



## 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

Especie Química	Z	p <sup>+</sup>	e <sup>-</sup>	n	A	Configuración Electrónica
Ca			20		40	
W				110	184	
Nd			60		144	
Y	39			49		
N <sup>+3</sup>	7				14	
Po <sup>-2</sup>			86	126		

### Formulación y Nomenclatura

El mínimo para aprobar es tener 12 bien

Formula:

- |                         |                      |
|-------------------------|----------------------|
| 1. dihidruo de cobalto  | 6. ácido telúrico.   |
| 2. ácido sulfhídrico.   | 7. hidruo 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 <sub>3</sub> (TRADICIONAL)                 | 5. Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub> (TRADICIONAL) | 9. HF (TRADICIONAL).        |
| 2. H <sub>2</sub> S <sub>(aq)</sub> (TRADICIONAL) | 6. MgF <sub>2</sub> (STOCK)                     | 10. UH <sub>4</sub> (IUPAC) |
| 3. SO <sub>2</sub>                                | 7. CaH <sub>2</sub> (IUPAC)                     |                             |
| 4. HBiO <sub>3</sub> .                            | 8. Hf(OH) <sub>3</sub> (TRADICIONAL)            |                             |



## Ciencias 3º E.S.O.

Nombre \_\_\_\_\_

Fecha \_\_\_\_\_ Evaluación \_\_\_\_

Nota: No se puede utilizar ni corrector, ni lápiz

Calificación

Valencias de los elementos más comunes		
Elemento	Símbolo	Valencias
Litio, sodio, potasio, cesio, rubidio, amonio	Li, Na, K, Ce, Rb, NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	+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

