

Ejercicios

FORMULACIÓN – ELEMENTOS, MOLÉCULAS E IONES

1. Nombra:

	Nombre tradicional	Nombre sistemático
H ₂		
Cl ₂		
I ₂		
N ₂		
Br ₂		
O ₂		
O ₃		
P ₄		
S ₈		

2. Nombra:

	Nombre
Na ⁺	
Li ⁺	
Be ²⁺	
Mg ²⁺	
Fe ³⁺	
Fe ²⁺	
Al ³⁺	
B ³⁺	
Ne	
Ca	
V	
O ²⁻	
S ²⁻	
F ⁻	
Cl ⁻	
Br ⁻	
H ⁻	
I ⁻	
N ³⁻	
C ⁴⁻	

Soluciones

FORMULACIÓN – ELEMENTOS, MOLÉCULAS E IONES

1. Nombrar:

	Nombre tradicional	Nombre sistemático
H ₂	Hidrógeno	Dihidrógeno
Cl ₂	Cloro	Dicloro
I ₂	Yodo	Diiodo
N ₂	Nitrógeno	Dinitrógeno
Br ₂	Bromo	Dibromo
O ₂	Oxígeno	Dioxígeno
O ₃	Ozono	Trioxígeno
P ₄	Fósforo blanco	Tetrafósforo
S ₈	Azufre rómbico	Octaazufre

2. Nombrar:

	Nombre
Na ⁺	Ion sodio (1+)
Li ⁺	Ion litio (1+)
Be ²⁺	Ion berilio (2+)
Mg ²⁺	Ion magnesio (2+)
Fe ³⁺	Ion hierro (3+)
Fe ²⁺	Ion hierro (2+)
Al ³⁺	Ion aluminio (3+)
B ³⁺	Ion boro (3+)
Ne	Neón
Ca	Calcio
V	Vanadio
O ²⁻	Ion óxido
S ²⁻	Ion sulfuro
F ⁻	Ion fluoruro
Cl ⁻	Ion cloruro
Br ⁻	Ion bromuro
H ⁻	Ion hidruro
I ⁻	Ion yoduro
N ³⁻	Ion nitruro
C ⁴⁻	Ion carburo