الجدول الدوري ومجالات الطاقة

يمكن استخلاص معلومات مهمة عن العنصر من خلال موقعه في الجدول الدوري، منها:

1. العدد الذري للعنصر يمثل عدد البروتونات في نواة العنصر، وعدد الإلكترونات حول النواة لذلك العنصر.

مثال:

العدد الذري لعنصر النيتروجين يساوي (7)، وهذا يعني أن:

- في نواته (7) بروتون.
- يدور حول نواة ذرته المتعادلة (7) إلكترون.

2. من خلال الصف الأفقي (دورة العنصر) يمكن معرفة مجال الطاقة الأخير الذي تقع فيه الإلكترونات لذلك العنصر.

مثال:

يقع النيتروجين في السطر الأفقي الثاني من الجدول الدوري (الدورة الثانية)، وهذا يعني أن إلكتروناته الأخيرة موجودة في مجال الطاقة الثاني.