

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 ₂ O	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