

اسم الطالب :

أوراق عمل تفاعلية

الشعبة :

ثانوية أبو مسلم الخراساني

( كيمياء ٢- تسمية الجزيئات ) المعلم / عامر الزيلعي

(١) ثاني أكسيد الكربون :							
CO	د	CO <sub>2</sub>	ج	2CO	ب	C <sub>2</sub> O	أ
(٢) رابع كلوريد السيليكون :							
Si <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	د	Si <sub>4</sub> Cl <sub>4</sub>	ج	Si <sub>4</sub> Cl	ب	SiCl <sub>4</sub>	أ
(٣) أكسيد ثنائي الهيدروجين :							
2OH	د	H <sub>2</sub> O	ج	HO <sub>2</sub>	ب	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	أ
(٤) ثلاثي أكسيد ثنائي الفسفور :							
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	د	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	ج	P <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	ب	P <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	أ
(٥) الاسم الكيميائي للحمض HNO <sub>3</sub> هو حمض .....							
الكبريتيك	د	الكبريتوز	ج	النيتريك	ب	النيتروز	أ
(٦) ثلاثي أكسيد ثنائي النيتروجين :							
HNO <sub>2</sub>	د	N <sub>2</sub> O	ج	N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	ب	N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	أ
(٧) حمض الكلوروز :							
HClO <sub>2</sub>	د	HClO <sub>3</sub>	ج	HClO <sub>4</sub>	ب	HClO	أ
(٨) حمض ثنائي :							
HCOOH	د	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	ج	HBr	ب	HNO <sub>2</sub>	أ
(٩) حمض يتألف من الهيدروجين وأيون اكسجيني ( مصطلح لتعريف :							
الحمض الأكسجيني	د	جزيئ ثنائي الذرة	ج	الحمض العضوي	ب	الحمض الثنائي	أ
(١٠) العنصر الأساسي في الأحماض الثنائية هو :							
الهيدروجين	د	الكلور	ج	الكبريت	ب	الأكسجين	أ
(١١) اذا أنتهى اسم الأيون الاكسجيني بالمقطع ( ات ) يكون اسم الحمض الأكسجيني ينتهي بالمقطع :							
ويك	د	يت	ج	وز	ب	يك	أ
(١٢) حمض + هيدرو + اسم العنصر ( تنطبق على المركب التالي :							
HNO <sub>2</sub>	د	NH <sub>3</sub>	ج	HClO <sub>2</sub>	ب	HCl	أ

ملاحظة : بعد حل الورقة يتم اضافتها الى رابط البادلت الموجود في الشات