

FÍSICA Y QUÍMICA 4º ESO
FORMULACIÓN INORGÁNICA

OXOÁCIDOS

Cualquier error de concepto supondrá no valorar el apartado, así como el errar en el nombre o símbolo de un elemento. Cuidado con las faltas ortográficas y los números se indicarán seguidos del elemento, ejemplo: HNO₃. Todos los nombres se indicarán en minúsculas y soló se usará la nomenclatura tradicional, por ejemplo: ácido nítrico

1. Nombra:

Fórmula	Tradicional
<i>HClO</i>	
<i>HNO₂</i>	
<i>HNO₃</i>	
<i>H₂SO₃</i>	
<i>H₂SO₄</i>	
<i>H₃PO₃</i>	
<i>H₃PO₄</i>	
<i>H₂CO₃</i>	
<i>HBrO₄</i>	
<i>HIO₂</i>	
<i>H₂SeO₃</i>	
<i>H₄SiO₄</i>	
<i>H₃SbO₃</i>	
<i>HBrO₃</i>	
<i>H₂CrO₃</i>	
<i>HMnO₄</i>	
<i>H₂TeO₂</i>	
<i>H₃BO₃</i>	

FÍSICA Y QUÍMICA 4º ESO
FORMULACIÓN INORGÁNICA

2. Formula:

Fórmula	Tradicional
	Ácido nitroso
	Ácido hipobromoso
	Ácido perclórico
	Ácido sulfuroso
	Ácido metafosfórico
	Ácido mangánico
	Ácido telurico
	Ácido dicrómico
	Ácido bromoso
	Ácido piroarsenioso
	Ácido antimónico
	Ácido arsénico
	Ácido yódico
	Ácido bórico
	Ácido crómico
	Ácido selenioso
	Ácido metaarsénico
	Ácido piroantimónico
	Ácido carbonoso
	Ácido teluroso