

 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		

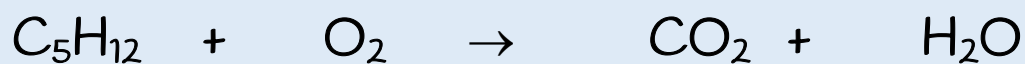
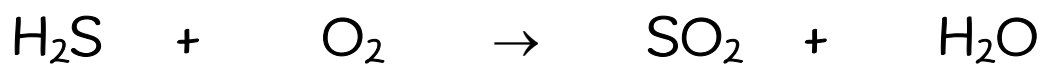
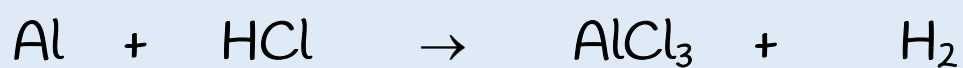
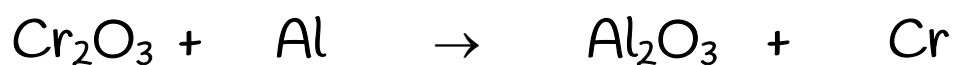
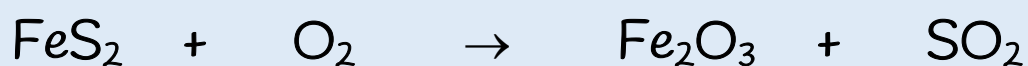
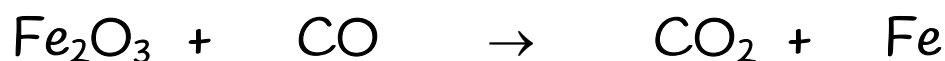
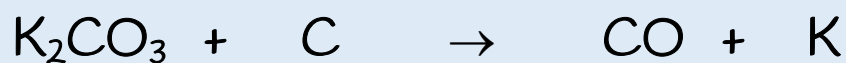
1.- Formula o nombra los siguientes compuestos binarios:

(4 puntos)

N_2O_4	
	Monocloruro de potasio
Bi_3	
	Monoseleniuro de plomo
$SrCl_2$	
	Tetracloruro de silicio
TeO_2	
	Tetranitruro de tricarbóno
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)



	Nombre:	SOLUCIONES		EVAL III	
	Curso:	2º ESO C	Control Formulación III		
	Fecha:	12 de mayo de 2025	Ajustes + Química Inorgánica		

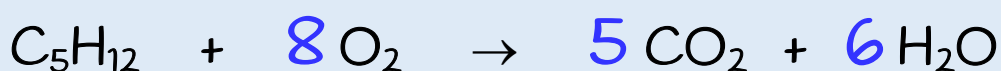
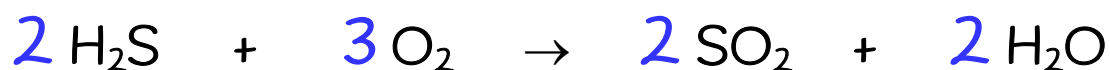
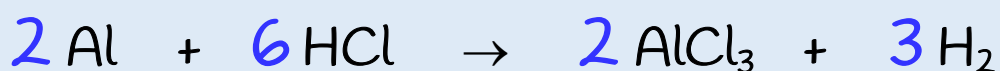
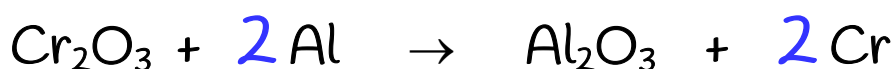
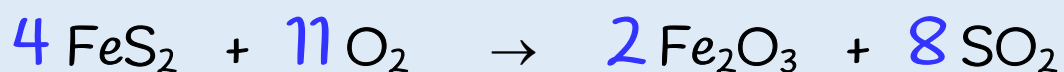
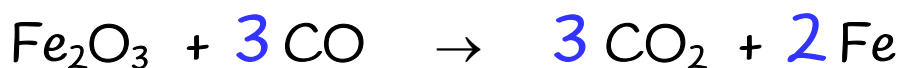
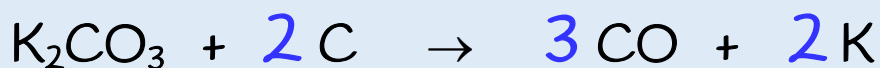
1.- Formula o nombra los siguientes compuestos binarios:

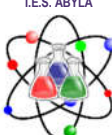
(4 puntos)

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 telurio
CN_4	Tetranitruro de tricarbóno
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 telurio
$InCl_3$	Tricloruro de indio

2.- Ajusta las siguientes reacciones químicas:

(7 puntos)



 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		

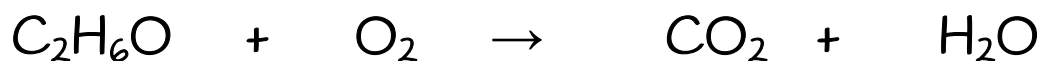
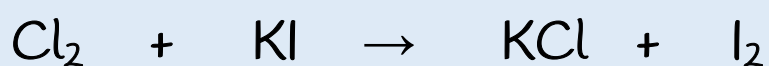
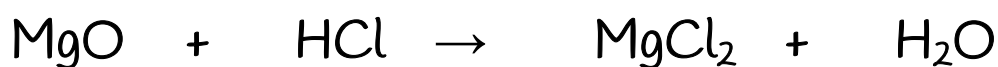
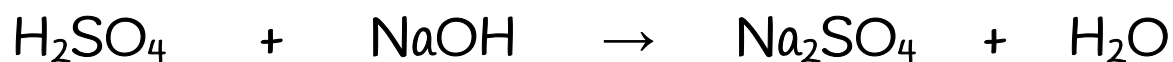
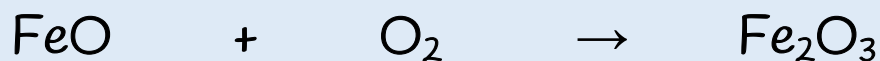
1.- Formula o nombra los siguientes compuestos binarios:

(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)



	Nombre:	SOLUCIONES		EVAL III	
	Curso:	2º ESO C	Control Formulación III		
	Fecha:	12 de mayo de 2025	Ajustes + Química Inorgánica		

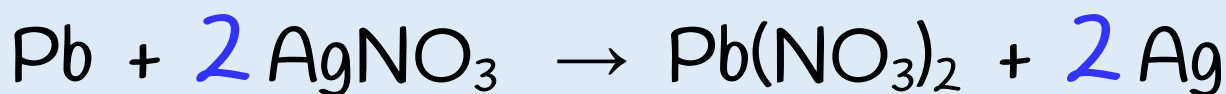
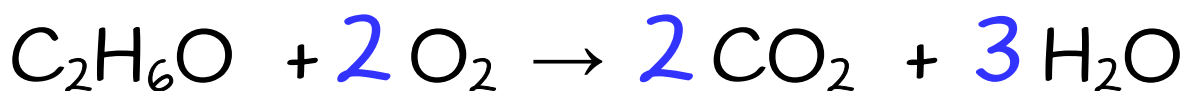
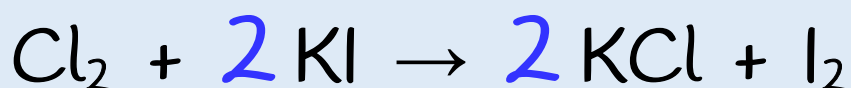
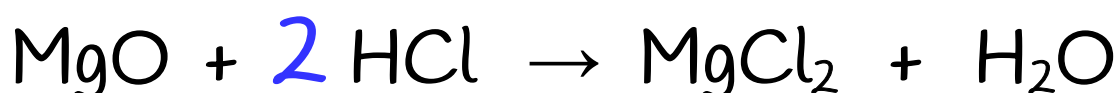
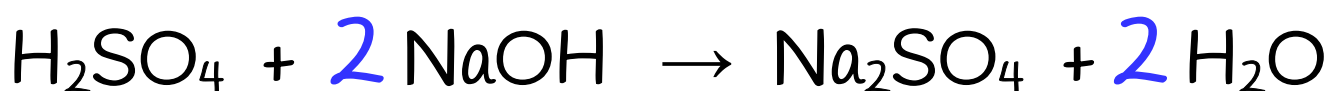
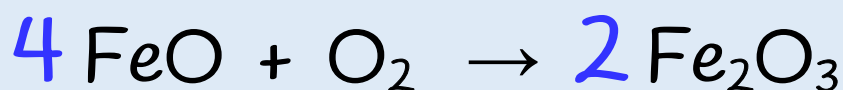
1.- Formula o nombra los siguientes compuestos binarios:

(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	Amoniac
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 difluor
CH_4	Metano

2.- Ajusta las siguientes reacciones químicas:

(7 puntos)



 I.E.S. ABYLA Departamento de Física y Química	Nombre:			EVAL III	Nota
	Curso:	2º ESO C	Control Formulación 5		
	Fecha:	4 de junio de 2025	Química Inorgánica		

1.- Nombra los siguientes compuestos binarios:

(6 puntos)

MnCl ₃	
Sb ₂ O ₅	
CaSe	
Pt ₃ N ₄	
SiI ₄	
AsH ₃	
SnCl ₂	
K ₃ As	
PbO ₂	
Na ₃ N	
NiO	
SiH ₄	
CaBr ₂	
BaS	
SrTe	
SF ₆	
Mn ₂ O ₇	
FeCl ₃	
BeCl ₂	
SnO ₂	
PF ₅	

2.- Formula los siguientes compuestos binarios:

(5 puntos)

Borano	
Dicloruro de plomo	
Metano	
Monosulfuro de dihidrógeno	
Pentaóxido de dibromo	
Monóxido de hierro	
Tritelururo de dialuminio	
Monóxido de plata	
Amoniaco	
Monocloruro de sodio	
Dihidruro de bario	
Monosulfuro de plomo	
Diyoduro de calcio	
Mononitruro de trilitio	
Agua	
Monóxido de magnesio	
Monobromuro de litio	
Tricloruro de níquel	
Monoseleniuro de hierro	
Heptóxido de dicloro	

 Departamento de Física y Química	Nombre:	SOLUCIONES		EVAL III	
	Curso:	2º ESO C	Control Formulación 5		
	Fecha:	4 de junio de 2025	Química Inorgánica		

1.- Nombra los siguientes compuestos binarios:

(6 puntos)

$MnCl_3$	Tricloruro de manganeso
Sb_2O_5	Pentaóxido de diantimonio
$CaSe$	Monoseleniuro de calcio
Pt_3N_4	Tetranitruro de triplatino
SiI_4	Tetrayoduro de silicio
AsH_3	Arsano
$SnCl_2$	Dicloruro de estaño
K_3As	Monoarseniuro de tripotasio
PbO_2	Dióxido de plomo
Na_3N	Mononitruro de trisodio
NiO	Monóxido de níquel
SiH_4	Silano
$CaBr_2$	Dibromuro de calcio
BaS	Monosulfuro de bario
$SrTe$	Monotelururo de estroncio
SF_6	Hexafluoruro de azufre
Mn_2O_7	Heptaóxido de dimanganeso
$FeCl_3$	Tricloruro de Hierro
$BeCl_2$	Dicloruro de Berilio
SnO_2	Dióxido de estaño
PF_5	Pentafluoruro de fósforo

2.- Formula los siguientes compuestos binarios:

(5 puntos)

Borano / Trihidruro de boro	BH_3
Dicloruro de plomo	PbCl_2
Metano / Tetrahidruro de carbono	CH_4
Monosulfuro de dihidrógeno / Ácido clorhídrico	H_2S
Pentaóxido de dibromo	Br_2O_5
Monóxido de hierro	FeO
Triteluro de dialuminio	Al_2Te_3
Monóxido de plata	AgO
Amoniaco / Trihidruro de nitrógeno	NH_3
Monocloruro de sodio / Cloruro sódico	NaCl
Dihidruro de bario	BaH_2
Monosulfuro de plomo	PbS
Diyoduro de calcio	CaI_2
Mononitruro de trilitio	Li_3N
Agua	H_2O
Monóxido de magnesio	MgO
Monobromuro de litio / Bromuro de litio	LiBr
Tricloruro de níquel	NiCl_3
Monoseleniuro de hierro	FeSe
Heptóxido de dicloro	Cl_2O_7