

<b>Ejercicio 01</b>	Completa la siguiente tabla
---------------------	-----------------------------

		Está formado por:	Es un:	Su nombre sistemático / tradicional es
01	$\text{CaH}_2$	___ átomos de _____ de valencia ___		
		___ átomos de _____ de valencia ___		
02	$\text{CO}_2$	___ átomos de _____ de valencia ___		
		___ átomos de _____ de valencia ___		
03	$\text{Cl}_2\text{O}_5$	___ átomos de _____ de valencia ___		
		___ átomos de _____ de valencia ___		
04	$\text{NH}_3$	___ átomos de _____ de valencia ___		
		___ átomos de _____ de valencia ___		
05	$\text{BeO}$	___ átomos de _____ de valencia ___		
		___ átomos de _____ de valencia ___		
06	$\text{PbBr}_2$	___ átomos de _____ de valencia ___		
		___ átomos de _____ de valencia ___		
07	$\text{Sn(OH)}_4$	___ átomos de _____ de valencia ___		
		___ átomos de _____ de valencia ___		
08	$\text{FeH}_3$	___ átomos de _____ de valencia ___		
		___ átomos de _____ de valencia ___		
09	$\text{Fe}_2\text{O}_3$	___ átomos de _____ de valencia ___		
		___ átomos de _____ de valencia ___		
10	$\text{NaOH}$	___ átomos de _____ de valencia ___		
		___ átomos de _____ de valencia ___		
11	$\text{Na}_3\text{P}$	___ átomos de _____ de valencia ___		
		___ átomos de _____ de valencia ___		
12	$\text{CaO}_2$	___ átomos de _____ de valencia ___		
		___ átomos de _____ de valencia ___		
13	$\text{PCl}_5$	___ átomos de _____ de valencia ___		
		___ átomos de _____ de valencia ___		
14	$\text{Ca(OH)}_2$	___ átomos de _____ de valencia ___		
		___ átomos de _____ de valencia ___		
15	$\text{B}_2\text{O}_3$	___ átomos de _____ de valencia ___		
		___ átomos de _____ de valencia ___		
16	$\text{H}_2\text{O}_2$	___ átomos de _____ de valencia ___		
		___ átomos de _____ de valencia ___		
17	$\text{Cu}_2\text{O}$	___ átomos de _____ de valencia ___		
		___ átomos de _____ de valencia ___		

Ejercicio **02** Nombra los siguientes \_\_\_\_\_

		Nomenclatura <b>sistemática</b>	Nomenclatura <b>stock</b>	Nomenclatura <b>tradicional</b>
01	$MgH_2$			
02	$LiH$			
03	$BeH_2$			
04	$SrH_2$			
05	$NaH$			
06	$BH_3$			
07	$RbH$			
08	$CaH_2$			
09	$KH$			
10	$FeH_3$			

Ejercicio **03** Nombra las siguientes \_\_\_\_\_

		Nomenclatura <b>sistemática</b>	Nomenclatura <b>stock</b>	Nomenclatura <b>tradicional</b>
01	$CrCl_3$			
02	$PbBr_2$			
03	$Bi_2S_3$			
04	$HgCl_2$			
05	$K_2S$			
06	$Na_3P$			
07	$SnS$			
08	$MgF_2$			
09	$Fe_2S_3$			
10	$K_3N$			

Ejercicio **04** Nombra los siguientes \_\_\_\_\_

		Nomenclatura <b>sistemática</b>	Nomenclatura <b>stock</b>	Nomenclatura <b>tradicional</b>
01	$H_2Se$			
02	$HCl$			
03	$Li_2S$			
04	$HF$			
05	$HBr$			
06	$HI$			
06	$H_2Te$			

Ejercicio **05** Nombra los siguientes \_\_\_\_\_

		Nomenclatura <b>sistemática</b>	Nomenclatura <b>stock</b>	Nomenclatura <b>tradicional</b>
01	$Cl_2O_5$			
02	$Fe_2O_3$			
03	$Li_2O$			
04	$CO_2$			
05	$BeO$			
06	$B_2O_3$			
07	$Br_2O_7$			
08	$SiO_2$			
09	$MgO$			
10	$CrO_3$			

Ejercicio **06** Nombra los siguientes \_\_\_\_\_

		Nomenclatura <b>sistemática</b>	Nomenclatura <b>stock</b>	Nomenclatura <b>tradicional</b>
01	$Ca(OH)_2$			
02	$Pb(OH)_2$			
03	$LiOH$			
04	$Be(OH)_2$			
05	$NaOH$			
06	$Sn(OH)_4$			
07	$Fe(OH)_2$			
08	$CuOH$			
09	$Zn(OH)_2$			
10	$RbOH$			

Ejercicio **07** Nombra los siguientes compuestos del grupo de los \_\_\_\_\_

		Nomenclatura <b>sistemática</b>	Nomenclatura <b>stock</b>	Nomenclatura <b>tradicional</b>
01	$PbO_2$			
02	$Ni_2O_3$			
03	$V_2O_5$			
04	$CS_2O$			
05	$Bi_2O_3$			
06	$OsO_4$			
07	$CdO$			
08	$ReO_2$			

Ejercicio <b>08</b>	Escribe la fórmula de los siguientes compuestos
---------------------	---

01	Óxido de wolframio (VI)	
02	Dióxido de titanio	
03	Óxido de litio	
04	Óxido de mercurio (II)	
05	Óxido de aluminio (III)	
06	Monóxido de manganeso	
07	Óxido de bario	

Ejercicio <b>09</b>	Nombra los siguientes compuestos del grupo de los _____
---------------------	---

		Nomenclatura <b>sistemática</b>	Nomenclatura <b>stock</b>	Nomenclatura <b>tradicional</b>
01	$Br_2O$			
02	$Cl_2O_7$			
03	$SiO_2$			
04	$N_2O_3$			
05	$SeO_3$			
06	$I_2O_5$			
07	$P_2O_3$			
08	$Na_2O$			

Ejercicio <b>10</b>	Escribe la fórmula de los siguientes compuestos
---------------------	---

01	Pentóxido de dinitrógeno	
02	Monóxido de nitrógeno	
03	Pentóxido de difósforo	
04	Dióxido de carbono	
05	Dióxido de azufre	
06	Monóxido de carbono	
07	Trióxido de dicloro	
08	Trióxido de azufre	

Ejercicio <b>11</b>	Nombra los siguientes compuestos del grupo de los _____
---------------------	---

		Nomenclatura <b>sistemática</b>	Nomenclatura <b>stock</b>	Nomenclatura <b>tradicional</b>
01	$Li_2O$			
02	$SrO$			
03	$CaO$			

Ejercicio <b>12</b>	Escribe la fórmula de los siguientes compuestos
---------------------	---

01	Peróxido de potasio	No hacerlo ---
02	Peróxido de bario	No hacerlo ---
03	Peróxido de cesio	No hacerlo ---

Ejercicio <b>13</b>	Nombra los siguientes compuestos entre los que hay _____ y _____
---------------------	--

		Nomenclatura <b>sistemática</b>	Nomenclatura <b>stock</b>	Nomenclatura <b>tradicional</b>
01	$Cl_2O_5$			
02	$HgO_2$			
03	$CdO$			
04	$Al_2O_3$			
05	$Cu_2O_2$			
06	$I_2O_7$			
07	$Sb_2O_5$			
08	$B_2O_3$			

Ejercicio <b>14</b>	Escribe la fórmula de los siguientes compuestos
---------------------	---

01	Peróxido cálcico	No hacerlo ---
02	Óxido de hierro (III)	
03	Óxido de cobre (I)	
04	Óxido de dibromo	
05	Dióxido de nitrógeno	
06	Peróxido de zinc	
07	Óxido de níquel (III)	
08	Trióxido de azufre	

Ejercicio <b>15</b>	Nombra los siguientes compuestos entre los que hay _____
---------------------	--

		Nomenclatura <b>sistemática</b>	Nomenclatura <b>stock</b>	Nomenclatura <b>tradicional</b>
01	$KH$			
02	$BaH_2$			
03	$CrH_3$			
04	$NiH_2$			
05	$UH_3$			
06	$MgH_3$			

Ejercicio 16	Escribe la fórmula de los siguientes compuestos
--------------	---

01	Hidruro de hierro(III)	
02	Hidruro de calcio	
03	Hidruro de plomo(IV)	
04	Hidruro de cobalto(II)	
05	Hidruro de cesio	
06	Hidruro de germanio(IV)	

Ejercicio 17	Nombra los siguientes compuestos entre los que hay _____ y _____
--------------	--

		Nomenclatura <b>sistemática</b>	Nomenclatura <b>stock</b>	Nomenclatura <b>tradicional</b>
01	$H_2Se$			
02	$AsH_3$			
03	$HI$			
04	$NiH_3$			
05	$SiH_4$			
06	$H_2Se$			

Ejercicio 18	Escribe la fórmula de los siguientes compuestos
--------------	---

01	Teluro de dihidrógeno	
02	Metano	
03	Borano	
04	Bromuro de hidrógeno	
05	Estibina	
06	Cloruro de hidrógeno	

Ejercicio 19	Nombra las siguientes _____
--------------	-----------------------------

		Nomenclatura <b>sistemática</b>	Nomenclatura <b>stock</b>	Nomenclatura <b>tradicional</b>
01	$SnCl_4$			
02	$CrS$			
03	$Na_3N$			
04	$Al_2S_3$			
05	$AsCl_3$			
06	$Ca_2C$			

Ejercicio <b>20</b>	Escribe la fórmula de los siguientes compuestos
---------------------	---

01	Sulfuro de bismuto(III)	
02	Siliciuro de magnesio	
03	Cloruro de fósforo(III)	
04	Nitruro de manganeso(II)	
05	Fluoruro de calcio	
06	Cloruro de bario	

Ejercicio <b>21</b>	Nombra los siguientes compuestos del grupo de los _____
---------------------	---

		Nomenclatura <b>sistemática</b>	Nomenclatura <b>stock</b>	Nomenclatura <b>tradicional</b>
01	$Al(OH)_3$			
02	$Pb(OH)_2$			
03	$CuOH$			
04	$Co(OH)_3$			
05	$KOH$			
06	$Be(OH)_2$			

Ejercicio <b>22</b>	Nombra los siguientes compuestos
---------------------	----------------------------------

		Nomenclatura <b>sistemática</b>	Nomenclatura <b>stock</b>	Nomenclatura <b>tradicional</b>
01	$NaH$			
02	$HF$			
03	$RbH$			
04	$K_2S$			
05	$BH_3$			
06	$Sn(OH)_4$			
07	$CrH_3$			
08	$CH_4$			
09	$CoCl_2$			
10	$LiOH$			

<b>Ejercicio 23</b>		Escribe la fórmula de los siguientes compuestos
01	Hidróxido de níquel(III)	
02	Hidróxido de bario	
03	Hidróxido de mercurio(I)	
04	Hidróxido de níquel(II)	
05	Hidróxido de plomo(II)	
06	Hidróxido de rubidio	

<b>Ejercicio 24</b>		Escribe la fórmula de los siguientes compuestos
01	Hidruro de hierro(II)	
02	Fosfina	
03	Cloruro de níquel(II)	
04	Sulfuro de dihidrógeno	
05	Hidróxido de estaño(II)	
06	Hidruro de litio	
07	Cloruro de hidrógeno	
08	Fósforo de zinc	
09	Hidróxido de magnesio	
10	Silano	