شبكة منهاجي التعليمية

منهاجي
متعة التعليم الهادف

رقم السؤال	1	2	3	4	5	٦	٧	٨	المجموع
علامة السؤال	6	1	4	6	3				20
العلامة المكتسبة									

ملحوظة: عدد الصفحات (2)، عدد الأسئلة: (5).

الصف: الحادي عشر العلمي | نموذج ورقة الأسئلة | المبحث: الكيمياء

السـؤال الأول : (6 علامات)

إذا علمتَ أن X و Y عنصران ينتميان إلى الدورة الثانية من الجدول الدوري، يرتبط كل منهما مع الفلور (العدد الذري = 9) فيكونان مركبين صيغتهما XF_2 و YF_2 . وأن عدد إلكترونات التكافؤ الكلي في جزيء XF_2 يساوي (10)، وعددها في جزيء YF_2 يساوي (8). أقارن بين الجزيئين من حيث:

وجه المقارنة	XF_2	YF_2
الشكل الفراغي لكل منهما		
الزاوية بين الروابط		
المجموعة التي ينتمي إليها كل منهما		

السـؤال الثاني : (علامة)

مثل جزيء C_2H_2 بطريقة لويس (العدد الذري للكربون = 6، وللهيدروجين = 1)

السـؤال الثالث: (4 علامات)

أكتب بين القوسين المفهوم العلمي الذي يدل على كل ممّا يأتي:

1- ( ) الرابطة التي تنشأ بين الأمونيا NH_3 وأيون الهيدروجين H^+ .
(العدد الذري للنيتروجين = 7، وللهيدروجين = 1)

2- ( ) المستوى الخارجي للذرة.

3- ( ) الشكل الهندسي الذي ترتبط فيه الذرة المركزية بستة أزواج من الإلكترونات.

4- ( ) النظرية التي تفسر أشكال الجزيئات.

السؤال الرابع: (6 علامات):

أضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة في الفقرات الآتية وعددها فقرتان:

(1) أحد الجزيئات الآتية يوجد بين روابطه قيمتان مختلفتان للزاوية، وهو:

أ- SF_6 ب- BCl_3 ج- PCl_5 د- SiF_4

(2) التمثيل الصحيح لجزيء (N_2) بطريقة لويس (العدد الذري للنيتروجين = 7) هو:

أ- $\ddot{N}::\ddot{N}$ ب- $:N::N:$ ج- $:\ddot{N}::\ddot{N}:$ د- $N::N$

(3) جميع الجزيئات الآتية جميع ذراتها لا تنبطق عليها قاعدة الثمانية ما عدا:

أ- CH_4 ب- BCl_3 ج- $BeCl_2$ د- F_2O

السؤال الخامس: (3 علامات):

أجيب عن الأسئلة الآتية المتعلقة بجزيء CO_2 (العدد الذري للأكسجين = 8، وللكربون = 6)

(1) ما عدد أزواج الإلكترونات الرابطة في الجزيء؟

(2) ما عدد أزواج الإلكترونات غير الرابطة في الجزيء؟

(3) ما عدد الإلكترونات التكافؤ الكلي في الجزيء؟

انتهت الأسئلة

مع تمنياتي لكم بالتوفيق والتفوق

معلم المبحث : أحمد الحسين

Ahmad al-hossain