



Ciencias 3º E.S.O.

Nombre _____

Fecha _____ Evaluación ____

Nota: No se puede utilizar ni corrector, ni lápiz
Para aprobar se han de contestar 12 bien.

Calificación

Formulación y Nomenclatura

El mínimo para aprobar es tener 12 bien

Formula:

- | | |
|-------------------------|----------------------|
| 1. dihidruro de cobalto | 6. ácido telúrico. |
| 2. ácido sulfhídrico. | 7. hidruro de plata. |
| 3. ioduro platínico | 8. bromuro cuproso. |
| 4. hidróxido cobáltico. | 9. óxido arsenioso. |
| 5. peróxido sódico. | 10. ácido carbónico. |

Nombra las siguientes sustancias

- | | | |
|---|---|-------------------------------|
| 1. AlH_3 (TRADICIONAL) | 5. Cl_2O_7 (TRADICIONAL) | 9. HF (TRADICIONAL). |
| 2. $\text{H}_2\text{S}_{(\text{aq})}$ (TRADICIONAL) | 6. MgF_2 (STOCK) | 10. UH_4 (IUPAC) |
| 3. H_2SO_3 | 7. CaH_2 (IUPAC) | |
| 4. HfO_3 . | 8. $\text{Hf}(\text{OH})_3$ (TRADICIONAL) | |

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, Fe, Ni	+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

