصر يقع في المجموعة 14 والدورة 4 في الجدول الدوري:							
	a	$[Ne]\ 3S^2\ 3P^4$	b	$[Ar]\ 4S^2$	c	$[Ar]\ 4S^2\ 3d^{10} 4P^2$	d	$[Kr]\ 5S^2\ 4d^2$
٧٤-	أي من التوزيعات الإلكترونية التالية التي تمثل أكثر استقراراً كيميائياً للذرة:							
	a	$[He]\ 2S^2\ 2P^3$	b	$[Ne]\ 3S^2\ 3P^5$	c	$[Ne]\ 3S^2 3P^6 4S^2\ 3d^5$	d	$[Ne]\ 3S^2\ 3P^6$
٧٥-	يقع العنصر الذي عدده الذري 38 في المجموعة...							
	a	الأولى	b	الثانية	c	الثالثة	d	الرابعة
٧٦-	ينتمي العنصر $_{50}Sn$ إلى الدورة.....							
	a	الثانية	b	الثالثة	c	الرابعة	d	الخامسة
٧٧-	نطلق مصطلح ..... على نصف المسافة بين نواتي ذرتين متجاورتين في التركيب البلوري.							
	a	طاقة التأين	b	السالبية الكهربية	c	نصف قطر الذرة	d	الألفة الإلكترونية
٧٨-	مع زيادة العدد الذري في دورة واحدة من الجدول الدوري فان نصف قطر الذرة:							
	a	يزداد	b	ينقص	c	لا يتغير	d	مساوية
٧٩-	عند الانتقال من اليسار إلى اليمين في دورة واحدة من الجدول الدوري فإن حجم الذرة:							
	a	يقل بزيادة العدد الذري	b	يزداد بنقصان العدد الذري	c	يزداد بزيادة العدد الذري	d	يبقى ثابت
٨٠-	عند الانتقال من الأعلى الى الأسفل في المجموعة في الجدول الدوري فإن حجم الذرة:							
	a	يقل بزيادة العدد الذري	b	يزداد بنقصان العدد الذري	c	يزداد بزيادة العدد الذري	d	يبقى ثابتاً
٨١-	كيف يتدرج نصف القطر الذري عند الانتقال من اليسار الى اليمين خلال الدورة:							
	a	يقل	b	يزداد	c	لا يتغير	d	يتغير بشكل عشوائي
٨٢-	يقل نصف قطر الذرة في الجدول الدوري لكل دورة كلما اتجهنا من:							
	a	اليسار إلى اليمين	b	اليمين إلى اليسار	c	الأعلى إلى الأسفل	d	الأسفل إلى الأعلى
٨٣-	يزداد نصف قطر الذرة في الجدول الدوري لكل مجموعة كلما اتجهنا من:							
	a	اليسار إلى اليمين	b	اليمين إلى اليسار	c	الأعلى إلى الأسفل	d	الأسفل إلى الأعلى

٨٤-	يزداد نصف القطر الذري عند الانتقال إلى أسفل المجموعة بسبب:							
	a	تقل المسافة بين الإلكترونات الخارجية	b	تزداد شحنة النواة	c	تزداد عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي	d	حجب الإلكترونات الخارجية بواسطة الإلكترونات الداخلية
٨٥-	لا يمكن قياس نصف القطر الذري بشكل مباشر لأن السحابة الإلكترونية المحيطة بالنواة لا يوجد لها ..... بشكل واضح:							
	a	شحنة	b	كتلة	c	حد	d	احتمال
٨٦-	يكون ترتيب عناصر الدورة 5 في الجدول الدوري من اليسار إلى اليمين عن طريق:							
	a	تناقص الكتلة الذرية	b	تناقص العدد الذري	c	زيادة الكتلة الذرية	d	زيادة العدد الذري
٨٧-	أي العناصر التالية له أقصر نصف قطر؟							
	a	$_{3}Li$	b	$_{11}Na$	c	$_{19}K$	d	$_{37}Ra$
٨٨-	عند مقارنة ذرة $_{12}Mg$ مع $_{8}O$ من حيث الحجم الذري نجد أن حجم ...							
	a	Mg أكبر	b	Mg و O متساويان	c	Mg أصغر	d	لا يمكن مقارنة الحجم الذري لهما
٨٩-	ذرة او مجموعة من ذرية لها شحنة موجبة او سالبة:							
	a	الهالوجين	b	الأيون	c	النظائر	d	الجزيء
٩٠-	تكون الذرة أيون موجب عندما:							
	a	تكسب إلكترون	b	تكسب بروتون	c	تفقد إلكترون	d	تفقد نيوترون
٩١-	تكون الذرة أيون سالب عندما:							
	a	تكسب إلكترون	b	تكسب بروتون	c	تفقد إلكترون	d	تفقد نيوترون
٩٢-	حجم الايون الموجب ..... حجم الذرة:							
	a	أصغر من	b	يساوي	c	أكبر من	d	يبقى ثابتا
٩٣-	حجم الايون السالب ..... حجم الذرة:							
	a	أصغر من	b	يساوي	c	أكبر من	d	يبقى ثابتا
٩٤-	أي من العلاقات التالية توضح العلاقة بين ذرة الصوديوم وأيون الصوديوم الموجب:							
	a	$Na^{+}<Na$	b	$Na^{+}>Na$	c	$Na^{+}=Na$	d	$Na^{+}\approx Na$
٩٥-	الأقل حجما من بين الذرات والأيونات التالية هو (Na = 11 , Al = 13)							
	a	Na	b	Na^{+}	c	Al	d	Al^{+3}
٩٦-	كلما تحركنا من اليسار الي اليمين عبر الدورة حجم الايون الموجب:							
	a	يتناقص	b	يبقى ثابتا	c	يتزايد	d	متساوي
٩٧-	كلما تحركنا من الأعلى إلى الأسفل عبر المجموعة حجم الايون السالب:							
	a	يتناقص	b	يبقى ثابتا	c	يتزايد	d	متساوي
٩٨-	تسمى الطاقة اللازمة لانتزاع الكترون من ذرة العنصر في الحالة الغازية.....							
	a	طاقة الرابطة	b	طاقة الألفة الإلكترونية	c	طاقة التأين	d	طاقة الشبكة البلورية
٩٩-	تسمى الطاقة التي يتطلبها انتزاع إلكترون ثان من أيون أحادي الشحنة الموجبة.....							
	a	طاقة الرابطة	b	طاقة التأين الأولى	c	طاقة الشبكة البلورية	d	طاقة التأين الثانية

-١٠٠	طاقة تأين المجموعة الأولى:							
	a	منخفضة	b	متوسطة	c	عالية	d	عالية جدا
-١٠١	تزداد طاقة التأين في الجدول الدوري لكل دورة كلما اتجهنا من:							
	a	اليسار إلى اليمين	b	اليمين إلى اليسار	c	الأعلى إلى الأسفل	d	الأسفل إلى الأعلى
-١٠٢	تقل طاقة التأين في الجدول الدوري لكل مجموعة كلما اتجهنا من:							
	a	اليسار إلى اليمين	b	اليمين إلى اليسار	c	الأعلى إلى الأسفل	d	الأسفل إلى الأعلى
-١٠٣	في الجدول الدوري عند الانتقال من اليسار إلى اليمين خلال الدورة فإن:							
	a	يزداد نصف قطر الذرة وتزداد طاقة التأين	b	يزداد نصف قطر الذرة وتقل طاقة التأين	c	يقل نصف قطر الذرة وتزداد طاقة التأين	d	يقل نصف قطر الذرة وتقل طاقة التأين
-١٠٤	أي العناصر التالية له طاقة تأين منخفضة ويستخدم في صنع البطاريات:							
	a	الصوديوم	b	الكالسيوم	c	الليثيوم	d	اليود
-١٠٥	أي العناصر الاتية أقل في طاقة التأين: علماً أن الاعداد الذرية F=9/Cl=17/Br=35/ I=53							
	a	F	b	Cl	c	Br	d	I
-١٠٦	ما العنصر الذي له أقل طاقة تأين ؟							
	a	$_{20}Ca$	b	$_{36}Kr$	c	$_{19}K$	d	$_{24}Cr$
-١٠٧	أي من الخاصيتين التاليتين تناسب اللافلزات:							
	a	طاقة تأين عالية وغير موصلة للكهرباء	b	طاقة تأين عالية وموصلة للكهرباء	c	طاقة تأين منخفضة وغير موصلة للكهرباء	d	طاقة تأين منخفضة وموصلة للكهرباء
-١٠٨	إذا رتبت عناصر مجموعة الهالوجينات في الجدول الدوري؛ كما في الشكل المجاور فان ذرة الفلور F ضمن عناصر المجموعة يكون لها: F / Cl / Br / I							
	a	نصف قطر أكبر	b	طاقة تأين أكبر	c	سالبية كهربائية أقل	d	الفة الكترونية أقل
-١٠٩	تُعرف الكهرو سالبية بمدى قابلية ذرات العنصر على:							
	a	دفع الإلكترونات في الرابطة الكيميائية	b	دفع النيوترونات في الرابطة الكيميائية	c	جذب الإلكترونات في الرابطة الكيميائية	d	جذب النيوترونات في الرابطة الكيميائية
-١١٠	قدرة ذرة العنصر على جذب الإلكترونات المكونة للرابطة الكيميائية يدعى.....							
	a	طاقة التأين	b	نصف القطر الذري	c	الكهروسالبية	d	طاقة الرابطة
-١١١	الكهرو سالبية ..... عند الانتقال من اليسار الى اليمين عبر الدورة:							
	a	تقل	b	لا تتغير	c	تزداد	d	تتساوى
-١١٢	تقل الكهروسالبية في الجدول الدوري لكل مجموعة كلما اتجهنا من:							
	a	اليسار إلى اليمين	b	اليمين إلى اليسار	c	الأعلى إلى الأسفل	d	الأسفل إلى الأعلى
-١١٣	تزداد الكهروسالبية في الجدول الدوري لكل دورة كلما اتجهنا من:							
	a	اليسار إلى اليمين	b	اليمين إلى اليسار	c	الأعلى إلى الأسفل	d	الأسفل إلى الأعلى

١١٤-	كلما اتجهنا لأسفل ضمن المجموعة الواحدة في الجدول الدوري:							
	a	تقل كتلة الذرات	b	يزداد جهد التأين	c	تزاد الكهروسالبة	d	يزاد الحجم الذري
١١٥-	في الجدول الدوري الحديث الانتقال إلى أسفل المجموعة							
	a	تنقص طاقة التأين	b	تزاد الكهروسالبية	c	ينقص نصف قطر الذرة	d	تنقص طاقة البلورة
١١٦-	أكثر عناصر الكهروسالبية هي عناصر المجموعة:							
	a	5	b	7	c	17	d	18
١١٧-	أكثر العناصر كهروسالبية عنصر.....							
	a	الفرانسيوم	b	السيزيوم	c	الفلور	d	الكلور
١١٨-	أقل العناصر كهروسالبية عنصر.....							
	a	الفرانسيوم	b	السيزيوم	c	الفلور	d	الكلور
١١٩-	جميع العمليات التالية تحقق للذرة التركيب الإلكتروني المستقر ماعدا.....							
	a	فقد الإلكترونات	b	اكتساب الإلكترونات	c	المشاركة بالإلكترونات	d	عدم المشاركة بالإلكترونات
١٢٠-	تحصل ذرة العنصر على الاستقرار عندما تمتلك..... إلكترونات في مستوى طاقتها الرئيس الأخير.							
	a	5	b	7	c	6	d	8
١٢١-	تعد ذرة العنصر خاملة كيميائيا إذا ..							
	a	كانت درجة غليانها عالية	b	كانت طاقة تأينها منخفضة	c	كانت كهروسالبيتها عالية	d	وصلت للتركيب الثماني في مجالها الأخير
١٢٢-	أي من المعلومات التالية عن الغاز النبيل غير صحيحة:							
	a	تسمى غازات خاملة	b	غازات ثنائية الذرات	c	تركيبها الإلكتروني مستقر	d	غير نشطة كيميائياً
١٢٣-	أي العناصر التالية أكثر استقراراً؟							
	a	$_{11}Na$	b	$_{20}Ca$	c	$_{10}Ne$	d	$_{19}K$
١٢٤-	أي العناصر التالية أكثر استقرارا وأقل في النشاط الكيميائي:							
	a	$_{11}Na$	b	$_{8}O$	c	$_{18}Ar$	d	$_{4}Be$

المعلمة/ هند صلوي