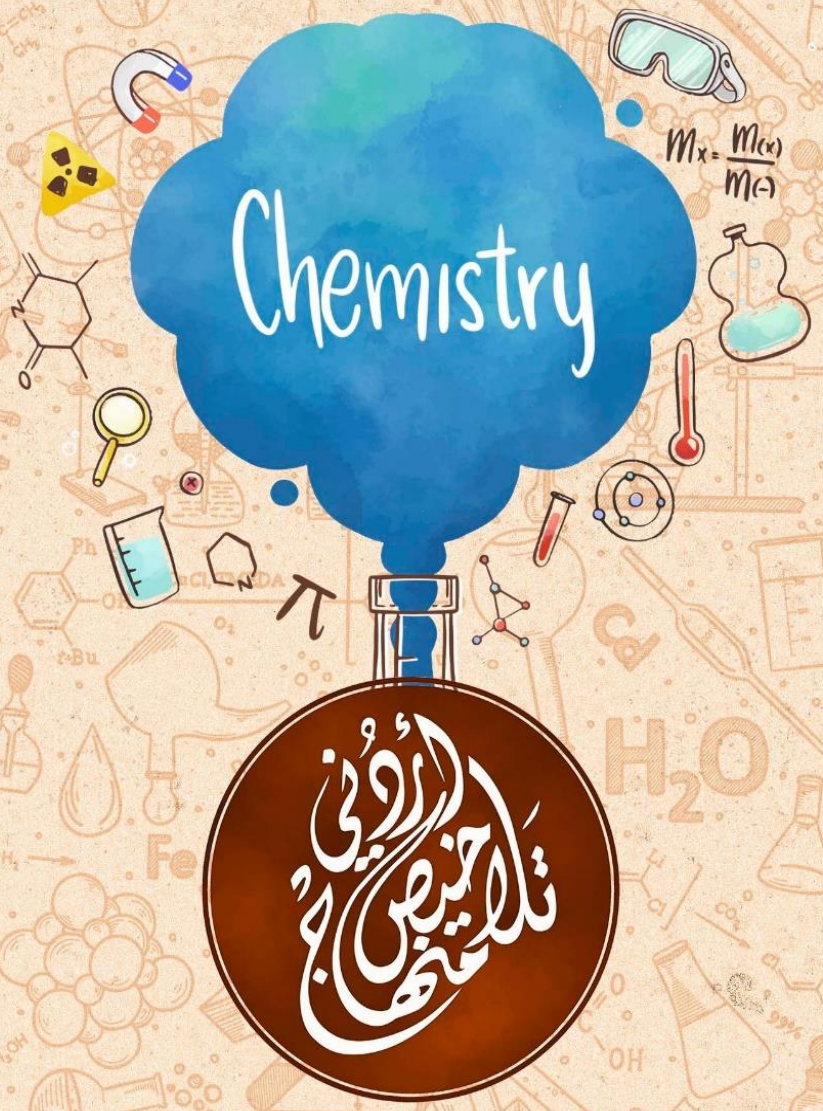
مدرسة الكيمياء

بنك أسئلة كيمياء الصف العاشر - المنهاج الجديد

الفصل الدراسي الأول - 2020/2021



المهندسة مريم السرطاوي

الطالب محمد المصري

نخبة من طلاب مدرسة الكيمياء

[اختيار من متعدد]

1. من الأسس التي اعتمد عليها بور في نظريته							
A	آراء بلانك وإينشتاين	b	نموذج دالتون	c	معادلة شرودنغر	d	مبدأ باولي

2. المنطقة التي يزيد فيها احتمالية تواجد الإلكترون هي:							
A	النواة	b	المستوى الرئيس	c	المستوى الفرعي	d	الفلك

3. طيف الانبعاث الخطي يعد طيفًا:							
A	متصلاً	b	غير مرئي	c	ذريًّا	d	مستمرًا

4. نتج عن معادلة شرودنغر الموجية:							
A	3 أعداد كم	b	4 أعداد كم	c	5 أعداد كم	d	6 أعداد كم

5. في ذرة ما لا يوجد إلكترونان لهما أعداد الكم الأربعة نفسها، هذا مفهوم:							
A	نموذج بور	b	النموذج الميكانيكي	c	نموذج رذرفورد	d	مبدأ باولي

6. أكبر عدد من الإلكترونات التي قد توجد في المستوى الرئيس الرابع n=4 هو:							
A	4 إلكترونات	b	16 إلكترونًا	c	32 إلكترونًا	d	8 إلكترونات

7. يتحدد حجم الفلك بعدد الكم:							
A	الرئيس	b	الفرعي	c	المغناطيسي	d	المغزلي

8. إذا كانت $l = 0$ فإن قيم m_l المحتملة تساوي:							
A	0	b	-1, 0 , +1	c	-1	d	+1

9. الرمز الذي يتعارض مع مبدأ باولي هو:							
A	$4d^{10}$	b	$3s^3$	c	$2p^5$	d	$4f^{12}$

10. أقصى عدد من الإلكترونات يستوعبه المستوى الفرعي 3p هو:							
A	إلكترونان	b	10 إلكترونات	c	6 إلكترونات	d	14 إلكترونًا

11. عدد المستويات الفرعية المحتملة لوجود إلكترون في المستوى الرابع هو:							
A	4	b	16	c	3	d	8

12. عدد الأفلاك في المستوى الفرعي $5p^5$:							
A	4	b	5	c	3	d	10

13. كلما زاد التردد لفوتون منبعث:							
A	زادت طاقته وزاد طول موجته	b	زادت طاقته وقل طول موجته	c	قلت طاقته وزاد طول موجته	d	قلت طاقته وقل طول موجته

14. إذا كانت طاقة الفوتون المنبعث $0.41 \times 10^{-18} J$ فإن تردده يساوي:							
A	$6.2 \times 10^{14} Hz$	b	$4.1 \times 10^{14} Hz$	c	$2.6 \times 10^{14} Hz$	d	$5 \times 10^{14} Hz$

15. إذا كانت طاقة الفوتون المنبعث لإلكترون انتقل من المستوى الثاني إلى مستوى أعلى تعادل $0.41 \times 10^{-18} J$ فإن المستوى الأعلى هو:

A	الثاني	b	الرابع	c	الخامس	d	السادس

16. طول الموجة لفوتون تردده $5 \times 10^{-12} Hz$ يساوي:

a	$2 \times 10^{19} m$	b	$6 \times 10^{19} m$	c	$6 \times 10^{20} m$	d	$2 \times 10^{20} m$

17. طاقة المستوى الثالث في ذرة الهيدروجين بدلالة ثابت ريدبيرغ هي:

a	$0.11R_H$	b	$0.33R_H$	c	$-0.11R_H$	d	$-0.33R_H$

18. أيون الفلور $_9F^{-1}$ أكبر حجمًا من أيون الصوديوم $_{11}Na^{+1}$ لأنَّ:

a	شحنة النواة في الصوديوم أكبر	b	عدد الإلكترونات في الفلور أكبر

19. النيتروجين $_7N$ والأكسجين $_8O$ في دورة واحدة، فتكون طاقة التأين....

a	للأكسجين أكبر بسبب زيادة طاقة التأين كلما اتجهنا من اليسار إلى اليمين في الدورة
b	للنيتروجين أكبر بسبب ثبات الأفلاك واستقرارها فيه بخلاف الأكسجين
c	للنيتروجين أكبر لأن طاقة التأين تقل كلما اتجهنا من اليسار إلى اليمين في الدورة
d	للأكسجين أكبر بسبب زيادة العدد الذري كلما اتجهنا من اليسار إلى اليمين في الدورة

20. أي عنصر من العناصر التالية له أعلى سالبية كهربائية؟

a	$_9F$	b	$_8O$	c	$_7N$	d	$_6C$

21. التوزيع الصحيح لأيون الأكسجين $_8O^{-2}$							
a	$1s^2 2s^2 2p^2$	b	$1s^2 2s^2 2p^6$	c	$1s^2 2s^2 2p^4$	d	$1s^2 2s^2 2p^3$

22. معادلة طاقة التأين الثالثة لعنصر M هي:	
a	$M^{+2}_{(g)} + \text{طاقة} \rightarrow Mg^{+3}_{(g)} + e^-$
b	$M^{+2}_{(s)} + \text{طاقة} \rightarrow Mg^{+3}_{(s)} + e^-$
c	$M^{-2}_{(g)} + e^- \rightarrow Mg^{-3}_{(g)} + \text{طاقة}$
d	$M^{+}_{(g)} + \text{طاقة} \rightarrow Mg^{+2}_{(g)} + e^-$

23. العنصر الانتقالي الرئيسي ينتهي توزيعه الإلكتروني بـ ..							
a	p	b	s	c	d	d	f

24. التوزيع الإلكتروني للبروم $_{35}Br$ بدلالة الغاز النبيل هو:			
a	$[Ne]1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$	b	$[Ne]4s^2 3d^{10} 4p^5$
c	$[Ne]4s^1 3d^{10} 4p^6$	d	$[Ar]4s^2 3d^{10} 4p^5$

25. أيون ذو شحنة ثنائية موجبة توزيعه $1s^2$ فإنّه يقع في ...			
a	الدورة الرابعة والمجموعة الثانية	b	الدورة الثانية والمجموعة الثانية
c	الدورة الأولى والمجموعة الثامنة	d	الدورة الثانية والمجموعة الثامنة

26. المستوى الفرعي الأعلى طاقة مما يلي هو:							
a	4p	b	5s	c	3d	d	5f

27. العدد الذري لعنصر يقع في الدورة الخامسة والمجموعة الانتقالية السابعة هو:							
a	25	b	43	c	44	d	26

28. العدد الذري لعنصر ينتهي التوزيع الإلكتروني لأيونه الثنائي الموجب بالمستوى $3d^5$ هو:							
a	25	b	27	c	23	d	26

29. أي العبارات الآتية صحيحة بخصوص الألفة الإلكترونية؟	
a	الألفة الإلكترونية هي المعنى المضاد لطاقة التأين
b	الألفة الإلكترونية هي طاقة تُعطى للذرة لتكسب من خلالها إلكترونًا
c	الألفة الإلكترونية هي طاقة تُعطى للذرة لتفقد من خلالها إلكترونًا
d	الألفة الإلكترونية هي عبارة عن نزع إلكترون من الذرة

30. أعلى طاقة تأين أولى في الجدول الدوري تكون للعناصر النبيلة والسبب	
a	اكتمال مستواها الخارجي بالإلكترونات واستقرار توزيعها
b	زيادة حجمها الذري
c	شحنة النواة الفعالة المنخفضة
d	السالبية الكهربائية العالية

31. أي العناصر التالية أكبر في الحجم الذري:							
a	$_8O$	b	$_9F$	c	$_6C$	d	$_3Li$

32. عنصر يقع في الدورة الثالثة والمجموعة السابعة عشر، عدده الذري يساوي							
9	d	13	c	17	b	25	a

33. عدد الإلكترونات المنفردة لعنصر افتراضي عدد الذري 24 هي:							
1	d	6	c	5	b	0	a

34. أي العناصر التالية لها أعلى طاقة تأين ثانية؟							
$_{18}Ar$	d	$_{17}Cl$	c	$_{12}Mg$	b	$_{11}Na$	a

35. الترتيب الصحيح لمستويات الطاقة الفرعية حسب ازدياد طاقتها ...			
$3s < 3p < 4s < 3d$	b	$3s < 3p < 3d < 4s$	a
$3s < 4p < 3d < 4f$	d	$3s < 3p < 4d < 4s$	c

36. ما رقم المستوى الرئيس في ذرة الهيدروجين الذي طاقته $-8.72 \times 10^{-20} J$ ؟							
4	d	2	c	3	b	5	a

37. عند اتحاد ذرتين من الأكسجين لتكوين جزيء فإنَّه	
تمنح إحدى الذرتين زوج من الإلكترونات للذرة الثانية	a
تشارك كل ذرة بزوج من الإلكترونات	b
تكون الذرتان رابطة تساهمية فرق السالبية الكهربائية فيها أكبر من 2	c
كل ذرة تشارك بإلكترون واحد لتكوين رابطة تساهمية واحدة	d

[اختيار من متعدد]

38. نُسمي المركب الذي صيغته الكيميائية $Ca_3(PO_4)_2$ بـ							
a	فوسفيت الكالسيوم	b	ثنائي فوسفات الكالسيوم	c	كالسيوم فوسفات	d	فوسفات الكالسيوم

39. يُبيِّن عدد الكم المغناطيسي m_l			
a	رقم المستوى الرئيس في الذرة	b	عدد الأفلاك في المستوى الفرعي
c	عدد الإلكترونات في الأفلاك	d	عدد المستويات الفرعية

40. عند مقارنة اللون الأزرق باللون الأحمر في ألوان الطيف، فإنَّ للأزرق ...			
a	تردد قليل	b	طول موجة قصير وتردد كبير
c	طول موجة طويل	d	طول موجة قصير وتردد قليل

41. توجد رابطة فلزية في ...							
a	Al_2S_3	b	Fe	c	$MgCl_2$	d	Fe_2O_3

42. أفلاك المستوى الفرعي p متماثلة في جميع ما يلي، عدا ...							
a	السعة من الإلكترونات	b	الاتجاه الفراغي	c	الشكل	d	الطاقة

43. نحسب عدد الأفلاك في المستوى الرئيس عن طريق العلاقة التالية ...							
a	$2n^2$	b	n^2	c	$2n$	d	n

44. أحد العناصر الآتية تقع إلكتروناته التكافؤ في المستوى الفرعي np^1							
a	$_{20}Ca$	b	$_{11}Na$	c	$_{19}K$	d	$_{13}Al$

45. عدد أفلاك المستوى الفرعي 3d							
a	5	b	3	c	7	d	6

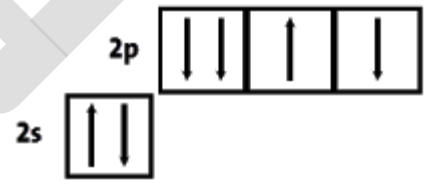
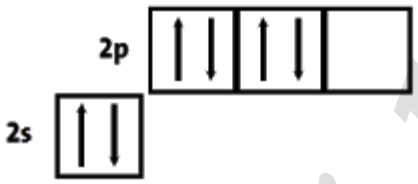
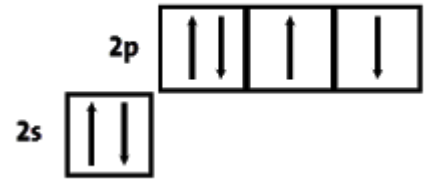
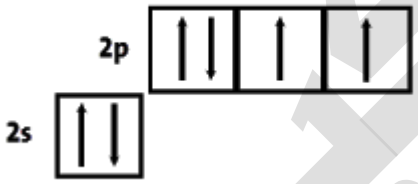
46. أي العبارات الآتية صحيحة بخصوص المركب HCl؟	
a	مركب تساهمي لا يوصل التيار الكهربائي
b	مركب أيوني يوصل التيار الكهربائي
c	مركب تساهمي يوصل التيار الكهربائي
d	مركب أيوني لا يوصل التيار الكهربائي

47. تزداد السالبية الكهربائية في الدورات الأفقية ...			
a	بازدياد نصف قطر الذرة	b	بازدياد عدد الكم الرئيس
c	بنقصان العدد الذري	d	بنقصان نصف قطر الذرة

48. فرق السالبية الكهربائية في جزيء H_2 يساوي:							
a	0	b	1	c	0.4	d	2

49. عدد إلكترونات العنصر الذي له التوزيع الإلكتروني الآتي $[Ne]3s^23p^4$							
a	16	b	24	c	6	d	8

50. أي مِن تسلسل أعداد الكم الآتية خاطئ؟	
$n=2 \quad l=0 \quad m_l=0 \quad m_s=+\frac{1}{2}$	a
$n=3 \quad l=2 \quad m_l=-1 \quad m_s=+\frac{1}{2}$	b
$n=4 \quad l=3 \quad m_l=2 \quad m_s=+\frac{1}{2}$	c
$n=1 \quad l=1 \quad m_l=1 \quad m_s=+\frac{1}{2}$	d

51. التوزيع الصحيح في المستوى الأخير لذرة الأكسجين هو:			
	a		b
	c		d

52. عدد الموجات التي تمر بنقطة في ثانية هو مفهوم ...							
الطول الموجي	a	ثابت بلانك	b	الطيف	c	التردد	d

53. نُسمي المركب الذي صيغته الكيميائية $NaMnO_4$ بـ							
صوديوم منجنات	a	بيرمنجنات الصوديوم	b	كرومات الصوديوم	c	ديكرومات الصوديوم	d

54. تكافؤ الحديد في المركب Fe_2O_3

a	II	b	III	c	IV	d	VI

55. عدد خطوط طيف الإشعاع المحتملة عند عودة الإلكترون من المستوى الرابع إلى الثاني هي:

a	3	b	5	c	4	d	2

56. ذرة بها 8 إلكترونات في المستوى الفرعي 3d، فما عدد أفلاك d نصف الممتلئة؟

a	1	b	3	c	2	d	4

57. رمز المستوى الفرعي الذي يتبع المستوى الرئيس الثاني وقيمة الكم الفرعي له = 1

a	1p	b	2s	c	2p	d	1s

58. الرابطة التساهمية الثلاثية تنشأ بين ذرتين من مشاركة ...

a	زوجين من الإلكترونات	b	زوج من الإلكترونات
c	ثلاثة أزواج من الإلكترونات	d	ثلاثة إلكترونات

59. عند عودة الإلكترون من المستوى الرابع إلى الثالث فإنَّ مقدار الطاقة المنبعثة بدلالة ثابت ريدبيرغ هي:

a	$0.5R_H$	b	$0.01R_H$	c	$0.1R_H$	d	$0.05R_H$

60. عدد روابط سيجما وباي في جزيء CO_2 تساوي:

a	2 سيجما، 0 باي	b	0 سيجما، 2 باي	c	2 سيجما، 2 باي	d	4 سيجما، 0 باي

61. عدد روابط سيجما وباي في جزيء C_2H_2 تساوي:							
a	5 سيجما، 2 باي	b	2 سيجما، 3 باي	c	5 سيجما، 1 باي	d	3 سيجما، 2 باي

62. أحد الخيارات التالية اهتمت بدراسة خصائص الضوء وطبيعته هو:			
a	نموذج بور	b	آراء بلانك وآينشتاين
c	النموذج الميكانيكي الموجي	d	نموذج رذرفورد

63. المفهوم المرادف للمصطلح التالي (الطيف الكهرومغناطيسي):							
a	الطيف الذري	b	الطيف المرئي	c	الطيف غير المرئي	d	الضوء

64. كل طيف ذري هو طيف غير مرئي			
a	صح	b	خطأ

65. أحد العبارات الآتية صحيحة:			
a	طاقة الفوتون = ثابت بلانك × سرعة الضوء	b	طاقة الفوتون = التردد × الطول الموجي
c	الطول الموجي= (ثابت بلانك × سرعة الضوء) ÷ طاقة الفوتون		

66. عند عودة الإلكترون من مستوى بعيد إلى مستوى قريب فإن الذرة ...							
a	تستقر	b	تتأين	c	تُثار	d	تشع طاقة

67. احسب طاقة إلكترون في المستوى الخامس إذا علمت بأنه انتقل من المستوى الأول:							
a	$0.96R_H$	b	$-0.96R_H$	c	$\frac{-2.18 \times 10^{-18}}{25}$		

68. عدد احتمالات عودة الإلكترون من المستوى الخامس إلى المستوى الأول							
a	6	b	10	c	4		

69. احسب الطول الموجي لفوتون عند عودته من المستوى الثالث إلى المستوى الأول							
a	ميكرو 0.1	b	0.1×10^{-7}	c	2.5×10^{-7}		

70. على فرض عند عودة الإلكترون من المستوى y إلى المستوى x في ذرة الهيدروجين يشع طاقة تقع ضمن منطقة اللون الأخضر، فإن الطاقة عند عودة الإلكترون من المستوى z إلى المستوى x سوف تكون ضمن منطقة اللون ..... إذا علمت بأن المستوى z أكبر من المستوى y							
a	الأحمر	b	البرتقالي	c	الأصفر	d	البنفسجي

71. جد رقم مستوى مجهول عاد منه الإلكترون إلى المستوى الأول حيث الطول الموجي للطاقة التي أشعها الفوتون عند عودته تساوي 9.75×10^{-8}							
a	الرابع	b	الثالث	c	الخامس		

72. الحد الأقصى من الإلكترونات التي يسعها المستوى الرئيس الرابع							
a	16	b	18	c	32		

73. أحد الخيارات التالية توضح متسلسلة لأعداد الكم الرئيس والفرعي والمغناطيسي التي يحتويها المستوى الثالث:	
a	$n=3 \quad l=s,p,d \quad m_l=0/-1,0,+1 \ /-2,-1,0,+1,+2$
b	$n=4 \quad l=s,p,d,f \quad m_l=0/-1,0,+1 \ /-2,-1,0,+1,+2$
c	لا شيء مما ذُكر

74. الحد الأقصى من الإلكترونات التي يسعها المستوى الفرعي f هي:					
a	8	b	6	c	14

75. يشابه الإلكترون الضوء من حيث الطبيعة			
a	صح	b	خطأ

76. الخاصية الفيزيائية المرتبطة بعدد الكم المغناطيسي هي:			
a	معدل بعد الإلكترون عن النواة	b	الاتجاه الفراغي للفلك
c	الشكل العام للفلك	d	اتجاه الغزل

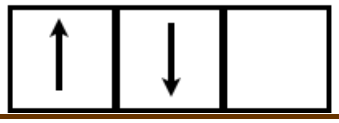
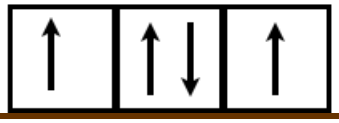
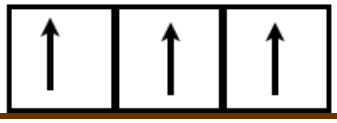
77. المتسلسلة التي توضح أعداد الكم الأربعة للفلك الأخير من عنصر $_{11}Na$:	
a	$n=3 \quad l=1 \quad m_l=0 \quad m_s=+\frac{1}{2}$
b	$n=3 \quad l=0 \quad m_l=-0,0,+0 \quad m_s=+\frac{1}{2}$
c	$n=3 \quad l=0 \quad m_l=0 \quad m_s=+\frac{1}{2}$

78. تعد منطقة البنفسج	
a	أطول طول موجي في الطيف المرئي
b	أعلى تردد في الطيف المرئي
c	أقل طاقة في الطيف المرئي

79. ما عدد الأفلاك في المستوى الرئيس المكون من ثلاث مستويات فرعية؟							
a	3	b	9	c	16	d	8

80. الفلك الأقل طاقة من الخيارات التالية:					
a	3d	b	4p	c	5s

81. حسب قاعدة هوند تُوزع الأفلاك فرادى حتى تصبح الأفلاك جميعها ..... ثم نبدأ بالتزاوج					
a	نصف ممتلئة	b	فرادى	c	ممتلئة

82. أي الخيارات التالية لا تتعارض مع مبدأ هوند؟			
a		b	
c		d	

83.	ما العبارة الصحيحة مما يلي؟
a	كلما زادت قيمة n قل حجم n
b	كلما زادت قيمة n يقل الحجم
c	كلما زادت قيمة l تقل السعة من الإلكترونات
d	كلما قلت قيمة l تزداد السعة من الإلكترونات

84.	التوزيع الإلكتروني للعنصر $_{30}X$				
a	$[Ar]4s^23d^{10}$	b	$[Ne]4s^23d^{10}$	c	$[Ar]3s^23d^{10}$

85.	يقع العنصر $_{30}X$ السابق في:				
a	الدورة 4 والمجموعة 1	b	الدورة 4 والمجموعة 2B	c	الدورة الثالثة والمجموعة 12

86.	عدد البروتونات في ذرة عنصر يقع في المجموعة الخامسة B والدورة الرابعة:						
a	33	b	25	c	23	d	26

87.	عدد الإلكترونات في الأيون الأحادي الموجب لعنصر يقع في الدورة الرابعة والمجموعة الأولى B						
a	30	b	28	c	18	d	29

88.	أكبر عدد من الإلكترونات في العنصر Z وعدده الذري 19						
a	12	b	11	c	10	d	19

89. العدد الذري لعنصر انتقالي يقع في الدورة الخامسة والمجموعة الثامنة B ويمتلك 3 إلكترونات منفردة:

a	56	b	54	c	45	d	41

90. عنصر انتقالي أيونه الموجب الثنائي إلكترونه الأخير له أعداد الكم التالية: $l = 2$ $n = 3$ ويملك 4 إلكترونات منفردة، فإن العدد الذري لهذا العنصر هو:

a	26	b	24	c	18		

91. أحد الذرات التالية الأكبر حجمًا من الخيارات

a	$_5B$	b	$_7N$	c	$_9F$		

92. الحجم الذري يقل في الدورة الواحدة على التوالي بسبب .....

a	ازدياد شحنة النواة الفعالة	b	ازدياد عدد الكم الرئيس	c	ازدياد طاقة التأين		

93. أحد العناصر التالية لها أقل طاقة تأين ثانية:

a	Na	b	K	c	Li	d	O

94. أي العنصرين له طاقة تأين أكبر؟

a	$_5B$	b	$_4Be$	c	متساويين		

95. المجموعة التي لا تدخل في السالبية الكهربائية هي:

a	الثامنة	b	الأولى	c	السابعة		

96. عدد الإلكترونات المنفردة لأيون ثلاثي موجب لعنصر ممثل ينتهي توزيعه $3d^{10}$							
a	1	b	2	c	6		

97. أحد الخيارات الآتية لها حجم أكبر من ذراتها							
a	الأيونات الموجبة	b	الأيونات السالبة	c	a + b		

98. عدد إلكترونات التكافؤ في عنصر افتراضي X عدده الذري= 34							
a	14	b	12	c	6		

99. عنصر له قيم طاقة التأين التالية: ط1 = 738 ط2= 1451 ط3= 7730 ط4= 10540 ومن الدورة الثالثة فإن عدده الذري يساوي:							
a	20	b	12	c	16		

100. عنصر Ga عدده الذري 31 فإن أيونه الموجب الثلاثي ينتهي بالمستوى ...							
a	$3s^2$	b	$3d^{10}$	c	$4p^4$		

101. عنصر من المجموعة الثالثة والدورة الثالثة ينتهي بالمستوى....							
a	$3p^1$	b	$3s^1$	c	$4s^1$		

102. طاقة المستوى اللانهائي في ذرة الهيدروجين هو:							
a	∞	b	0	c	$2.8 \times 10^{-18} J$		

[اختيار من متعدد]

103. إذا كانت طاقة الإشعاع المنبعثة من ذرة هيدروجين مثارة عند عودتها إلى حالة الاستقرار هي $2.8 \times 10^{-18} J$ فما رقم مستوى الطاقة الأعلى؟

a	1	b	2	c	3	d	4

104. الشحنة المتوقعة لأيون عنصر $_{20}Ca$ هي:

a	$2+$	b	$1-$	c	$3-$	d	$3+$

105. أي المستويات الفرعية التالية تعبأ أولاً بالإلكترونات

a	3p	b	4f	c	4s	d	5d

106. رمز المستوى الفرعي ذي القيم $l = 1$ $n = 3$

a	3s	b	4f	c	3p	d	3d

107. ما هو التوزيع الإلكترون للأيون B^{2-} إذا علمت أن عدده الذري 16

a	$[Ar]4s^2$	b	$[Ne]3s^23p^4$	c	$[Ne]3s^23p^6$

108. عدد أزواج إلكترونات الرابطة في المركب H_2S هو:

a	2	b	1	c	4

109. أي الأمواج الضوئية التالية يعد من الطيف المرئي؟

a	الأشعة فوق البنفسجية	b	أمواج الراديو	c	الضوء الأصفر

110. ما تكافؤ العنصر X في المركب ذي الصيغة X_3PO_4 ؟

a	1	b	4	c	3	d	2

[اختيار من متعدد]

111. أي الذرات التالية تمتلك التوزيع $[Ar]4s^23d^{10}4p^6$

a	$_{17}Cl^-$	b	Ar	c	$_{35}Br^-$	d	$_{35}Br$

112. تركيب لويس الصحيح للعنصر الافتراضي X ذي العدد الذري 14 هو:

a	$\cdot\mathrm{X}\cdot$	b	$\cdot\mathrm{X}\cdot$	c	$\cdot\mathrm{X}\cdot$	d	$\cdot\mathrm{X}\cdot$

113. عدد إلكترونات التكافؤ لذرة تركيبها الإلكتروني $1s^22s^22p^63s^23p^3$ هو

a	15	b	3	c	5	d	2

114. أي المركبات الآتية تحتوي رابطة أيونية؟

a	CO_2	b	$MgCl_2$	c	SiO_2	d	H_2O

115. أي العناصر الافتراضية التالية لها طاقة تأين أولى هي الأعلى:

a	$_5X$	b	$_{10}M$	c	$_{12}L$	d	$_{14}Y$

116. أصغر الذرات حجمًا بين الذرات التالية:

a	$_{11}Na$	b	$_4Be$	c	$_3Li$	d	$_8O$

117. الصيغة الكيميائية الصحيحة لمركب كلوريد الحديد III

a	$FeCl_2$	b	$FeCl_3$	c	ClF_3	d	Fe_3Cl

118. عدد الإلكترونات في الأيون $_{15}X^{3-}$

a	3	b	15	c	18	d	12

119. عدد الإلكترونات التي تفقدها ذرة الألمنيوم لترتبط بذرة الكبريت هي:							
a	3	b	1	c	2	d	4

120. نوع الرابطة بين ذرتي الكربون في المركب C_2H_6							
a	تساهمية أحادية من نوع باي	b	تساهمية أحادية من نوع سيجما	c	تساهمية ثنائية	d	تساهمية ثلاثية

121. ما هي المعادلة التي وصل إليها شرودنغر؟							
a	معادلة طاقة الفوتون	b	معادلة طول الموجة	c	معادلة الموجة	d	لا شيء مما ذكر

122. العوامل التي تؤثر في تغير نصف القطر والحجم الذري في الدورة أو المجموعة هي:							
a	عدد الكم الرئيس	b	شحنة النواة الفعالة	c	a + b	d	لا شيء مما ذكر

123. تنشأ الرابطة الأيونية بين ذرات ...							
a	الفلز	b	اللافلز	c	a + b	d	لا شيء مما ذكر

تابع دروس الكيمياء للصف العاشر [المنهاج الأردني] عبر مدرسة الكيمياء
https://web.facebook.com/groups/schoolofchemistry
وعبر قناة اليوتيوب:
https://www.youtube.com/mariamsartawi
صفحة تلاخيص منهاج أردني [كامل دروس المنهاج الأردني تلاخيص وشروحات]
https://web.facebook.com/talakheesjo