

4. Llene los espacios vacíos (8 puntos)

Especie química	Elemento	Configuración electrónica normal	Configuración electrónica abreviada	# electrones de valencia
	Fósforo			
			Ne 3s ² 3p ⁵	
	Mg ¹⁺			
		1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 4s ² 4p ³		
	Hg			
	Cobre			

5. Llene el casillero vacío con la fórmula o nombre del compuesto según sea el caso (16 puntos)

Bicarbonato de potasio	
Hipoclorito de hierro II	
Hidróxido de magnesio	
Tetracloruro de Carbono	
Dióxido de carbono	
Tiosulfato de zinc	
Acido clorhídrico	
Sulfito de amonio	
Oxido de zinc	
Acetato de sodio	
Ni ₂ O ₃	
H ₂ S	
Na ₂ CO ₃	
N ₂ O ₅	
HNO ₂	
Al(OH) ₃	
PbO ₂	
Ni ₃ (PO ₄) ₂	
Ba(SCN) ₂	
PCl ₃	