

الخاصية الفلزية واللافلزية

تُقسم العناصر إلى أربعة أنواع رئيسية، هي:

- الفلزات.
- اللافلزات.
- أشباه الفلزات.
- الغازات الخاملة.

خصائص الفلزات

- 1- يحتوي غلاف تكافؤها (الغلاف الخارجي) على (1، 2، 3) إلكترون.
- 2- تميل لفقد إلكترونات غلاف التكافؤ لتصل إلى تركيب إلكتروني لأقرب غاز خامل يسبقها في الجدول الدوري.
- 3- تميل لتكوين أيونات موجبة في مركباتها لأنها تميل لفقد الإلكترونات.

خصائص اللافلزات

- 1- يحتوي غلاف تكافؤها (الغلاف الخارجي) على (5، 6، 7) إلكترون.
- 2- تميل لكسب الإلكترونات في غلاف التكافؤ لتصل إلى تركيب إلكتروني لأقرب غاز خامل يليها في الجدول الدوري.
- 3- تميل لتكوين أيونات سالبة في مركباتها لأنها تميل لكسب الإلكترونات.

خصائص أشباه الفلزات

- 1- تجمع خواصها بين الفلزات واللافلزات.
- 2- قد يحتوي غلاف تكافؤها (الغلاف الخارجي) على (3 أو 4 أو 5 أو 6) إلكترونات، لذا يصعب التعرّف عليها من تركيبها الإلكتروني لاختلاف أعداد الإلكترونات في أغلفة

تكافؤها.

خصائص الغازات الخاملة

- 1- يحتوي غلاف تكافؤها (الغلاف الخارجي) على (إلكترونين كما في حالة الهيليوم) أو (8 إلكترونات كما في بقية الغازات الخاملة).
- 2- لا تميل لفقد ولا لكسب الإلكترونات لأن غلاف التكافؤ لذراتها مكتمل بالإلكترونات.