

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

[تحميل كتاب الطالب كيمياء 2](#)

1

[تحميل كتاب الطالب دليل التجارب كيمياء 2](#)

2

[تحميل كتاب الطالب كيمياء 3](#)

3

[دليل التجارب العلمية كيمياء 3](#)

4

[تحميل كتاب الطالب كيمياء 4](#)

5

الاسم:

الفصل الخامس : الروابط التساهمية

س ١ / اجب عن جميع الأسئلة التالية باختيار الإجابة الصحيحة:

-١	معظم الروابط بين الذرات اللافزات		
-٢	أ) رابطة أيونية الرابطة التساهمية الثلاثية بين ذرتين في أي من الجزيئات الآتية	ب) رابطة فلزية O_2	ج) رابطة هيدروجينية Cl_2
-٣	صيغة حمض الكلوريك HCl	ب) N_2	ـ٤ ـ٥ ـ٦ ـ٧
-٤	نموذج VSEPR بين	ـ٤ ـ٥ ـ٦ ـ٧	ـ٤ ـ٥ ـ٦ ـ٧
-٥	ـ٤ ـ٥ ـ٦ ـ٧	ـ٤ ـ٥ ـ٦ ـ٧	ـ٤ ـ٥ ـ٦ ـ٧
-٦	ـ٤ ـ٥ ـ٦ ـ٧	ـ٤ ـ٥ ـ٦ ـ٧	ـ٤ ـ٥ ـ٦ ـ٧
-٧	ـ٤ ـ٥ ـ٦ ـ٧	ـ٤ ـ٥ ـ٦ ـ٧	ـ٤ ـ٥ ـ٦ ـ٧

نر تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

alManahj.com.sa

س ٢ / أكمل الفراغات في الجدول التالي:

HCl	P_2O_3	H_2O	CO_2	الصيغة الكيميائية
ـ٤ ـ٥ ـ٦ ـ٧	ـ٤ ـ٥ ـ٦ ـ٧	ـ٤ ـ٥ ـ٦ ـ٧	ـ٤ ـ٥ ـ٦ ـ٧	ـ٤ ـ٥ ـ٦ ـ٧

س ٣ / ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (✗) 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.
- (✓) ٥- تكون الروابط التساهمية عندما تشتراك الذرات في زوج أو أكثر من إلكترونات.
- (✓) ٦- للفلور أكبر قيمة كهرسالبية في حين أن للفرانسيوم أقل قيمة.
- (✓) ٧- يحدث الرنين عندما يكون هناك أكثر من شكل لويس لجزيء الواحد.

الاسم:

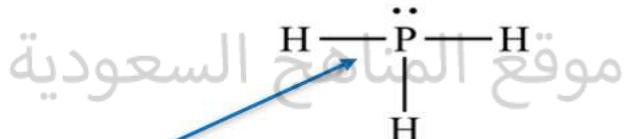
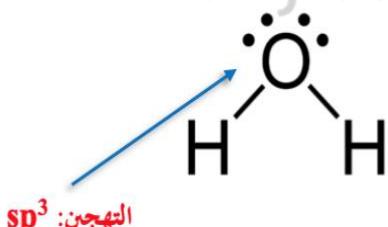
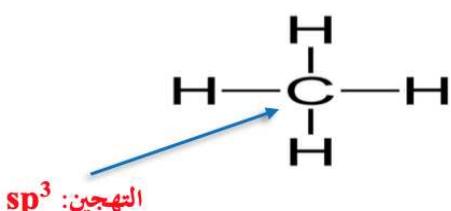
الفصل الخامس : الروابط التساهمية

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 الإلكترونون.
2. يعرف الحمض الذي يتتألف 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. PH_3 ٢. H_2O ٣. CH_4 ٤. AlCl_3 