

الجدول الدوري لموزلي

الأساس العلمي الذي قام عليه ترتيب موزلي للعناصر هو العدد الذري.

في عام 1913 وبعد دراسته لخواص الأشعة السينية، لاحظ موزلي أن دورية خواص العناصر ترتبط بأعدادها الذرية وليس بأوزانها الذرية كما رتبها مندليف، ولذلك أعاد ترتيب العناصر حسب أعدادها الذرية بحيث يزيد العدد الذري لكل عنصر عن الذي يليه بمقدار واحد صحيح.

إجابايات جدول موزلي:

1. أضاف الغازات الخاملة في المجموعة الصفرية.
2. خصص مكاناً أسفل جدولته الدوري لمجموعتي عناصر اللانثانيدات والأكتينيدات.