



Física y Química 2º E.S.O.

Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

Nota: En el examen no se puede usar ni lápiz, ni corrector.
Para aprobar es necesario tener 14 apartados bien en total.

Calificación _____

H +1 -1																	He 0
Li +1	Be +2											B +3	C -4 +2,+4	N -1,-2,-3 +1,+2 +3,+4,+5	O -2	F -1	Ne 0
Na +1	Mg +2											Al +3	Si -4 +2,+4	P -3 +1,+3,+5	S -2 +2,+4,+6	Cl -1 +1,+3 +5,+7	Ar 0
K +1	Ca +2	Sc +3	Ti +2,+3 +4	V +2,+3 +4,+5	Cr +2,+3 +4,+6	Mn +2,+3 +4,+7	Fe +2,+3	Co +2,+3	Ni +2,+3	Cu +1,+2	Zn +2	Ga +3	Ge -4 +2,+4	As -3 +1,+3,+5	Se -2 +2,+4,+6	Br -1 +1,+3 +5,+7	Kr 0
Rb +1	Sr +2	Y +3	Zr +2,+3 +4	Nb +3,+4 +5	Mo +2,+3 +4,+6	Tc +4,+6 +7	Ru +2,+3 +4,+7,+8	Rh +2,+3 +4,+6	Pd +2,+4	Ag +1	Cd +2	In +3	Sn +2,+4	Sb -3 +1,+3,+5	Te -2 +4,+6	I -1 +1,+3 +5,+7	Xe 0
Cs +1	Ba +2	La +3	Hf +3,+4	Ta +2,+3 +4,+5	W +2,+3 +4,+6	Re +4,+5 +6,+7	Os +2,+3 +4,+7,+8	Ir +3,+4	Pt +2,+4	Au +1,+3	Hg +1,+2	Tl +1,+3	Pb +2,+4	Bi +3,+5	Po +2,+4	At -1 +1,+3 +5,+7	Rn 0
Fr +1	Ra +2	Ac +3	Rf +4														
				Ce +3,+4	Pr +3	Nd +3	Pm +3	Sm +2,+3	Eu +2,+3	Gd +3	Tb +3	Dy +3	Ho +3	Er +3	Tm +3	Yb +2,+3	Lu +3
				Th +4	Pa +4,+5	U +3,+4 +5,+6	Np +3,+4 +5,+6	Pu +3,+4 +5,+6	Am +3,+4 +5,+6	Cm +3	Bk +3,+4	Cf +3	Es +3	Fm +3	Md +2,+3	No +2,+3	Lr +3

Formula los siguientes compuestos:

- | | |
|------------------------------|-----------------------------|
| 1. telurio de hidrógeno | 7. óxido de aluminio. |
| 2. ácido sulfhídrico | 8. óxido de vanadio (IV) |
| 3. sulfuro de itrio. | 9. amoníaco. |
| 4. tricloruro de oro | 10. peróxido de potasio |
| 5. óxido de bismuto (V) | 11. hidruro de galio |
| 6. diyoduro de pentaoxígeno. | 12. triseleniuro de cobalto |

Nombra los siguientes compuestos:

- | | | |
|-----------------|--------------|--------------|
| 1. H_2Se_{aq} | 5. P_2O_3 | 9. SnH_2 |
| 2. N_2O_5 | 6. Ni_2S_3 | 10. PdH_4 |
| 3. HBr | 7. UO_2 | 11. TeO_3 |
| 4. MnO_2 | 8. As_2O_3 | 12. H_2O_2 |

C
O
O
I
E
X
I
O
V
I
I
A
D
O
A
R
E
N
E
N
E
I
R
O