اسم الطالب :　　أوراق عمل تفاعلية　　الشعبة :

ثانوية أبومسلم الخراساني　　(كيمياء٢- تسمية الجزيئات)　　المعلم / عامر الزيلعي

١) ثاني أكسيد الكربون :							
أ	C_2O	ب	2CO	ج	CO_2	د	CO
٢) رابع كلوريد السيليكون :							
أ	$SiCl_4$	ب	Si_4Cl	ج	Si_4Cl_4	د	Si_2Cl_2
٣) أكسيد ثنائي الهيدروجين :							
أ	H_2O_2	ب	HO_2	ج	H_2O	د	2OH
٤) ثلاثي أكسيد ثنائي الفسفور :							
أ	P_2O_3	ب	P_3O_2	ج	P_2O_5	د	H_3PO_4
٥) الاسم الكيميائي للحمض HNO_3 هو ..... :							
أ	النيتروز	ب	النيتريك	ج	الكبريتوز	د	الكبريتيك
٦) ثلاثي أكسيد ثنائي النيتروجين :							
أ	N_2O_3	ب	N_2O_4	ج	N_2O	د	HNO_2
٧) حمض الكلوروز :							
أ	HClO	ب	$HClO_4$	ج	$HClO_3$	د	$HClO_2$
٨) حمض ثنائي :							
أ	HNO_2	ب	HBr	ج	H_2SO_3	د	HCOOH
٩) (حمض يتألف من الهيدروجين وأيون اكسجيني) مصطلح لتعريف :							
أ	الحمض الثنائي	ب	الحمض العضوي	ج	جزيئ ثنائي الذرة	د	الحمض الأكسجيني
١٠) العنصر الأساسي في الأحماض الثنائية هو :							
أ	الأكسجين	ب	الكبريت	ج	الكلور	د	الهيدروجين
١١) اذا أنتهى اسم الأيون الاكسجيني بالمقطع (ات) يكون اسم الحمض الأكسجيني ينتهي بالمقطع :							
أ	يك	ب	وز	ج	يت	د	ويك
١٢) (حمض + هيدرو + اسم العنصر) تنطبق على المركب التالي :							
أ	HCl	ب	$HClO_2$	ج	NH_3	د	HNO_2

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

LIVEWORKSHEETS