

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



الملف أوراق عمل محلولة لفصل الروابط التساهمية

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج السعودية](#) ⇨ [مرحلة ثانوية](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الأول](#)

الملف أوراق عمل محلولة لفصل الروابط التساهمية

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج السعودية](#) ⇨ [مرحلة ثانوية](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الأول](#)

المزيد من الملفات بحسب مرحلة ثانوية والمادة كيمياء في الفصل الأول

<a href="#">تحميل كتاب الطالب كيمياء 2</a>	1
<a href="#">تحميل كتاب الطالب دليل التجارب كيمياء 2</a>	2
<a href="#">تحميل كتاب الطالب كيمياء 3</a>	3
<a href="#">دليل التجارب العلمية كيمياء 3</a>	4
<a href="#">تحميل كتاب الطالب كيمياء 4</a>	5

الاسم:

## الفصل الخامس : الروابط التساهمية

س١ / اجب عن جميع الأسئلة التالية باختيار الإجابة الصحيحة:

١-	معظم الروابط بين الذرات اللافلزات	(أ) رابطة ايونية	(ب) رابطة فلزية	(ج) رابطة هيدروجينية	(د) رابطة تساهمية
٢-	الرابطة التساهمية الثلاثية بين ذرتين في أي من الجزيئات الآتية	(أ) $F_2$	(ب) $N_2$	(ج) $O_2$	(د) $Cl_2$
٣-	صيغة حمض الكلوريك	(أ) $HCl$	(ب) $HClO$	(ج) $HClO_3$	(د) $HFO_2$
٤-	نموذج VSEPR يبين	(أ) تجاذب أزواج إلكترونات التكافؤ	(ب) الأزواج الغير مرتبطة	(ج) تنافر أزواج إلكترونات التكافؤ	(د) الأزواج المرتبطة
٥-	عدد الروابط سيكما $\sigma$ في المركب $C_2H_4$	(أ) 2	(ب) 3	(ج) 5	(د) 1
٦-	صيغة ثاني أكسيد الكبريت	(أ) $SO_2$	(ب) $S_2O$	(ج) $C_2O$	(د) $CO_2$
٧-	إذا كان الفرق $> 1.7$ فالرابطة غالباً	(أ) رابطة ايونية	(ب) رابطة فلزية	(ج) رابطة هيدروجينية	(د) رابطة تساهمية

س٢ / أكمل الفراغات في الجدول التالي:

الصيغة الكيميائية	$CO_2$	$H_2O$	$P_2O_3$	$HCl$
اسم المركب العلمي	ثاني أكسيد الكربون	أكسيد ثنائي الهيدروجين	ثالث أكسيد ثنائي الفسفور	حمض الهيدرو الكلوريك

س٣ / ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (x) أمام العبارة الخاطئة لكل من العبارات التالية :

- ١- مركب أكسيد ثنائي الهيدروجين هو الماء. (✓)
- ٢- هناك أكثر من نموذج يمكن استعماله لتمثيل الجزيئات. (✓)
- ٣- لا تتبع بعض الجزيئات قاعدة الثمانية. (✓)
- ٤- لذرة الكربون 5 إلكترونات تكافؤ. (X)
- ٥- تتكون الروابط التساهمية عندما تشترك الذرات في زوج أو أكثر من الإلكترونات. (✓)
- ٦- للفلور أكبر قيمة كهرسالبية في حين أن للفرانسيوم أقل قيمة. (✓)
- ٧- يحدث الرنين عندما يكون هناك أكثر من شكل لويس للجزيء الواحد. (✓)

الاسم:

## الفصل الخامس : الروابط التساهمية

س ٤ / اختر المفردة المناسبة وضعها في المكان المناسب:

(سيجما، الحمض الأكسجيني، التهجين، الميل الإلكتروني، رابطة التساهمية)

1. (الميل الإلكتروني) هو مقياس لقابلية الذرة على استقبال الإلكترون.
2. يعرف الحمض الذي يتألف من الهيدروجين وأيون أكسجيني باسم (الحمض الأكسجيني).
3. (التهجين) فيه تختلط المجالات الفرعية.
4. تسمى الروابط التساهمية الأحادية روابط (سيجما).
5. تسمى الرابطة الكيميائية التي تنتج عن مشاركة الإلكترونات (رابطة التساهمية)

س ٥ / ارسم تركيب لويس وما مستويات التهجين:

١.  $\text{PH}_3$ تم تحميل هذا الملف من  
موقع المناهج السعوديةالتهجين:  $sp^3$ 

alManahj.com/sa

٢.  $\text{H}_2\text{O}$ التهجين:  $sp^3$ ٣.  $\text{CH}_4$ التهجين:  $sp^3$ ٤.  $\text{AlCl}_3$ التهجين:  $sp^2$