تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج البحرينية

مراجعة أيونية و تساهمية

موقع المناهج ⇦ المناهج البحرينية ⇦ الصف الثالث الثانوي ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 10-12-2024 22:59:05

المزيد من مادة كيمياء:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث الثانوي

صفحة المناهج البحرينية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	نموذج الإجابة لامتحان نهاية الفصّل الأوّل مقرر كيم 315
2	جميع امتحانات مقرر كيم 315
3	نسخة محلولة مذكرة كيم 315
4	مذكرة كيم 315/ 317
5	مذكرة الطالب كيم 315 مدرسة النعيم الثانوية للبنين

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة من الخيارات التالية :

1) الجزيء هو : .

ذرة فقدت بروتون | ذرتان بينهما رابطة تساهمية | ذرتان في مركب أيوني | ذرة اكتسبت بروتون

2) ثلاثة عناصر رموزها a,b,c في نفس الدورة على التوالي ، فإذا كان العنصر c غاز نبيل فما هي شحنة الأيون الذي تكونه الذرة a ؟

-3 | 2+ | 1+ | 2-

3) الرابطة الأيونية تتكون بين عنصرين بينهما ..... في الكهروسالبية :

فرق كبير | فرق ضئيل | تساوي | لا يوجد فرق

4) عناصر افتراضية $_{12}A$ / $_{10}B$ / $_{8}C$ / $_{2}Z$: أي عنصرين يمكنهما تكوين مركب أيوني ؟

A,B | A,C | B,C | C , Z

5) أي المركبات التالية يعتبر مركباً أيونياً :

HCl | CH_4 | Mg_3N_2 | H_2S

7) المركب K_2O يمتاز بخصائص ماعدا :

يذوب في الماء ودرجة انصهاره مرتفعة | لا يذوب في الماء ولايوصل التيار الكهربائي

له درجة غليان عالية | يمتاز بالقوة والصلابة

8) الروابط بين اللافلزات تعتبر .....

روابط أيونية | روابط فلزية | روابط تساهمية | روابط هيدروجينية

9) أي جزيء من التالية يستطيع تكوين روابط تساهمية ثلاثية ؟

O_2 | N_2 | F_2 | Cl_2

10) عدد الروابط سيجما في الجزيء C_2H_4 تساوي .....

2 | 5 | 4 | 3

11) أحد المواد التالية ليس تساهمياً :

NH_3 | H_2O | CH_4 | KI

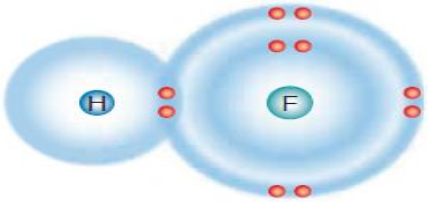
12) أي المواد التالية توصل التيار الكهربائي ؟

$MgCl_{2(s)}$ | $Mg_{(s)}$ | $H_2O_{(g)}$ | $F_{2\ (g)}$

13) ماذا يحدث للإلكترونات عندما تكون رابطة تساهمية ؟

تفقد الإلكترونات | تفقد وتكتسب الإلكترونات | تتشارك بالإلكترونات | تكتسب الإلكترونات

السؤال الثاني : فسر (اذكر السبب)



1) استنتج نوع الرابطة التي تظهر في الصورة ؟

2) لاحظ مخطط الجدول الدوري الذي أمامك ثم أجب عما يلي :

1	2			13	14	15	16	17	18
H									He
Li	Be			B	C	N	O	F	Ne
Na	Mg			Al	Si	P	S	Cl	Ar
K	Ca			Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
Rb	Sr			In	Sn	Sb	Te	I	Xe
Cs	Ba			Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn

فلزاتٌ أشباهُ فلزاتٍ لافلزاتٌ

أ) كَوِن مركبين أيونيين مختلفين من العناصر الموجودة في الجدول ؟

ب) كَوِن جزيئين مختلفين من العناصر الموجودة في الجدول ؟

ج) اكتب الصيغة الكيميائية الصحيحة لأكسيد الكالسيوم ؟

د) اكتب الصيغة الكيميائية الصحيحة لفلوريد السترانشيوم ؟

ز) ما نوع الرابطة التي تتكون بين ذرة كربون و4 ذرات كلور ؟

س) ما هي خصائص المركب الناتج من ارتباط العنصرين Rb ,S ؟

ش) ما هي خصائص المادة المتكونة من عنصري C , Cl ؟