

Estudiante:		Fecha	Entre 25 a 27 de marzo
Puntaje ideal	57 puntos	Puntaje obtenido	

OBJETIVO: Aplicar el modelo de nomenclatura en compuestos binarios teniendo presente las fuerzas que interactúan en el interior de cada molécula.

IA																VIII A	
H +1	IIA															He	
Li +1	Be +2										B ±3	C +2, ±4	N ±1, ±2, ±3 +4, +5	O -1, -2	F -1	Ne	
Na +1	Mg +2										Al +3	Si +2, ±4	P ±3, +5	S ±2, +4, +6	Cl ±1 +3, +5, +7	Ar	
K +1	Ca +2	Sc +3	Ti +2, +3, +4	V +2, +3 +4, +5	Cr +2, +3 +6	Mn +2, +3 +4, +6, +7	Fe +2, +3	Co +2, +3	Ni +2, +3	Cu +1, +2	Zn +2	Ga +1, +3	Ge +2, +4	As ±3, +5	Se -2, +4, +6	Br ±1 +3, +5, +7	Kr
Rb +1	Sr +2	Y +3	Zr +3, +4	Nb +2, +3 +4, +5	Mo +2, +3 +4, +5, +6	Tc +4, +5 +6, +7	Ru +2, +3 +4, +5, +6 +7, +8	Rh +2, +3 +4, +5, +6	Pd +2, +4	Ag +1	Cd +2	In +1, +3	Sn +2, +4	Sb ±3, +5	Te ±2, +4, +6	I ±1 +3, +5, +7	Xe
Cs +1	Ba +2	La +3	Hf +3, +4	Ta +3, +4, +5	W +2, +3 +4, +5, +6	Re +2, +3 (+4, +6, +7)	Os +2, +3 +4, +5, +6 +7, +8	Ir +2, +3 +4, +5, +6	Pt +2, +4	Au +1, +3	Hg +1, +2	Tl +1, +3	Pb +2, +4	Bi +3, +5	Po ±2, +4, +6	At ±1, +5	Rn
Fr +1	Ra +2	Ac +3	Rf +3, +4	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Uun	Uuu	Uub	Uut	Uuq	Uup	Uuh	Uus	Uuo

1. Observa detenidamente los siguientes compuestos químicos y marca con una **B** los binarios y con una **T** los ternarios $\frac{1}{2}$ punto c/u

Al ₂ O ₃	MgO	Cu(NO ₃) ₂	HCl	H ₂ O	Mg ₃ N ₂	Mg ₃ (PO ₄) ₂
NaCl	Al(OH) ₃	Fe ₂ O ₃	KClO ₃	Al ₂ (SO ₄) ₃	CaO	LiOH
HNO ₃	NaOH	C ₆ H ₁₂ O ₆	CrO ₃	KF	Cr(OH) ₆	BCl ₃
FeS ₂	C ₆ H ₆	MgCl ₂	H ₃ PO ₄	CO ₂	SO ₃	H ₂ SO ₄
KMnO ₄	H ₃ BO ₃	Na ₂ CO ₃	ZnCl ₂	Al ₂ S ₃	AgNO ₃	HF
CO	K ₂ HPO ₄	KBr	PbS	NH ₄ NO ₃	MnO ₂	H ₂ S

2. Observa las fórmulas moleculares que se presentan en la siguiente tabla y nombra según las reglas de nomenclatura de los óxidos. **1 punto c/u**

Fórmula Molecular	Nombre del Compuesto	Fórmula molecular	Nombre del Compuesto
Na ₂ O		I ₂ O	
BeO		CO ₂	
Mn ₂ O ₃		Br ₂ O ₇	
CuO		K ₂ O ₂	
PtO ₂		ZnO ₂	

3. Observa las fórmulas moleculares que se presentan en la siguiente tabla y nombra los compuestos hidrogenados. **1 punto c/u**

Fórmula Molecular	Nombre del Compuesto	Fórmula molecular	Nombre del Compuesto
NaH		NH ₃	
BeH ₂		HI	
MnH ₃		CH ₄	
CuH		HBr	
PbH ₄		FrH	
H ₂ S		AgH	

4. Observa las fórmulas moleculares que se presentan en la siguiente tabla y nombra las siguientes sales binarias. **1 punto c/u**

Fórmula Molecular	Nombre del Compuesto
NaCl	
NaI	
KCl	
PtS ₂	
Cr ₂ Te ₃	
FeS	
FeS ₂	

5. Comienza a investigar acerca de los compuestos ternarios. Escribe tres ejemplos de cada uno y dónde los podemos encontrar en nuestro entorno. **1 punto c/u**