



## Física y Química 2º E.S.O.

Nombre \_\_\_\_\_

Fecha \_\_\_\_\_ Evaluación \_\_\_\_\_

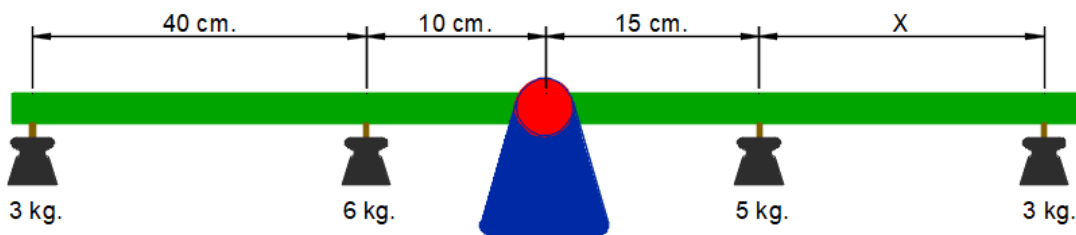
Nota: En el examen no se puede usar ni lápiz, ni corrector.

Calificación

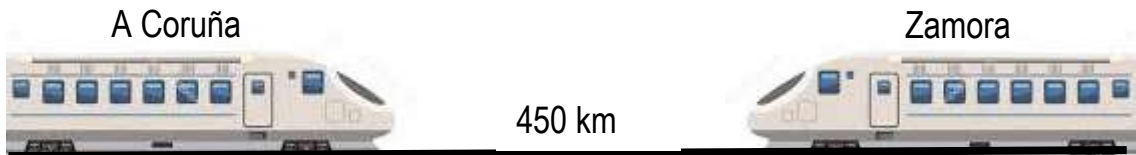
### Bloque I

Realiza todas las operaciones en unidades del Sistema Internacional.

- (1,5 p.) Un resorte mide 5 cm. de longitud inicial, estira 35 cm. cuando colgamos de él una masa de 5 kg. Que masa habrá que colocar para que estire 53 cm.
- (1,5 p.) Calcula el valor de la X del siguiente balancín.



- (1,5 p.) Dos trenes salen al mismo tiempo y por dos vías paralelas de Zamora y A Coruña separadas por 450 kilómetros, uno cara al otro. Si el que sale de A Coruña va a 290 km/h, y el que sale de Zamora va a 170 km/h. ¿A qué distancia de ambas ciudades se cruzan?



### Bloque II

(1,5 p.) Elije la respuesta correcta (solamente existe una respuesta correcta).

- Unas tenazas son una palanca....
  - De primer género
  - De segundo género.
  - De tercer género.
- Es la fuerza que, al ser aplicada a un cuerpo de masa 1 Kilogramo, le comunica una aceleración de 1 metro por segundo al cuadrado....
  - Kilogramo.
  - Newton.
  - Kilopondio
- Un balancín es una palanca....
  - De primer género
  - De segundo género.
  - De tercer género.
- Fuerza es toda causa capaz de modificar el estado de reposo o movimiento de un cuerpo.
  - Verdadero
  - Falso
- El orden de una palanca de primer género es....
  - Fulcro-resistencia-potencia
  - Fulcro-potencia-resistencia.
  - Potencia-fulcro-resistencia.

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

**Bloque III**  
(4,0 p.) Formulación Inorgánica

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

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

**Nota Importante.** Para obtener un mínimo de 2 puntos en esta cuestión tienen que estar bien 14 compuestos entre formulación y nomenclatura.

**Formula los siguientes compuestos:**

1. óxido de oro (III)
2. hidruro de uranio(V)
3. peróxido de mercurio (II)
4. telurio de plata.
5. triseleniuro de dinitrógeno.
6. dicloruro de heptaoxígeno
7. heptahidruro de osmio
8. dicloruro de heptaoxígeno
9. disulfuro de molibdeno
10. ácido telurhídrico
11. monóxido de dimercurio
12. metano

**Nombra los siguientes compuestos:**

1. NaCl
2. H<sub>2</sub>S(ac)
3. O<sub>3</sub>Br<sub>2</sub>
4. Fe<sub>2</sub>Se<sub>3</sub>
5. HCl
6. NH<sub>3</sub>
7. Li<sub>2</sub>Se
8. OF<sub>2</sub>
9. SrH<sub>2</sub>
10. Ga<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
11. HgO<sub>2</sub>
12. CO<sub>2</sub>