

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 نجد أن قسم الأوكسجين سالب أكثر بقليل من قسم الهيدروجين بسبب قرب مسافة الالكترونات من H2O (الكلي الماء الأوكسجين مقارنة مع الهيدروجين مما يشكل قطبين