


<b>الاسم :</b>	<b>رقم الجلوس :</b>
 <p>منصة الاختبارات الالكترونية لأبنائنا في الخارج ٢٠٢٥</p>	<p>امتحان مادة : الكيمياء للف : الثاني الثانوي الفصل الدراسي الثاني - ٢٠٢٥</p>

١- أي من المركبات التالية أكثر قطبية ؟ ( السالبية الكهربية :  $H = 2.1, N = 3, O = 3.5, F = 4$  )

أ	$NH_3$
ب	$NF_3$
ج	$NO_2$
د	$HF$

٢- عندما ترتبط الذرتان (  $_{15}Y$  ) (  $_{12}X$  ) معًا تكون الصيغة الكيميائية للمركب المتكون هي :

أ	$XY$
ب	$X_2Y_3$
ج	$X_3Y_2$
د	$X_3Y$

٣- أي من المركبات التالية رديء التوصيل للكهرباء؟

أ	$NaCl_{(aq)}$
ب	$HCl_{(aq)}$
ج	$AlCl_{3(s)}$
د	$MgCl_{2(l)}$

٤- يتشابه الجزيئان  $SO_2$  و  $BF_3$  في أن لهما نفس :


أ	عدد أزواج الروابط
ب	عدد الأزواج الحرة
ج	ترتيب أزواج الإلكترونات
د	الشكل الفراغي

٥- أي من الجزيئات التالية يرمز له بـ :  $AX_2$  بحسب نظرية VSPER ؟

أ	$CO_2$
ب	$SO_2$
ج	$H_2O$
د	$CaF_2$

٦- الزاوية الأقل قيمة توجد بين الروابط في الجزيء التالي :

أ	$CH_4$
ب	$SO_2$
ج	$H_2O$
د	$BF_2$

الاسم :	رقم الجلوس :
 <p>منصة الاختبارات الالكترونية لأبنائنا في الخارج ٢٠٢٥</p>	<p>امتحان مادة : الكيمياء للف : الثاني الثانوي الفصل الدراسي الثاني - ٢٠٢٥</p>

٧- يؤدي احتراق الصوديوم مع وفرة من الأكسجين إلى تكوين :

أ	أكسيد الصوديوم
ب	بيروكسيد الصوديوم
ج	سوبر أكسيد الصوديوم
د	ثاني أكسيد الصوديوم

٨- يمكن تحضير كربونات الصوديوم عن طريق :

أ	تفاعل الصوديوم مع غاز ثاني أكسيد الكربون
ب	تفاعل محلول هيدروكسيد الصوديوم مع غاز ثاني أكسيد الكربون
ج	تفاعل كلوريد الصوديوم مع غاز ثاني أكسيد الكربون وغاز الأمونيا
د	تفاعل الصوديوم مع غاز ثاني أكسيد الكربون وبخار الماء لفترة زمنية طويلة

٩- من صفات المدارات المهجنة  $sp^2$  جميع ما يلي ما عدا :

أ	أنها ثلاثة أوربيتالات
ب	لها شكل مثلث مستوٍ
ج	لها شكل خطي
د	الزاوية بينهما $120^\circ$

١٠- عند إضافة قطرات من محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى محلول كلوريد الألومنيوم :

أ	يتكوّن راسب أزرق
ب	لا يتكوّن أي راسب
ج	يتكوّن راسب أبيض
د	يتكوّن راسب أسود

\*) ( انتهت الأسئلة )\*)