

التاريخ : / / 2015
الصف : العاشر
المادة : الكيمياء
الشعبة :



مجلس أبوظبي للتعليم
مكتب الغربية التعليمية
مدرسة الفلاح للتعليم الثانوي للبنين
اسم الطالب /

مهمة تحريرية في الفصل الدراسي الثالث للعام 2014 / 2015 م

(**) اعتمادا على مواقع العناصر في نموذج الجدول الدوري التالي أجب عن الأسئلة التي تليه؟

																				R
N													V			Y	W			
A													D	T			Z			
G	J				E											L				
		Q																		X
M																				

						B														
									F											

- 1 - أكتب رمز يمثل عنصر من الفلزات القلوية ؟
- 2 - أكتب رمز يمثل عنصر من الهالوجينات ؟
- 3 - أكتب رمز يمثل عنصر من الفلزات الانتقالية ؟
- 4 - أكتب رمز يمثل عنصر من الفلزات القلوية الأرضية ؟
- 5 - أكتب رمز يمثل عنصر من الغازات النبيلة ؟
- 6 - أكتب رمز يمثل عنصر من اللانثينيدات ؟
- 7 - أكتب رمز يمثل عنصر من المجموعة 13 ؟
- 8 - أكتب رمز يمثل عنصر من الأكتينيدات ؟
- 9 - أكتب رمز يمثل عنصر من الدورة السادسة ؟
- 10 - اكتب الترميز الإلكتروني للعنصر L ؟
- 11 - حدد رقم الدورة ورقم المجموعة والمجمع لعنصر Z ؟

- 12- أيهما له طاقة تأين أول أعلى A أم Z ؟
- 13- أيهما أعلى في نصف القطر N أم W ؟
- 14- أيهما له طاقة تأين ثاني أعلى G أم J ؟
- 15- أيهما له سالبية كهربائية أكبر D أم Z ؟
- 16- كم عدد الإلكترونات المفردة في العنصر E ؟
- 17- أكتب الترميز الإلكتروني لذرة العنصر R ؟
- 18- حدد مجموعة ومجمع العنصر G ؟
- 19- نوع الرابطة المتوقعة في جزي Z_2 ؟
- 20 - أي العناصر له أقل سالبية ؟
- 21 - أي العنصرين أصلب وأكبر كثافة G أم J ؟
- 22 - أكتب رمز عنصر الذي يكون أيون أحادي موجب ؟
- 23 - أكتب رمز عنصر الذي يكون أيون أحادي سالب ؟
- 24 - أكتب رمز عنصر له ثلاث إلكترونات تكافؤ ؟
- 25 - ما العنصر الذي له أعلى سالبيه ؟
- 26- ما العدد الذري للعنصر A ؟
- 27- ما نوع الرابطة المتوقعة عند ارتباط عنصر A مع عنصر Z ؟
- 28- ما العلاقة بين نصف قطر ذرة M ونصف قطر أيونها ؟
- 29- رتب العناصر التالية تصاعديا حسب ميلها الإلكتروني A , M , G , N ؟
- 30- اكتب صيغة أنيون ثنائي ؟