

منطقة ..... التعليمية الاختبار القصير ( 2 ) لمادة الكيمياء الصف : العاشر 10

الفترة الدراسية الأولى الزمن : 20 دقيقة .....

الاسم : ..... الصف 10 / Hady – Ramadan

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة وذلك بوضع علامة ( √ ) بين القوسين لأنسب إجابة (1½)

1- عناصر المجموعة الثانية 2A في الجدول الدوري الحديث تسمى :

( ) الفلزات القلوية ( ) الهالوجينات

( ) الفلزات القلوية الأرضية ( ) الغازات النبيلة

2- العنصر الذي ينتهي بتحت المستوى  $4s^2$  في الجدول الدوري الحديث يقع في الدورة :

( ) الأولى ( ) الثانية ( ) الثالثة ( ) الرابعة

3- العنصر الذي عدده الذري 12 يشبه في معظم الخواص العنصر الذي عدده الذري :

( ) 8 ( ) 15 ( ) 16 ( ) 20

السؤال الثاني أ- علل لما يأتي : ( درجة )

يقول نصف القطر الذري بزيادة العدد الذري من اليسار إلى اليمين في الدورة

.....  
.....ب- من العناصر الافتراضية التالية الموضح أسفلها العدد الذري : (  $1/2 \times 3$  )المطلوب  $12X$  ,  $17Y$  ,  $18Z$ 1- نوع العنصر  $12X$  ( مثالي – انتقالي – غاز نبيل ) .....

2- أكبر العناصر السابقة في طاقة التأين هو : .....

3- العنصر الأكبر ميل إلكترون من العناصر السابقة هو : .....

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة وذلك بوضع علامة ( √ ) بين القوسين لأنسب إجابة (1½)

1- أحد العناصر التالية من العناصر الانتقالية :

11Na ( ) 17Cl ( ) 21SC ( ) 19K ( )

2- عناصر المجموعة السابعة 7A في الجدول الدوري الحديث تسمى :

( ) الفلزات القلوية ( ) الهالوجينات

( ) الفلزات القلوية الأرضية ( ) الغازات النبيلة

3- العنصر الذي ينتهي بتحت المستوى 3p<sup>3</sup> في الجدول الدوري الحديث يقع في المجموعة :

1A ( ) 2A ( ) 4A ( ) 5A ( )

السؤال الثاني أ- علل لما يأتي ( درجة )

تقل طاقة التأين بزيادة العدد الذري من أعلى إلى أسفل في المجموعة

.....  
.....

ب- من العناصر الافتراضية التالية الموضح أسفلها العدد الذري : ( 3 x ½ )

المطلوب 3X , 9Y , 10Z

1- نوع العنصر 3X ( فلز – لا فلز ) .....

2- أقل العناصر السابقة في الحجم الذري هو : .....

3- أكبر العناصر السابقة في الميل للإلكترونات هو : .....

منطقة ..... التعليمية الاختبار القصير ( 2 ) لمادة الكيمياء الصف : العاشر 10

الفترة الدراسية الأولى ..... الزمن : 20 دقيقة

Hady – Ramadan

الاسم : ..... الصف 10 /

السؤال الأول : أكمل العبارات التالية بما يناسبها علميا (1½)

- 1- العناصر التي تقع في المجموعة ( 2A ) من الجدول الدوري الحديث تسمى .....
- 2- العنصر الذي ينتهي ترتيبه الإلكتروني بـ  $4s^2$  عدده الذري يساوي .....
- 3- الطاقة في المعادلة التالية  $\text{Na} + 490 \text{ kJ / mol} \longrightarrow \text{Na}^+ + \text{e}^-$  تسمى .....

السؤال الثاني أ- علل لما يأتي ( درجة )

يزداد الميل الإلكتروني بزيادة العدد الذري من اليسار لليمين في الدورة

.....  
.....ب- من العناصر الافتراضية التالية الموضح أسفلها العدد الذري : (  $\frac{1}{2} \times 3$  )المطلوب  ${}_{21}\text{X}$  ,  ${}_{16}\text{Y}$  ,  ${}_{18}\text{Z}$ 

- 1- نوع العنصر  ${}_{21}\text{X}$  ( مثالي – انتقالي – غاز نبيل ) .....
- 2- أي العنصرين (  ${}_{16}\text{Y}$  ,  ${}_{18}\text{Z}$  ) أكبر حجم ذري هو : .....
- 3- أي العنصرين (  ${}_{16}\text{Y}$  ,  ${}_{18}\text{Z}$  ) أكبر طاقة تأين هو : .....

## السؤال الأول : أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً (1½)

- 1- العناصر التي تقع في المجموعة ( 7A ) من الجدول الدوري الحديث تسمى .....
- 2- العناصر التي تمتلي فيها تحت مستويات الطاقة الخارجية s , p بالإلكترونات تسمى .....
- 3- الميل الإلكتروني للفلور ..... من الميل الإلكتروني للكلور

## السؤال الثاني أ- علل لما يأتي ( درجة )

يقل الميل الإلكتروني بزيادة العدد الذري من أعلى إلى أسفل في المجموعة

.....  
 .....

ب- من العناصر الافتراضية التالية الموضح أسفلها العدد الذري أجب عما يلي ( 3 x ½ )

المطلوب  $^{12}\text{X}$  ,  $^{17}\text{Y}$  ,  $^{18}\text{Z}$

1- نوع العنصر  $^{18}\text{Z}$  ( مثالي – غاز نبيل - انتقالي ) .....

١- طاقة التأين للعنصر  $^{17}\text{Y}$  ..... من طاقة التأين للعنصر  $^{12}\text{X}$

٢- الحجم الذري للعنصر  $^{17}\text{Y}$  ..... من الحجم الذري للعنصر  $^{12}\text{X}$