I.E.S. ABYLA Departamento de Física y Química	Nombre:		EVAL III	Nota
	Curso:	2º ESO C	Control Formulación III	
	Fecha:	12 de mayo de 2025	***Ajustes + Química Inorgánica***	

1.– Formula o nombra los siguientes compuestos binarios: **(4 puntos)**

N_2O_4	
	Monocloruro de potasio
BI_3	
	Monoseleniuro de plomo
$SrCl_2$	
	Tetracloruro de silicio
TeO_2	
	Tetranitruro de tricarbono
Rb_2O	
	Heptaóxido de dicloro
ZnTe	
	Hexafluoruro de manganeso
SeF_4	
	Tricloruro de oro
$NiCl_2$	
	Monosulfuro de zinc
Bi_2Se_3	
	Pentaóxido de diarsénico
NaBr	
	Dihidruro de telurio
$InCl_3$	

2.- Ajusta las siguientes reacciones químicas: (7 puntos)

$K_2CO_3 + C \rightarrow CO + K$
$Fe_2O_3 + CO \rightarrow CO_2 + Fe$
$FeS_2 + O_2 \rightarrow Fe_2O_3 + SO_2$
$Cr_2O_3 + Al \rightarrow Al_2O_3 + Cr$
$Al + HCl \rightarrow AlCl_3 + H_2$
$H_2S + O_2 \rightarrow SO_2 + H_2O$
$C_5H_{12} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

I.E.S. ABYLA Departamento de Física y Química	Nombre:	**SOLUCIONES**	EVAL III	11
	Curso:	**2º ESO C**	Control Formulación III	
	Fecha:	12 de mayo de 2025	***Ajustes + Química Inorgánica***	

1.– Formula o nombra los siguientes compuestos binarios: **(4 puntos)**

N_2O_4	Tetraóxido de dinitrógeno
KCl	Monocloruro de potasio
BI_3	Triyoduro de boro
PbSe	Monoseleniuro de plomo
$SrCl_2$	Dicloruro de estroncio
$SiCl_4$	Tetracloruro de silicio
TeO_2	Dióxido de teluro
CN_4	Tetranitruro de tricarbono
Rb_2O	Monóxido de dirubidio
Cl_2O_7	Heptaóxido de dicloro
ZnTe	Monotelururo de zinc
MnF_6	Hexafluoruro de manganeso
SeF_4	Tetrafluoruro de selenio
$AuCl_3$	Tricloruro de oro
$NiCl_2$	Dicloruro de níquel
ZnS	Monosulfuro de zinc
Bi_2Se_3	Triseleniuro de dibismuto
As_2O_5	Pentaóxido de diarsénico
NaBr	Monobromuro de sodio
TeH_2	Dihidruro de teluro
$InCl_3$	Tricloruro de indio

2.- Ajusta las siguientes reacciones químicas: (7 puntos)

$K_2CO_3 + 2\,C \rightarrow 3\,CO + 2\,K$
$Fe_2O_3 + 3\,CO \rightarrow 3\,CO_2 + 2\,Fe$
$4\,FeS_2 + 11\,O_2 \rightarrow 2\,Fe_2O_3 + 8\,SO_2$
$Cr_2O_3 + 2\,Al \rightarrow Al_2O_3 + 2\,Cr$
$2\,Al + 6\,HCl \rightarrow 2\,AlCl_3 + 3\,H_2$
$2\,H_2S + 3\,O_2 \rightarrow 2\,SO_2 + 2\,H_2O$
$C_5H_{12} + 8\,O_2 \rightarrow 5\,CO_2 + 6\,H_2O$

I.E.S. ABYLA Departamento de Física y Química	Nombre:		EVAL III	Nota
	Curso:	2º ESO C	Control Formulación IV	
	Fecha:	19 de mayo de 2025	***Ajustes + Química Inorgánica***	

1.– Formula o nombra los siguientes compuestos binarios: **(4 puntos)**

Fe_2O_3	
	Dióxido de azufre
Br_2O_5	
	Monóxido de platino
NH_3	
	Monocloruro de sodio
BaH_2	
	Monosulfuro de plomo
PbS_2	
	Trisulfuro de selenio
H_2S	
	Trióxido de diyodo
LiBr	
	Tricloruro de níquel
FeSe	
	Silano
BeO	
	Trisulfuro de dibismuto
CsCl	
	Monóxido de diflúor
CH_4	

2.- Ajusta las siguientes reacciones químicas: (7 puntos)

$FeO + O_2 \rightarrow Fe_2O_3$
$H_2SO_4 + NaOH \rightarrow Na_2SO_4 + H_2O$
$CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$
$MgO + HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2O$
$Cl_2 + KI \rightarrow KCl + I_2$
$C_2H_6O + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
$Pb + AgNO_3 \rightarrow Pb(NO_3)_2 + Ag$

I.E.S. ABYLA Departamento de Física y Química	Nombre:	**SOLUCIONES**	EVAL III	11
	Curso:	**2º ESO C**	Control Formulación III	
	Fecha:	12 de mayo de 2025	***Ajustes + Química Inorgánica***	

1.– Formula o nombra los siguientes compuestos binarios: (4 puntos)

Fe_2O_3	Trióxido de dihierro
SO_2	Dióxido de azufre
Br_2O_5	Pentaóxido de dibromo
PtO	Monóxido de platino
NH_3	Amoniaco
NaCl	Monocloruro de sodio
BaH_2	Dihidruro de bario
PbS	Monosulfuro de plomo
PbS_2	Disulfuro de plomo
SeS_3	Trisulfuro de selenio
H_2S	Monosulfuro de hidrógeno
I_2O_3	Trióxido de diyodo
LiBr	Monobromuro de litio
$NiCl_3$	Tricloruro de níquel
FeSe	Monoseleniuro de hierro
SiH_4	Silano
BeO	Monóxido de berilio
Bi_2S_3	Trisulfuro de dibismuto
CsCl	Monocloruro de cesio
OF_2	Monóxido de diflúor
CH_4	Metano

2.- Ajusta las siguientes reacciones químicas: (7 puntos)

$4\,FeO + O_2 \rightarrow 2\,Fe_2O_3$
$H_2SO_4 + 2\,NaOH \rightarrow Na_2SO_4 + 2\,H_2O$
$CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$
$MgO + 2\,HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2O$
$Cl_2 + 2\,KI \rightarrow 2\,KCl + I_2$
$C_2H_6O + 2\,O_2 \rightarrow 2\,CO_2 + 3\,H_2O$
$Pb + 2\,AgNO_3 \rightarrow Pb(NO_3)_2 + 2\,Ag$