

حمض كلور الماء

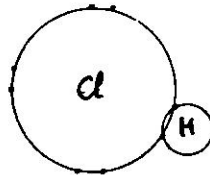
اولا - تمهيد

تتحد ذرة من الهيدروجين وذرة من الكلور فتعطي جزيئا من جسم يدعى كلور الهيدروجين HCl . وهذا الجسم اذا انحل في الماء صارت له خواص معينة تبرز تسميته باسم حمض كلور الماء .

وسنتناول في هذا الدرس كلا من كلور الهيدروجين وحمض كلور الماء .

واذا حاولنا تفسير آلية الاتحاد بين ذرة من الهيدروجين وأخرى من الكلور وجدنا أن الطبقة الالكترونية الوحيدة في ذرة الهيدروجين تحتوي على إلكترون واحد ، وهي تصير مشبعة بالإلكترونين . أما الكلور فموجود في العمود السابع من التصنيف الدوري وهذا يعني أن الطبقة الالكترونية الخارجية في ذرته تحتوي على سبعة إلكترونات ، وهي تصير مشبعة بثمانية إلكترونات .

وتتحد هاتان الذرتان برابطة مشتركة تأتي عن وضع الذرتين الكترونيين في موضع الاشتراك بينهما فتؤلفان جزيئا من كلور الهيدروجين HCl (شكل 1 - 10)



شكل (1 - 10)