



Ciencias 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. Ácido carbónico. | 6. Ácido nítrico |
| 2. Hidróxido de plata. | 7. Perclorato ferroso |
| 3. Sulfato de cinc | 8. Oxobromato de hidrógeno |
| 4. Óxido bórico | 9. Hidruro de cromo (IV) |
| 5. Tricloruro de titanio. | 10. Ácido sulfhídrico. |

Nombra las siguientes sustancias

- | | | |
|------------------------------------|--------------------------------------|------------------------------|
| 1. LiCO_3 .(trad.) | 5. Pb(OH)_4 .(sist.) | 9. Y(OH)_3 .(trad.) |
| 2. HBrO_4 .(sist.) | 6. $\text{Al(ClO}_2)_3$.(sist.) | 10. CuO_2 .(trad.) |
| 3. Ta(OH)_3 .(trad.) | 7. RhO_2 .(stock) | |
| 4. N_2O_5 .(sist.) | 8. H_2TeO_4 .(trad.) | |

Valencias de los elementos más comunes		
Elemento	Símbolo	Valencias
Litio, sodio, potasio, cesio, rubidio, amonio	Li, Na, K, Ce, Rb, NH_4^+	+1
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
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

Metales

NO Metales