

## 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 طاقتها، بحيث توزع الإلكترونات أولاً في أدنى مستوى للطاقة، ثم تملأ المستويات العليا للطاقة.