

FORMULACIÓN EN QUÍMICA INORGÁNICA

COMPUESTOS BINARIOS Y TERNARIOS

NOMENCLATURA SISTEMÁTICA Y TRADICIONAL

EJERCICIOS DE APLICACIÓN

LA FORMULACIÓN INORGÁNICA

www.lamanzanadenewton.com

Los números de oxidación

- Tabla de ejercicios 1

T Los números de oxidación. Ejercicio.

		Está formado por...		
1	CaH_2	átomo de	Ca	que actúa con valencia
		átomos de	H	que actúan con valencia
2	CO_2	átomo de	C	que actúa con valencia
		átomos de	O	que actúan con valencia
3	K_2S	átomos de	K	que actúan con valencia
		átomo de	S	que actúa con valencia
4	H_3PO_4	átomos de	H	que actúan con valencia
		átomo de	P	que actúa con valencia
		átomos de	O	que actúan con valencia
5	$\text{Zn}(\text{OH})_2$	átomo de	Zn	que actúa con valencia
		átomos de	O	que actúan con valencia
		átomos de	H	que actúan con valencia
6	HNO_3	átomo de	H	que actúa con valencia
		átomo de	N	que actúa con valencia
		átomos de	O	que actúan con valencia
7	NaClO_4	átomo de	Na	que actúa con valencia
		átomo de	Cl	que actúa con valencia
		átomos de	O	que actúan con valencia
8	$\text{Fe}(\text{NO}_2)_2$	átomo de	Fe	que actúa con valencia
		átomos de	N	que actúan con valencia
		átomos de	O	que actúan con valencia
9	SO_4^{-2}	átomo de	S	que actúa con valencia
		átomos de	O	que actúan con valencia
10	IO_3^-	átomo de	I	que actúa con valencia
		átomos de	O	que actúan con valencia

- Tabla de ejercicios 2.1

T Óxidos. Nomenclatura Sistemática. Ejercicio.

		Está formado por...		Es un...	Su nombre es...
1	Cl_2O_5	Cloro	Oxígeno	Óxido	Pentaóxido de dicloro
2	Fe_2O_3				
3	Li_2O				
4	CO_2				
5	BeO				
6	SiO_2				
7	B_2O_3				
8	Br_2O_7				
9	MgO				
10	CrO_3				

- Tabla de ejercicios 2.2

T Óxidos. Nomenclatura Tradicional. Ejercicio.

		Está formado por...		Es un...	Su nombre es...
1	Cl_2O_5	Cloro	Oxígeno	Óxido	Óxido clórico
2	Fe_2O_3				
3	Li_2O				
4	CO_2				
5	BeO				
6	SiO_2				
7	B_2O_3				
8	Br_2O_7				
9	MgO				
10	Cu_2O				

- Tabla de ejercicios 3.1

T Hidruros. Nomenclatura Sistemática. Ejercicio.

		Está formado por...		Es un...	Su nombre es...
1	MgH_2	Magnesio	Hidrógeno	Hidruro	Dihidruro de magnesio
2	LiH				
3	BeH_2				
4	SrH_2				
5	NaH				
6	BH_3				
7	RbH				
8	CaH_2				
9	KH				
10	FeH_3				

- Tabla de ejercicios 3.2

T Hidruros. Nomenclatura Tradicional. Ejercicio.

		Está formado por...		Es un...	Su nombre es...
1	MgH_2	Magnesio	Hidrógeno	Hidruro	Hidruro magnésico
2	LiH				
3	BeH_2				
4	SrH_2				
5	NaH				
6	BH_3				
7	RbH				
8	CaH_2				
9	KH				
10	FeH_3				

- Tabla de ejercicios 4.1

T Sales binarias. Nomenclatura Sistemática. Ejercicio.

		Está formado por...		Es una...	Su nombre es...
1	CrCl_3	Cromo	Cloro	Sal ternaria	Tricloruro de cromo
2	PbBr_2				
3	Bi_2S_3				
4	Hg_2Cl_2				
5	K_2S				
6	Na_3P				
7	SnS				
8	MgF_2				
9	Fe_2S_3				
10	K_3N				

- Tabla de ejercicios 4.2

T Sales binarias. Nomenclatura Tradicional. Ejercicio.

		Está formado por...		Es una...	Su nombre es...
1	NiCl_3	Níquel	Cloro	Sal ternaria	Cloruro níquelico
2	PbBr_2				
3	Bi_2S_3				
4	Hg_2Cl_2				
5	K_2S				
6	Na_3P				
7	SnS				
8	MgF_2				
9	Fe_2S_3				
10	K_3N				

- Tabla de ejercicios 5.1

T Hidróxidos. Nomenclatura Sistemática. Ejercicio.

		Está formado por...			Es un...	Su nombre es...
1	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	Calcio	Oxígeno	Hidrógeno	Hidróxido	Dihidróxido de calcio
2	$\text{Cr}(\text{OH})_3$					
3	LiOH					
4	$\text{Be}(\text{OH})_2$					
5	NaOH					
6	$\text{Sn}(\text{OH})_4$					
7	$\text{Fe}(\text{OH})_2$					
8	CuOH					
9	$\text{Zn}(\text{OH})_2$					
10	RbOH					

- Tabla de ejercicios 5.2

T Hidróxidos. Nomenclatura Tradicional. Ejercicio.

		Está formado por...			Es un...	Su nombre es...
1	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	Calcio	Oxígeno	Hidrógeno	Hidróxido	Hidróxido cálcico
2	$\text{Pb}(\text{OH})_2$					
3	LiOH					
4	$\text{Be}(\text{OH})_2$					
5	NaOH					
6	$\text{Sn}(\text{OH})_4$					
7	$\text{Fe}(\text{OH})_2$					
8	CuOH					
9	$\text{Zn}(\text{OH})_2$					
10	RbOH					

- Tabla de ejercicios 6.1

T Óxoácidos. Nomenclatura Sistemática. Ejercicio.

		Está formado por...			Es un...	Su nombre es...
1	H_2SO_4	Hidrógeno	Azufre	Oxígeno	Ácido oxácido	Tetraoxosulfato (VI) de hidrógeno
2	HNO_3					
3	$HClO_2$					
4	H_2CO_3					
5	$HBrO$					
6	H_3PO_3					
7	$H_2S_2O_7$					
8	$HClO_4$					
9	$HBrO_2$					
10	HNO_2					

- Tabla de ejercicios 6.2

T Óxoácidos. Nomenclatura Tradicional. Ejercicio.

		Está formado por...			Es un...	Su nombre es...
1	H_2SO_4	Hidrógeno	Azufre	Oxígeno	Ácido oxácido	Ácido sulfúrico
2	HNO_3					
3	$HClO_2$					
4	H_2CO_3					
5	$HBrO$					
6	H_3PO_3					
7	H_3BO_3					
8	HIO_4					
9	$HBrO_2$					
10	$HAsO_2$					

- Tabla de ejercicios 7.1

T Sales ternarias. Nomenclatura Sistemática. Ejercicio.

		Está formado por...			Es una...	Su nombre es...
1	KNO_3	Potasio	Nitrógeno	Oxígeno	Sal ternaria	trioxonitrato (V) de potasio
2	NaClO_2					
3	Na_2SO_4					
4	Na_2CO_3					
5	$\text{Pb}(\text{SiO}_3)_2$					
6	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$					
7	Na_3PO_3					
8	MgS_2O_7					
9	$\text{Pb}(\text{BrO}_3)_2$					
10	ZnSeO_4					

- Tabla de ejercicios 7.2

T Sales ternarias. Nomenclatura Tradicional. Ejercicio.

		Está formado por...			Es una...	Su nombre es...
1	KNO_3	Potasio	Nitrógeno	Oxígeno	Sal ternaria	Nitrato potásico
2	NaClO_2					
3	Na_2SO_4					
4	Na_2CO_3					
5	$\text{Pb}(\text{SiO}_3)_2$					
6	K_2CrO_4					
7	Na_3PO_3					
8	MgSO_3					
9	$\text{Cu}(\text{BrO}_3)_2$					
10	FeSeO_4					

Pon a prueba tus conocimientos. Pruebas prácticas.

- Tabla de ejercicios 8

T Prueba práctica 1. Nomenclatura sistemática de compuestos binarios.

		Está formado por...	Es un/a...	Su nombre es...
1	NiH ₂			
2	Cu ₂ O			
3	BeF ₂			
4	Cl ₂ O ₃			
5	Na ₂ S			
6	NaH			
7	CaO			
8	Sr ₃ N ₂			
9	FeH ₂			
10	SO ₃			

Pon a prueba tus conocimientos. Pruebas prácticas.

- Tabla de ejercicios 9

T Prueba práctica 2. Nomenclatura sistemática de compuestos ternarios.

		Está formado por...	Es un/a...	Su nombre es...
1	H ₂ SeO ₄			
2	Bi(OH) ₃			
3	HClO			
4	FeSO ₄			
5	Zn(OH) ₂			
6	HgNO ₃			
7	H ₄ As ₂ O ₅			
8	LiIO ₂			
9	KOH			
10	HBrO ₃			

Pon a prueba tus conocimientos. Pruebas prácticas.

- Tabla de ejercicios 10

T Prueba práctica 3. Nomenclatura sistemática de compuestos binarios y ternarios.

		Está formado por...	Es un/a...	Su nombre es...
1	Ni(OH) ₃			
2	P ₂ O ₅			
3	KClO ₃			
4	Zn ₃ P ₂			
5	H ₄ P ₂ O ₇			
6	SnH ₂			
7	ZnCO ₃			
8	I ₂ O			
9	Sr(OH) ₂			
10	FeS			

Pon a prueba tus conocimientos. Pruebas prácticas.

- Tabla de ejercicios 11

T Prueba práctica 4. Nomenclatura tradicional de compuestos binarios.

		Está formado por...	Es un/a...	Su nombre es...
1	Na ₂ O			
2	HCl			
3	MgF ₂			
4	Fe ₂ O ₃			
5	BeCl ₂			
6	CaH ₂			
7	PbO ₂			
8	P ₂ O ₅			
9	HgI			
10	SO ₃			

Pon a prueba tus conocimientos. Pruebas prácticas.

- Tabla de ejercicios 12

T Prueba práctica 5. Nomenclatura tradicional de compuestos ternarios.

		Está formado por...	Es un/a...	Su nombre es...
1	H_2SO_4			
2	$Fe(ClO)_3$			
3	$Mg(OH)_2$			
4	$HBrO_3$			
5	$NaOH$			
6	$CuNO_3$			
7	H_2SeO_3			
8	$Pb(OH)_2$			
9	K_3PO_4			
10	HIO_2			

Pon a prueba tus conocimientos. Pruebas prácticas.

- Tabla de ejercicios 13

T Prueba práctica 6. Nomenclatura tradicional de compuestos binarios y ternarios.

		Está formado por...	Es un/a...	Su nombre es...
1	$Ca(NO_3)_2$			
2	Hg_2O			
3	$Be(OH)_2$			
4	$ZnCl_2$			
5	H_3PO_3			
6	CO_2			
7	$LiNO_2$			
8	HBr			
9	$CuClO$			
10	PbH_2			