

**FÍSICA I QUÍMICA – 1r Batxillerat – Unitat 5 : Formulació Inorgànica**

NOM I COGNOMS:	
GRUP:	ENCERTS I QUALIFICACIÓ: 300.01

**A) Escriu el nom de les substàncies següents:**

$\text{Cs}_2\text{O}$	Òxid de cesi	$\text{CaS}$	Sulfur de calci
$\text{HBrO}_2$	Àcid bromós	$\text{FeSe}$	Selenur de ferro (II)
$\text{Co}(\text{OH})_2$	Hidròxid de cobalt (II)	$\text{H}_2\text{SO}_4$	Àcid sulfúric
$\text{Cu}_2\text{SO}_3$	Sulfit de coure (I)	$\text{PCl}_5$	Pentaclorur de fòsfor
$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$	Nitrat d'alumini	$\text{N}_2\text{O}_4$	Tetraòxid de dinitrogen
$\text{CH}_4$	Metà	$\text{ZnCO}_3$	Carbonat de zinc
$\text{NO}_2$	Diòxid de nitrogen	$\text{Fe}(\text{HS})_3$	Hidrogensulfur de ferro (III)
$\text{Pb}_3\text{N}_4$	Nitrur de plom (IV)	$\text{HCl}_{(\text{aq})}$	Àcid clorhídric
$\text{Ag}_2\text{O}$	Òxid de plata	$\text{KCl}$	Clorur de potassi
$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	Dicromat de potassi	$\text{Mg}(\text{IO}_2)_2$	Iodit de magnesi

**B) Escriu la fórmula de les substàncies següents:**

Diòxid de tel·lur	$\text{TeO}_2$	Sulfur de plom (IV)	$\text{PbS}_2$
Fosfina	$\text{PH}_3$	Monòxid de dinitrogen	$\text{N}_2\text{O}$
Hidrur d'estany (IV)	$\text{SnH}_4$	Hidròxid de níquel (II)	$\text{Ni(OH)}_2$
Àcid sulfhídric	$\text{H}_2\text{S}_{(\text{aq})}$	Clorat de magnesi	$\text{Mg(ClO}_3)_2$
Bromur de cadmi	$\text{CdBr}_2$	Permanganat de potassi	$\text{KMnO}_4$
Pentaòxid de dibrom	$\text{Br}_2\text{O}_5$	Sulfat de ferro (III)	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
Tetrafluorur de sofre	$\text{SF}_4$	Àcid hipobromós	$\text{HBrO}$
Àcid nítrós	$\text{HNO}_2$	Hidròxid de cobalt (III)	$\text{Co(OH)}_3$
Fosfat d'alumini	$\text{AlPO}_4$	Perclorat de coure (II)	$\text{Cu(ClO}_4)_2$
Diòxid de germani	$\text{GeO}_2$	Nitrat de bari	$\text{Ba(NO}_3)_2$

300.01

**QUALIFICACIÓ = (Encerts — Errors) / 4**

**FÍSICA I QUÍMICA – 1r Batxillerat – Unitat 5 : Formulació Inorgànica**

NOM I COGNOMS:	
GRUP:	ENCERTS I QUALIFICACIÓ: 300.02

**A) Escriu el nom de les substàncies següents:**

SeO <sub>2</sub>	Diòxid de seleni	SnS <sub>2</sub>	Sulfur d'estany (IV)
NH <sub>3</sub>	Amoníac	N <sub>2</sub> O	Monòxid de dinitrogen
PbH <sub>2</sub>	Hidrur de plom (II)	Sr(OH) <sub>2</sub>	Hidròxid d'estronci
HCl	Clorur d'hidrogen	Ca(ClO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Clorat de calci
NiCl <sub>2</sub>	Clorur de níquel (II)	NaMnO <sub>4</sub>	Permanganat de sodi
I <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Pentaòxid de diode	Co <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	Sulfat de cobalt (III)
SF <sub>6</sub>	Hexafluorur de sofre	HBrO <sub>2</sub>	Àcid bromós
HNO <sub>3</sub>	Àcid nítric	Cu(OH) <sub>2</sub>	Hidròxid de coure (II)
Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	Fosfat de calci	Sn(IO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	Iodit d'estany (II)
SiO <sub>2</sub>	Diòxid de silici	Be <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	Nitrur de beril·li

**B) Escriu la fórmula de les substàncies següents:**

Òxid de potassi	$K_2O$	Selenur de magnesi	$MgSe$
Àcid perbròmic	$HBrO_4$	Sulfur de ferro(II)	$FeS$
Hidrur de cobalt (II)	$Co(OH)_2$	Àcid sulfúric	$H_2SO_4$
Sulfat de zinc	$ZnSO_4$	Heptaòxid de diclor	$Cl_2O_7$
Nitrit d'alumini	$Al(NO_2)_3$	Diòxid de nitrogen	$NO_2$
Metà	$CH_4$	Carbonat de calci	$CaCO_3$
Monòxid de nitrogen	$NO$	Hidrogensulfur de níquel (II)	$Ni(HS)_2$
Nitrur d'estany (II)	$Sn_3N_2$	Àcid sulfhídric	$H_2S_{(aq)}$
Òxid de plata	$Ag_2O$	Fluorur de sodi	$NaF$
Dicromat de liti	$Li_2Cr_2O_7$	Iodat de cadmi	$Cd(IO_3)_2$

300.02

**QUALIFICACIÓ = (Encerts — Errors) / 4**

**FÍSICA I QUÍMICA – 1r Batxillerat – Unitat 5 : Formulació Inorgànica**

NOM I COGNOMS:	
GRUP:	ENCERTS I QUALIFICACIÓ: 300.03

**A) Escriu el nom de les substàncies següents:**

$PbS_2$	Sulfur de plom (IV)	$SO_3$	Triòxid de sofre
$N_2O_3$	Triòxid de dinitrogen	$SbH_3$	Estibina
$Pb(OH)_2$	Hidròxid de plom (II)	$SrH_2$	Hidrur d'estronci
$MgH_2$	Hidrur de magnesi	$HF_{(aq)}$	Àcid fluorhídric
$FeCl_3$	Clorur de ferro (III)	KBr	Bromur de potassi
$Cl_2O_7$	Hepatòxid de diclor	$Cu_2S$	Sulfur de coure (I)
$AlCl_3$	Clorur d'alumini	$CoBr_2$	Bromur de cobalt (II)
$CdF_2$	Fluorur de cadmi	$Cu_2O$	Òxid de coure (I)
AlP	Fosfur d'alumini	PtO	Òxid de platí (II)
$SiO_2$	Diòxid de silici	$Hg_3N_2$	Nitrur de mercuri (II)

**B) Escriu la fórmula de les substàncies següents:**

Òxid de rubidi	$\text{Rb}_2\text{O}$	Tel·lurur de zinc	$\text{ZnTe}$
Àcid selenhídric	$\text{H}_2\text{Se}_{(\text{aq})}$	Sulfur de liti	$\text{Li}_2\text{S}$
Hidrur de ferro (III)	$\text{FeH}_3$	Monòxid de diïode	$\text{I}_2\text{O}$
Sulfur de magnesi	$\text{MgS}$	Pentaòxid de dibrom	$\text{Br}_2\text{O}_5$
Selenur de gal·li	$\text{Ga}_2\text{Se}_3$	Tetraòxid de dinitrogen	$\text{N}_2\text{O}_4$
Diòxid de nitrogen	$\text{NO}_2$	Hidròxid de radi	$\text{Ra}(\text{OH})_2$
Monòxid de carboni	$\text{CO}$	Iodur de plata	$\text{AgI}$
Nitrur de gal·li	$\text{GaN}$	Sulfur de mercuri (II)	$\text{HgS}$
Òxid de tal·li (III)	$\text{Tl}_2\text{O}_3$	Selenur d'hidrogen	$\text{H}_2\text{Se}$
Òxid d'estany (IV)	$\text{SnO}_2$	Iodur de calci	$\text{CaCl}_2$

300.03

**QUALIFICACIÓ = (Encerts — Errors) / 4**