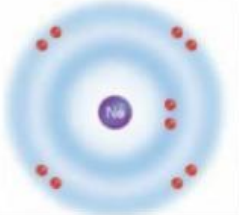
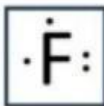
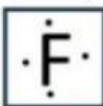
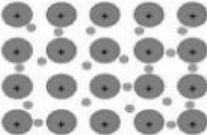
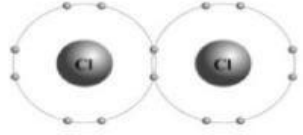
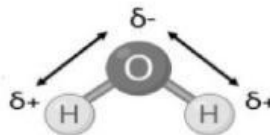
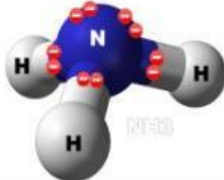


تدريبات على اختبار نافس - فصل البناء الذري والروابط الكيميائية

١- ما رقم الدورة والمجموعة للعنصر الموضح في الشكل المجاور 			
أ	الدورة الثانية المجموعة ١٨	ج	الدورة الأولى المجموعة ١
ب	الدورة الثانية المجموعة ١٧	د	الدورة الأولى المجموعة ١٦
٢- ما الحد الأقصى لعدد الإلكترونات في المستوى الرئيسي الثالث؟			
أ	١٤	ج	١٦
ب	١٨	د	٢٠
٣- يقع الفلور في المجموعة السابعة عشر من الجدول الدوري، التمثيل النقطي الصحيح له هو ؟  (٤)  (٣)  (٢)  (١)			
أ	٤	ج	٢
ب	٣	د	١
٤- يمثل الشكل أدناه نوع الروابط الكيميائية التي تربط الذرات ببعضها، أي مما يلي الترتيب الصحيح لهذه الروابط؟  (٣)  (٢)  (١)			
أ	(١) فلزية - (٢) أيونية - (٣) تساهمية	ج	(١) تساهمية - (٢) قطبية - (٣) أيونية
ب	(١) أيونية - (٢) فلزية - (٣) تساهمية	د	(١) قطبية - (٢) تساهمية - (٣) فلزية
٥- ما المركب الصحيح الذي يصف كيفية ارتباط الذرات الموضحة في الشكل المجاور؟ 			
أ	N ₃ H ₃	ج	N ₃ H
ب	NH ₃	د	NH

٦- مانوع الربطة المتكونة بين العناصر في المعادلة الكيميائية أدناه: $\text{Na} + \cdot\text{Cl}\cdot \rightarrow [\text{Na}]^+ [\text{Cl}]^-$			
أ	التساهمية	ج	أيونية
ب	فلزية	د	قطبية
٧- أي نسب العناصر التالية تمثل مركب حمض الكبريتيك H_2SO_4:			
أ	٢ : ١ : ٤	ج	١ : ٢ : ٤
ب	٢ : ٤ : ١	د	٤ : ٢ : ١
٨- ما المادة التي تمثلها الصيغة NaCl			
أ	كلوريد الصوديوم	ج	كلوريد الكالسيوم
ب	فلوريد الصوديوم	د	يوديد الصوديوم
٩- ما الصيغة الكيميائية الصحيحة لجزيء الماء؟			
أ	HO	ج	H_2O
ب	H_2O_2	د	HO_2
١٠- يوضح الرسم أدناه التوزيع الالكتروني لكلوريد الماغنيسيوم فما الصيغة الكيميائية الصحيحة لهذا المركب؟			
أ	MgCl_2	ج	MgCl
ب	Mg_2Cl_2	د	Mg_2Cl

إعداد: دلال العثمان