

الترتيب الدوري للعناصر الكيميائية

1) الترتيب الدوري المختصر :

رتب العالم مندليف العناصر الكيميائية في جدول دوري سنة 1869.

حاليا ترتب العناصر الكيميائية حسب تزايد العدد الذري في جدول يتكون من 18 مجموعة كيميائية و7 دورات.

جدول الترتيب الدوري المبسط للعناصر الكيميائية ($Z \leq 18$) :

هيدروجين ${}_1\text{H}$	هيليوم ${}_2\text{He}$						
ليثيوم ${}_3\text{Li}$	بريليوم ${}_4\text{Be}$	بور ${}_5\text{B}$	كربون ${}_6\text{C}$	أزوت ${}_7\text{N}$	أوكسجين ${}_8\text{O}$	فلور ${}_9\text{F}$	نيون ${}_{10}\text{Ne}$
صوديوم ${}_{11}\text{Na}$	مغنيزيوم ${}_{12}\text{Mg}$	ألومنيوم ${}_{13}\text{Al}$	سيلسيوم ${}_{14}\text{Si}$	فسفور ${}_{15}\text{P}$	كبريت ${}_{16}\text{S}$	كلور ${}_{17}\text{Cl}$	أرغون ${}_{18}\text{Ar}$

يتميز هذا الترتيب بالخصائص التالية :

- العناصر الكيميائية التي تحتوي ذراتها على نفس عدد الإلكترونات في طبقاتها الخارجية توجد على نفس العمود.
- تحتوي ذرات العناصر الكيميائية، التي تنتمي لنفس الدورة على نفس عدد الطبقات الإلكترونية.

2) استعمال جدول الترتيب الدوري :

العناصر الكيميائية التي تنتمي لنفس العمود تسمى مجموعة كيميائية.
مثال :

العمود رقم I يضم المجموعة الكيميائية التالية : Li ، Na والبوتاسيوم K التي تسمى مجموعة القلائيات.

العمود II يضم المجموعة الكيميائية التي تضم : Be ، Mg و Ca والتي تسمى مجموعة القلائيات الترابية.

العمود VII (السابع) يضم مجموعة كيميائية تسمى الهالوجينات التي نذكر منها : F ، Cl ، البروم Br ، واليود I

- تتميز عناصر المجموعة الواحدة بخواص كيميائية متشابهة.

- تعطي ذرات عناصر المجموعة الواحدة أيونات لها نفس الشحنة (Be^{2+} ، Mg^{2+}) (Li^+ ، Na^+) و (F^- ، Cl^-)