

رغم تشارك الالكترونات بين الجميع وصولهم إلى العدد السحري (١٠) بالنسبة للأوكسجين) و (٢) بالنسبة لكل من ذرتي الهيدروجين) إلا أن الالكترونات أقرب إلى نواة الأوكسجين بسبب قوة عضلاتها... (نواتها) هذه الظاهرة تشكل قطبية في المركب الكلي (الماء) H2O نجد أن قسم الأوكسجين سالب أكثر بقليل من قسم الهيدروجين بسبب قرب مسافة الالكترونات من الأوكسجين مقارنة مع الهيدروجين مما يشكل قطبين