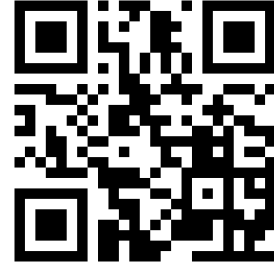


## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## 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

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

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

[إجابات أسئلة الوحدة الثالثة الترابط الكيميائي من كتاب الطالب](#)

1

[ملخص شرح درس الاتزان والصناعات الكيميائية](#)

2

[ملخص شرح درس الاتزان في تفاعلات الغازات وثابت الاتزان](#)

3

[ملخص شرح درس القوى بين الجزيئات](#)

4

[نموذج إجابة الامتحان الرسمي للدور الأول](#)

5



الروابط التساهمية تتكون عندما تندمج ذرتان لافلزياتان 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 باي توجد في الروابط الثنائية والثلاثية التداخل الجانبي	رابطة سيجما توجد في الروابط الأحادية التداخل المحوري المباشر (خطي أو راس-راس)	نوع التداخل
P + P	S+S - P+P - S+P	الافلاك المتداخلة
تكون الكثافة الالكترونية لكل رابطة باي غير متماثلة حول المحور الذي يضم نويات الذرات المكونة للرابطة	تكون الكثافة الالكترونية لكل رابطة سيجما متماثلة حول المحور الذي يضم نويات الذرات المكونة للرابطة	الكثافة الالكترونية
	<p>تكون الرابطة في جزيء H<sub>2</sub> S + S</p>	الأمثلة
<p>تكون الروابط في جزيء O<sub>2</sub></p>	<p>تكون الرابطة في جزيء Cl<sub>2</sub> P + P</p>	
<p>تكون الروابط في جزيء N<sub>2</sub></p>	<p>تكون الرابطة في جزيء HCl S + P</p>	