## شرح الرابطة التساهمية


| | |
|---|---|
| | almanahj.com/qa موقع المناهج القطرية 2026 2027 |

| تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية | |
|---|---|
| موقع المناهج ⇦ المناهج القطرية ⇦ الصف التاسع ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف | |
| تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-11-13 18:08:13 | |
| المزيد من مادة علوم: | 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 التاسع | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|
| صفحة المناهج القطرية على فيسبوك | | | | | |
| المواد على تلغرام | التربية الاسلامية | اللغة العربية | اللغة الانجليزية | الرياضيات | |


| المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة علوم في الفصل الأول | |
|---|---|
| 1 | شرح الرابطة التساهمية |
| 2 | اختبار منتصف الفصل (غير محلول) |
| 3 | اختبار وحدة الجهاز الهيكلي |
| 4 | اختبار وحدة التركيب الذري |
| 5 | اختبار وحدة التركيب الذري مع الإجابات |


| تحميل تطبيق المناهج للهواتف الذكية | |
|---|---|
| تطبيق المناهج على App Store (آبل) | تطبيق المناهج على Play Google (أندرويد) |

الصف التاسع العلوم

# الرابطة التساهمية

---

بعض عناصر للافلزات تدخل مع بعضها البعض في تفاعلات كيميائية مكونا مركبات كيميائية جديدة

طيب ازاي

تكتسب ولا تعمل ايه

لا يحدث اكتساب و لا فقد و لكن الذرات تتشارك مع بعضها مكونا رابطة تساهمية.

رابطة تساهمية بين ذرات اللافلزات.

رابطة تساهمية : رابطة كيميائية بين اثنين من اللافلزات حيث تتم مشاركة الإلكترونات للوصول إلي توزيع الإلكتروني مُشابه لأقرب غاز نبيل .

almanahj.com/qa
2026 2025
موقع المناهج القطرية

تستخدم مخططات التمثيل النقطي للإلكترونات لوصف الروابط التساهمية، لأن بعض تلك المخططات تُظهر مستويات الطاقة الخارجية.

---

خدباللك

ان الروابط التساهمية تكون نوعان من المواد ولكن نوعان بنقول عليهم **مركبات التساهمية.**

**المركبات التساهمية**

- **جزيئات عناصر**

مثل الأكسجين($O_2$)

- مركبات

مثل الأمونيا ($NH_3$)

---

هيا بنا نتعرف على كيفية تكوين روابط تساهمية؟ 

almanahj.com/qa
2026 2025
موقع المناهج القطرية

ذرة عنصر لا فلز مستوى الطاقة الأخير تحتوي علي 1 إلكترون عايزة تدخل في تفاعل مع ذرة أخرى لتكوين مركب تساهمي

ايه اللي يحصل🤷‍♀️

كل ذرة تساهم وتشارك بالالكترون الموجودة في المستوي الطاقة الأخير فيكون رابطة

**رابطة تساهمية أحادية**

**زي مين**

**الهيدروجين ($H_2$) جزئ عنصر، يمثل شكل خطي**

**الماء ($H_2O$) جزئ مركب، يمثل شكل منحني**

**الرابطة التساهمية الأحادية:** هي الرابطة تساهمية حيث يتم مشاركة زوج واحد من الإلكترونات بين ذرتين لافلزّيتَين.

---

almanahj.com/qa
2026 2025
موقع المناهج القطرية

2- ذرة عنصر لافلز  مستوى الطاقة الاخير يحتوي على 2 إلكترون عايزة تدخل في تفاعل كيميائي مع عنصر لافلز لتكوين مركب تساهمي

ايه اللي يحصل🤷‍♀️

كل ذرة تساهم وتشارك ب 2 الإلكترون لتكوين رابطة

**رابطة تساهمية ثنائية**

زي مين 🤔🤔

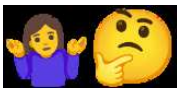
**الأكسجين ($O_2$) جزئ عنصر**

**يمثل بشكل خطي**

**رابطة تساهمية ثنائية:** هي رابطة تساهمية حيث تتم مشاركة زوجين من الإلكترونات بين ذرتين لافلزيتين.

---

almanahj.com/qa
2026 2025
موقع المناهج القطرية

3- ذرة عنصر لافلز مستوى الطاقة الأخير يحتوي علي 3 إلكترونات عايزة تدخل في تفاعل كيميائي مع ذرة عنصر لافلز تعمل ايه 

كل ذرة تشارك وتساهم ب ثلاث إلكترونات لتكوين رابطة

**رابطة تساهمية ثلاثية**

زي مين 

**غاز النيتروجين $(N_3)$ جزئ عنصر**

**يمثل شكل خطي**

**رابطة تساهمية ثلاثية :** رابطة تساهمية حيث تتم مشاركة ثلاثة أزواج من الإلكترونات بين ذرتين لافلزّيتين.

---

**جاوب**

**1- ما عدد الروابط التساهمية التي تكونها ذرة كربون عند ارتباطها مع ذرات الهيدروجين؟.....**

almanahj.com/qa
2026 2025
موقع المناهج القطرية

2 وضح الرابطة المتكونة بين ذرتين كلور لتكوين جزيء كلور العدد الذري له =17

3- عنصر X يوجد في الدورة الثالثة ويكون مع الأكسجين مركب صيغته $X_2O_3$ يكون العدد الذري =.....

---




الأستاذة مها شكري

01100145976



مع تحياتي لكم بالتوفيق و النجاح



almanahj.com/qa
2026 2025
موقع المناهج القطرية