

FÍSICA Y QUÍMICA

2º ESO

1. Debe hacer un resumen de los temas 1, 2, 3, 4, 5, 6 y 7.
2. Debe entregar un folio con el esquema de las ecuaciones utilizadas en cada uno de los temas de física y química.
3. De cada una de las unidades debe hacer 10 ejercicios a su elección que incluyan cada uno de los epígrafes del tema.

3º ESO

1. Debe hacer un resumen de los temas 1, 2, 3, 4, 5 Y 9.
2. Debe entregar un folio con el esquema de las ecuaciones utilizadas en cada uno de los temas de física y química.
3. De cada una de las unidades debe hacer 10 ejercicios a su elección que incluyan cada uno de los epígrafes del tema.
4. Debe cumplimentar la hoja de formulación que se acompaña.

4º ESO

1. Debe hacer un resumen de los temas 1, 5, 7, 8, 9, 10, 11,12, 13, 14
2. Debe entregar un folio con el esquema de las ecuaciones utilizadas en cada uno de los temas de física y química.
3. De cada una de las unidades debe hacer 10 ejercicios a su elección que incluyan cada uno de los epígrafes del tema.
4. Debe cumplimentar la hoja de formulación que se acompaña.

Formulación inorgánica 3º ESO

ÓXIDOS		
BeO		
Au ₂ O ₃		
CaO		
ZnO		
CrO		
Cr ₂ O ₃		
HgO		
Hg ₂ O		
NiO		
MgO		
Oxido de cromo (II)		
Óxido de cromo (III)		
Óxido de plata		
Óxido de hierro (II)		
Óxido de hierro (III)		
Óxido de níquel (II)		
Óxido de cadmio		
Óxido de estaño (II)		
Óxido de calcio		
N ₂ O ₃		
P ₂ O ₃		
SeO ₃		
As ₂ O ₃		
SO ₂		
OBr ₂		
P ₂ O ₅		
CO		
TeO		
Dioxido de carbono		
Pentaoxido de dinitrogeno		

Dibromuro de heptaoxígeno		
Monóxido de nitrógeno		
Trióxido de azufre		
Oxido de azufre (IV)		
Oxido de fósforo (V)		
Cicloruro de oxígeno		
Dibromuro de pentaóxido		
Oxido de selenio (VI)		
Diyoduro de trióxido		
Oxido de azufre (VI)		
HIDRUROS		
LiH		
CuH		
AuH ₃		
KH		
ZnH ₂		
AlH ₃		
MgH ₂		
CoH ₃		
CoH ₂		
Hidruro de rubidio		
Hidruro de níquel (II)		
Hidruro de aluminio		
Hidruro de estaño (IV)		
Tetrahidruro de plomo		
Hidruro de bario		
Hidruro de cadmio		
Tetrahidruro de platino		
HF		
HCl		
H ₂ S		
H ₂ Se		

Bromuro de hidrogeno		
Teluro de hidrogeno		
Yoduro de hidrogeno		
BH₃		
CH₄		
NH₃		
SiH₄		
SALES BINARIAS		
Li F		
CaF₂		
AlCl₃		
CuBr₂		
Cu₂S		
FeCl₂		
Cu₂Te		
AlF₃		
NiS		
ZnCl₂		
KI		
Mgl₂		
Fluoruro de cobre (II)		
Sulfuro de vanadio (V)		
Sulfuro de cromo (III)		
Tetrasulfuro de silicio		
Cloruro de hierro (II)		
Bromuro de sodio		
Yoduro de plomo (IV)		
Seleniuro de calcio		
Cloruro de estaño (IV)		
Tetracloruro de platino		

HIDRÓXIDOS		
NaOH		
Fe(OH) ₂		
Al(OH) ₃		
Hg(OH) ₂		
Ca(OH) ₂		
CuOH		
Pt(OH) ₂		
Mg(OH) ₂		
Co(OH) ₂		
Ni(OH) ₃		
AuOH		
KOH		
Hidroxido de plomo (IV)		
Hidroxido de berilio		
Hidroxido de cinc		
Hidroxido de plomo (II)		
Tetrahidroxido de platino		
Hidroxido de cobre (I)		
Hidroxido de cobalto (II)		
Tetrahidroxido de oro		
Hidroxido de cadmio		
Hidroxido de hierro (III)		
Hidroxido de niquel (II)		

Formulación inorgánica 4º ESO

ÓXIDOS		
BeO		
Au ₂ O ₃		
CaO		
ZnO		
CrO		
Cr ₂ O ₃		
HgO		
Hg ₂ O		
NiO		
MgO		
Oxido de cromo (II)		
Óxido de cromo (III)		
Óxido de plata		
Óxido de hierro (II)		
Óxido de hierro (III)		
Óxido de níquel (II)		
Óxido de cadmio		
Óxido de estaño (II)		
Óxido de calcio		
N ₂ O ₃		
P ₂ O ₃		
SeO ₃		
As ₂ O ₃		
SO ₂		
OBr ₂		
P ₂ O ₅		
CO		
TeO		
Dioxido de carbono		
Pentaoxido de dinitrogeno		

Dibromuro de heptaoxígeno		
Monóxido de nitrógeno		
Trióxido de azufre		
Oxido de azufre (IV)		
Oxido de fósforo (V)		
Cicloruro de oxígeno		
Dibromuro de pentaóxígeno		
Oxido de selenio (VI)		
Diyoduro de trióxígeno		
Oxido de azufre (VI)		
HIDRUROS		
LiH		
CuH		
AuH ₃		
KH		
ZnH ₂		
AlH ₃		
MgH ₂		
CoH ₃		
CoH ₂		
Hidruro de rubidio		
Hidruro de níquel (II)		
Hidruro de aluminio		
Hidruro de estaño (IV)		
Tetrahidruro de plomo		
Hidruro de bario		
Hidruro de cadmio		
Tetrahidruro de platino		
HF		
HCl		
H ₂ S		
H ₂ Se		

Bromuro de hidrogeno		
Teluro de hidrogeno		
Yoduro de hidrogeno		
BH₃		
CH₄		
NH₃		
SiH₄		
SALES BINARIAS		
Li F		
CaF₂		
AlCl₃		
CuBr₂		
Cu₂S		
FeCl₂		
Cu₂Te		
AlF₃		
NiS		
ZnCl₂		
KI		
Mgl₂		
Fluoruro de cobre (II)		
Sulfuro de vanadio (V)		
Sulfuro de cromo (III)		
Tetrasulfuro de silicio		
Cloruro de hierro (II)		
Bromuro de sodio		
Yoduro de plomo (IV)		
Seleniuro de calcio		
Cloruro de estaño (IV)		
Tetracloruro de platino		

IONES		
SO_4^{2-}		
NO_3^-		
ClO_3^-		
BrO_2^-		
Ion sulfuro		
Ion seleniato		
Ion yoduro		
Tetraoxidoclorato (1-)		
Ion hipobromito		
Ion hiposulfito		
Cloruro (1-)		
Tetraoxidosulfato (2-)		
Ion nitrito		
OXOACIDOS		
HIO		
H_2CO_3		
HBrO_3		
H_2TeO_4		
H_2SeO_3		
HIO_4		
HBrO		
H_2SO_3		
H_2TeO_4		
Acido nitroso		
Acido sulfuroso		
Acido hipoyodoso		

Tetraoxidoseleniato de dihidrogeno		
Acido carbonico		
Acido perclórico		
Trioxidoyodato de hidrogeno		
Tetraoxidofosfato de trihidrogeno		
H ₃ PO ₃		
HIDRÓXIDOS		
NaOH		
Fe(OH) ₂		
Al(OH) ₃		
Hg(OH) ₂		
Ca(OH) ₂		
CuOH		
Pt(OH) ₂		
Mg(OH) ₂		
Co(OH) ₂		
Ni(OH) ₃		
AuOH		
KOH		
Hidroxido de plomo (IV)		
Hidroxido de berilio		
Hidroxido de cinc		
Hidroxido de plomo (II)		
Tetrahidroxido de platino		
Hidroxido de cobre (I)		
Hidroxido de cobalto (II)		
Tetrahidroxido de oro		

Hidroxido de cadmio		
Hidroxido de hierro (III)		
Hidroxido de niquel (II)		
OXISALES		
Nitrito de cobre (I)		
Clorato de cinc		
Yodato de estaño (II)		
Selenito de niquel (II)		
Cromato de sodio		
CuNO₂		
Fe(BrO₃)₃		
Ni(NO₃)₂		
Hg₂TeO₃		
CaCO₃		
AlPO₄		
Mg₃(AsO₄)₂		
CoSeO₃		
Cr₂(SO₄)₃		
Sulfato de potasio		
Hiposulfito de sodio		
Hipobromito de calcio		
Nitrito de sodio		