



1. Siguiendo las reglas anteriores y los ejemplos citados, asigna el número de oxidación a los siguientes elementos.

Sustancia	Número de oxidación de cada elemento		
KMnO ₄	K	Mn	O
N ₂ O ₃	N	O	
Ba(OH) ₂	Ba	O	H
Fe ₂ O ₃	Fe	O	
Na(OH)	Na	O	H
H ₂ SO ₄	H	S	O
CO ₃ ⁻²	C	O	

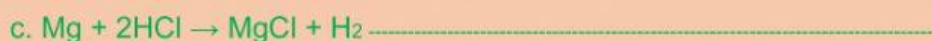
2. Escribir los nombres de los siguientes compuestos utilizando la nomenclatura stock y la tradicional.

FORMULA DEL COMPUESTO	NOMENCLATURA STOCK	NOMENCLATURA TRADICIONAL
H ₂ CO ₃		
MgCl ₂		
NaNO ₃		
H ₂ SO ₄		
CoH ₃		
Li ₂ O		

3. Completa la tabla correctamente practicando la nomenclatura

FORMULA DEL COMPUESTO INORGANICO	NOMENCLATURA STOCK	NOMENCLATURA TRADICIONAL
Sb_2O_3		
$\text{Pb}(\text{OH})_4$		
		Hidruro cúprico
		Anhídrido hipoteluroso
HgO		
	Bromito de Plata	
CoCO_3		
		Oxido estañoso
$\text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2$		
	Permanganato de potasio	

4. Observa las siguientes ecuaciones y clasifícalas según el tipo de reacción.



5. Identifique a qué tipo de reacción pertenecen las siguientes formulas generales.

