

مسرد المصطلحات

Glossary

العدد الذري: عدد البروتونات الموجبة في النواة، وهو يساوي عدد الإلكترونات في الذرة متعادلة.

التوزيع الإلكتروني: عملية ترتيب الإلكترونات في الذرة وفق مستويات الطاقة المختلفة.

العناصر الممثلة: مجموعة من العناصر تضم عناصر المجموعات ذات الأرقام (1 , 2 , 13 , 18) في الجدول الدوري، وينتهي توزيعها الإلكتروني بالمستوى الفرعي s والمستوى الفرعي p .

قاعدة هوند: توزيع الإلكترونات بصورة منفردة على أفلاك المستوى الفرعي الواحد في اتجاه الغزل نفسه، ثم إضافة ما تبقى من إلكترونات إلى الأفلاك في اتجاه مغزلي معاكس.

مبدأ أوفباو: امتلاء الأفلاك بالإلكترونات وفقاً لتزايد طاقاتها، بحيث توزع الإلكترونات أولاً في أدنى مستوى للطاقة، ثم تملأ المستويات العليا للطاقة.