

أجب عن جميع الأسئلة التالية  
أولاً" الأسئلة الموضوعية ( 10 درجات )

السؤال الأول :

- ( 3 درجات )
- (  $4 \times 3/4 = 3$  )
- ( )
- ( )
- ( )
- ( )
- ( )
- ( )
- ( )
- ( )

( أ ) أكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية :

1 ( عدد الكم الذي يحدد عدد الأفلاك في تحت مستويات الطاقة واتجاهاتها في الفراغ .

2 ( الصف الافقي في الجدول الدوري .

3 ( عناصر فلزيه يحتوي كل من تحت مستوى الطاقة s وتحت مستوى الطاقة d المجاور له على الكترونات .

4 ( نصف المسافه بين نواتي ذرتي متماثلتين في جزىء ثنائي الذره .

=====

(  $4 \times 3/4 = 3$  )

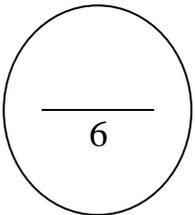
( ب ) أملأ الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها :

1 ( يحتوي تحت مستوى الطاقة d على .....أفلاك .

2 ( رتب مندليف العناصر في أعمده بحسب تزايد ..... .

3 ( عناصر المجموعه ( 7A ) في الجدول الدوري تسمى .....

4 ( كلما اتجهنا لأسفل عبر المجموعه .....الحجم الأيوني بصفه عامه .



درجة السؤال الأول



المركز الإقليمي لتطوير البرمجيات التعليمية



وزارة التربية  
التوجيه الفني العام للكيمياء

الفترة الدراسية الأولى الصف العاشر النموذج خامس

السؤال الثاني :

( 4 × 1 = 4 )

- ضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة التي تكمل كل من الجمل التالية :

1 ( يختلف الكروني فلك تحت مستوى الطاقة 2s في عدد الكم :

الثانوي

الرئيسي

المغزلي

المغناطيسي

2 ( تحت مستوى الطاقة الأقل طاقه من بين تحت المستويات التاليه هو :

5s

4p

4s

3d

3 ( أكثر العناصرالبييه كهربائيه هو :

الأكسجين

الفلور

النيتروجين

الكربون

4 ( الفلز الانتقالي من بين العناصر التاليه هو :

$^{32}\text{Ge}$

$^{13}\text{Al}$

$^{79}\text{Au}$

$^{53}\text{I}$



المركز الإقليمي لتطوير البرمجيات التعليمية



وزارة التربية  
التوجيه الفني العام للكيمياء

الفترة الدراسية الأولى الصف العاشر النموذج خامس

تابع / اختبار الفترة الأولى في الكيمياء للصف العاشر للعام 2012 / 2013 م

ثانياً : الأسئلة المقالية ( 14 درجة )

السؤال الثالث :

( 4 درجات )

( 2 × 2 = 4 )

( أ ) علل ما يلي :

1 ( ) الالكترونان في الفلك نفسه يغزل كل منهما حول نفسه باتجاه معاكس للالكترون الآخر .

2 ( ) نقل طاقة التأين الأولى كلما اتجهنا لأسفل في المجموعه في الجدول الدوري .

=====

( 2 × 1 = 2 )

( ب ) ما المقصود :

1 ( ) كم أو كوانتم الطاقه :

2 ( ) السالبية الكهربائية :

=====

( 6 × 1/2 = 3 )

( ج ) أكمل الجدول التالي :

$_{11}\text{Na}$	$_{17}\text{Cl}$	وجه المقارنه
		نصف القطر الذري (أكبر_أقل)
$_{17}\text{Cl}$	$_{9}\text{F}$	
		الميل الالكتروني (مرتفع_منخفض)
$_{19}\text{K}$	$_{3}\text{Li}$	
		طاقة التأين



المركز الإقليمي لتطوير البرمجيات التعليمية

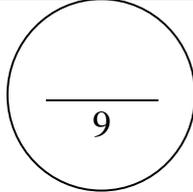


وزارة التربية  
التوجيه الفني العام للكيمياء

الفترة الدراسية الأولى الصف العاشر النموذج خامس

		(أكبر_أقل)
--	--	------------

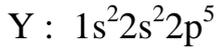
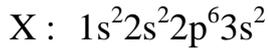
درجة السؤال الثالث



تابع / اختبار الفترة الأولى في الكيمياء للصف العاشر للعام 2012 / 2013 م

( 5 درجات )

السؤال الرابع : لديك ثلاثة عناصر رموزها الافتراضية وترتيباتها الإلكترونية كالتالي :



المطلوب:

(1) اسم العنصر X ..... رمز العنصر Y ..... اسم العنصر Z .....

(2) يقع العنصر X في المجموعه ..... بينما العنصر Y في المجموعه .....



المركز الإقليمي لتطوير البرمجيات التعليمية



وزارة التربية  
التوجيه الفني العام للكيمياء

الفترة الدراسية الاولى الصف العاشر النموذج خامس

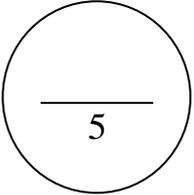
(3)

$X^{+2}$	$X$	وجه المقارنه
		نصف القطر (أكبر_أقل)

(4) نوع العنصر Y ( فلز \_ لافلز ) .....

نوع العنصر Z ( مثالي \_ انتقالي ) .....

(5) أيهما أكبر ميل الكتروني ( X أم Y ) ..... وأيهما أقل سالبية كهربائية .....



درجة السؤال الرابع

انتهت الأسئلة مع تمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح