



## خصائص الدورات :

- 1) يزداد عدد الإلكترونات في الذرة المتعادلة (العدد الذري) بمقدار (1) عندما أنتقل من عنصر إلى العنصر الذي يليه من اليسار إلى اليمين عبر الدورة الواحدة.
- 2) تبدأ الدورة بذرة عنصر يحتوي مستواها الخارجي على إلكترون واحد وتنتهي بذرة عنصر مستقر (مستوى الطاقة الخارجي له مكتمل)

\*\*\* ملاحظة : يكتمل مستوى الطاقة الأول بـ ( 2e ) ، بينما تكتمل باقي مستويات الطاقة بـ ( 8e )

3) رقم الدورة = عدد مستويات الطاقة حول النواة

1 IA	H Hydrogen 1.00794	2 IIA															18 VIIIA	He Helium 4.002602
3	Li Lithium 6.941	4	Be Beryllium 9.012182									5 IIIA	6 IVA	7 VA	8 VIA	9 VIIA	10	Ne Neon 20.1797
11	Na Sodium 22.98976928	12	Mg Magnesium 24.304									13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18	Ar Argon 39.948
19	K Potassium 39.0983	20	Ca Calcium 40.078									31 IIIA	32 IVA	33 VA	34 VIA	35 VIIA	36	Kr Krypton 83.798

\*الدورة الأولى: تبدأ بعنصر الهيدروجين  $1\text{H}$  وتنتهي بعنصر الهيليوم  $2\text{He}$  (عنصر مستقر)

\*الدورة الثانية: تبدأ بعنصر الليثيوم  $3\text{Li}$  ، يليه البيريليوم  $4\text{Be}$  وتنتهي بعنصر النيون  $10\text{Ne}$  (عنصر مستقر)

\*الدورة الثالثة: تبدأ بعنصر الصوديوم  $11\text{Na}$  وتنتهي بعنصر الأرجون  $18\text{Ar}$  (عنصر مستقر)

السؤال الأول: في أي دورة يقع كل من الليثيوم  $3\text{Li}$  ، النيون  $10\text{Ne}$  ، الفسفور  $15\text{P}$  ، ولماذا ؟

--	--	--

السؤال الثاني: علل ما يلي تعليلاً علمياً سليماً :

1) النيون عنصر مستقر .

2) تنتهي الدورة الأولى في الجدول الدوري بالهيليوم .

السؤال الثالث: حدد رقم الدورة لكل من العناصر الآتية :

1) عنصر الصوديوم  $11\text{Na}$

2) عنصر البوتاسيوم  $19\text{K}$

3) عنصر الكالسيوم  $20\text{Ca}$