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
$HClO$	
HNO_2	
HNO_3	
H_2SO_3	
H_2SO_4	
H_3PO_3	
H_3PO_4	
H_2CO_3	
$HBrO_4$	
HIO_2	
H_2SeO_3	
H_4SiO_4	
H_3SbO_3	
$HBrO_3$	
H_2CrO_3	
$HMnO_4$	
H_2TeO_2	
H_3BO_3	

FÍSICA Y QUÍMICA 4º ESO
FORMULACIÓN INORGÁNICA

2. Formula:

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