

ملاحظات	المفردات	اهداف الدرس
راجع كتاب كيمياء (2) جاء ص [152-173]	ثنائي الذرات - الاحماض	1- ان يسمي الطالب الجزيئات التساهمية.



تسمية الجزيئات ثنائية الذرات

بادئة عنصر اليمين ثم اسم عنصر اليمين + **يد** ثم بادئة عنصر اليسار ثم اسم عنصر اليسار

المركب	CO_2	S_2O_3	NH_3	H_2O
اسم المركب	ثاني أكسيد الكربون	ثلاثي أكسيد ثنائي الكبريت	ثلاثي هيدريد النيتروجين	أكسيد ثنائي الهيدروجين

تسمية الاحماض الثنائية الذرات

حمض + الهيدرو + جذر العنصر السالب + يك

صيغة الحمض	H_2S	HI	HBr	HCl
اسم الحمض	حمض هيدروكبريتيك	حمض هيدرويويديك	حمض هيدروبروميك	حمض هيدروكلوريك

تسمية الاحماض الأكسجينية

حمض + مصدر الايون الأكسجيني + (يك أو وز)

صيغة الحمض	H_3PO_4	H_3PO_3	H_2SO_4	H_2SO_3	HNO_3	HNO_2
اسم الحمض	حمض الفوسفوريك	حمض الفوسفوروز	حمض الكبريتيك	حمض الكبريتوز	حمض النيتريك	حمض النيتروز
صيغة الحمض			$HCIO_4$	$HCIO_3$	$HCIO_2$	$HCIO$
اسم الحمض			حمض البيروكلوريك	حمض الكلوريك	حمض الكلوروز	حمض الهيبوكلوروز

الأكسجين: ينتهي بـ **وز**
 الأكسجين: ينتهي بـ **يك**

اختر الإجابة الصحيحة :

1	يسمى المركب P_2O_5 :	أ-أكسيد الفوسفور	ب-خامس أكسيد الفوسفور	ج-ثاني أكسيد الفوسفور	د-خامس أكسيد ثاني الفوسفور
2	حمض الكلوروز هو :	أ- $HCIO_3$	ب- $HCIO_4$	ج- $HCIO_2$	د- $HCIO$
3	حمض الهيدرويويديك هو :	أ- HCl	ب- HI	ج- HIO_3	د- IO_4^-
4	الصيغة الكيميائية لحمض النيتريك:	أ- HNO	ب- HNO_2	ج- HNO_3	د- H_3N