شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

شرح مبسط لدرس الرابطة التساهمية

موقع المناهج ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف الحادي عشر ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ الملف

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر

روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	إجابات أسئلة الوحدة الثالثة الترابط الكيميائي من كتاب الطالب
2	ملخص شرح درس الاتزان والصناعات الكيميائية
3	ملخص شرح درس الاتزان في تفاعلات الغازات وثابت الاتزان
4	ملخص شرح درس القوى بين الجزيئات
5	نموذج إجابة الامتحان الرسمي للدور الأول

الروابط التساهمية تتكون عندما تندمج ذرتان لافلزيتان معا وكل ذرة تحتوي على فلك ذري نصف ممتلئ بمعنى يحتوي على الكترون واحد غير مرتبط فيحدث بينهما تداخل وتتكون الافلاك الجزيئية وتسمى الروابط التي تتكون من هذا التداخل بروابط سيجما و روابط باي

	رابطة سيجما توجد في الروابط الأحادية	رابطة باي توجد في الروابط الثنائية والثلاثية
نوع التداخل	التداخل المحوري المباشر (خطي أو راس -راس)	التداخل الجانبي
الافلاك المتداخلة	S+S - P+P - S+P	P + P
الكثافة الالكترونية	تكون الكثافة الالكترونية لكل رابطة سجما متماثلة حول المحور الذي يضم نويات الذرات المكونة للرابطة	تكون الكثافة الالكترونية لكل رابطة باي غير متماثلة حول المحور الذي يضم نويات الذرات المكونة للرابطة
الأمثلة	S + S تكون الرابطة في جزيء H_2 $H + H \longrightarrow H-H$ $1s^1$ $1s^1$ تداخل الأفلاك الكثافة الإلكترونية	فلك p فلك p رابطة باي C C رابطة سيجما سحابتين تمثل رابطة واحدة مكونة من الكترونين
	P + P تكون الرابطة في جزيء Cl_2 $Cl + Cl \longrightarrow Cl-Cl$ 3s 3s تداخل الأفلاك الكثافة الإلكترونية	تكون الروابط في جزيء O_2 $_8O: [He]2s^2 2p^4$ $_8O: [He]2s^2 2p^4$ 2s 2s الكثافة الإلكترونية الكثافة الإلكترونية الكثافة الإلكترونية
	S + P تكون الرابطة في جزيء HCl $H + Cl \longrightarrow H-Cl$ 1s 3s تداخل الأفلاك الكثافة الإلكترونية	تكون الروابط في جزيء N_2 رابطة σ رابطتي π جُزيء النيتروجين N_2

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om