

## Resumen de Formulación Inorgánica de 2º E.S.O

### HIDRUROS METÁLICOS

		Nom. tradicional	Nom. de Stock	Nom. sistemática
<b>GRUPO 1</b>				
+1	LiH	Hidruro de litio	Hidruro de litio	Hidruro de litio
+1	NaH	Hidruro de sodio	Hidruro de sodio	Hidruro de sodio
+1	KH	Hidruro de potasio	Hidruro de potasio	Hidruro de potasio
+1	RbH	Hidruro de rubidio	Hidruro de rubidio	Hidruro de rubidio
+1	CsH	Hidruro de cesio	Hidruro de cesio	Hidruro de cesio
+1	FrH	Hidruro de francio	Hidruro de francio	Hidruro de francio
<b>GRUPO 2</b>				
+2	BeH <sub>2</sub>	Hidruro de berilio	Hidruro de berilio	Dihidruro de berilio
+2	MgH <sub>2</sub>	Hidruro de magnesio	Hidruro de magnesio	Dihidruro de magnesio
+2	CaH <sub>2</sub>	Hidruro de calcio	Hidruro de calcio	Dihidruro de calcio
+2	SrH <sub>2</sub>	Hidruro de estroncio	Hidruro de estroncio	Dihidruro de estroncio
+2	BaH <sub>2</sub>	Hidruro de bario	Hidruro de bario	Dihidruro de bario
+2	RaH <sub>2</sub>	Hidruro de radio	Hidruro de radio	Dihidruro de radio
<b>GRUPOS 8 - 9 - 10 (TRIADA)</b>				
+2	FeH <sub>2</sub>	Hidruro ferroso	Hidruro de hierro (II)	Dihidruro de hierro
+3	FeH <sub>3</sub>	Hidruro férrico	Hidruro de hierro (III)	Trihidruro de hierro
+2	CoH <sub>2</sub>	Hidruro cobaltoso	Hidruro de cobalto (II)	Dihidruro de cobalto
+3	CoH <sub>3</sub>	Hidruro cobáltico	Hidruro de cobalto (III)	Trihidruro de cobalto
+2	NiH <sub>2</sub>	Hidruro níqueloso	Hidruro de níquel (II)	Dihidruro de níquel
+3	NiH <sub>3</sub>	Hidruro níquelico	Hidruro de níquel (III)	Trihidruro de níquel
+2	PdH <sub>2</sub>	Hidruro paladioso	Hidruro de paladio (II)	Dihidruro de paladio
+4	PdH <sub>4</sub>	Hidruro paládico	Hidruro de paladio (IV)	Tetrahidruro de paladio
+2	PtH <sub>2</sub>	Hidruro platinoso	Hidruro de platino (II)	Dihidruro de platino
+4	PtH <sub>4</sub>	Hidruro platínico	Hidruro de platino (IV)	Tetrahidruro de platino
<b>GRUPO 11</b>				
+1	CuH	Hidruro cuproso	Hidruro de cobre (I)	Hidruro de cobre
+2	CuH <sub>2</sub>	Hidruro cúprico	Hidruro de cobre (II)	Dihidruro de cobre
+1	AgH	Hidruro de prata (argéntico)	Hidruro de prata	Hidruro de prata
+1	AuH	Hidruro auroso	Hidruro de oro (I)	Hidruro de oro
+3	AuH <sub>3</sub>	Hidruro aurico	Hidruro de oro (III)	Trihidruro de oro
<b>GRUPO 12</b>				
+2	ZnH <sub>2</sub>	Hidruro de cinc	Hidruro de cinc	Dihidruro de cinc
+2	CdH <sub>2</sub>	Hidruro de cadmio	Hidruro de cadmio	Dihidruro de cadmio
+1	HgH	Hidruro mercurioso	Hidruro de mercurio (I)	Hidruro de mercurio
+2	HgH <sub>2</sub>	Hidruro mercúrico	Hidruro de mercurio (II)	Dihidruro de mercurio
<b>GRUPO 13</b>				
+3	AlH <sub>3</sub>	Hidruro de aluminio	Hidruro de aluminio	Trihidruro de aluminio
+3	GaH <sub>3</sub>	Hidruro de galio	Hidruro de galio	Trihidruro de galio
+1	InH	Hidruro indioso	Hidruro de indio (I)	Hidruro de indio
+3	InH <sub>3</sub>	Hidruro índico	Hidruro de indio (III)	Trihidruro de indio
+1	TlH	Hidruro talioso	Hidruro de talio (I)	Hidruro de talio
+3	TlH <sub>3</sub>	Hidruro tálico	Hidruro de talio (III)	Trihidruro de talio
<b>GRUPO 14</b>				
+2	GeH <sub>2</sub>	Hidruro germanioso	Hidruro de germanio (II)	Dihidruro de germanio
+4	GeH <sub>4</sub>	Hidruro germánico	Hidruro de germanio (IV)	Tetrahidruro de germanio
+2	SnH <sub>2</sub>	Hidruro estannoso	Hidruro de estaño (II)	Dihidruro de estaño

## Resumen de Formulación Inorgánica de 2º E.S.O

+4	SnH <sub>4</sub>	Hidruro estánnico	Hidruro de estaño (IV)	Tetrahidruro de estaño
+2	PbH <sub>2</sub>	Hidruro plumboso	Hidruro de plomo (II)	Dihidruro de plomo
+4	PbH <sub>4</sub>	Hidruro plúmbico	Hidruro de plomo (IV)	Tetrahidruro de plomo

### HIDRURROS NO METÁLICOS

		Nom. tradicional	Nom. de Stock	Nom. sistemática
<b>GRUPO 13</b>				
+3	BH <sub>3</sub>	Borano	Hidruro de boro	Trihidruro de boro
<b>GRUPO 14</b>				
+4	CH <sub>4</sub>	Metano	Hidruro de carbono	Tetrahidruro de carbono
+4	SiH <sub>4</sub>	Silano	Hidruro de silicio	Tetrahidruro de silicio
<b>GRUPO 15</b>				
+3	NH <sub>3</sub>	Amoniaco	Hidruro de nitrógeno	Trihidruro de nitrógeno
+3	PH <sub>3</sub>	Fosfina	Hidruro de fósforo	Trihidruro de fósforo
+3	AsH <sub>3</sub>	Arsenamino	Hidruro de arsénico	Trihidruro de arsénico
+3	SbH <sub>3</sub>	Estibamina	Hidruro de antimonio	Trihidruro de antimonio
<b>GRUPO 16</b>				
	H <sub>2</sub> O	Agua	Hidruro de oxígeno	Dihidruro de oxígeno

### HIDRURROS NO METÁLICOS - ÁCIDOS HIDRÁCIDOS

		Nom. tradicional	Nom. de Stock	Nom. sistemática
<b>GRUPO 16</b>				
	H <sub>2</sub> S	Ácido sulfhídrico	Sulfuro de hidrógeno	Sulfuro de dihidrógeno
	H <sub>2</sub> Se	Ácido selenhídrico	Seleniuro de hidrógeno	Seleniuro de dihidrógeno
	H <sub>2</sub> Te	Ácido telurhídrico	Telururo de hidrógeno	Telururo de dihidrógeno
<b>GRUPO 17</b>				
	HF	Ácido fluorhídrico	Fluoruro de hidrógeno	Fluoruro de hidrógeno
	HCl	Ácido clorhídrico	Cloruro de hidrógeno	Cloruro de hidrógeno
	HBr	Ácido bromhídrico	Bromuro de hidrógeno	Bromuro de hidrógeno
	HI	Ácido yodhídrico	Yoduro de hidrógeno	Yoduro de hidrógeno

### HIDRÓXIDOS METÁLICOS

		Nom. tradicional	Nom. de Stock	Nom. sistemática
<b>GRUPO 1</b>				
+1	LiOH	Hidróxido de litio	Hidróxido de litio	Hidróxido de litio
+1	NaOH	Hidróxido de sodio	Hidróxido de sodio	Hidróxido de sodio
+1	KOH	Hidróxido de potasio	Hidróxido de potasio	Hidróxido de potasio
+1	RbOH	Hidróxido de rubidio	Hidróxido de rubidio	Hidróxido de rubidio
+1	CsOH	Hidróxido de cesio	Hidróxido de cesio	Hidróxido de cesio
+1	FrOH	Hidróxido de francio	Hidróxido de francio	Hidróxido de francio
<b>GRUPO 2</b>				
+2	Be(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de berilio	Hidróxido de berilio	Dihidróxido de berilio
+2	Mg(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de magnesio	Hidróxido de magnesio	Dihidróxido de magnesio
+2	Ca(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de calcio	Hidróxido de calcio	Dihidróxido de calcio

## Resumen de Formulación Inorgánica de 2º E.S.O

+2	Sr(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de estroncio	Hidróxido de estroncio	Dihidróxido de estroncio
+2	Ba(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de bario	Hidróxido de bario	Dihidróxido de bario
+2	Ra(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de radio	Hidróxido de radio	Dihidróxido de radio
<b>GRUPOS 8 - 9 - 10 (TRIADA)</b>				
+2	Fe(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido ferroso	Hidróxido de hierro (II)	Dihidróxido de hierro
+3	Fe(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido férrico	Hidróxido de hierro (III)	Trihidróxido de hierro
+2	Co(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido cobaltoso	Hidróxido de cobalto (II)	Dihidróxido de cobalto
+3	Co(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido cobáltico	Hidróxido de cobalto (III)	Trihidróxido de cobalto
+2	Ni(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido níqueloso	Hidróxido de níquel (II)	Dihidróxido de níquel
+3	Ni(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido níquelico	Hidróxido de níquel (III)	Trihidróxido de níquel
+2	Pd(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido paladioso	Hidróxido de paladio (II)	Dihidróxido de paladio
+4	Pd(OH) <sub>4</sub>	Hidróxido paládico	Hidróxido de paladio (IV)	Tetra hidróxido de paladio
+2	Pt(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido platinoso	Hidróxido de platino (II)	Dihidróxido de platino
+4	Pt(OH) <sub>4</sub>	Hidróxido platínico	Hidróxido de platino (IV)	Tetra hidróxido de platino
<b>GRUPO 11</b>				
+1	CuOH	Hidróxido cuproso	Hidróxido de cobre (I)	Hidróxido de cobre
+2	Cu(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido cúprico	Hidróxido de cobre (II)	Dihidróxido de cobre
+1	AgOH	Hidróxido de prata (o argéntico)	Hidróxido de prata	Hidróxido de prata
+1	AuOH	Hidróxido auroso	Hidróxido de oro (I)	Hidróxido de oro
+3	Au(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido áurico	Hidróxido de oro (III)	Trihidróxido de oro
<b>GRUPO 12</b>				
+2	Zn(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de cinc	Hidróxido de cinc	Dihidróxido de cinc
+2	Cd(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de cadmio	Hidróxido de cadmio	Dihidróxido de cadmio
+1	HgOH	Hidróxido mercurioso	Hidróxido de mercurio (I)	Hidróxido de mercurio
+2	Hg(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido mercúrico	Hidróxido de mercurio (II)	Dihidróxido de mercurio
<b>GRUPO 13</b>				
+3	Al(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido de aluminio	Hidróxido de aluminio	Trihidróxido de aluminio
+3	Ga(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido de galio	Hidróxido de galio	Trihidróxido de galio
+1	InOH	Hidróxido indioso	Hidróxido de indio (I)	Hidróxido de indio
+3	In(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido índico	Hidróxido de indio (III)	Trihidróxido de indio
+1	TlOH	Hidróxido talioso	Hidróxido de talio (I)	Hidróxido de talio
+3	Tl(OH) <sub>3</sub>	Hidróxido tálico	Hidróxido de talio (III)	Trihidróxido de talio
<b>GRUPO 14</b>				
+2	Ge(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido germanioso	Hidróxido de germanio (II)	Dihidróxido de germanio
+4	Ge(OH) <sub>4</sub>	Hidróxido germánico	Hidróxido de germanio (IV)	Tetrahidróxido de germanio
+2	Sn(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido estannoso	Hidróxido de estaño (II)	Dihidróxido de estaño
+4	Sn(OH) <sub>4</sub>	Hidróxido estánnico	Hidróxido de estaño (IV)	Tetrahidróxido de estaño
+2	Pb(OH) <sub>2</sub>	Hidróxido plumboso	Hidróxido de plomo (II)	Dihidróxido de plomo
+4	Pb(OH) <sub>4</sub>	Hidróxido plúmbico	Hidróxido de plomo (IV)	Tetrahidróxido de plomo

### ÓXIDOS METÁLICOS

		Nom. tradicional	Nom. de Stock	Nom. sistemática
<b>GRUPO 1</b>				
+1	Li <sub>2</sub> O	Óxido de litio	Óxido de litio	Óxido de dilitio
+1	Na <sub>2</sub> O	Óxido de sodio	Óxido de sodio	Óxido de disodio
+1	K <sub>2</sub> O	Óxido de potasio	Óxido de potasio	Óxido de dipotasio
+1	Rb <sub>2</sub> O	Óxido de rubidio	Óxido de rubidio	Óxido de dirubidio

## Resumen de Formulación Inorgánica de 2º E.S.O

+1	Cs <sub>2</sub> O	Óxido de cesio	Óxido de cesio	Óxido de dicesio
+1	Fr <sub>2</sub> O	Óxido de francio	Óxido de francio	Óxido de difrancio
<b>GRUPO 2</b>				
+2	BeO	Óxido de berilio	Óxido de berilio	Óxido de berilio
+2	MgO	Óxido de magnesio	Óxido de magnesio	Óxido de magnesio
+2	CaO	Óxido de calcio	Óxido de calcio	Óxido de calcio
+2	SrO	Óxido de estroncio	Óxido de estroncio	Óxido de estroncio
+2	BaO	Óxido de bario	Óxido de bario	Óxido de bario
+2	RaO	Óxido de radio	Óxido de radio	Óxido de radio
<b>GRUPOS 8 - 9 - 10 (TRIADA)</b>				
+2	FeO	Óxido ferroso	Óxido de ferro (II)	Óxido de ferro
+3	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido férrico	Óxido de ferro (III)	Trióxido de diferro
+2	CoO	Óxido cobaltoso	Óxido de cobalto (II)	Óxido de cobalto
+3	Co <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido cobáltico	Óxido de cobalto (III)	Trióxido de dicobalto
+2	NiO	Óxido níqueloso	Óxido de níquel (II)	Óxido de níquel
+3	Ni <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido níquelico	Óxido de níquel (III)	Trióxido de diníquel
+2	PdO	Óxido paladioso	Óxido de paladio (II)	Óxido de paladio
+4	PdO <sub>2</sub>	Óxido palúdico	Óxido de paladio (IV)	Dióxido de paladio
+2	PtO	Óxido platinoso	Óxido de platino (II)	Óxido de platino
+4	PtO <sub>2</sub>	Óxido platínico	Óxido de platino (IV)	Dióxido de platino
<b>GRUPO 11</b>				
+1	Cu <sub>2</sub> O	Óxido cuproso	Óxido de cobre	Óxido de dicobre
+2	CuO	Óxido cúprico	Óxido de cobre (II)	Óxido de cobre
+1	Ag <sub>2</sub> O	Óxido de prata	Óxido de prata	Óxido de diprata
+1	Au <sub>2</sub> O	Óxido airoso	Óxido de ouro (II)	Óxido de diouro
+3	Au <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido aúrico	Óxido de ouro (III)	Trióxido de diouro
<b>GRUPO 12</b>				
+2	ZnO	Óxido de cinc	Óxido de cinc	Óxido de cinc
+2	CdO	Óxido de cadmio	Óxido de cadmio	Óxido de cadmio
+1	Hg <sub>2</sub> O	Óxido mercurioso	Óxido de mercurio (I)	Óxido de dimercurio
+2	HgO	Óxido mercúrico	Óxido de mercurio (II)	Óxido de mercurio
<b>GRUPO 13</b>				
+3	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido de aluminio	Óxido de aluminio	Trióxido de dialuminio
+3	Ga <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido de galio	Óxido de galio	Trióxido de digalio
+1	In <sub>2</sub> O	Óxido indioso	Óxido de indio (I)	Óxido de diindio
+3	In <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido índico	Óxido de indio (III)	Trióxido de diindio
+1	Tl <sub>2</sub> O	Óxido talioso	Óxido de talio(I)	Óxido de ditalio
+3	Tl <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido tálico	Óxido de talio (III)	Trióxido de ditalio
<b>GRUPO 14</b>				
+2	GeO	Óxido xermanioso	Óxido de xermanio (II)	Óxido de xermanio
+4	GeO <sub>2</sub>	Óxido germánico	Óxido de xermanio (IV)	Dióxido de xermanio
+2	SnO	Óxido estannoso	Óxido de estaño (II)	Óxido de estaño
+4	SnO <sub>2</sub>	Óxido estannico	Óxido de estaño (IV)	Dióxido de estaño
+2	PbO	Óxido chumboso	Óxido de chumbo (II)	Óxido de chumbo
+4	PbO <sub>2</sub>	Óxido chúbico	Óxido de chumbo (IV)	Dióxido de chumbo

**Resumen de Formulación Inorgánica de 2º E.S.O**  
**ÓXIDOS NO METÁLICOS**

		Nom. tradicional	Nom. de Stock	Nom. sistemática
<b>GRUPO 13</b>				
+3	B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Anhídrido de boro	Óxido de boro	Trióxido de diboro
<b>GRUPO 14</b>				
+2	CO	Anhídrido carbonoso	Óxido de carbono (II)	Monóxido de carbono
+4	CO <sub>2</sub>	Anhídrido carbónico	Óxido de carbono (IV)	Dióxido de carbono
+4	SiO <sub>2</sub>	Anhídrido de silicio	Óxido de silicio (IV)	Dióxido de silicio
<b>GRUPO 15</b>				
+1	N <sub>2</sub> O	Anhídrido hiponitroso	Óxido de nitrógeno (I)	Óxido de dinitrógeno
+2	NO	Óxido nitroso	Óxido de nitrógeno (II)	Óxido de nitrógeno
+3	N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Anhídrido nitroso	Óxido de nitrógeno (III)	Trióxido de dinitrógeno
+4	NO <sub>2</sub>	Óxido nítrico	Óxido de nitrógeno (IV)	Dióxido de nitrógeno
+5	N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Anhídrido nítrico	Óxido de nitrógeno (V)	Pentaóxido de dinitrógeno
+1	P <sub>2</sub> O	Anhídrido hipofosforoso	Óxido de fósforo (I)	Óxido de difósforo
+3	P <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Anhídrido fosforoso	Óxido de fósforo (III)	Trióxido de difósforo
+5	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Anhídrido fosfórico	Óxido de fósforo (V)	Pentaóxido de difósforo
+1	As <sub>2</sub> O	Anhídrido hipoarsenioso	Óxido de arsénico (I)	Óxido de diarsénico
+3	As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Anhídrido arsenioso	Óxido de arsénico (III)	Trióxido de diarsénico
+5	As <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Anhídrido arsénico	Óxido de arsénico (V)	Pentaóxido de diarsénico
<b>GRUPO 16</b>				
+2	SO	Anhídrido hiposulfuroso	Óxido de azufre (II)	Monóxido de azufre
+4	SO <sub>2</sub>	Anhídrido sulfuroso	Óxido de azufre (IV)	Dióxido de azufre
+6	SO <sub>3</sub>	Anhídrido sulfúrico	Óxido de azufre (VI)	Trióxido de azufre
+2	SeO	Anhídrido hiposelenioso	Óxido de selenio (II)	Monóxido de selenio
+4	SeO <sub>2</sub>	Anhídrido selenioso	Óxido de selenio (IV)	Dióxido de selenio
+6	SeO <sub>3</sub>	Anhídrido selénico	Óxido de selenio (VI)	Trióxido de selenio
+2	TeO	Anhídrido hipoteluroso	Óxido de telurio (II)	Monóxido de telurio
+4	TeO <sub>2</sub>	Anhídrido teluroro	Óxido de telurio (IV)	Dióxido de telurio
+6	TeO <sub>3</sub>	Anhídrido telúrico	Óxido de telurio (VI)	Trióxido de telurio
<b>GRUPO 17</b>				
+1	Cl <sub>2</sub> O	Anhídrido hipocloroso	Óxido de cloro (I)	Óxido de dicloro
+3	Cl <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Anhídrido cloroso	Óxido de cloro (III)	Trióxido de dicloro
+5	Cl <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Anhídrido clórico	Óxido de cloro (V)	Pentaóxido de dicloro
+7	Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Anhídrido perclórico	Óxido de cloro (VII)	Heptaóxido de dicloro
+1	Br <sub>2</sub> O	Anhídrido hipobromoso	Óxido de bromo (I)	Óxido de dibromo
+3	Br <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Anhídrido bromoso	Óxido de bromo (III)	Trióxido de dibromo
+5	Br <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Anhídrido brómico	Óxido de bromo (V)	Pentaóxido de dibromo
+7	Br <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Anhídrido perbrómico	Óxido de bromo (VII)	Heptaóxido de dibromo
+1	I <sub>2</sub> O	Anhídrido hipoyodoso	Óxido de yodo (I)	Óxido de diyodo
+3	I <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Anhídrido yodoso	Óxido de yodo (III)	Trióxido de diyodo
+5	I <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Anhídrido yódico	Óxido de yodo (V)	Pentaóxido de diyodo
+7	I <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Anhídrido peryódico	Óxido de yodo (VII)	Heptaóxido de diyodo

## Resumen de Formulación Inorgánica de 2º E.S.O

### OXOÁCIDOS

	Fórmula	Nomenclatura tradicional
+3	$B_2O_3 + H_2O = H_2B_2O_4 = HBO_2$	Ácido bórico
<b>GRUPO 14</b>		
+2	$CO + H_2O = H_2CO_2$	Ácido carbonoso
+4	$CO_2 + H_2O = H_2CO_3$	Ácido carbónico
+4	$SiO_2 + H_2O = H_2SiO_3$	Ácido silícico
<b>GRUPO 15</b>		
+1	$N_2O + H_2O = H_2N_2O_2 = HNO$	Ácido hiponitroso
+2	$NO + H_2O = H_2NO_2$	----
+3	$N_2O_3 + H_2O = H_2N_2O_4 = HNO_2$	Ácido nitroso
+4	$NO_2 + H_2O = H_2NO_3$	-----
+5	$N_2O_5 + H_2O = H_2N_2O_6 = HNO_3$	Ácido nítrico
+1	$P_2O + H_2O = H_2P_2O_2 = HPO$	Ácido hipofosforoso
+3	$P_2O_3 + H_2O = H_2P_2O_4 = HPO_2$	Ácido fosforoso
+5	$P_2O_5 + H_2O = H_2P_2O_6 = HPO_3$	Ácido fosfórico
+1	$As_2O + H_2O = H_2As_2O_2 = HASO$	Ácido hipoarsenioso
+3	$As_2O_3 + H_2O = H_2As_2O_4 = HASO_2$	Ácido arsenioso
+5	$As_2O_5 + H_2O = H_2As_2O_6 = HASO_3$	Ácido arsénico
<b>GRUPO 16</b>		
+2	$SO + H_2O = H_2SO_2$	Ácido hiposulfuroso
+4	$SO_2 + H_2O = H_2SO_3$	Ácido sulfuroso
+6	$SO_3 + H_2O = H_2SO_4$	Ácido sulfúrico
+2	$SeO + H_2O = H_2SeO_2$	Ácido hiposelenioso
+4	$SeO_2 + H_2O = H_2SeO_3$	Ácido selenioso
+6	$SeO_3 + H_2O = H_2SeO_4$	Ácido selénico
+2	$TeO + H_2O = H_2TeO_2$	Ácido hipoteluroso
+4	$TeO_2 + H_2O = H_2TeO_3$	Ácido teluroso
+6	$TeO_3 + H_2O = H_2TeO_4$	Ácido telúrico
<b>GRUPO 17</b>		
+1	$Cl_2O + H_2O = H_2Cl_2O_2 = HClO$	Ácido hipocloroso
+3	$Cl_2O_3 + H_2O = H_2Cl_2O_4 = HClO_2$	Ácido cloroso
+5	$Cl_2O_5 + H_2O = H_2Cl_2O_6 = HClO_3$	Ácido clórico
+7	$Cl_2O_7 + H_2O = H_2Cl_2O_8 = HClO_4$	Ácido perclórico
+1	$Br_2O + H_2O = H_2Br_2O_2 = HBrO$	Ácido hipobromoso
+3	$Br_2O_3 + H_2O = H_2Br_2O_4 = HBrO_2$	Ácido bromoso
+5	$Br_2O_5 + H_2O = H_2Br_2O_6 = HBrO_3$	Ácido brómico
+7	$Br_2O_7 + H_2O = H_2Br_2O_8 = HBrO_4$	Ácido perbrómico
+1	$I_2O + H_2O = H_2I_2O_2 = HIO$	Ácido hipoyodoso
+3	$I_2O_3 + H_2O = H_2I_2O_4 = HIO_2$	Ácido yodoso
+5	$I_2O_5 + H_2O = H_2I_2O_6 = HIO_3$	Ácido yódico
+7	$I_2O_7 + H_2O = H_2I_2O_8 = HIO_4$	Ácido peryódico