



Física y Química 3º E.S.O. - Formulación

Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

Nota: No se puede utilizar ni corrector, ni lápiz

Calificación _____

Formulación y Nomenclatura

El mínimo para aprobar es tener 12 bien

Formula:

- | | |
|--------------------------|--------------------------|
| 1. Perclorato bórico. | 6. Cromato plúmbico. |
| 2. Trióxido de dihierro. | 7. Óxido de iridio VI. |
| 3. Ácido hiposulfuroso. | 8. Cloruro sódico. |
| 4. Hidróxido vanadoso. | 9. Sulfuro de hidrógeno. |
| 5. Ácido fluorhídrico. | 10. Borato de Bario. |

Nombra las siguientes sustancias

- | | | |
|--|--|--|
| 1. Na ₂ O.(stock..) | 5. HBrO ₂ .(trad.) | 9. PH ₃ .(trad.) |
| 2. Hg(OH).(sist.) | 6. KCl.(stock) | 10. Na ₂ CO ₃ .(trad.) |
| 3. PtO ₂ .(stock.) | 7. HBr(aq).(trad.) | |
| 4. Ti ₂ O ₃ .(sist.) | 8. Fe ₂ (SeO ₄) ₃ .(trad.) | |

Valencias de los elementos más comunes

Elemento	Símbolo	Valencias	
Litio, sodio, potasio, cesio, rubidio, amonio	Li, Na, K, Ce, Rb, NH ₄ ⁺	+1	Metales
Hidrógeno	H	-1,+1	
Berilio, magnesio, calcio, bario, estroncio	Be, Mg, Ca, Ba, Sr	+2	
Cromo, molibdeno, wolframio	Cr, Mo, W	+2, +3, +4, +6	
Manganeso, tecnecio, renio	Mn, Tc, Re	+2, +3, +6,+7	
Cobalto, hierro, níquel	Co, Ni, Fe	+2, +3	
Paladio, platino, plomo	Pd, Pt, Pb	+2, +4	
Rodio, iridio	Rh, Ir	+2,+3,+4,+6	
Cobre	Cu	+1, +2	
Plata	Ag	+1	
Oro	Au	+1, +3	
Escandio, ytrio, lantano, actinio	Sc, Y, La, Ac	+3	
Titanio, zirconio, hafnio	Ti, Zr, Hf	+2,+3,+4	
Vanadio, niobio, tántalo	V, Nb, Ta	+2,+3,+4,+5	
Cinc, cadmio	Zn, Cd	+2	
Mercurio	Hg	+1, +2	
Boro, aluminio	B, Al	+3	No Metales
Carbono, silicio	C, Si	-4,+4	
Nitrógeno, fósforo, arsénico, antimonio, bismuto	N, P, As, Sb, Bi	-3, +1,+3,+5	
Oxígeno	O	-2	
Azufre, selenio, telurio	S, Se, Te	-2, +2,+4,+6	
Flúor, cloro, bromo, yodo	F, Cl, Br, I	-1,+1,+3,+5,+7	
Gases nobles	He, Ne, Ar...	0	

