

كان أرسطو عام 330 ق. وفي عام 1770 صنف لافوازييه 33 عنصر. وفي عام 1828 صنع جدولا للعناصر وأوزانها الذرية ووضع للعناصر رموزها الكيميائية. وفي عام 1829 وضع دوبرينر ثلاثة جداول بها ثلاثة مجموعات كل مجموعة تضم 3 عناصر متشابهة الخواص. والثالثة تضم الكلورين والبرومين واليود. وفي عام 1864 رتب جون نيولاندز (60 John Newlands) عناصر حسب الأوزان الذرية ووجد تشابها ما بين العنصر الأول والعنصر التاسع والعنصر الثاني والعنصر العاشر إلى آخره من الترتيب. وكان ديمتري مندليف Dmitri Mendeleev – عالم كيميائي روسي ولد بمدينة توبوليسك بسيبيريا عام 1834 – عرف بأنه أبو الجدول الدوري للعناصر the periodic table of the elements. ولم يكن مندليف قد رتب الجدول الدوري للعناصر فقط، تم اقتراح الجدول الدوري الأصلي بدون معرفة التركيب الداخلي للذرات، فلو تم ترتيب العناصر طبقا للكتلة الذرية، أول من أدرك تلك التكرارية هو الكيميائي الألماني جوهان فولفجانج دوبرينر والذي لاحظ عام 1829 وجود ثلاثيات من العناصر تتقارب في صفاتها.