

Valoraciones Positivas:	NO	SI	Valoraciones Negativas:	NO	SI
Comportamiento adecuado en el control:	NO	SI	Penalización:		
Indicadores observables y evaluables					

1. (2 puntos) Con una balanza en la que se puede medir hasta cg se han realizado las siguientes medidas de una pastilla: 8,43 g; 8,45g; 8,47g; y 8,44g

- El valor medio, tomado como verdadero, de la pastilla.
- El error absoluto.
- El error relativo de la medida dada en %.
- Expresión correcta de la medida de la pastilla.
- Conclusión y valoración de la experiencia.

2. (2,5 puntos) En un laboratorio hemos medido la velocidad en (m/s) y el tiempo en (s) de un coche eléctrico. Obteniendo los resultados que aparecen en la tabla:

t (s)	1	3	4	6		
v (m/s)	120	40	30	20		

En el mismo laboratorio se ha medido también la masa de varios volúmenes del mismo material y se ha construido esta tabla:

Masa (Kg)	1	2	4	6		
Volumen (m <sup>3</sup> )	0,25	0,50	1,00	1,50		

- Representa aproximadamente ambas tablas ¿Qué observas? Indica que forma tiene la gráfica
- ¿Qué relación existe entre ambas magnitudes?
- Indica las constantes de proporcionalidad, con las unidades adecuadas.
- Aporta dos datos más a cada una de las tablas
- Indica si las magnitudes de este ejercicio son fundamentales o derivadas, intensivas o extensivas, escalares o vectoriales.
- Indica una expresión analítica que represente ambas tablas.

3. (1,5 puntos) Sitúa los elementos bromo, fluor, calcio, bario y arsénico en la tabla periódica indicando en orden creciente el tamaño de los mismos. Indica los iones más probables de los mismos.

4. (1 punto) Completa la siguiente tabla:

ÁTOMO	Al	S	Ne	Li	Cu <sup>2+</sup>	O <sup>2-</sup>	N <sup>3-</sup>
Z		16			29	8	
A	28		22			17	14
PROTONES	13						7
ELECTRONES			10				
NEUTRONES		15			34		
${}^A_ZX$				${}^7_3\text{Li}$			

a) (0,4 puntos) Escribe la configuración electrónica de los elementos neutros e iones.

b) (0,4 puntos) Indica el grupo y el período al que pertenecen los elementos neutros.

c) (0,2 puntos) Indica cuales son metales y no metales.

Metales.....

No metales.....

5. (2 puntos) ACTIVIDADES eTwinning realizadas:

Correo noticias y centro de investigación	Científic@s
Presentación	Logo y/o Cartel
Microrrelato científica	Logearse en Twinspace

Valoraciones Positivas:	NO	SI	Valoraciones Negativas:	NO	SI
Comportamiento adecuado en el control:	NO	SI	Penalización:		
Indicadores observables y evaluables					

1. (2 puntos) Con una balanza en la que se puede medir hasta cg se han realizado las siguientes medidas de una pastilla: 6,43 g; 6,39g; 6,42g; y 6,39 g.

- El valor medio, tomado como verdadero, de la pastilla.
- El error absoluto.
- El error relativo de la medida dada en %.
- Expresión correcta de la medida de la pastilla.
- Conclusión y valoración de la experiencia.

2. (2,5 puntos) En un laboratorio hemos medido la presión en (atm) y el volumen en (L) de un gas. Obteniendo los resultados que aparecen en la tabla:

P (atm)	1	4	10	25	50	100		
V (L)	200	50	20	8	4	2		

En un laboratorio se ha medido también la masa de varios volúmenes del mismo material y se ha construido esta tabla:

Masa (Kg)	0,25	0,5	1,00	1,50		
Volumen (m³)	0,50	1,00	2,00	3,00		

- Representa aproximadamente ambas tablas ¿Qué observas? Indica que forma tiene la gráfica
- ¿Qué relación existe entre ambas magnitudes?
- Indica las constantes de proporcionalidad, con las unidades adecuadas.
- Aporta dos datos más a cada una de las tablas
- Indica si las magnitudes de este ejercicio son fundamentales o derivadas, intensivas o extensivas, escalares o vectoriales.
- Indica las expresiones analíticas que representa ambas tablas.

3. (1,5 puntos) Sitúa los elementos oxígeno, sodio, cesio, aluminio y azufre en la tabla periódica indicando en orden creciente el tamaño de los mismos. Indica los iones más probables de los mismos.

4. (1 punto) Completa la siguiente tabla:

ÁTOMO	Fe	Cl	B	Be	Cu <sup>+</sup>	O <sup>2-</sup>	N <sup>3-</sup>
Z		17			29	8	
A	56		11			16	15
PROTONES	26			4			7
ELECTRONES			5				
NEUTRONES		20			34		
${}^A_ZX$				${}^9_4\text{Be}$			

a) (0,4 puntos) Escribe la configuración electrónica de los elementos neutros e iones.

b) (0,4 puntos) Indica el grupo y el período al que pertenecen los elementos neutros.

c) (0,2 puntos) Indica cuales son metales y no metales.

Metales.....

No metales.....

5. (2 puntos) ACTIVIDADES eTwinning realizadas:

Correo noticias y centro de investigación	Científic@s
Presentación	Logo y/o Cartel
Microrrelato científica	Logearse en Twinspace