



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

Sustancia	Numero de oxidación de cada elemento		
$\text{KMnO}_4$	K	Mn	O
$\text{N}_2\text{O}_3$	N	O	
$\text{Ba(OH)}_2$	Ba	O	H
$\text{Fe}_2\text{O}_3$	Fe	O	
$\text{Na(OH)}$	Na	O	H
$\text{H}_2\text{SO}_4$	H	S	O
$\text{CO}_3^{-2}$	C	O	

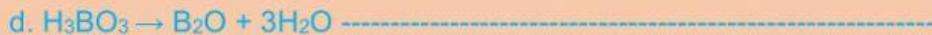
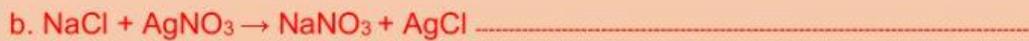
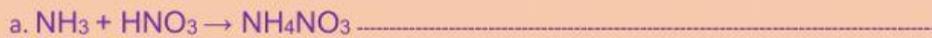
2. Escribir los nombres de los siguientes compuestos utilizando la nomenclatura stock y la tradicional.

FORMULA DEL COMPUESTO	NOMENCLATURA STOCK	NOMENCLATURA TRADICIONAL
$\text{H}_2\text{CO}_3$		
$\text{MgCl}_2$		
$\text{NaNO}_3$		
$\text{H}_2\text{SO}_4$		
$\text{CoH}_3$		
$\text{Li}_2\text{O}$		

3. Completa la tabla correctamente practicando la nomenclatura

FORMULA DEL COMPUESTO INORGANICO	NOMENCLATURA STOCK	NOMENCLATURA TRADICIONAL
$Sb_2O_3$		
$Pb(OH)_4$		
		Hidruro cúprico
		Anhídrido hipoteluroso
$HgO$		
	Bromito de Plata	
$CoCO_3$		
		Oxido estañoso
$Zn_3(PO_4)_2$		
	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.

