



## 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. Permanganato potásico.    | 6. Sulfito aluminico.      |
| 2. Óxido de wolframio (III). | 7. Trihidróxido de níquel. |
| 3. Ácido selenhídrico.       | 8. Seleniuro cuproso.      |
| 4. Peróxido cálcico.         | 9. Cloruro de hidrógeno.   |
| 5. Ácido bórico.             | 10. Hipoclorito sódico.    |

Nombra las siguientes sustancias

- |  |   |   |
|--|---|---|
| 1. $\text{Co}_2(\text{SO}_2)_3$ .(trad.) | 5. $\text{Pb}(\text{OH})_4$ .(sist.)    | 9. $(\text{NH}_4)_2 \text{Te}$ .(trad.) |
| 2. $\text{HgO}_2$ .(trad..)              | 6. $\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$ .(trad.) | 10. $\text{PH}_3$ .(trad.)              |
| 3. $\text{Zr}(\text{OH})_4$ .(sist.)     | 7. $\text{CdS}$ .(stock)                |   |
| 4. $\text{PbO}_2$ .(stock.)              | 8. $\text{HF}(\text{aq})$ .(trad.)      |   |

### Valencias de los elementos más comunes

Elemento	Símbolo	Valencias	
Litio, sodio, potasio, cesio, rubidio, amonio	Li, Na, K, Ce, Rb, $\text{NH}_4^+$	+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	

