

Nombre:		
Curso:	FYQ 4º ESO A	Examen 7C
Fecha:	<i>25 de Mayo de 2017</i>	3ª Evaluación

1.- Nombra los siguientes compuestos utilizando distintas nomenclaturas.

CoO	Monóxido de Cobalto	Cr(OH)₂	Hidróxido de Cromo (II)
MnO₃	Trióxido de Manganeso	HFO	Ácido Fluórico
Cs₂O	Monóxido de Dicesio	Cd(ClO₄)₂	Perclorato Cádmico
SrCl₂	Dicloruro de Estroncio	FeMnO₄	Manganato Ferroso
SiH₄	Silano	AgNO₂	Nitrito de Plata
H₂S	Ácido Sulfídrico	Be(HCrO₄)₂	Bicromato berílico
Li₂O₂	Peróxido de litio	Mn(HSO₂)₇	Bihiposulfito permangánico
Ca₂O	Error: CaO: Óxido de Calcio CaO ₂ : Peróxido de Calcio	Pb(OH)₂	Dihidróxido de plomo
MgO	Óxido de Magnesio	K₂H₂P₂O₇	Bipirofosfato potásico
CH₄	Metano	LiHCO₂	Bicarbonito de Litio

2.- Formula cada uno de los siguientes compuestos:

Óxido de Niquel (III) **Ni₂O₃**

Peryodato de Plata **Ag(IO₄)**

Pentacloruro de Fósforo **PCl₅**

Ortoarseniato Cobáltico **CoAsO₄**

Hidróxido de Estroncio **Sr(OH)₂**

Bromito Auroso **AuBrO₂**

Ácido Clorhídrico **HCl**

Bicarbonato Amónico **NH₄(HCO₃)**

Estibano **SbH₃**

Dicromato Potásico **K₂Cr₂O₇**

Óxido de Manganeso (II) **MnO**

Manganato Berílico **BeMnO₄**

Pentóxido de difósforo **P₂O₅**

Bicarbonato Plumboso **Pb(HCO₃)₂**

Monohidruro de Oro **AuH**

Bisulfito mercúrico **Hg(HSO₃)₂**

Peróxido de Estaño (IV) **Sn(O₂)₂**

Clorato Amónico **NH₄ClO₃**

Monóxido de Nitrógeno **NO**

Ácido Bórico **HBO₂**

Nombre:		
Curso:	FYQ 4º ESO B	Examen 7
Fecha:	<i>19 de Mayo de 2017</i>	3ª Evaluación

1.- Nombra los siguientes compuestos utilizando distintas nomenclaturas.

N₂O		Cr(OH)₂	
Cl₂O₂		HFO	
HBr		Cd(ClO₄)₂	
H₂Se		FeMnO₄	
SbH₃		AgNO₂	
CaS		Be(HCrO₄)₂	
MgO₂		Mn(HSO₂)₇	
MgSe		Pb(OH)₂	
CCl₂		K₂H₂P₂O₇	
SiH₄		LiHCO₂	

2.- Formula cada uno de los siguientes compuestos:

Peróxido de cobre (II)

Hipoyodito de Plata

Óxido de Paladio (IV)

Ortoarseniito Cobáltico

Hidróxido de Estroncio

Bromito Auroso

Ácido Selenhídrico

Bicarbonato amónico

Estibano

Dicromato de Cesio

Tetrahidruro de Manganeso

Manganato Berílico

Pentóxido de diantimonio

Bicarbonato Plumoso

Peróxido Ferroso

Bisulfito mercurioso

Ácido Sulfídrico

Cloruro Amónico

Hidróxido Permangánico

Ácido Bórico

Nombre:		
Curso:	FYQ 4º ESO A	Examen 7
Fecha:	<i>18 de Mayo de 2017</i>	3ª Evaluación

1.- Nombra los siguientes compuestos utilizando distintas nomenclaturas.

N₂O₃		PCl₅	
Cl₂O		Fe(OH)₃	
HF		KClO₄	
H₂O		Fe(MnO₄)₃	
BH₃		Au(NO₃)₃	
H₂S		Ca(HCrO₄)₂	
K₂O₂		Cr(HSO₄)₃	
CaS		Sn(OH)₄	
CCl₄		Ra(H₃Sb₂O₅)₂	
CH₄		Fe(HSO₄)₃	

2.- Formula cada uno de los siguientes compuestos:

Óxido de Niquel (III)

Peryodato Paladioso

Pentacloruro de Fósforo

Piroarsenito Cobáltico

Óxido de Estroncio

Hipoyodito de Estroncio

Ácido Clorhídrico

Triperóxido de Dihierro

Estibano

Hidrogeno fosfato de aluminio

Óxido de Manganeso (VI)

Bismutano

Pentóxido de difósforo

Dicromato Aúrico

Peróxido Férrico

Permanganato Sódico

Ácido Sulfídrico

Carbonato Plúmbico

Hidróxido Permangánico

Bisulfito mercúrico