

تعريف نموذج دالتون للذرة

قدم جون دالتون في عام 1803 من خلال دراسته لأعمال لافوزيه وجوزيف بروسث على قانون النسب المتعددة، والذي كان ينص على أن نسب الكتل للعناصر الموجودة في المركب الكيميائي هي في الأساس عناصر صغيرة غير قابلة للتدمير بأي طريقة، وعلى الرغم من أن مفهوم الذرة في الأساس يعود إلى أفكار ديموقريطس والذي كان أول من اقترح النظرية الذرية، فكان هناك العديد من **نماذج الذرات** الذي أتت قبل وبعد جون دالتون، وينص **تعريف نظرية دالتون للذرة** على أن الذرة هي البنية الأساسية للكيمياء، فكان لتعريف الذرات ومدى اختلافها أثر كبير أثار فضول الكثير من العلماء وجعلهم يضعوا العديد من الفرضيات، وتساؤلاتهم المُلحه في **كيف تختلف الذرات**، وما الذي يميز كل عنصر عن الآخر؟ قام دالتون في نظريته على الاستناد إلى بعض القوانين، ومنها قانون النسب الثابتة والذي يثبت أن نسبة كتل العناصر في المركب ثابتة، وقانون الحفظ