

GUÍA DE ESTUDIO NÚMEROS DE OXIDACIÓN Y PREDICCIÓN DE FÓRMULAS

APELLIDOS

NOMBRES

NÚMEROS DE OXIDACIÓN

INSTRUCCIONES: Determine los números de oxidación en los siguientes compuestos.

COMPUESTOS	NÚMERO DE OXIDACIÓN	NÚMERO DE OXIDACIÓN	NÚMERO DE OXIDACIÓN	NÚMERO DE OXIDACIÓN	TIPO DE COMPUESTO
PbS	Pb=	S=			
N ₂ O	N=	O=			
PtH ₄	Pt=	H=			
H ₂ Se	H=	Se=			
Co ₂ (SO ₂) ₃	Co=	S=	O=		
H ₂ CO ₂	H=	C=	O=		
Na ₂ Cr ₂ O ₇	Na=	Cr=	O=		
FeOHSO ₄	Fe=	OH=	S=	O=	
NbH(IO) ₆	Nb=	H=	I=	O=	
PdNi(NO ₃) ₇	Pd=	Ni=	N=	O=	

FORMACIÓN DE COMPUESTOS

INSTRUCCIONES: Empleando los números de oxidación indicados para los cationes y aniones, forme los compuestos tomando en cuenta el cruce de valencias o cruce de oxidación.

CATIÓN	ANIÓN	COMPUESTO FORMADO
Ti ⁺⁴	O ⁻²	
H ⁺¹	Cl ⁻¹	
Bi ⁺⁵	O ⁻²	
Al ⁺³	H ⁻¹	
Po ⁺⁶	N ⁻³	
Na ⁺¹	H ⁻¹	
H ⁺¹	(SO ₄) ⁻²	
H ⁺¹	(BrO ₃) ⁻¹	
Ta ⁺⁵	(CO ₃) ⁻²	
Sn ⁺²	OH ⁻¹	