تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

الإجابة على مراجعة درس البناء الذري

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-01-16 05:19:42

المزيد من مادة علوم:	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 المتوسط

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

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث المتوسط والمادة علوم في الفصل الثاني

1	الإجابة على مراجعة درس تركيب الذرة
2	إجابة أسئلة نماذج الذرة
3	نماذج الذرة حل الواجب
4	شرح درس نماذج الذرة مع ملخص والواجب
5	اختبار تشخيصي اختيار من متعدد

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم

مراجعه البناء الذري

المادة : علوم
الصف : ثالث متوسط
التاريخ / / ١٤هـ

اسم الطالب :

الفصل : ٣ /

س اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يلي :

١٠) أي مما يلي يعد جزيئاً تساهمياً :

أ) CL_2 ب) Na ج) الهواء د) الملح

١١) ما رقم المجموعة التي لعناصرها مجالات طاقة خارجية مستقرة :

أ) ١ ب) ١٣ ج) ١٦ د) ١٨

١٢) أي مما يلي يصف ما يمثلة الرمز CL^- :

أ) مركب أيوني ب) جزيء قطبي ج) أيون سالب د) أيون موجب

١٣) أي المركبات التالية غير أيوني :

أ) NaF ب) CO ج) LICL د) $MgBr_2$

١٤) أي مما يلي ليس صحيحاً فيما يتعلق بجزيء H_2O

أ) يحوي ذرتين هيدروجين ب) يحوي ذرة اكسجين ج) مركب تساهمي قطبي د) مركب أيوني

١٥) ما الذي يحدث للإلكترونات عند تكوين الرابطة التساهمية القطبية ؟

أ) تفقد ب) تكتسب
ج) تتشارك فيها الذرات بشكل متساو (متجانس) د) تتشارك فيها الذرات بشكل غير متساو (غير متجانس)

١٦) ما الوحدة الاساسية لتكوين المركبات التساهمية ؟

أ) أيونات ب) أملاح ج) جزئيات د) أحماض

١٧) ما الذي يدل عليه الرقم ٢ الموجود في الصيغة الكيميائية CO_2 ؟

أ) أيوني أكسجين $2O^{2-}$ ب) جزيئي CO_2 ج) ذرتي أكسجين 2O د) مركبي CO_2

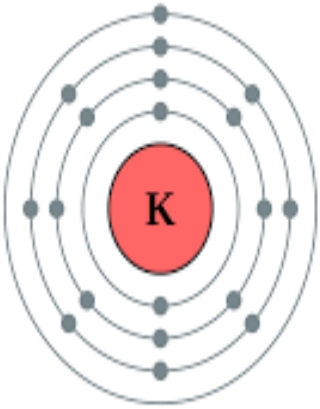
١٨) يتحد الصوديوم مع الفلور لتكوين فلوريد الصوديوم (NaF) وهو مكون أساسي في معجون الاسنان . في هذه الحالة يكون للصوديوم التوزيع الإلكتروني المماثل للعنصر .

أ) النيون ب) الليثيوم ج) الماغنيسيوم د) الكلور

Mrb20

بوتاسيوم:19 2,8,8,1

١٩) استعن بالرسم التالي للإجابة على السؤالين ١٩ ، ٢٠
يوضح الرسم التوزيع الإلكتروني للبوتاسيوم فكيف يصل الى حالة الاستقرار :



أ) يكتسب إلكتروناً ب) يكتسب الكترونين

ج) يفقد إلكتروناً د) يفقد الكترونين

٢٠) ينتمي عنصر البوتاسيوم الى عناصر المجموعة ١ من الجدول الدوري ، فما اسم هذه المجموعة ؟

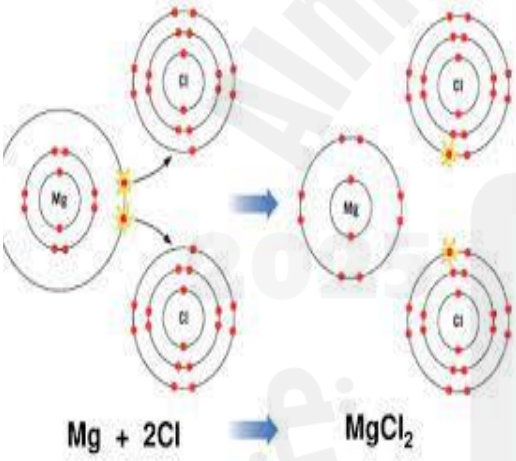
أ) الهالوجينات ب) الفلزات القلوية

ج) الغازات النبيلة د) الفلزات القلوية الترابية

٢١) ما نوع الرابطة التي تربط بين ذرات جزيء غاز النيتروجين (N_2) ؟

أ) أيونية ب) ثنائية ج) أحادية د) ثلاثية

٢٢) استعن بالرسم التالي للإجابة على السؤالين ٢٢ ، ٢٣
يوضح الرسم أعلاه التوزيع الإلكتروني لكلوريد الماغنيسيوم ، فما الصيغة الكيميائية الصحيحة لهذا لهذا المركب



أ) Mg_2Cl ب) $MgCl_2$

ج) MgCl د) Mg_2Cl_2

٢٣) ما نوع الرابطة التي تربط بين عناصر مركب كلوريد الماغنيسيوم ؟

أ) أيونية ب) فلزية

ج) قطبية د) تساهمية

٢٤) ما أكبر عدد من الكترونات يمكن أن يستوعبه مجال الطاقة الثالث في الذرة ؟

أ) ٨ ب) ١٦ ج) ١٨ د) ٢٤

Mrb20