



Física y Química 3º E.S.O.

Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

Nota: En el examen no se puede usar ni lápiz, ni corrector.

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. pentóxido de difósforo
2. óxido de hierro (II)
3. hidruro de uranio(IV)
4. heptahidróxido de osmio
5. trióxido de renio
6. ácido yodhídrico
7. monóxido de mercurio
8. metano
9. monóxido de platino
10. triselenuro de cobalto
11. sulfuro de antimonio(V)
12. tricloruro de indio.

Nombra los siguientes compuestos:

1. Na_2O_2
2. H_2S
3. $\text{Fe}(\text{OH})_3$
4. HBr
5. $\text{HCl}_{(\text{aq})}$
6. NH_3
7. KOH
8. Li_2O
9. CH_4
10. SnH_2
11. $\text{Pb}(\text{OH})_4$
12. CoO

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