



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. Ácido permangánico. | 6. Percromato potásico. |
| 2. Hidróxido de estrocio. | 7. Clorito plumboso. |
| 3. Nitrito cobaltoso. | 8. Teluro de hidrógeno. |
| 4. Dióxido de rodio. | 9. Óxido de niobio (IV). |
| 5. Ácido fluorhídrico. | 10. Ácido silícico. |

Nombra las siguientes sustancias

- | | | |
|--|--|------------------------------------|
| 1. $\text{Fe}_2(\text{SO}_3)_3$.(trad.) | 5. $\text{Pb}(\text{OH})_4$.(sist.) | 9. NH_4Cl .(trad.) |
| 2. HBrO .(trad..) | 6. $\text{Cr}(\text{ClO})_3$.(trad.) | 10. CH_4 .(trad.) |
| 3. $\text{Ti}(\text{OH})_4$.(stock.) | 7. Rb_2S .(stock) | |
| 4. Ni_2O_3 .(sist.) | 8. $\text{H}_2\text{Se}(\text{aq})$.(trad.) | |

Valencias de los elementos más comunes

Elemento	Simbolo	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, teluro	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	

