

REPASO FORMULACION

1. Indica el estado de oxidación de los elementos en los siguientes compuestos:

NaH	HF	Na ₂ O	NiP	CO ₂	KH
FeSe	H ₂ S	SO ₃	Mn ₂ O ₇	FeH ₃	Fe ₃ S ₂

2. Relaciona:

H ₂ S	Ácido fluorhídrico
FeO	Hidruro de fósforo (III)
MnH ₂	Dihidruro de magnesio
AuH ₃	Óxido de hierro (III)
CdO	Hidruro de cobalto (III)
CoH ₃	Hidruro de oro (III)
CdH ₂	Sulfuro de dihidrógeno
PH ₃	Dihidruro de manganeso
Fe ₂ O ₃	Óxido de cadmio
HgH ₂	Hidruro de cobre (II)
AsH ₃	Dihidruro de mercurio
H ₂ F	Óxido de hierro (II)
CuH ₂	Hidruro de cadmio
MgH ₂	Hidruro de arsénico (III)

1. Indica el estado de oxidación de los elementos en los siguientes compuestos:

NaH	HF	Na ₂ O	NiP	CO ₂	KH
FeSe	H ₂ S	SO ₃	Mn ₂ O ₇	FeH ₃	Fe ₃ S ₂

2. Relaciona:

H ₂ S	Ácido fluorhídrico
FeO	Hidruro de fósforo (III)
MnH ₂	Dihidruro de magnesio
AuH ₃	Óxido de hierro (III)
CdO	Hidruro de cobalto (III)
CoH ₃	Hidruro de oro (III)
CdH ₂	Sulfuro de dihidrógeno
PH ₃	Dihidruro de manganeso
Fe ₂ O ₃	Óxido de cadmio
HgH ₂	Hidruro de cobre (II)
AsH ₃	Dihidruro de mercurio
H ₂ F	Óxido de hierro (II)
CuH ₂	Hidruro de cadmio
MgH ₂	Hidruro de arsénico (III)