



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. pentaóxido de diarsénico | 8. cloruro de plata |
| 2. diyoduro de pentaoxígeno | 9. metano |
| 3. óxido de rubidio (VIII) | 10. peróxido de cobre (II) |
| 4. dihidruro de mercurio | 11. sulfuro de calcio |
| 5. hidruro de bario | 12. dióxido pentafosfórico |
| 6. ácido bromhídrico | 13. óxido de aluminio. |
| 7. trióxido de wolframio | |

Nombra los siguientes compuestos:

- | | | |
|-------------------------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|
| 1. Na ₂ O | 5. AuH ₃ | 9. FeS |
| 2. H ₂ Se | 6. NH ₃ | 10. SnH ₂ |
| 3. MoH ₄ | 7. Li ₂ O | 11. PbBr ₄ |
| 4. H ₂ S _(aq) | 8. O ₅ Cl ₂ | 12. V ₂ O ₅ |

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