

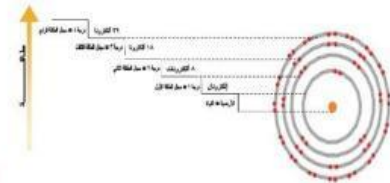


المادة : علوم الصف : الثالث متوسط
الفصل السابع : البناء الذري
والروابط الكيميائية
(اتحاد الذرات + ارتباط العناصر)

اسم عالمة المستقبل

س ١/أ. قارن بين الكواكب والالكترونات ؟

مقارنة بين الكواكب والالكترونات		
الالكترونات	الكواكب	
		الشحنة
		المكان



ب - ما هي مجالات الطاقة ؟

إلكترون

يتسع مجال الطاقة الأول لـ ..

إلكترونات

و يتسع المجال الثاني لـ

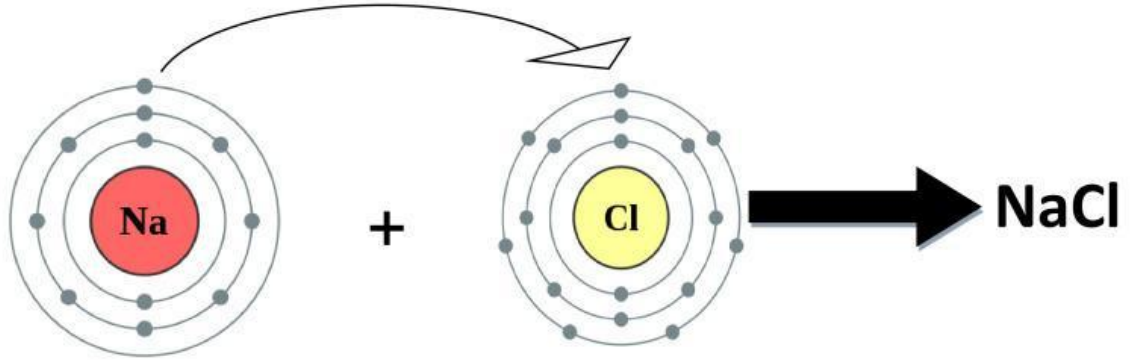
إلكترون

ويتسع المجال الثالث لـ

إلكترون

أما مجال الطاقة الرابع لـ

ج- أختَر الإجابة الصحيحة في الجدول أسفل عنصر الصوديوم ،
وعنصر الكلور حسب فهمك للتمثيل النقطي للإلكترونات ؟



MENTS

11	12	13	14	15	16	17	18
IB	IIB	IIIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA
29	30	31	32	33	34	35	36
Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr

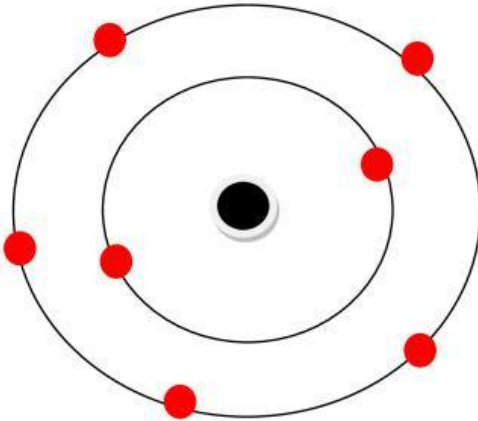
SEMICONDUCTORS
OTHER NONMETALS
HALOGENS
NOBLE GASES

7 N Nitrogen 14.007

Lithium 6.941

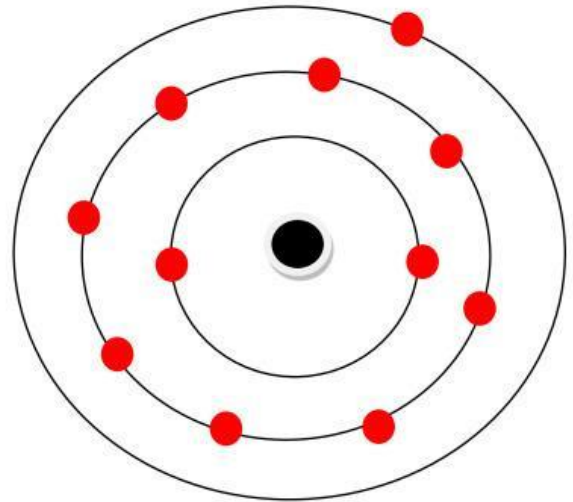
11	12	13	14	15	16	17	18
11	12	13	14	15	16	17	18
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar
Sodium 22.99	Magnesium 24.30	Aluminum 26.98	Silicon 28.09	Phosphorus 30.97	Sulfur 32.07	Chlorine 35.45	Argon 39.95

STATE OF MAT
GAS LIQUID



التمثيل النقطي

N



التمثيل النقطي

Na

ج- أجب عن الأسئلة التالية حسب ما هو مطلوب ؟

١- ما سبب تشابه عناصر العائلة الواحدة في الخصائص الكيميائية ؟

.....

٢- ما سبب تسمية (الغازات النبيلة) بالغازات الخاملة سابقاً ؟

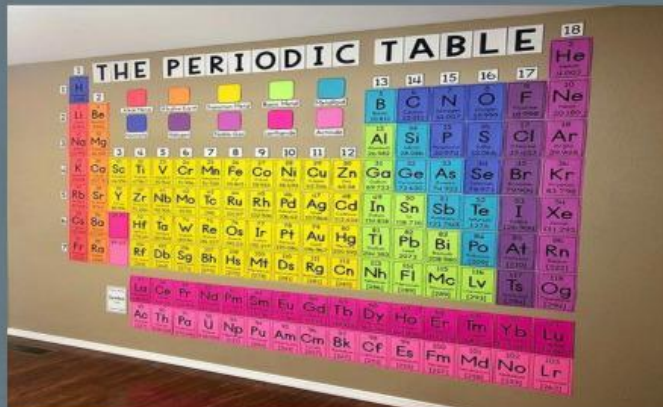
.....

٣- الفلور أكثر الهالوجينات نشاطاً ، لماذا ؟

.....

٤- يقلل نشاط الهالوجينات كلما اتجهنا إلى أسفل المجموعة ، لماذا ؟

.....



A colorful periodic table of elements titled "THE PERIODIC TABLE". The elements are arranged in rows and columns, with each element's symbol and atomic number visible. The table is color-coded by groups, with different colors for different families of elements.



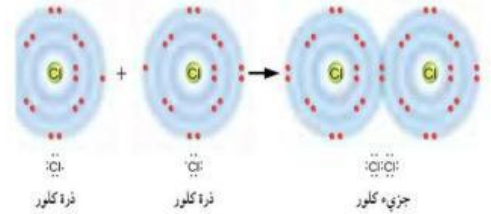
س ٢ / أ- ما المقصود بكل مما يلي ؟

الرابطة الكيميائية

الجزئي ء !

الرابطة القطبية !

ب - قارن بين كلاً مما يلي حسب ما هو مطلوب ؟



وجه المقارنة	الرابطة الايونية	الرابطة التساهمية
التعريف		
المركبات الناتجة		
مثال		



س ٣ / ١ - **وضح !** ما العلاقة بين الرابطة الفلزية وخصائص الفلزات ؟

٢ / **توقع !** باعتقادك ما أهمية الصيغة الكيميائية ؟

معلمة المادة : حصه إبراهيم التمامي



هل تعلم ؟ كان أول من استخدم مصطلح

"العنصر" الفيلسوف اليوناني
أفلاطون في حوالي سنة ٣٦٠ ق.م

