

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

السؤال الأول: ( 6 درجات )

( أ ) أكتب بين القوسين الأسماء المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية: (  $4 \times \frac{3}{4} = 3$  )

- ( ) 1) العناصر المجاورة للخط الفاصل بين السلوك الفلزي واللافلزي
- ( ) 2) كمية الطاقه اللازمه لنقل الإلكترون من مستوي الطاقه الساكن فيه إلي مستوي أعلي
- ( ) 3) جدول رتبته فيه العناصر حسب الزيادة في كتله الذريه
- ( ) 4) عناصر يتتابع فيها امتلاء تحت المستوي f بالإلكترونات

=====

( ب ) أملأ الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها: (  $4 \times \frac{3}{4} = 3$  )

- 1) عدد تحت مستويات الطاقه في المستوي الرئيسي الرابع N هو .....
- 2) تسمي عناصر تحت المستوي s و p بالعناصر .....
- 3) عدد الإلكترونات الغير مزدوجه في ذرة الكربون  $C_6$  هو .....
- 4) الفلز الوحيد الموجود في حاله سائله هو .....

تابع / اختبار الفترة الأولى في الكيمياء للصف العاشر

السؤال الثاني :

- ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة التي تكمل كل من الجمل التالية: (4×1= 4)

1) الترتيب الصحيح لإلكترونات تحت المستوي  $3P^4$  هو










2) عدد أفلاك تحت مستوي الطاقة  $5P$  هو

 1

 3

 7

 5

3) النيون  $^{10}\text{Ne}$  يعتبر من

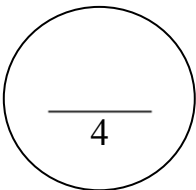
 الأقلء

 الغازات النبيله

 الهالوجينات

 الأقلء الأرضيه

4) العنصر المشابه لعنصر الكالسيوم  $^{20}\text{Ca}$  هو

 الكربون  $^6\text{C}$ 
 المغنسيوم  $^{12}\text{Mg}$ 
 الأرجون  $^{18}\text{Ar}$ 
 الصوديوم  $^{11}\text{Na}$ 


درجة السؤال الثاني



المركز الإقليمي لتطوير البرمجيات التعليمية



وزارة التربية

التوجيه الفني العام للكيمياء

النموذج الثالث عشر

الصف العاشر

الفترة الدراسية الأولى

تابع / اختبار الفترة الأولى في الكيمياء للصف العاشر

ثانياً : الأسئلة المقالية ( 14 درجة )

السؤال الثالث : ( 9 درجات )

( أ ) علل ما يلي: (  $2 \times 2 = 4$  )

1 ) الزهمتعادله كهربائياً ؟

2) إلكتروني الفلك الواحد يتحركان حركه مغزليه متعاكسه ؟

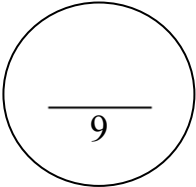
( ب ) ما المقصود بكل من: (  $2 \times 1 = 2$  )

1) دوره ؟

2) طاقة التأين ؟

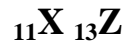
( ج ) أكمل الجدول التالي : (  $6 \times \frac{1}{2} = 3$  )

الخاصية/ وجه المقارنة	التدرج تجاه دوره	التدرج تجاه المجموعه
الحجم الدوري		
الميل الإلكتروني		
السالبية الكهربية		



تابع / اختبار الفترة الأولى في الكيمياء للصف العاشر

السؤال الرابع : ( 5 درجات )



- ثلاثة عناصر رموزها الافتراضية هي :  ${}_{17}\text{Y}$

المطلوب الإجابة عما يلي :

1 ) أكتب أسماء العناصر الكيميائية التالية : (  $2 \times \frac{1}{2} = 1$  )

الرمز الافتراضي	${}_{17}\text{Y}$	${}_{13}\text{Z}$	${}_{11}\text{X}$
اسم العنصر الكيميائي	////////////////////		////////////////////
الرمز الكيميائي		////////////////////	

(  $3 \times \frac{1}{2} = 1\frac{1}{2}$  )

2 ) يقع العنصر  ${}_{17}\text{Y}$  في دوره..... والعنصر  ${}_{13}\text{Z}$  في دوره..... والعنصر  ${}_{11}\text{X}$  في المجموعه.....



المركز الإقليمي لتطوير البرمجيات التعليمية



وزارة التربية

التوجيه الفني العام للكيمياء

النموذج الثالث عشر

الصف العاشر

الفترة الدراسية الأولى

3) نصف قطر ذرة العنصر  $^{17}\text{Y}$  ..... من نصف قطر أيونه. ( $1 \times \frac{1}{2} = 1$ )

4) حدد نوع العنصر (Z) ( فلز أم لافلز ) .....

(  $2 \times \frac{1}{4} = \frac{1}{2}$  )

بينما العنصر  $^{17}\text{Y}$  يعتبر عنصر ( مثالي أم إنتقالي ) .....

5) رتب العناصر السابقة حسب الزيادة في نصف القطر الذري (  $2 \times \frac{1}{2} = 1$  )

.....

رتب العناصر السابقة حسب الزيادة في السالبية الكهربية

.....

انتهت الأسئلة مع تمنيات توجيه العلوم لكم بالتوفيق والنجاح

درجة السؤال الرابع

5