

Física e Química 4º ESO
Formulación Inorgánica. Compuestos binarios (II)

Formula os seguintes compostos:

Hidruro de cesio	Bromuro de ferro (II)
Ioduro de hidróxeno	Acido clorhídrico
Trihidruro de ferro	Oxido de litio
Ioduro de prata	Monóxido de carbono
Oxido de ferro (II)	Cloruro de calcio
Dioxido de selenio	Oxido de níquel (III)
Hidruro de potasio	Oxido de nitróxeno (III)
Estibina	Bromuro de bario
Hidruro de cinc	Dihidruro de cobre
Oxido de cobre (II)	Oxido de cromo (II)
Oxido de bromo (III)	Cloruro de potasio
Oxido de aluminio	Acido iodhídrico
Oxido de cobalto (III)	Heptaoxido de dicloro
Pentaoxido de diiodo	Fluoruro de litio
Oxido de calcio	Oxido de bromo (I)
Oxido de cromo (III)	Oxido de nitróxeno (III)
Cloruro de hidróxeno	Hidruro de magnesio
Dioxido de xofre	Ioduro de prata
Oxido de berilio	Oxido de telurio (VI)
Pentaoxido de difosforo	Fluoruro de calcio
Trioxido de dinitróxeno	Ácido fluorhídrico

Nomea os seguintes compostos:

IUPAC

STOCK

CaO

CaCl₂

CsH

ZnH₂

HI

CoO

Fe₂O₃

HBr

HBr_(aq)

NaBr

BaH₂

KF

N₂O₃

NaI

I₂O₇

PH₃

FeF₃

Ni₂O₃

AgI

CdCl₂

P₂O₅

KCl