

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 ($\sqrt{\quad}$) 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)

يقبل 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 إلكترونياً من العناصر السابقة هو :

منطقة التعليمية الاختبار القصير (2) لمادة الكيمياء الصف : العاشر 10
الفترة الدراسية الأولى الزمن : 20 دقيقة

Hady – Ramadan

الاسم : الصف 10 /

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 $3p^3$ 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 :

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 $e^- + Na^+ \rightarrow Na + 490 \text{ kJ / mol}$ 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 : ($3 \times \frac{1}{2}$)

المطلوب $21X$, $16Y$, $18Z$

- 1- نوع العنصر $21X$ (مثالي - انتقالي - غاز نبيل)
- 2- أي العنصرين ($16Y$, $18Z$) أكبر حجم ذري هو :
- 3- أي العنصرين ($16Y$, $18Z$) 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)

يقبل 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 $12X$, $17Y$, $18Z$

1- نوع العنصر $18Z$ (مثالي – غاز نبيل - انتقالي)

١- طاقة التأين للعنصر $17Y$ من طاقة التأين للعنصر $12X$

٢- الحجم الذري للعنصر $17Y$ من الحجم الذري للعنصر $12X$