

السؤال الأول : اختر رمز الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1- * تتوزع الإلكترونات بصورة منفردة على الأفلاك:

أ) مبدأ أوفباو ب) قاعدة هوند ج) لا شيء مما ذكر

2- * يشبه التوزيع الإلكتروني لأيون المغنيسيوم الذي شحنته +2 وعدده الذري 12 ، التوزيع الإلكتروني

لأي عنصر من العناصر النبيلة :

أ) Ar ب) Ne ج) He

3- * أي المستويات الفرعية التالية أقل طاقة :

أ) 2P ب) 3S ج) 3d

4- * يشبه التوزيع الإلكتروني لأيون النيتروجين السالب الذي شحنته -3 وعدده الذري 7 ، التوزيع

الإلكتروني لأي من العناصر النبيلة :

أ) Ar ب) Ne ج) He

5- * يرمز للعناصر الممثلة بالجدول الدوري بالرمز :

أ) A ب) B ج) C

السؤال الثاني : وضح المقصود بكل من : (2 علامة)

1- العناصر الانتقالية :

2- العدد الذري :

3- الألفة الإلكترونية:

4- طاقة التأين:

.....

السؤال الثالث : اكتب التوزيع الالكتروني بدلالة الغاز النبيل لكل من :

K ₁₉	
أيون Ni ⁺² ₂₈	
عنصر يقع في الدورة 4 المجموعة 7	

السؤال الرابع : صنف كل عنصر من العناصر التالية كعنصر ممثل أو انتقالي :

(a) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1 4d^5$

(b) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

(c) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2$

(d) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^{10}$

ما العدد الذري لعنصر ينتهي التوزيع الإلكتروني لايونه الثلاثي السالب بالمستوى $2p^6$

ما العدد الذري لعنصر ممثل يقع في الدورة الثالثة والمجموعة السابعة ؟

تم التحميل من احباب الأردن التعليمي

www.jo1jo.com

لاشعارك بكل جديد انضم على الفيس بوك على المجموعة التالية :

<https://www.facebook.com/groups/212945595857313>

مجموعة واتساب معلمو كيمياء للانضمام

<https://chat.whatsapp.com/Bj3gT1KxQ4v1tu2VvQM1Ob>