

نظرية دالتون

وضع دالتون أول نظرية في العصر الحديث لتفسير المادة.

بنود نظرية دالتون

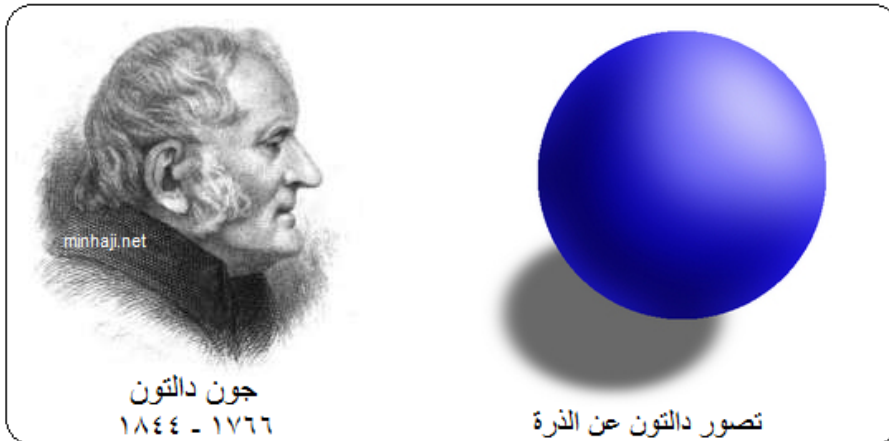
بنود نظرية دالتون:

أ- تتكوّن المادة من دقائق صغيرة جداً غير قابلة للانقسام، سُمّيت الذرّات (الذرّة أصغر مكوّنات المادة).

ب- ذرّات العنصر الواحد متشابهة في جميع خصائصها، كالحجم، والشكل، والكتلة، وتختلف عن ذرّات أيّ عنصر آخر.

ج- يُعاد ترتيب ذرّات العناصر المختلفة عند تكوين المركّبات، دون المسّ بصفات الذرّات الأساسية.

ويمكن تمثيل الذرة من وجهة نظر دالتون بكرة مصمتة.



عيوب نظرية دالتون

1. تتكون المادة من ذرات، ولكنّ الذرات ليست أصغر جزءٍ من المادة؛ فالذرة مكونة من أجزاء أصغر هي الإلكترون والبروتون والنيوترون.
2. ذرات العنصر الواحد لا تتشابه في جميع الخصائص، فلبعض العناصر نظائر مختلفة عن بعضها في الكتلة.