



المتميز بالكيمياء

الأستاذ: عبدالرحمن عقل ماجستير بالكيمياء التحليلية

طريقك نحو العلامة الكاملة



<https://chat.whatsapp.com/C8Y1tOZI0xc3XBIj3OqHwK>



الأستاذ عبدالرحمن عقل



المتميز بالكيمياء

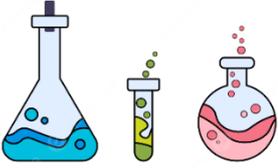


المتميز بالكيمياء



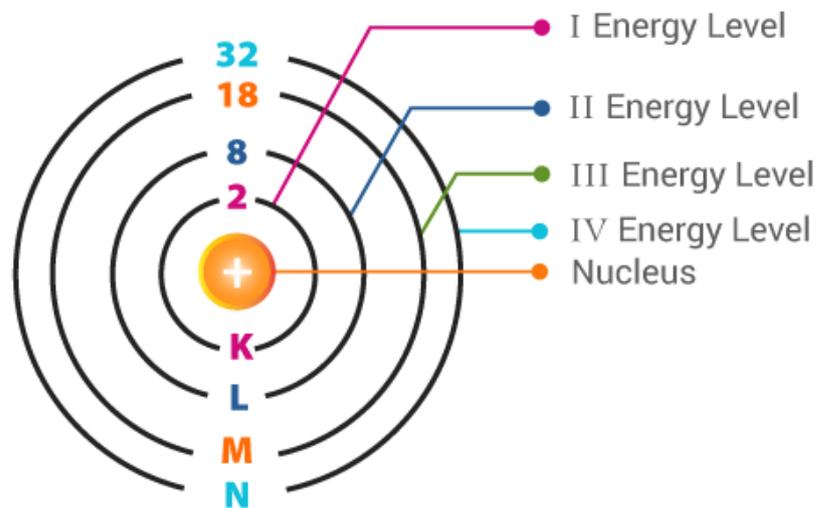
[كيمياء الصف العاشر | النموذج الميكانيكي الموجي للذرة \(2\)
YouTube - الأستاذ عبدالرحمن عقل ف1](#)

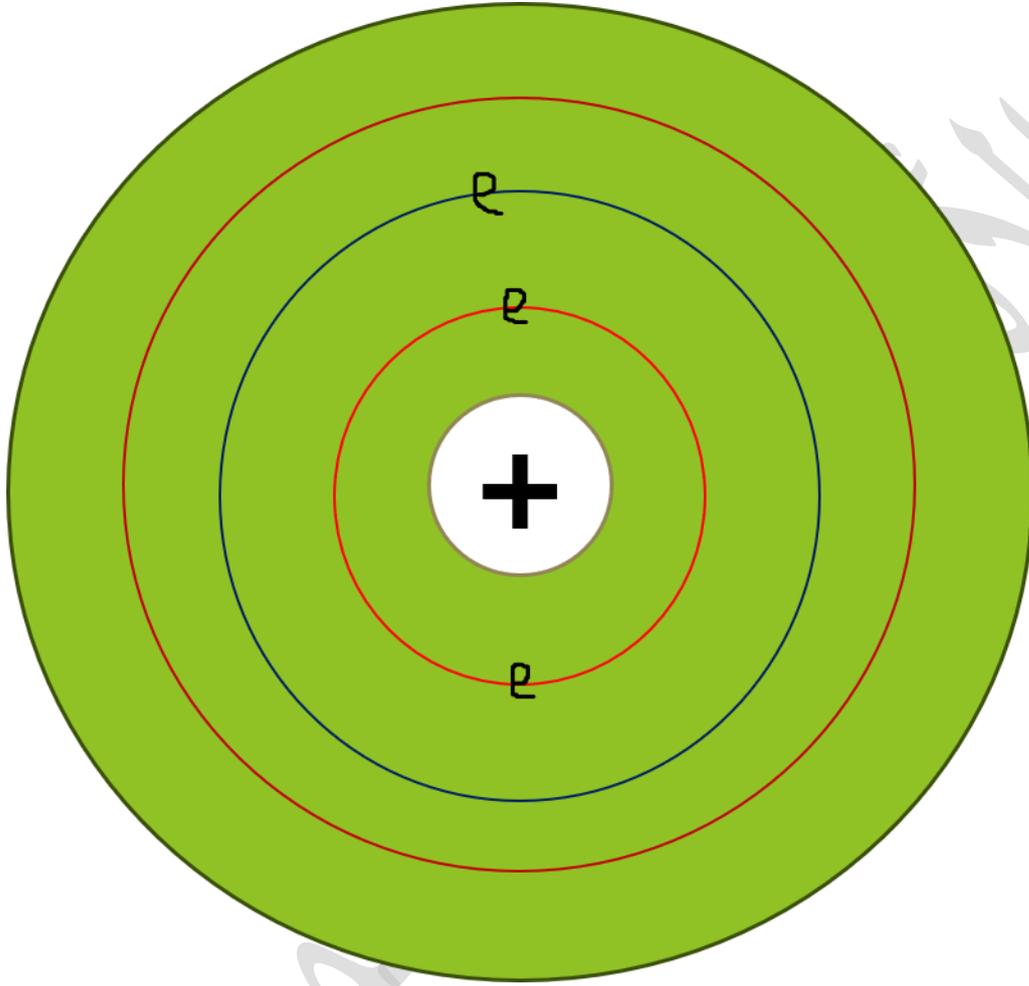




الخصائص الدورية للعناصر

	المعادن القلوية	المعادن القلوية الترابية	المعادن الانتقالية	سلسلة اللانثينيدات	سلسلة الأكتينيدات	المعادن الضعيفة	أشباه المعادن	اللامعادن	الهالوجينات	الغازات النبيلة								
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
1	H 1.008																He 4.003	
2	Li 6.941	Be 9.012											B 10.81	C 12.01	N 14.01	O 15.99	F 18.99	Ne 20.18
3	Na 22.99	Mg 24.30											Al 26.98	Si 28.08	P 30.97	S 32.06	Cl 35.45	Ar 39.95
4	K 39.09	Ca 40.08	Sc 44.95	Ti 47.87	V 50.94	Cr 51.99	Mn 54.94	Fe 55.84	Co 58.93	Ni 58.69	Cu 63.54	Zn 65.41	Ga 69.72	Ge 72.64	As 74.92	Se 78.96	Br 79.90	Kr 83.79
5	Rb 85.47	Sr 87.62	Y 88.90	Zr 91.22	Nb 92.90	Mo 95.94	Tc 97.91	Ru 101.0	Rh 102.9	Pd 106.4	Ag 107.8	Cd 112.4	In 114.8	Sn 118.7	Sb 121.7	Te 127.6	I 126.9	Xe 131.3
6	Cs 132.9	Ba 137.3	* 57-71	Hf 178.4	Ta 180.9	W 183.8	Re 186.2	Os 190.2	Ir 192.2	Pt 195.1	Au 196.9	Hg 200.6	Tl 204.4	Pb 207.2	Bi 208.9	Po 208.9	At 209.9	Rn 222.0
7	Fr 223.0	Ra 226.0	** 89-103	Rf 261.1	Db 262.1	Sg 263.1	Bh 264.1	Hs 265.1	Mt 268.1	Ds 281.1	Rg 273.1	Cn [285]	Uut [284]	Fl [289]	Uup [288]	Lv [293]	Uus [292]	Uuo [294]
			* اللانثينيدات	La 138.9	Ce 140.1	Pr 140.9	Nd 144.2	Pm 144.9	Sm 150.3	Eu 151.9	Gd 157.2	Tb 158.9	Dy 162.5	Ho 164.9	Er 167.2	Tm 168.9	Yb 173.0	Lu 174.9
			** الأكتينيدات	Ac 227.0	Th 232.0	Pa 231.0	U 238.0	Np 237.0	Pu 244.0	Am 243.0	Cm 247.1	Bk 247.1	Cf 251.1	Es 252.1	Fm 257.1	Md 258.1	No 259.1	Lr 262.1





السؤال الأول : أكتب المصطلح المناسب لكل مما يأتي.

(.....) نصف المسافة الفاصلة بين ذرتين متجاورتين في البلورة الصلبة لعنصر الفلز .

(.....) نصف المسافة بين نواتي ذرتي عنصر في الحالة الغازية بينهما رابطة تساهمية .

(.....) القدرة الفعلية للنواة الموجبة على جذب إلكترونات التكافئ بعد تأثير الإلكترونات الحاجبة .

(.....) هي الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لنزع الإلكترون الأبعد عن النواة في الحالة الغازية أو الأيون .

(.....) مقدار التغير في الطاقة المقترن بإضافة إلكترون إلى الذرة المتعادلة في الحالة الغازية .

السؤال الثاني : الوحدة التي تقاس بها نصف القطر الذري هي .

.....

السؤال الثالث : كيف يتغير نصف القطر الذري في الدورة الواحدة و المجموعة الواحدة ؟

.....

السؤال الرابع : ما هي العوامل التي يتغير نصف القطر الذري تبعاً لها .

.....

.....

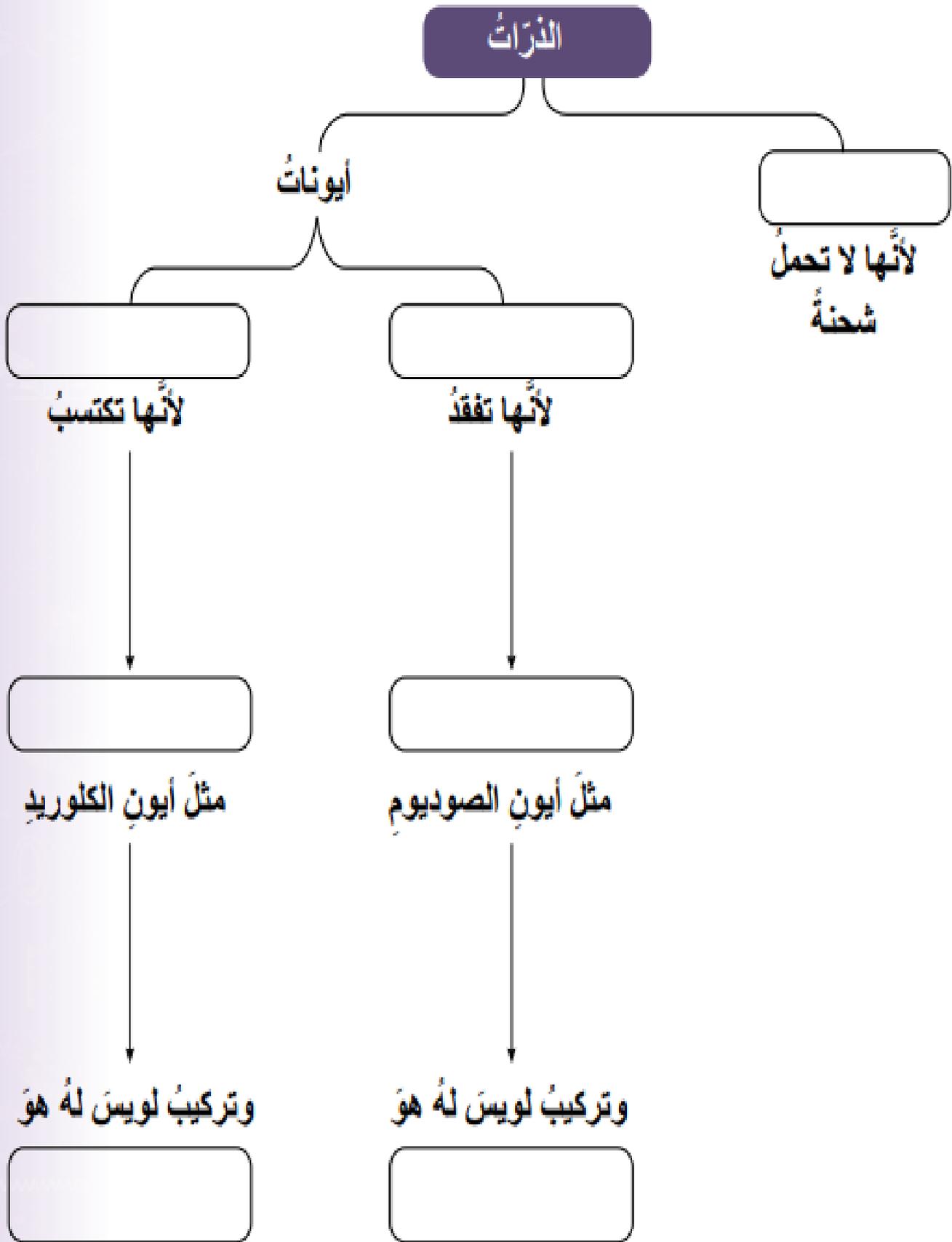
السؤال الخامس : رتب العناصر التالية حسب نصف القطر الذري K ,
Li , Na .

.....
.....
السؤال السادس : رتب العناصر التالية حسب شحنة النواة الفعالة F , Li
O ,

.....
.....

الأستاذ عبدالرحمن عقل

السؤال السابع : أكمل المخطط التالي :



السؤال الثامن : فسر تفسيراً علمياً

يزداد حجوم الأيونات السالبة مقارنةً مع حجوم ذراتها , بالرغم من عدم زيادة عدد مستويات الطاقة .

السؤال التاسع : ما علاقة عدد الكم الرئيس مع طاقة التأين , فسر إجابتك ؟

السؤال العاشر : ما علاقة شحنة النواة الفعالة مع طاقة التأين , فسر إجابتك ؟

السؤال الحادي عشر : رتب العناصر التالية تبعاً لزيادة طاقة التأين Na , C , Li
Ne , He ,

للتواصل مع الأستاذ عبدالرحمن عقل

0781798250

الأستاذ عبدالرحمن عقل