

س1 : ما المقصود بنصف القطر الذري للفلزات ؟
.....
ما المقصود بنصف القطر الذري للفلزات ؟
.....

H													He					
Li	Be											B	C	N	O	F	Ne	
Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar	
K	Ca										G a	Ge	As	Se	Br	Kr		
R b	Sr										In	Sn	Sb	Te	I	X n		
Cs	Ba										Tl	Pb	Bi	Po	At	R n		
Fr	Ra																	

س2 : كيف يتغير نصف القطر الذري في المجموعة الواحدة (من أعلى إلى أسفل) ؟
.....
ما سبب ذلك حسب رأيك :
.....
س3 : كيف يتغير نصف القطر الذري في الدورة الواحدة (من اليمين إلى اليسار) ؟
.....
ما سبب ذلك حسب رأيك :
.....

** معتمدا على الجدول الدوري في الأعلى , أجب عن الأسئلة التالية ؟

س1 : رتب العناصر التالية تصاعديا حسب نصف القطر الذري (Al / Cl / Na / P)

الأقل ثم ثم ثم الأكبر

س2 : رتب العناصر التالية تنازليا حسب نصف القطر الذري (S / O / Te)

الأكبر ثم ثم الأقل

س3 : أي العناصر التالية الأكبر نصف قطر ذري (K / Ba / Ca / Be) هو

س4 : أي العناصر التالية الأقل نصف قطر ذري (In / B / Ga / Al) هو

** اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :

(1) أي العناصر التالية أكبر نصف قطر ذري؟ [Ne] 3S¹ (d) [Ne] 3S² (a) [He] 2S² (b) [Ar] 4S² (c)

(2) أي العناصر التالية أقل نصف قطر ذري؟ [Ne] 3S²3P¹ (a) [Ne] 3S²3P⁵ (b) [Ne] 3S²3P³ (c) [Ne] 3S² (d)

(3) أي العناصر التالية أكبر نصف قطر ذري؟ [He] 2S² (a) [Ne] 3S² (b) [Ne] 3S²3P³ (c) [Ne] 3S¹ (d)

نصف قطر الأيون :

- (1) ما المقصود بالأيون ؟
- (2) كيف تنتج الأيونات الموجبة ؟
- (3) كيف تنتج الأيونات السالبة ؟
- (4) نصف قطر الأيون الموجب أقل من نصف قطر الذرة ؟ فسر إجابتك
 - (1)
 - (2)
- (5) نصف قطر الأيون السالب أكبر من نصف قطر الذرة ؟ فسر إجابتك
 - (1)