

	IES EL ESCORIAL Departamento de Física y Química	Hoja 4 Acidos
	EJERCICIOS DE 4º DE E.S.O. FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA QUÍMICA	

1. Escribe la fórmula o el nombre de adición o del hidrógeno de los siguientes ácidos.

TABLA 6			
Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
H ₂ CO ₃			trihidrogeno(tetraoxidofosfato)
H ₂ SiO ₃			dihidrogeno(hidruotrioxidoarsenato)
HClO			dihidrogeno(hidrurodioxidofosforo)
HNO ₂			hidrogeno(trioxidoyodato)
H ₂ SO ₃			trihidrogeno(tetraoxidoarsenato)
HBrO			trihidrogeno(trioxidofosfato)
H ₂ AsHO ₃			tetrahidrogeno(tetraoxidosilicato)
H ₃ SbO ₃			hidrogeno(tetraoxidobromato)
HClO ₂			trihidrogeno(trioxidoborato)
H ₆ TeO ₆			tetrahidrogeno(heptaoxidodifosfato)
H ₄ As ₂ O ₇			hidrogeno(trioxidonitrato)
H ₂ CrO ₄			dihidrogeno(tetraoxidosulfato)
HIO ₂			hidrogeno(trioxidobromato)
HMnO ₄			hidrogeno(trioxidoclorato)
HClO ₄			hidrogeno(tetraoxidomanganato)
HIO ₄			dihidrogeno(heptaoxidodicromato)
H ₂ SeO ₄			hidrogeno(tetraoxidomolibdato)
H ₂ SeO ₃			trihidrogeno(trioxidoantimoniato)
HClO ₄			dihidrogeno(dioxidoarsenato)
HNO ₃			dihidrogeno(tetraoxidosulfato)
HSbO ₃			hidrogeno(tetraoxidoclorato)
H ₄ Sb ₂ O ₇			trihidrogeno(tetraoxidoarsenato)
HPO ₃			hidrogeno(trioxidonitrato)

2. Escribe la fórmula o nombre tradicional aceptado

TABLA 7			
Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
H_2CO_3			Ácido fosfórico
$(H_2SiO_3)_n$			Ácido arsenioso
HClO			Ácido fosfónico
HNO ₂			Ácido yódico
H_2SO_3			Ácido arsénico
HBrO			Ácido fosforoso
$(HPO_3)_n$			Ácido silícico
HClO ₄			Ácido perbrómico
HClO ₂			Ácido bórico
HPH ₂ O ₂			Ácido difosfórico
$H_4As_2O_7$			Ácido nítrico
H_3SbO_4			Ácido sulfúrico
HIO ₂			Ácido brómico
H_2SeO_4			Ácido clórico
H_2MnO_4			Ácido carbónico
HMnO ₄			Ácido metasilícico
H_2CrO_4			Ácido silícico
$H_2Cr_2O_7$			Ácido metabórico
H_2SO_4			Ácido (orto)bórico
H_2SeO_4			Ácido yodoso
$H_2S_2O_3$			Ácido metafosforoso
$H_2S_2O_7$			Ácido metasilícico