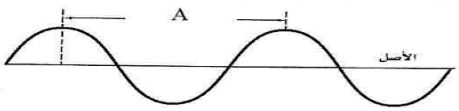
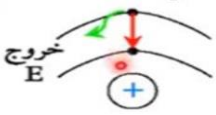
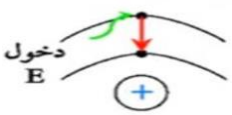
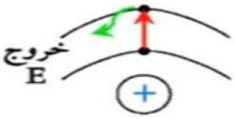
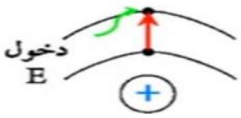
الفصل الثاني (الالكترونات في الذرات)	الفكرة العامة للفصل	إلكترونات ذرات كل عنصر ترتيب خاص.	
عنوان الدرس	تقويم الفصل	التاريخ	/ / ١٤ هـ

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

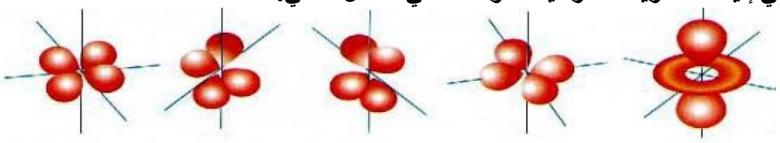
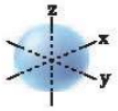
١-	شكل من اشكال الطاقة الذي يسلك السلوك الموجي أثناء انتقاله في الفضاء الإشعاع:							
	a	الكهروضوئي	b	الكهرومغناطيسي	c	الضوئية	d	الكهربائية
٢-	أقصر مسافة بين قمتين متتالين أو قاعين متتالين:							
	a	التردد	b	الطول الموجي	c	سعة الموجه	d	الفوتون
٣-	الرمز اليوناني للطول الموجي:							
	a	Y	b	β	c	α	d	λ
٤-	أي ما يلي ليس وحدة قياس للطول الموجي:							
	a	المتر (m)	b	السنتيمتر (cm)	c	الهيرتز(Hz)	d	النانومتر (nm)
٥-	عدد الموجات التي تعبر نقطة محددة خلال ثانية:							
	a	التردد	b	سرعة الموجة	c	الطول الموجي	d	سعة الموجة
٦-	رمزه هو (f) ووحدته هي الهيرتز (Hz) وحسابياً (s^{-1})							
	a	الطول الموجي	b	التردد	c	سعة الموجة	d	الموجة
٧-	652 Hz تعني:							
	a	652موجة / متر	b	652موجة/ نانومتر	c	652 ثانية / موجة	d	652موجة / ثانية
٨-	يطلق على مقدار ارتفاع القمة أو انخفاض القاع عن مستوى خط الأصل:							
	a	الطول الموجي	b	سرعة الموجة	c	سعة الموجة	d	التردد
٩-	هل يؤثر التردد والطول الموجي في سعة الموجة:							
	a	لا يؤثر	b	يؤثر	c	احيانا	d	دايما
١٠-	تنتقل الموجات الكهرومغناطيسية مثل الضوء المرئي في الفراغ بسرعة:							
	a	متزايدة	b	متناقصة	c	ثابتة	d	متحركة
١١-	تتساوى جميع الموجات الكهرومغناطيسية في:							
	a	التردد	b	السرعة	c	الطول الموجي	d	السعة
١٢-	سرعة الضوء في الفراغ تساوي حاصل ضرب:							
	a	$\lambda - f$	b	λf	c	$f - \lambda$	d	λ / f
١٣-	سرعة الضوء المرئي في الفراغ:							
	a	3×10^8 m/s	b	30×10^8 m/s	c	300×10^8 m/s	d	30000×10^8 m/s
١٤-	وحدة قياس السرعة:							
	a	s^{-1}	b	s	c	m / s	d	m / s^2
١٥-	في المعادلة التالية $c = f \lambda$ ماذا تعني c :							
	a	ثابت بلانك	b	شحنة الإلكترون	c	سرعة الضوء	d	ثابت أينشتاين
١٦-	العلاقة بين التردد والطول الموجي:							
	a	علاقة متساوية	b	علاقة طردية	c	علاقة عكسية	d	لا توجد علاقة
١٧-	هنالك رابط بين التردد والطول الموجي هو:							
	a	كل ما زاد الطول الموجي قل التردد	b	لا يتأثر التردد بالطول الموجي	c	كل ما قل الطول الموجي قل التردد	d	كل ما زاد الطول الموجي زاد التردد
١٨-	كلما زاد تردد الموجة ..... الطول الموجي:							
	a	زاد	b	نقص	c	لا يتغير	d	يتضاعف

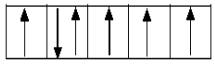
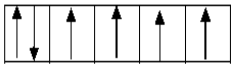
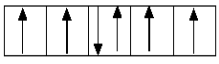
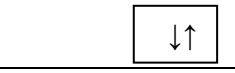
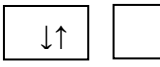
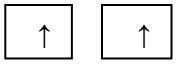
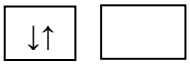
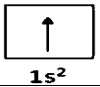
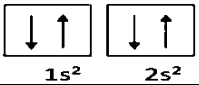
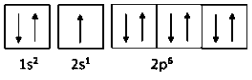
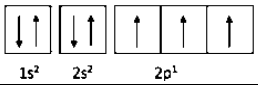
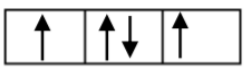
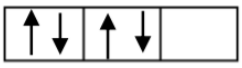
١٩-	يرمز للحرف (A)في الرسم التالي : 							
	a	سعة الموجة	b	التردد	c	علاقة متساوية	d	الطول الموجي
٢٠-	كلما زاد التردد للموجة:							
	a	زاد طولها	b	زادت طاقتها	c	قلت طاقتها	d	زادت كتلتها
٢١-	ما الطول الموجي لموجات المايكروويف التي ترددها 3.44×10^{9}Hz علما بأن سرعة الضوء = 3.00×10^{8} m/s							
	a	8.72×10^{-2} M	b	9.444×10^{12} M	c	11×10^{4} M	d	8.72 M
٢٢-	ما الطول الموجي للإشعاع الكهرومغناطيسي الذي تردده يساوي 5.33×10^{9} Hz؟							
	a	0.0562 m	b	7.005×10^{5} m	c	7.56×10^{-04} m	d	2.00×10^{-4} m
٢٣-	سلسلة من الموجات المتصلة التي تسير بسرعة الضوء وتختلف في التردد والطول الموجي فقط:							
	a	طيف الانبعاث	b	الطيف الكهرومغناطيسي	c	الطيف الضوئي	d	الطيف الذري
٢٤-	يشتمل الطيف الكهرومغناطيسي على مجموعة من الموجات الكهرومغناطيسية التي تختلف فيما بينها في....							
	a	السرعة	b	السرعة والتردد	c	السرعة والطول الموجي	d	الطول الموجي والتردد
٢٥-	الضوء المرئي وموجات الراديو والتلفاز والميكروويف جميعها من أنواع الإشعاع:							
	a	الكهرومغناطيسي	b	الكهربائي	c	المغناطيسي	d	الكهروضوئي
٢٦-	أي مما يلي يمثل ألوان الطيف الكهرومغناطيسي المتصل:							
	a	أحمر – برتقالي - أصفر - أخضر – أسود - نيلي - بنفسجي-	b	أحمر - برتقالي- أصفر - أخضر - أزرق- نيلي – بنفسجي	c	أبيض - برتقالي- أصفر - أخضر - أزرق- نيلي - بنفسجي	d	أحمر - برتقالي- أصفر - أخضر - أزرق- نيلي - أبيض
٢٧-	الموجات الكهرومغناطيسية ومنها الضوء المرئي جميعها لها خواص:							
	a	موجية فقط	b	مادية فقط	c	موجية ومادية	d	الجسيمات
٢٨-	لماذا يتغير لون الأجسام عند تسخينها:							
	a	عند تسخين الجسم تزداد طاقة حركية فيزداد التردد فيبعث ألوان مختلفة	b	عند تسخين الجسم تقل طاقة حركية فيقل التردد فيبعث ألوان مختلفة	c	عند تسخين الجسم تزداد طاقة حركية فيقل التردد فيبعث ألوان مختلفة	d	عند تسخين الجسم لا يحدث شي
٢٩-	أقل كمية من الطاقة يمكن أن تكتسبها الذرة أو تفقدها على شكل اشعاعات:							
	a	طيف الانبعاث	b	الفوتون	c	طيف الامتصاص	d	الكم
٣٠-	ظاهرة من خلالها تنبعث الإلكترونات من سطح الفلز عندما يسقط عليه ضوء بتردد معين يساوي تردد الفوتون أو اعلى منه يدعى ذلك التأثير							
	a	المغناطيسي	b	الكهروضوئي	c	الكهربائي	d	الكيميائي
٣١-	طول الموجة المنبعث من معدن ساخن يعتمد على:							
	a	كثافة المعدن	b	حجم المعدن	c	درجة حرارة المعدن	d	لون المعدن
٣٢-	أثبت وجود علاقة بين طاقة الكم وتردد الإشعاع المنبعث:							
	a	بلانك	b	أينشتاين	c	شرودنجر	d	دي برولي
٣٣-	الطاقة المنبعثة من الأجسام الساخنة مُكماة:							
	a	فرضية بلانك	b	نظرية أينشتاين	c	نظرية شرودنجر	d	فرضية دي برولي

٣٤-	أي من المعادلات التالية تستخدم لحساب طاقة الفوتون (طاقة الكم):							
	a	$E_{photon} = h \lambda$	b	$E_{photon} = h f$	c	$E_{photon} = h/ f$	d	$c = \lambda f$
٣٥-	وحدة قياس الطاقة:							
	a	الهرتز	b	جول .ثانية	c	جول / ثانية	d	جول
٣٦-	وفقًا لنظرية بلانك تستطيع المادة أن تشع أو تمتص طاقة ذات تردد معين فقط بـ:							
	a	وحدة الهيرتز	b	أعداد صحيحة من $h f$ مضاعفات	c	موجات كاملة	d	مضاعفات لقيم $\frac{1}{2} h f$
٣٧-	يسمى العدد 6.626×10^{-34} J.S:							
	a	عدد افوجادرو	b	ثابت بلانك	c	عدد كمي	d	عدد فردي
٣٨-	العالم الذي افترض الطبيعة الثنائية للضوء:							
	a	بلانك	b	أينشتاين	c	دي برولي	d	هايزنبرج
٣٩-	جسيم لا كتلة له ويحمل كماً من الطاقة:							
	a	البروتون	b	الفوتون	c	النيترون	d	الكاتبون
٤٠-	العلاقة بين طاقة الفوتون وتردده هي علاقة:							
	a	علاقة عكسية	b	علاقة طردية	c	القيمتين متساويتين	d	لا توجد علاقة
٤١-	طاقة الفوتون ..... بزيادة تردده:							
	a	تزداد	b	تقل	c	لا تتغير	d	تتذبذب
٤٢-	ما طاقة فوتون الجزء البنفسجي لضوء الشمس إذا كان تردده $7.230 \times 10^{14} S^{-1}$ ؟ ثابت بلانك يساوى 6.626×10^{-34} J.S							
	a	6.2947×10^{-20}J	b	6.9573×10^{-18} J	c	4.79×10^{-19} J	d	1.590×10^{-24} J
٤٣-	مجموعة من ترددات الموجات الكهرو مغناطيسية المنطلقة من ذرات العنصر							
	a	طيف الانبعاث الذري	b	طيف الكهرومغناطيسي	c	طيف ضوئي	d	طيف ذري
٤٤-	طيف الانبعاث مرتبط مع							
	a	تردد الاشعاع المنبعث	b	تردد الاشعاع الممتص	c	حجم الذرات	d	عدد الذرات
٤٥-	الطيف الناتج عن امتصاص الإلكترون لكم معين من الطاقة وانتقاله من مستوى أقل إلى مستوى طاقة أعلى يظهر على هيئة خطوط سوداء فوق طيف مستمر:							
	a	الطيف المستمر	b	طيف الامتصاص	c	طيف الانبعاث	d	الضوء البنفسجي
٤٦-	لكل عنصر ..... يميزه عن غيره من العناصر كما تميز بصمة الأصبع شخصاً عن آخر.							
	a	شكل	b	حجم	c	طيف انبعاث	d	وزن
٤٧-	ينتج طيفا مستمراً متصلًا:							
	a	الضوء الأبيض	b	طيف الانبعاث للنيون	c	التأثير الكهرومغناطيسي	d	تهيج ذرة الهيدروجين
٤٨-	يتكون من سلسلة خطوط ملونة ومنفصلة:							
	a	أشعة جاما	b	طيف الانبعاث الذري	c	الطيف الكهرومغناطيسي	d	عنصر الهيليوم
٤٩-	وضح نموذج بور الطيف المرئي لعنصر:							
	a	الأكسجين	b	النيتروجين	c	الهيدروجين	d	الهيليوم
٥٠-	الحالة التي تكون إلكترونات الذرة فيها في أدنى مستوى طاقة:							
	a	حالة الإثارة	b	حالة الاستقرار	c	حالة إثارة ثم استقرار	d	حالة استقرار ثم إثارة
٥١-	الحالة التي تصف انتقال الإلكترون من مدار أعلى الى مدار أقل هي:							
	a		b		c		d	

٥٢-	خصص بور لكل مدار عددا صحيح (n) أطلق علية اسم							
	a	عدد افوجادرو	b	ثابت بلانك	c	العدد الكمي	d	عدد فردي
٥٣-	ماذا ينطلق عندما ينتقل الإلكترون من مستوى الطاقة الأعلى إلى الأقل:							
	a	إلكترون آخر	b	بروتون	c	نيوترون	d	فوتون
٥٤-	عند انتقال الكترون الذرة المثارة من مجال طاقة أعلى إلى المجال n=1 تنتج سلسلة:							
	a	الأشعة تحت الحمراء (باشن)	b	الأشعة فوق البنفسجية (ليمان)	c	أشعة الليزر	d	الضوء المرئي(بالمر)
٥٥-	عند انتقال الكترون الذرة المثارة من مجال طاقة أعلى إلى المجال n=2 تنتج سلسلة:							
	a	الأشعة تحت الحمراء (باشن)	b	الأشعة فوق البنفسجية (ليمان)	c	الضوء المرئي(بالمر)	d	الضوء غير المرئي
٥٦-	عند انتقال الكترون الذرة المثارة من مجال طاقة أعلى إلى المجال n=3 تنتج سلسلة:							
	a	الأشعة تحت الحمراء (باشن)	b	الضوء المرئي(بالمر)	c	الأشعة فوق البنفسجية (ليمان)	d	تحت بنفسجية (بلانك)
٥٧-	سلسلة ليمان (الأشعة فوق البنفسجية) تنتج عند انتقال الإلكترون من مستوى طاقة اعلى إلى المستوى							
	a	n=1	b	n=4	c	n=3	d	n=6
٥٨-	تعرف مجموعة الخطوط الملونة التي تكون طيف ذرة الهيدروجين المرئي بسلسلة:							
	a	كمبتون	b	بالمر	c	ليمان	d	باشن
٥٩-	درس العالم بور طيف انبعاث ذرة الهيدروجين لأنها:							
	a	تحتوي على إلكترون واحد فقط في مدارها	b	تحتوي على3 الكترونات في مدارها	c	تحتوي على 4 إلكترونات في مدارها	d	تحتوي على5 إلكترونات في مدارها
٦٠-	العالم الذي وضح العلاقة بين الجسيم والموجة الكهرومغناطيسية:							
	a	بلانك	b	أينشتاين	c	دي برولي	d	هايزنبرج
٦١-	تربط معادلة دي برولي بين طول موجة الجسيم وكتلته وسرعته المتجهة وثابت بلانك وتمثل بالعلاقة الرياضية:							
	a	$E = h.\ f$	b	$C = \lambda.\ f$	c	$f = c / \lambda$	d	$\lambda = h / m.\ f$
٦٢-	أي مما يلي يوضح معادلة دي برولي:							
	a	للجسيمات خواص الموجات	b	معظم الجسيمات تكون إلكترونات	c	كل مادة لها طول موجي خاص بها	d	كل مادة لها خواص الجسيمات
٦٣-	من المستحيل معرفة سرعة الجسيم ومكانه في الوقت نفسه بدقة يعرف هذا بمبدأ:							
	a	دي برولي	b	هايزنبرج	c	مبدا اوفباو	d	قاعدة هوند
٦٤-	أول من وضع معادلة الموجية التي تصف احتمالية وجود الإلكترون ضمن حيز معين حول النواة:							
	a	باولي	b	شرودنجر	c	بلانك	d	بور
٦٥-	نموذج بعامل الالكترونات على أنها موجات ويحدد طاقة الإلكترون دون وصف مسار الإلكترون حول الذرة							
	a	نموذج بور	b	النموذج الميكانيكي الكمي للذرة	c	نموذج رذرفود	d	نموذج طمسن لذرة
٦٦-	النموذج الكمي يتعامل مع ..... على انها موجات:							
	a	البروتونات	b	الإلكترونات	c	النيوترونات	d	الفا
٦٧-	منطقة ثلاثية الأبعاد تصف الموقع المحتمل لوجود الإلكترون تسمى:							
	a	الفراغ	b	المستوى	c	الفوتون	d	النواة

٦٨-	شبه نموذج ..... الذري وجود الإلكترون حول النواة بالسحابة الإلكترونية:							
	a	بور	b	رذرفورد	c	شرودنجر	d	هايزنبرج
٦٩-	المنطقة ذات الاحتمالية العالية لوجود الإلكترون فيها:							
	a	مستويات الطاقة	b	السحابة الإلكترونية	c	السحابة الفراغية	d	مدارات الذرة
٧٠-	السحابة الإلكترونية صورة لحظية لـ ..... الإلكترون حول النواة.							
	a	حركة	b	طاقة	c	كتلة	d	حجم
٧١-	عدد الكم الذي يشير إلى الحجم النسبي وطاقة المجالات الذرية:							
	a	الرئيسي	b	المداري	c	الثانوي	d	المغزلي
٧٢-	الرمز الذي يشير الى عدد الكم الرئيسي:							
	a	n	b	S	c	c	d	d
٧٣-	أي الأعداد التالية صحيح لعدد الكم الرئيسي n:							
	a	0, 1, 2, 3	b	1, 2, 3	c	-2, -1, 0, 1 ,2	d	-½, 0, ½
٧٤-	عدد مستويات الطاقة الرئيسة في الذرة:							
	a	2	b	4	c	5	d	7
٧٥-	عدد مستويات الطاقة الثانوية في الذرة يساوي....							
	a	3	b	4	c	5	d	6
٧٦-	عدد المجالات الثانوية في مجال الطاقة الرئيس الأول:							
	a	1	b	2	c	3	d	6
٧٧-	عدد المجالات الثانوية في مجال الطاقة الرئيس الثاني:							
	a	1	b	2	c	3	d	6
٧٨-	عدد المجالات الثانوية في مجال الطاقة الرئيس الثالث:							
	a	1	b	2	c	3	d	6
٧٩-	عدد مستويات الطاقة الثانوية في مستوى الطاقة الرئيسي الرابع n=4 يساوي:							
	a	1	b	2	c	3	d	4
٨٠-	عدد المجالات الفرعية في المجال الثانويS:							
	a	1	b	3	c	5	d	7
٨١-	عدد المجالات الفرعية في المجال الثانوي P:							
	a	1	b	3	c	5	d	7
٨٢-	عدد مستويات الطاقة الفرعية في مستوى الطاقة الثانوي d يساوي:							
	a	1	b	3	c	5	d	7
٨٣-	عدد المجالات الفرعية في المجال الثانوي f:							
	a	1	b	3	c	5	d	7
٨٤-	عدد الكم الرئيسي للمستوى الثانوي $3d^7$:							
	a	21	b	10	c	7	d	3
٨٥-	أي المستويات التالية ليس في الذرة:							
	a	3f	b	4S	c	5P	d	4d
٨٦-	ما أقصى عدد يمكن أن يسعه المجال الفرعي من الإلكترونات؟							
	a	2	b	6	c	8	d	10

٨٧-	اقصى عدد من الإلكترونات يمكن أن يستوعبه مستوى الطاقة الرئيسي الأول:							
	a	الكترونين	b	8الكترونات	c	18الكترون	d	32الكترون
٨٨-	اقصى عدد من الإلكترونات يمكن أن يستوعبه مستوى الطاقة الرئيسي الثاني n=2:							
	a	الكترونين	b	8 الكترونات	c	18 الكترون	d	32 الكترون
٨٩-	أقصى عدد من الإلكترونات يمكن أن يستوعبه مستوى الطاقة الثانوي F :							
	a	2	b	6	c	10	d	14
٩٠-	مجموع عدد المستويات الإلكترونية الفرعية في مستوى الطاقة الرئيسي الثالث n=3 يساوي:							
	a	1	b	4	c	9	d	16
٩١-	ما هو أضعف المستويات التالية:							
	a	3d	b	4S	c	4P	d	4f
٩٢-	المجال 4S يملئ قبل المجال:							
	a	3d	b	3S	c	4P	d	4f
٩٣-	المجالات الفرعية 2Px , 2Py ,2pz:							
	a	متساوية في الطاقة في الحجم	b	متساوية في الطاقة ومختلفة في الحجم	c	مختلفة في الطاقة ومختلفة في الحجم	d	مختلفة في الطاقة ومتساوية في الحجم
٩٤-	المستوى الثانوي الذي تنتمي إليه المستويات الفرعية الموضحة في الشكل التالي: 							
	a	S	b	P	c	d	d	f
٩٥-	الشكل المجاور يمثل المستوى الفرعي 							
	a	S	b	P	c	d	d	f
٩٦-	شكل المجال الفرعي S :							
	a	كروي الشكل	b	يتكون من فصين	c	معقدة متعددة الفصوص	d	أكثر تعقيداً
٩٧-	شكل المجال الفرعي p_x :							
	a	كروية الشكل	b	يتكون من فصين على محور x	c	معقدة متعددة الفصوص	d	أكثر تعقيداً
٩٨-	شكل المجال S ومجال P:							
	a	معقدة	b	كلها كروية	c	كروي - معقد	d	كروي - فصية
٩٩-	القواعد والمبادئ التي تحدد التوزيع الإلكتروني:							
	a	شرودنجر – أوفباو - هوند	b	أوفباو - باولي- هوند	c	هايزنبرج – باولي - برولي	d	أوفباو - لويس -باولي
١٠٠-	ترتيب الالكترونات في الذرة:							
	a	الذرة	b	الالكترونات	c	التوزيع الإلكتروني	d	البروتونات
١٠١	تميل الإلكترونات إلى ان تتوزع بحيث تكون في وضع:							
	a	أكثر ثباتا وأقل طاقة	b	أكثر ثباتا وأعلى طاقة	c	بدون الطاقة	d	متوسط الطاقة

١٠٢	عدد الإلكترونات المستوى الفرعي الواحد لا يزيد عن إلكترونين ويدور كل منهما حول نفسه باتجاه معاكس للآخر.							
	a	مبدا باولي	b	مبدا هايزنبرج للشك	c	مبدا اوفباو	d	قاعدة هوند
١٠٣	الإلكترونات في المستويات الفرعية تتوزع بحيث يكون لها الاتجاه نفسه قبل أن تشغل الإلكترونات الإضافية الاتجاه المعاكس:							
	a	مبدأ باولي	b	مبدأ أوفباو	c	قاعدة هوند	d	تمثيل لويس
١٠٤	كل الكترون يشغل المستوى الأقل طاقة يعرف بـ:							
	a	مبدأ باولي	b	مبدأ هايزنبرج	c	مبدأ اوفباو	d	قاعدة هوند
١٠٥	أي الأشكال التالية يوضح توزيع ست الكترونات في مستويات d الفرعية حسب قاعدة هوند؟							
	a		b		c		d	
١٠٦	إحدى العبارات التالية تخالف مبدأ أوفباو:							
	a	طاقة المستويات الفرعية في المستوى الثانوي 2p أعلى من طاقة المستوى الفرعيS2	b	طاقة المستوى الفرعي 4sأعلى من طاقة المستويات الفرعية في المستوى الثانويd3	c	طاقة المستوى الفرعي 4s أقل من طاقة المستويات الفرعية في المستوى الثانويd3	d	المستويات الفرعية الثلاثة في المستوى الثانوي 2p جميعها متساوية الطاقة
١٠٧	مستوى فرعي ممتلئ بـ الالكترونات:							
	a		b		c		d	
١٠٨	رسم المربعات الصحيح هو:$_{3}Li$							
	a		b		c		d	
١٠٩	أي مما يلي يوضح رسم مربعات المستويات لعنصر البريليوم $_{4}Be$:							
	a		b		c		d	
١١٠	أي الإلكترونات التالية وزعت حسب قاعدة هوند:							
	a		b		c		d	
١١١	التوزيع الإلكتروني الصحيح للكروم $_{24}Cr$:							
	a	$[_{18}Ar]\ 4S^1\ 3d^5$	b	$[_{18}Ar]\ 4S^2\ 3d^4$	c	$[_{18}Ar]\ 3d^6$	d	$[_{18}Ar]\ 3d^6$
١١٢	التوزيع الإلكتروني الصحيح للنحاس $_{29}Cu$ علماً بان $_{18}Ar$:							
	a	$[_{18}Ar]\ 4S^1\ 3d^{10}$	b	$[_{18}Ar]\ 3d^{10}\ 4S^1$	c	$[_{18}Ar]\ 4S^2\ 3d^9$	d	$[_{18}Ar]\ 4S^1\ 3d^{10}$
١١٣	التوزيع الإلكتروني الصحيح لأيون النحاس Cu^{++} علماً بان $_{18}Ar$ و $_{29}Cu$:							
	a	$[_{18}Ar]\ 4S^1\ 3d^{10}$	b	$[_{18}Ar]\ 4S^2\ 3d^7$	c	$[_{18}Ar]\ 4S^2\ 3d^9$	d	$[_{18}Ar]\ 3d^9$
١١٤	الترميز الإلكتروني لعنصر $_{11}Na$							
	a	$1S^2 2S^2 2P^6 3S^1$	b	$1S^2 2S^2 2P^6 3S^5$	c	$1S^2 2S^2 2P^6 3S^4$	d	$1S^2 2S^2 2P^7 3S^1$
١١٥	$_{11}Na$ ترميزه بطريقة الغاز النبيل هو:							
	a	[Ne]	b	$[Ne]3S^2$	c	$[Ne]3S^6$	d	$[Ne]3S^1$
١١٦	التوزيع الالكتروني الصحيح لذرة عنصر المغنسيوم Mg^{12} في حالته المستقرة (العدد الذري لـ Ne=10)							
	a	$[Ne]3S^2$	b	$[Ne]3S^1$	c	$[Ne]3S^1 3p^1$	d	$[Ne]3S^2 3p^1$

١١٧	ما هو اخر توزيعين في عنصر الفضة $_{47}Ag$ ؟ علما ان $_{36}Kr$						
	a	$[Kr]4d^{10}5S^1$	b	$[Kr]5S^14d^{10}$	c	$[Kr]4S^23d^5$	d	$[Kr]4S^14d^5$
١١٨	التوزيع الالكتروني في الحالة المستقرة لعنصر عدده الذري 23؟						
	a	$[Ne]\ 3s^2\ 3d^3$	b	$[Ar]\ 4s^2\ 3d^3$	c	$[Kr]\ 5s^2\ 4d^3$	d	$[Xe]\ 6s^2\ 5d^3$
١١٩	أي العناصر التالية توزيعه الإلكتروني $1S^22S^22P^5$؟						
	a	$^{40}_{18}Ar$	b	$^{19}_{9}F$	c	$^{27}_{13}Al$	d	$^{14}_{7}N$
١٢٠	تسمى الإلكترونات في المجال الخارجي للذرة /						
	a	الذرة	b	الكترونات داخلية	c	إلكترونات التكافؤ	d	الكترونات الذرة
١٢١	تحدد الكترونات تكافؤ العنصر خواصه:						
	a	الفيزيائية	b	الفيزيائية والكيميائية	c	الكيميائية	d	الحرارية
-١٢٢	كم عدد إلكترونات التكافؤ التي تملكها ذرة الكلور في التوزيع الإلكتروني التالي $[Ne]\ 4S^2\ 3P^5$						
	a	3	b	21	c	5	d	7
-١٢٣	أي من الإلكترونات التالية نستخدمها في التمثيل النقطي للإلكترونات:						
	a	إلكترونات التكافؤ	b	إلكترونات المستويات الداخلية	c	إلكترونات المجال S	d	a , c
-١٢٤	التمثيل النقطي لإلكترونات التكافؤ في الذرة كان مقترح الكيميائي:						
	a	دي برولي	b	باولي	c	لويس	d	هوند
-١٢٥	تحوي ذرة عنصر على 13 إلكترونًا، كم إلكترونًا يظهر في التمثيل النقطي:						
	a	3	b	5	c	10	d	8
-١٢٦	التمثيل النقطي لعنصر $_{6}C$						
	a	$C\cdot$	b	$\cdot\ C\ \cdot$	c	$\cdot C\cdot$	d	$\cdot\ C\ \cdot$
-١٢٧	أي مما يأتي يعبر عن التمثيل النقطي لعنصر$_{9}F$ ؟						
	a	$:\ddot{F}\cdot$	b	$:\ddot{F}\cdot$	c	$:\ddot{F}:$	d	$:\ddot{F}\cdot$
-١٢٨	أي الرموز التالية يمثل رمز لويس لذرة البورون $_{5}B$:						
	a	B	b	$B\cdot$	c	$\cdot B\cdot$	d	$\cdot\ B\ \cdot$
-١٢٩	في التمثيل النقطي الإلكتروني رمز العنصر يمثل:						
	a	نواة الغاز النبيل الأقرب إلى الذرة في الجدول الدوري	b	نواة الذرة ومجالات الطاقة الداخلية	c	إلكترونات تكافؤ الذرة	d	إلكترونات الغاز النبيل الأقرب إلى الذرة في الجدول الدوري

المعلمة/ هند صلوي