

Nombre:		
Curso:	FYQ 2º ESO C	Examen 6 - A
Fecha:	<i>15 de Mayo de 2017</i>	3ª Evaluación

1.- Nombra los siguientes compuestos:

N₂O₃		FeO	
Cl₂O		Mn₂O₇	
HF		Na₂O	
H₂O		SrCl₂	
BH₃		NH₃	
H₂S		SO₂	
K₂O		CaS	
BeO		CCl₄	
MgO		H₂Te	
CH₄		Sb₂O₃	

2.- Formula cada uno de los siguientes compuestos:

Óxido de Niquel (III)

Ácido Fluorhídrico

Pentacloruro de Fósforo

Óxido de Manganeso (IV)

Óxido de Estroncio

Monóxido de Bario

Ácido Clorhídrico

Tetrahidruro de Silicio

Estibano

Óxido de Magnesio

Óxido de Manganeso (VI)

Dióxido de Carbono

Pentóxido de difósforo

Tricloruro de Bromo

Hidruro de Oro (III)

Silano

Óxido de Silicio (IV)

Cloruro de Fósforo (V)

Ácido Sulfídrico

Amoniaco

Nombre:		
Curso:	FYQ 2º ESO B	Examen 6 - B
Fecha:	<i>25 de Mayo de 2017</i>	3ª Evaluación

1.- Nombra los siguientes compuestos:

CoO		N₂O₃	
MnO₃		Cl₂O₅	
Cs₂O		HI	
SrCl₂		ZnO	
SiH₄		NH₃	
H₂S		SO₂	
Li₂O		BaS	
CaO		SiCl₄	
MgO		H₂Te	
CH₄		Sb₂O₅	

2.- Formula cada uno de los siguientes compuestos:

Óxido de Níquel (III)

Ácido Fluorhídrico

Pentacloruro de Fósforo

Óxido de Platino (IV)

Óxido de Estroncio

Monóxido de Radio

Ácido Clorhídrico

Tetrahidruro de Silicio

Estibano

Óxido de Magnesio

Óxido de Manganeso (II)

Dióxido de Carbono

Pentóxido de difósforo

Tricloruro de Bromo

Monohidruro de Oro

Silano

Óxido de Estaño (IV)

Cloruro de Fósforo (III)

Monóxido de Nitrógeno

Amoniaco

Nombre:	SOLUCIONES		
Curso:	FYQ 2º ESO C	Examen 6 - A	
Fecha:	15 de Mayo de 2017	3ª Evaluación	

1.- Nombra los siguientes compuestos:

N₂O₃	Trióxido de Dinitrogeno	FeO	Óxido de Hierro (I) Monóxido de Hierro
Cl₂O	Monóxido de Dicloro	Mn₂O₇	Heptaóxido de dimanganeso Óxido de Manganeso (VII)
HF	Ácido Fluorhídrico Fluoruro de Hidrógeno	Na₂O	Monóxido de disodio Óxido de Sodio
H₂O	Agua	SrCl₂	Dicloruro de Estroncio Cloruro de Estroncio
BH₃	Borano Trihidruro de Boro	NH₃	Trihidruro de Nitrógeno Amoniaco Hidruro de Nitrógeno (III)
H₂S	Ácido Sulfhídrico Sulfuro de Hidrógeno Monosulfuro de Dihidrogeno	SO₂	Dióxido de Azufre Óxido de Azufre (IV)
K₂O	Óxido de Potasio	CaS	Monosulfuro de Calcio
BeO	Óxido de Berilio	CCl₄	Tetracloruro de Carbono Cloruro de Carbono (IV)
MgO	Óxido de Magnesio	H₂Te	Ácido Telurhídrico Telururo de Hidrógeno Monotelururo de dihidrógeno
CH₄	Tetrahidruro de Carbono Metano Hidruro de Carbono (IV)	Sb₂O₃	Trióxido de diantimonio Óxido de Antimonio (III)

2.- Formula cada uno de los siguientes compuestos:

Óxido de Niquel (III) **Ni₂O₃**

Ácido Fluorhídrico **HF**

Pentacloruro de Fósforo **PCl₅**

Óxido de Manganeso (IV) **MnO₂**

Óxido de Estroncio **SrO**

Monóxido de Bario **BaO**

Ácido Clorhídrico **HCl**

Tetrahidruro de Silicio **SiH₄**

Estibano **SbH₃**

Óxido de Magnesio **MgO**

Óxido de Manganeso (VI) **MnO₃**

Dióxido de Carbono **CO₂**

Pentóxido de difósforo **P₂O₅**

Tricloruro de Bromo **BrCl₃**

Hidruro de Oro (III) **AuH₃**

Silano **SiH₄**

Óxido de Silicio (IV) **SiO₂**

Cloruro de Fósforo (V) **PCl₅**

Ácido Sulfídrico **H₂S**

Amoniaco **NH₃**

Nombre:	SOLUCIONES	
Curso:	FYQ 2º ESO B	Examen 6 - B
Fecha:	15 de Mayo de 2017	3ª Evaluación

1.- Nombra los siguientes compuestos:

CoO	Monóxido de Cobalto Óxido de Cobalto (II)	N₂O₃	Trióxido de Dinitrógeno Óxido de Nitrógeno (III)
MnO₃	Trióxido de Manganeso Óxido de Manganeso (VI)	Cl₂O₅	Pentaóxido de dicloro Óxido de Cloro (V)
Cs₂O	Monóxido de Dicesio Óxido de Cesio	HI	Ácido Yodhídrico Yoduro de Hidrógeno Monoyoduro de Hidrógeno
SrCl₂	Dicloruro de Estroncio Cloruro de Estroncio	ZnO	Óxido de Zinc Monóxido de Zinc
SiH₄	Silano Tetrahidruro de Silicio Hidruro de Silicio (IV)	NH₃	Amoniaco Trihidruro de Nitrógeno Hidruro de Nitrógeno (III)
H₂S	Ácido Sulfhídrico Sulfuro de Hidrógeno Monosulfuro de dihidrógeno	SO₂	Dióxido de Azufre Óxido de Azufre (IV)
Li₂O	Óxido de Litio Monóxido de Dilitio	BaS	Sulfuro de Bario Monosulfuro de Bario
CaO	Óxido de Calcio Monóxido de Calcio	SiCl₄	Tetracloruro de Silicio Cloruro de Silicio (IV)
MgO	Óxido de Magnesio Monóxido de Magnesio	H₂Te	Ácido Telurhídrico Teluro de Hidrógeno Monoteluro de dihidrógeno
CH₄	Tetrahidruro de Carbono Metano Hidruro de Carbono (IV)	Sb₂O₅	Pentaóxido de diantimonio Óxido de Antimonio (V)

2.- Formula cada uno de los siguientes compuestos:

Óxido de Níquel (III)



Ácido Fluorhídrico



Pentacloruro de Fósforo



Óxido de Platino (IV)



Óxido de Estroncio



Monóxido de Radio



Ácido Clorhídrico



Tetrahidruro de Silicio



Estibano



Óxido de Magnesio



Óxido de Manganeso (II)



Dióxido de Carbono



Pentóxido de difósforo



Tricloruro de Bromo



Monohidruro de Oro



Silano



Óxido de Estaño (IV)



Cloruro de Fósforo (III)



Monóxido de Nitrógeno



Amoniaco

