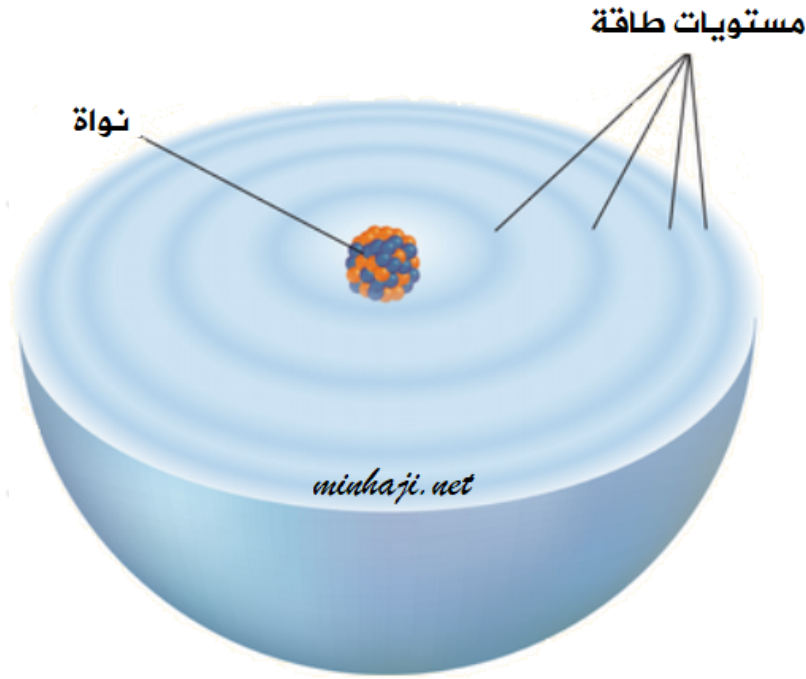


التوزيع الإلكتروني للذرات

Electron Distribution of Atoms

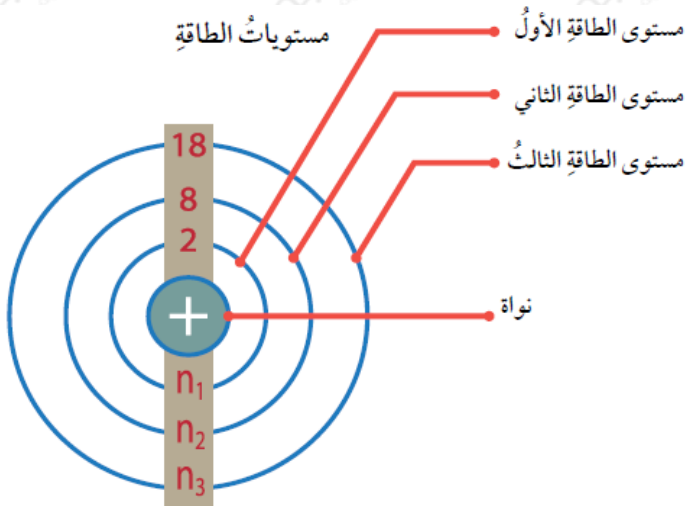
تدور الإلكترونات في مناطق حول النواة تسمى **مستويات الطاقة**.



ولكل مستوى طاقة سعة قصوى من الإلكترونات، ويمكن حساب سعة مستوى الطاقة بالإلكترونات من العلاقة:

$$\text{Number of electrons} = 2(n)^2$$

n حيث: (n) رقم مستوى الطاقة.
وعليه يكون:




- 2سعة مستوى الطاقة الأول بالإلكترونات = إلكترون.
- 8سعة مستوى الطاقة الثاني بالإلكترونات = إلكترونات.
- 18سعة مستوى الطاقة الثالث بالإلكترونات = إلكترون.
- 32سعة مستوى الطاقة الرابع بالإلكترونات = إلكترون.

ملاحظة مهمة:


عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الأخير لأي ذرة لا يزيد على (8) إلكترونات.

التوزيع الإلكتروني لبعض العناصر

التوزيع الإلكتروني لذرة الهيدروجين:

 هيدروجين 1	ويكتب التوزيع الإلكتروني كالتالي: $1\text{H}: 1$
--	---

التوزيع الإلكتروني لذرة الهيليوم:

 الهيليوم 2	ويكتب التوزيع الإلكتروني كالتالي: $2\text{He}: 2$
--	--

التوزيع الإلكتروني لذرة الليثيوم:

