



Nivel: Bachillerato		Asignatura: Química.		Año lectivo 2023 – 2024	
Curso / año EGB/BGU: 2do		Paralelos: A		Área: CCNN	
Docente/s: Ing. Hugo Velecela Matute MSc.				Trimestre: segundo	
ESTUDIANTE:				Fecha:	

Asignar a los elementos de cada especie química el número de oxidación correspondiente aplicando las reglas según corresponda.

Pb O $_ + (_) \times (_) = 0$ $x + (- _) = 0$ X =	H I $(_) \times (_) + (_) \times (_) = 0$ $_ + (- _) = 0$ O = 0
Ba H₂ $(_) \times (_) + (_) \times (_) = 0$ $_ + (_) = 0$ O = 0	H N O₂ $(_) \times (_) + (_) \times (_) + (_) \times (_) = 0$ $_ + x + (- _) = 0$ $x + (- _) = 0$ X =
I O₂⁻ $x + (_) \times (_) = -1$ $x + (- _) = -1$ $x = -1 + _$ X =	Br₂