تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج البحرينية

مذكرة كيم 211

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-10-27 22:17:56

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 الثاني الثانوي

صفحة المناهج البحرينية على فيسبوك					

المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

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

1	مذكرة كيم 211
2	مذكرة كراسة الأنشطة التدريبية مقرر كيم 211
3	مذكرة كيم 211
4	مذكرة الجزء النظري كيم 211
5	دليل المعلم في مادة الكيمياء كيم 211

مصطلحات كيم 211 المهمة

المصطلح	التعريف
مبدأ هايزنبرج للشك	ينص على أنه من المستحيل معرفة سرعة الجسيم و مكانه في الوقت نفسه بدقة
النموذج الكمي للذرة	النموذج الذري الذي يعامل الإلكترونات على أنها موجات
التوزيع الإلكتروني	ترتيب الإلكترونات في الذرة
مبدأ أوفباو	ينص على أن كل إلكترون يشغل الفلك الأقل طاقة المتوافر
مبدأ باولي	ينص على أن عدد إلكترونات الفلك الذري الواحد لا يزيد على إلكترونين فقط
قاعدة هوند	تنص على أن الإلكترونات المفردة المتشابهة في اتجاه الدوران يجب أن تشغل الأفلاك المتساوية الطاقة قبل أن تشغل الإلكترونات الإضافية في اتجاه دوران معاكس الأفلاك نفسها
إلكترونات التكافؤ	إلكترونات الأفلاك الخارجية للذرة
التمثيل النقطي للإلكترونات	طريقة تمثيل إلكترونات التكافؤ حول رمز العنصر بإستعمال النقاط
تدرج الخواص	ترتيب العناصر وفق تزايد أعدادها الذرية
طاقة التأين	الطاقة اللازمة لانتزاع إلكترون من ذرة في الحالة الغازية
قاعدة الثمانية	تنص على أن الذرات تسعى إلى اكتساب الإلكترونات أو خسارتها أو المشاركة بها؛ لكي تكتسب التركيب الإلكتروني للغاز النبيل
الكهروسالبية	مدى قابلية ذرات العنصر على جذب الإلكترونات في الرابطة الكيميائية
الكاتيون	الأيون الموجب
الأنيون	الأيون السالب
الرابط الأيونية	القوة الكهروستاتيكية التي تمسك الجسيمات ذات الشحنات المختلفة في المركبات الأيونية
المركبات الأيونية	المركبات التي تحتوي على روابط أيونية
طاقة البلورة	الطاقة التي تلزم لفصل 1 مول من المركب الأيوني

الرابطة الفلزية	قوة التجاذب بين الأيونات الموجبة للفلزات و الإلكترونات الحرة في الشبكة الفلزية
الرابطة التساهمية	الرابطة الكيميائية التي تنتج عن مشاركة الإلكترونا
الجزيء	أصغر جزء في المركب
تركيب لويس	نموذج يتم فيه تمثيل إلكترونات التكافؤ فقط على شكل نقاط أو خطوط للإلكترونات المرتبطة
σ روابط سيجما	الروابط التساهمية الأحادية
π روابط باي	الرابطة المتكونة من تداخل الأفلاك المتوازية بهدف التشارك بالإلكترونات
الصيغة البنائية	النموذج الجزيئي الذي يستخدم الرموز و الروابط لتوضيح المواقع النسبية للذروت
الرنين	حالة تحدث عندما يكون هنالك احتمال لرسم أكثر من تركيب لويس لشكل الجزيء أو الأيون
قاعدة الثمانية الممتدة	المركبات التي لا تتبع قاعدة الثمانية ذرة مركزية تحتوي على أكثر من 8 إلكترونات تكافؤ
VSEPR نموذج	نموذج التنافر بين إلكترونات التكافؤ و الذي يعتمد على ترتيب الإلكترونات المرتبطة و غية المرتبطة حول الذرة المركزية
الرابطة التساهمية القطبية	الرابطة التي تنشأ عندما لا تكون المشاركة بالإلكترونات متساوية
الرابطة التساهمية غير القطبية	الرابطة التي تنشأ بين ذرتين متماثلتين، أي أن الإلكترونات موزعة بالتساوي بينهما
قانون النسب الثابتة	ينص على أن المركب يتكون دائماً من العناصر نفسها بنسب كتلية ثابتة مهما اختلفت كميته
النسب المئوية للمكونات	النسبة المئوية لكل عنصر في المركب
الصيغة الأولية	الصيغة التي تبين أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في المركب
الصيغة الجزيئية	الصيغة التي تبين العدد الفعلي لكل عنصر مركب
النسبة المولية	نسبة بين أعداد المولات لأي مادتين في المعادلة الكيميائية الموزونة