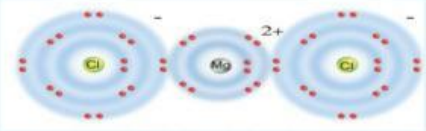
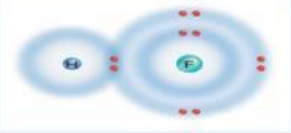
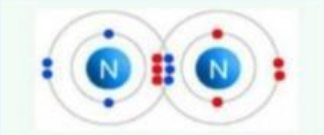
المملكة العربية السعودية
الإدارة العامة للتعليم بمنطقة تبوك

وزارة التعليم
Ministry of Education

أسئلة محاكية لنافس مادة العلوم (الصف ثالث متوسط)

(البناء الذري والروابط الكيميائية)

١	يوضح الرسم التوزيع الإلكتروني لكلوريد المغنيسيوم، فما الصيغة الكيميائية الصحيحة لهذا المركب؟ 						
أ	$MgCl$	ب	$MgCl_2$	ج	$Mg_2 Cl$	د	$MgCl_3$
٢	أي من الجزيئات التالية يعد غير قطبي بسبب تماثل شكله الهندسي؟						
أ	H_2O	ب	NH_3	ج	HF	د	H_2
٣	يوضح الشكل ارتباط ذرتي الهيدروجين والفلور ما نوع الرابطة الكيميائية التي تربط بينهما؟ 						
أ	فلزية	ب	تساهمية غير قطبية	ج	أيونية	د	تساهمية قطبية
٤	يوضح الشكل أمامك ارتباط ذرتي نيتروجين بعدد من أزواج الإلكترونات المشتركة، من خلال ذلك استدل على نوع الرابطة التي تنشأ بين الذرتين؟ 						
أ	فلزية	ب	تساهمية غير قطبية	ج	أيونية	د	تساهمية قطبية
٥	عند تقريب بالون مشحون كهربائياً من تيار ماء، نلاحظ انحناء الماء نحو البالون، ما التفسير العلمي؟						
أ	تبخر الماء	ب	انجذاب الماء للبالون	ج	ضغط البالون	د	انتقال الشحنات
٦	للسيلكون ٤ إلكترونات تكافؤ مانوع الرابطة التي يتوقع من السليكون أن يكونها ؟						
أ	فلزية	ب	تساهمية	ج	أيونية	د	هيدروجينية
٧	،تزداد أحجام ذرات عناصر المجموعة الواحدة كلما اتجهنا إلى أسفل المجموعة في الجدول الدوري بسبب:						
أ	ثبات عدد الإلكترونات	ب	فقدان النواة للبروتون	ج	زيادة مستويات الطاقة	د	نقصان العدد الذري
٨	مالذي يدل عليه الرقم 2 في الصيغة الكيميائية CO_2 ؟						
أ	أيوني أكسجين	ب	ذرتي أكسجين	ج	جزيئي أكسجين	د	مركبي CO_2
٩	يقع الفلور في المجموعة السابعة عشرة من الجدول الدوري، التمثيل النقطي الصحيح له هو؟						
أ	١	ب	٢	ج	٣	د	٤
١٠	ما الحد الأقصى لعدد الإلكترونات في المستوى الرئيسي الرابع ؟						
أ	٢	ب	٨	ج	١٨	د	٣٢

المعلمة / نسيم الفيفي

LIVEWORKSHEETS