

الاختبار القصير (٢) لمادة الكيمياء

الصف : العاشر

١ تحتوي الدورة الثانية في الجدول الدوري الحديث على :

8 عناصر 3 عناصر 18 عنصر عنصرين

٢ تقع الهالوجينات في المجموعة :

1A 3A 8A 7A

٣ تسمى الطاقة في المعادلة التالية $\text{Na}_{(s)} + 496\text{KJ/mol} \rightarrow \text{Na}^+_{(g)} + e^-$ بـ :

الميل الإلكتروني السالبية الكهربائية الحجم الأيوني طاقة التأين

٤ عناصر فلزية حيث يحتوي كل من تحت المستوى s و تحت المستوى d الهجور له على إلكترونات :

الغازات النبيلة الفلزات الانتقالية الفلزات الانتقالية الداخلية العناصر المثالية

٥ تسمى عناصر المجموعة 2A :

الفلزات القلوية الفلزات القلوية الأرضية الغازات النبيلة الهالوجينات

٦ تسمى الطاقة في المعادلة التالية $\text{F}_{(g)} + e^- \rightarrow \text{F}^- + 328\text{KJ/mol}$ بـ :

الميل الإلكتروني السالبية الكهربائية الحجم الأيوني طاقة التأين

٧ يقع النكسجين O₈ في المجموعة :

1A 3A 8A 6A

٨ " ميل ذرات العنصر لجذب الإلكترونات عندها تكون مرتبطة كيميائيا بذرات عنصر آخر " :

طاقة التأين السالبية الكهربائية الحجم الأيوني الميل الإلكتروني

• السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً

أ ﴿ يزداد نصف القطر الذري عند الانتقال في المجموعة من الأعلى الى الأسفل في الجدول الدوري

أ ﴿ تزداد طاقة التأين في الدورة عند الانتقال من اليسار الى اليمين في الجدول الدوري بزيادة العدد الذري

أ ﴿ يقل الميل الالكتروني في المجموعة عند الانتقال من الأعلى الى الأسفل في الجدول الدوري بزيادة العدد الذري

ب ﴿ لديك العناصر الافتراضية التالية

$4M$, $12Y$, $18Z$ والمطلوب :

١ ﴿ نوع العنصر (انتقالي - انتقالي داخلي - غاز نبيل) $18Z$

٢ ﴿ أعلى العناصر السابقة في طاقة التأين

٣ ﴿ أصغر العنصرين ($4M$, $12Y$) في الحجم الذري

ب ﴿ لديك العناصر الافتراضية التالية

والمطلوب: ${}_{13}X$, ${}_{17}Y$, ${}_{21}L$

١ ﴿ نوع العنصر (مثالي – انتقالي) ${}_{21}L$

٢ ﴿ أعلى العناصر السابقة في الميل الإلكتروني

٣ ﴿ أكبر العنصرين (${}_{13}X$, ${}_{17}Y$) في نصف القطر الذري

ب ﴿ لديك العناصر الافتراضية التالية

والمطلوب: ${}_{3}X$, ${}_{9}W$, ${}_{19}A$

١ ﴿ نوع العنصر (مثالي – انتقالي) ${}_{19}A$

٢ ﴿ أكبر العناصر السابقة في نصف القطر الذري

٣ ﴿ أقل العنصرين (${}_{3}X$, ${}_{9}W$) في السالبية الكهربائية