



كلية العلوم

القسم : الكيمياء

السنة : الثانية

المادة : كيمياء لا عضوية ١

المحاضرة : الثامنة / نظري /

{{ مكتبة A to Z }}

مكتبة A to Z : Facebook Group

كلية العلوم ، كلية الصيدلة ، الهندسة التقنية

يمكنكم طلب المحاضرات برسالة نصية (SMS) أو عبر (What's app-Telegram) على الرقم 0931497960



جامعة طرابلس

كلية العلوم

قسم الكيمياء

الكيمياء اللاعضوية 1

القسم النظري

لطلاب السنة الثانية

قسم الكيمياء

المحاضرة الثامنة

أستاذ المقرر

للعام الدراسي 2023-2024

د. تمارة شهرلي

تتمة أنواع الروابط بين الذرات - الروابط بين الجزيئات

قطبية الرابطة المشتركة:

بصورة عامة يمكن القول إن الرابطة التي تربط بين الذرات المختلفة تكون بصورة عامة قطبية وهي تختلف بصورة أكبر أو أقل من جزيئة إلى أخرى وسبب هذا هو الاختلاف في حجوم وكهرسلبية هذه الذرات المشكلة للمركبات. مثال HCl فإن الغمامة الالكترونية للرابطة في هذه الجزيئة تكون مزاحة في اتجاه العنصر الأكثر كهرسلبية أي في اتجاه ذرة الكلور، لذلك ذرة الهيدروجين في HCl تكون مستقطبة ايجابياً بين ذرة الكلور سلبياً وتكون الرابطة في هذه الجزيئة ذات طبيعة شاردية بنسبة 20% فكلما كان الاختلاف كبيراً في كهرسلبية الذرات كلما كانت الرابطة أكثر قطبية فمثلاً السلسلة:



شاردية

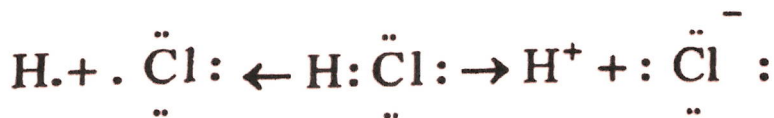
مشتركة لاقطبية

نلاحظ أنه عند ازدياد الفرق بين كهرسلبية الفلور والعنصر المرافق يتم الانتقال من الرابطة غير القطبية في F_2 إلى جزيئة LiF الأكثر قطبية بحيث تصبح شاردية في LiF .

وبالتالي يمكن تقسيم الروابط حسب انزياح الغمامة الالكترونية الرابطة إلى ثلاثة أشكال: غير قطبية - قطبية - شاردية.

من أجل المركبات ذات النوع الواحد يزداد استقطاب الرابطة عند نقصان كثافة الغمامة الالكترونية الرابطة أي بزيادة حجوم الذرات ونقصان كهرسليبتها. وعلى هذا يزداد في السلسلة $HCl \leftarrow HBr \leftarrow HI$ استقطاب الرابطة وبنتيجة تشكل الأقطاب يؤدي إلى انفصام الرابطة وبالتالي من أجل وصف القدرة التفاعلية للجزيئة يلعب دوراً هاماً توزيع الكثافة الالكترونية والسهولة التي يتغير بها هذا التوزيع .

وبالتالي يمكن أن تنفصم الرابطة بصورة ينتج عنها شوارد موجبة او سالبة وايضا يمكن ان ينتج ايضا جذور حرة كما يلي:



المركبات المشتركة وخواصها الفيزيائية:

عندما نتكلم عن المركبات المشتركة، فإننا نعني جميع الجزيئات التي لا تتشرد، وتكون المواد المؤلفة من جزيئات مشتركة، عادة على شكل غازات أو سوائل بالشروط العادية وقد تكون صلبة إذا كان وزنها الجزيئي عالياً.

تظهر العلاقة بين الحالة الفيزيائية وقيمة الوزن الجزيئي واضحة في الهالوجينات فالكلور ذو الوزن الجزيئي 71 غاز، البروم ذو الوزن الجزيئي 106 سائل، أما اليود ذو الوزن الجزيئي 254 صلب.

تتصف المركبات المشتركة بانخفاض درجات غليانها بالمقارنة مع المركبات الشاردية وذلك لأنه في المركبات الشاردية تكون شدة قوى كولون الرابطة كبيرة بالمقارنة مع القوى الرابطة في الجزيئات .

أيضاً يمكن أن ترتبط الجزيئات ببعضها البعض بقوى ضعيفة مثل الروابط بين ثنائيات الأقطاب أو الروابط الهيدروجينية أو على حساب قوى فاندرفالس.

الرابطة الشاردية

تتشكل معظم المركبات الشاردية من اتحاد العناصر الواقعة في أقصى يمين الجدول الدوري مع العناصر التي تقع إلى أقصى يساره.

إن الشروط الرئيسية لتشكيل مركبات شاردية أي تشكيل مواد صلبة مؤلفة من شوارد موجبة وشوارد سالبة مصطفة إلى جانب بعضها ومرتبطة مع بعضها بفعل قوى كولون بين الشوارد المتعاكسة بالإشارة هو أن يكون للذرات المعدنية كمونات تشرد منخفض نسبياً وأن يكون للذرات اللامعدنية ألفة الكترونية عالية

تتشكل الشوارد من الذرات عند تحقق ما يلي:

أ — عندما تفقد الذرة الكترونات أو أكثر وتتحول إلى شاردة ذات شحنة موجبة (شرجبة).

ب — عندما تكسب الذرة الأخرى الالكترونات أو أكثر مشكلة شاردة سالبة (شرسبة).

إذا اخذنا كمثال ذرة السيزيوم Cs وهي في الحالة الغازية وأيضاً ذرة الكلور Cl تتشكل الشوارد الحرة في هذه الحالة بانتقال أحد الكترونات السيزيوم إلى ذرة الكلور

الرابطة المعدنية:

المعادن عبارة عن مواد بلورية صلبة تتوضع فيها الذرات في أماكن محددة حيث يكون تراصها أكبر ما يمكن وتبين الدراسة التجريبية للشبكات المعدنية أن المعادن تحوي على بنية كثيفة بحيث يحيط بكل ذرة ست أو ثمانية ذرات أخرى (ففي حالة الصوديوم مثلاً تحاط بثمانية ذرات) وهذا يستتبي إمكانية حصول رابطة شاردية بين ذرات المعدن الواحد وذلك كونه عنصراً واحداً (Na) وأيضاً تستبعد إمكانية حصول رابطة مشتركة بينما ترتبط كل ذرة صوديوم كما لاحظنا بثمانية ذرات متكافئة وذلك لأن ذرة الصوديوم تحوي الكترونات تكافؤياً واحداً أي لا تستطيع أن تشكل إلا رابطة واحدة فكيف وهي ترتبط مع ثمانية ذرات أخرى. أيضاً درجات الغليان العالية والناقلية الكهربائية العالية تستبعد إمكانية تشكل روابط على حساب قوى فاندرفالس.

فعندها يمكن وصف الشبكة أنها مؤلفة من شوارد Na^+ محاطة بغمامة من الالكترونات الحرة بحيث تحصل الرابطة من التجاذب بين الشوارد الموجبة والغمامة الالكترونية. فهذا النموذج يفسر الخواص مثل الطرق والسحب والناقلية الحرارية والكهربائية للمعدن.

ملاحظة: كما ازداد عدد الكثرونات التكافؤ، ازدادت قوة الرابطة الممدجة و أصبح الفلز أكثر صلابة وتما سحابة وارتفعت درجة انصهاره وتليانه.



فالرابطة المعدنية المشتركة لهذا يمكن تشويه الشبكة المعدنية (طرق

- سحب) ولكن يصعب فصل أي ذرة من هذه الشبكة ويدل هذا على الدرجات العالية للغليان.

كذلك الغمامة الالكترونية للشبكة تتحرك بحرية بواسطة أي حقل كهربائي لذلك تكون ناقليتها عالية للكهرباء وأيضاً الناقلية الحرارية جيدة المؤمنة بواسطة الحركة الحرة للالكثرونات أيضاً حيث تزداد بالتسخين الطاقة الحركية للالكثرونات في المنطقة المسخنة مما يؤدي إلى توزيعها في جميع أنحاء المعدن.

الروابط بين الجزيئات:

كما لاحظنا فإن الروابط التي تربط بين الذرات هي شاردية - مشتركة - معدنية فإنه بالإضافة لها هناك أنواع أخرى من الروابط تربط بين الجزيئات تنشأ نتيجة قوى معينة. وليس هناك تمييز واضح دوماً بين الروابط التي تربط الذرات مع بعضها وتلك الروابط التي تربط الجزيئات، إلا أنه يمكن القول إن الروابط بين الجزيئات تغلب عليها الصفة الشاردية ومن هذه الروابط:

الرابطة الهيدروجينية:

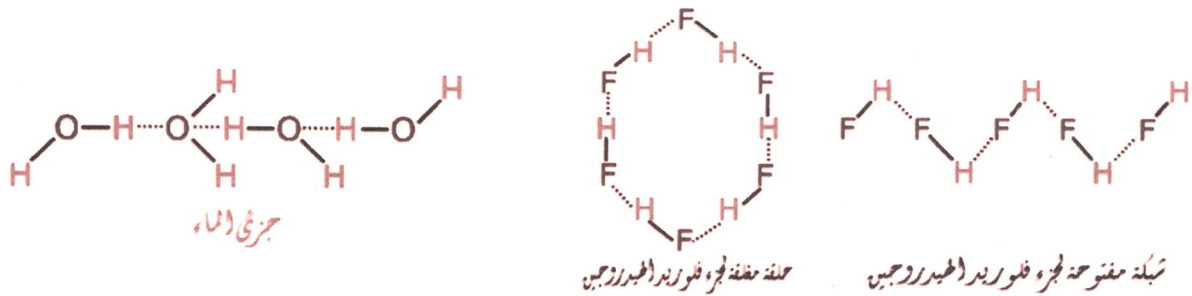
في المواد التي تحوي هيدروجيناً مرتبطاً مع ذرة أخرى شديدة الكهرسلبية فإن الشحنة الالكترونية بين الذرتين تكون متمركزة حول الذرة الأكثر كهرسلبية وبالتالي سنحصل بذلك على جزيء قطبي تشكل فيه الذرة الكهرسلبية القطب السالب مما يؤدي إلى حصول تجاذب كهربائي بين ذرة الهيدروجين (القطب الموجب لتنائي القطب) والقطب السالب من ثنائي قطب آخر مشكلاً بذلك رابطة هيدروجينية.

أشكال الرابطة الهيدروجينية :

1- على شكل خط مستقيم مثل جزئ الماء

2- على شكل حلقة مغلقة جزئ فلوريد الهيدروجين

3- على شكل شبكة مفتوحة جزئ فلوريد الهيدروجين



وللرابطة الهيدروجينية أهمية في تفسير الخواص التي تتمتع بها بعض السوائل كالمحلات القطبية (الماء - الكحولات ..) فهذه المحلات درجات غليان مرتفعة وثوابت عزل كهربائي عالية ويعزى هذا كله إلى حدوث تجمع بين الجزيئات ناتج عن تشكل روابط هيدروجينية

روابط فاندر فالس:

فجميع الجزيئات سواء أكانت قطبية أم معتدلة تتجاذب تجاذباً خفيفاً فيما بينها وسبب ذلك يعود إلى تركيب المادة بالذات إذ يتولد عن اشتغال الذرات على نوى موجبة تدور حولها إلكترونات سالبة، يتولد عن هذا أفعال متبادلة بين الغمامات الالكترونية للذرات ونوى الذرات الأخرى ويتوقف مقدار هذه الأفعال (القوى) على المسافة الفاصلة ما بين هذه الذرات فيزداد بازدياد القرب إلى مسافة معينة بعدها سينقلب إلى تدافع نتيجة التناثر الحاصل بين الغمامات الالكترونية بشكل كبير جداً.

فقوى فاندرفالس ذات طبيعة كهربائية ساكنة كالروابط بين الذرات ولكنها ضعيفة بالمقارنة مع الروابط الأخرى وتزداد هذه القوى بازدياد عدد الالكترونات الموجودة في الجزيء (بزيادة حجم الذرات) وبالتالي لتحويل المادة من الحالة السائلة إلى الغازية يتطلب التغلب على قوى التجاذب الناشئة نتيجة تشكل الروابط بين الجزيئات (هيدروجينية - فاندرفالس) ويتم ذلك بتقديم طاقة إضافية.

انتهت المحاضرة