

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				
CO ₂	S ₂ O ₃	NH ₃	H ₂ O	المركب
ثاني أكسيد الكربون	ثلاثي أكسيد ثنائي الكبريت	ثلاثي هيدريد النيتروجين	أكسيد ثنائي الهيدروجين	اسم المركب

تسمية الاحماض الثنائية الذرات				
حمض + الهيدرو + جذر العنصر السالب + يك				
H ₂ S	HI	HBr	HCl	صيغة الحمض
حمض هيدروكبريتيك	حمض هيدرويويديك	حمض هيدروبروميك	حمض هيدروكلوريك	اسم الحمض

تسمية الاحماض الأكسجينية						
حمض + مصدر الايون الأكسجيني + (يك أو وز)						
H ₃ PO ₄	H ₃ PO ₃	H ₂ SO ₄	H ₂ SO ₃	HNO ₃	HNO ₂	صيغة الحمض
حمض الفوسفوريك	حمض الفوسفوروز	حمض الكبريتيك	حمض الكبريتوز	حمض النيتريك	حمض النيتروز	اسم الحمض
الأقل أكسجين: ينتهي بـ وز		HCIO ₄	HCIO ₃	HCIO ₂	HCIO	صيغة الحمض
الأكثر أكسجين: ينتهي بـ يك		حمض البيروكلوريك	حمض الكلوريك	حمض الكلوروز	حمض الهيبوكلوروز	اسم الحمض

اختر الإجابة الصحيحة :

1	يسمى المركب P ₂ O 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 ₃ N