

## Guía Ejercicios: Estados de oxidación y formulación química

Nombre:	_ Fecha:	Curso: 1° Medio	Asignatura: Química
---------	----------	-----------------	---------------------

## 1.- Calcule el estado de oxidación para cada una de las siguientes especies químicas.

Formula	Desarrollo	Respuesta	Formula	Desarrollo	Respuesta
LiH			НІ		
HMnO <sub>4</sub>			HNO <sub>2</sub>		
GaH <sub>3</sub>			BeH <sub>2</sub>		
H <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>			GeH <sub>4</sub>		
PbH <sub>2</sub>			CaCl <sub>2</sub>		
H <sub>2</sub> SiO <sub>4</sub>			$CuI_2$		
HF			H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>		
FeCl <sub>3</sub>			HBrO <sub>2</sub>		
Fe(OH) <sub>2</sub>			Al(OH) <sub>3</sub>		
HClO			HBrO <sub>3</sub>		
PbH <sub>4</sub>			Pb(OH) <sub>4</sub>		
AlI <sub>3</sub>			КОН		

## 2.- A partir de los estados de oxidación prediga la formula química de los siguientes compuestos binarios por medio de formulación.

Desarrollo	Formula
(+3) (-2) Fe O	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
	(+3) (-2)

Estados de oxidación	Desarrollo	Formula	Estados de oxidación	Desarrollo	Formula
Cu: +1			H:+1		
O: -2			O:-2		
Ca: +2 Cl: -1			P:+5 O:-2		
I: +1 O: -2			Fe:+3 S:-2		
02			32		
I:+5 O:2			Na:+1 I:-1		
02			11		
Cl:+7			K:+1		
O: -2			S: -2		
Pb:+4			P: + 5		
H:-1			O: -2		
Ca:+2			Mg: +2		
H: +1			O: -2		