

	IES EL ESCORIAL Departamento de Física y Química	Hoja 5 Oxoaniones
	EJERCICIOS DE 4º DE E.S.O. FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA QUÍMICA	

1. Escribe el nombre y la fórmula de los siguientes oxoaniones

TABLA 8			
Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
$(\text{CO}_3)^{2-}$			Anión fosfato
$(\text{SiO}_3)^{2-}$			Anión arsenito
$(\text{OCl})^-$			Anión metafosfato
$(\text{NO}_2)^-$			Anión yodato
$(\text{SO}_3)^{2-}$			Anión arsenato
$(\text{OBr})^-$			Anión fosfito
$(\text{PO}_3)^{3-}$			Anión silicato
$(\text{Cr}_2\text{O}_7)^{2-}$			Anión perbromato
$(\text{ClO}_2)^-$			Anión borato
$(\text{P}_2\text{O}_7)^{4-}$			Anión difosfato
$(\text{As}_2\text{O}_7)^{4-}$			Anión nitrato
$(\text{CrO}_4)^{2-}$			Anión sulfato
$(\text{IO}_2)^-$			Anión bromato
$(\text{MnO}_4)^-$			Anión clorato
$(\text{ClO}_4)^-$			Anión manganato
$(\text{IO}_4)^-$			Anión molibdato
$(\text{SeO}_4)^{2-}$			Anión wolframato
$(\text{As}_2\text{O}_7)^{2-}$			Anión silicato
$(\text{CrO}_4)^{2-}$			Anión perbromato
$(\text{IO}_2)^-$			Anión fosfonato
$(\text{MnO}_4)^{2-}$			Anión difosfato
$(\text{ClO}_4)^-$			Anión nitrato
$(\text{IO}_4)^-$			Anión sulfato
$(\text{As}_2\text{O}_5)^{2-}$			Anión hidrogenocarbonato

2. Escribe en cada casilla la oxal que resulta de unir ambas partes (guíate por el ejemplo).

TABLA 9						
	hierro(2+)	chromo(3+)	calcio	cesio	plomo(4+)	cadmio(2+)
tetraoxidobromato(1-) de	Fe(BrO ₄) ₂					
perclorato de						
hipoyodito de						
Tetraoxido cromato (2-) de						
trioxidobromato(1-) de						
bromito de						
clorato de						
Dioxidonitrato(1-)						
periodato de						
trioxidoyodato(1-) de						
	cobalto(2+)	berilio	Oro(3+)	sodio	estaño(4+)	cinc(2+)
hipoclorito de						
dioxoclorato (1-) de						
hipobromito de						
yodito de						
Nitrato de						
hidrogeno(tetraoxidoposfato)(2+)						
Permanganato de						
Hidrogenosulfato de						
Dihidrogeno(pentaoxidodi fosfato)(2-) de						
Carbonato de						