



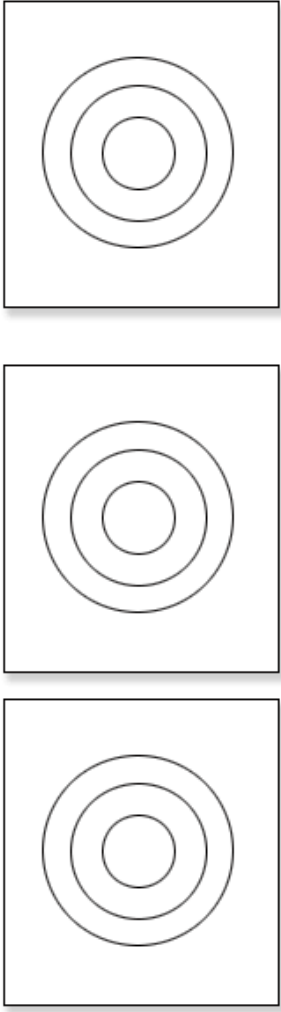
Nombre: fecha..... curso.....

Están- dar	Ejercicio	Puntos	
FQB 2.1.3	1. Completa el cuadro siguiente ayudándote de los datos incluidos y de la tabla periódica	Número protones	A
FQB 2.3.1	Mg	24	0.25
	P		0.25
	Ne		0.25
	Na		0.25
	O		0.25
	Al	27	0.25
	H		
	C	6	
FQB 1.3.1 FQB 1.3.2	2-Transforma estas unidades al SISTEMA INTERNACIONAL y expresa el resultado en notación científica:		0.25 0.25 0.75 0.75
	3-Representa las siguientes especies atómicas,		

Están-
dar

Ejercicio

Puntos

	 <p>a) b) c) 63 Li 73 Li 63 Li⁺¹</p> <p>¿Qué relación existe entre el átomo de a) y de b)? Razona la respuesta</p> <p>¿Qué relación existe entre a) y c)? Razona la respuesta</p>	<p>0.25 0.25 0.25</p> <p>0.50</p> <p>0.75</p>	
<p>FQB 1.51</p>	<p>4- Los alumnos de 2º ESO han medido en el laboratorio la densidad del aluminio obteniendo los siguientes datos:</p>	<p>0.75 0.75</p>	



Están-
dar

Ejercicio

Puntos

	<p>2.70 ; 2.55 ; 2.69 ; 1.41 ; 2.77 ; 2.82 g/cm³</p> <p>a) Razona como obtendrías el valor real de la densidad del aluminio y calcúlala.</p> <p>b) Cual sería el error relativo de la segunda medida (expresado en %)</p>		
<p>FQB 2.1.3 2.1.1 2.3.2</p>	<p>5-Completa las siguientes afirmaciones :</p> <p>a) Losson buenos conductores del calor y la corriente eléctrica.</p> <p>b) Los metales tienden a formar iones de carga... .. llamados</p> <p>c) Lost ienden a captar electrones para formar... ..</p> <p>d) Los elementos del grupo 17 también llamados...tienden a formar de carga</p> <p>e) Todos losde un mismo elemento tiene el mismo número atómico pero distinto número...</p>	<p>1 pto</p>	

Están-
dar

Ejercicio

Puntos

(0.15 puntos CADA PREGUNTA)

6- Señala la opción verdadera

- a) Volumen , longitud y tiempo son magnitudes derivadas.
- b) Longitud , tiempo y masa son magnitudes fundamentales.
- c) a) y b) son correctas

7-El siguiente pictograma indica:



- a) que es una sustancia no peligrosa
- b) que es una sustancia corrosiva , puede atacar metales ,produce quemaduras en la piel...
- c) ninguna de las anteriores es correcta

8- Elige la respuesta correcta:

- a) Los gases nobles son inertes , por tanto forman cationes
- b) Los elementos del grupo 18 de la tabla periódica son los alcalinos
- c) Ninguna de las respuestas anteriores es verdadera

9-La tabla periódica muestra los distintos elementos en :

- a) 7 grupos y 18 períodos
- b) 17grupos mas 7 períodos
- c) 18 grupos o familias y 7

Están-
dar

Ejercicio

Puntos

	<p>períodos</p> <p>10-Los errores sistemáticos</p> <ul style="list-style-type: none"> a) Se pueden evitar porque se conoce la causa que los produce b) Sus principales causas son instrumentales, del observador y del método o procedimiento de medida. c) Ambas respuestas son correctas <p>11-Cuántas cifras significativas tiene la medida 0.00807 g</p> <ul style="list-style-type: none"> a) 4 cifras significativas b) 3 cifras significativas c) 2cifras significativas <p>12- Elige la o las respuestas correctas:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) C, O, N, P y S son oligoelementos b) Fe, Mn, Cu ,Co, Zn son bioelementos c) C, H, O, S, P, S, N, Ca , Na, Mg constituyen más del 95% de los seres vivos d) Los oligoelementos no son indispensables para los seres vivos <p>13- El C-14 es un radioisótopo del carbono que se utiliza para saber la antigüedad , indica la o las respuestas correctas:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) 14 es el número de neutrones en el núcleo de ese isótopo del 		
--	--	--	--

Están-
dar

Ejercicio

Puntos

	<p>carbono</p> <ul style="list-style-type: none">b) Sufre desintegración radiactivac) 14 es su número másicod) El carbono no puede tener un isótopo con 14 neutrones porque $Z=6$ <p>14-Elige la respuesta correcta:</p> <ul style="list-style-type: none">a. La radioactividad es la energía liberada exclusivamente por los átomos de Radiob. La radiactividad es un fenómeno físico que presentan ciertas sustancias, consistente en la emisión de partículas o radiaciones, o de ambas a la vez, procedentes de la desintegración espontánea del átomo.c. La radiactividad solo tiene aplicaciones en medicina y no tiene peligro para los seres humanos <p>15- Señala la afirmación incorrecta sobre los modelos atómicos:</p> <ul style="list-style-type: none">a) Según el modelo atómico de Thomson, el átomo es una esfera maciza de carga positiva en la que se encuentran incrustados los electronesb) Rutherford		
--	--	--	--



Están-
dar

Ejercicio

Puntos

	<p>descubrió el protón , por eso su modelo describe el núcleo atómico como una zona central con protones donde concentra la mayor parte de la masa atómica.</p> <p>c) En los modelos atómicos actuales los electrones giran alrededor del núcleo atómico en unos niveles energéticos permitidos.</p>		
--	--	--	--

CALIFICACIÓN DE LA

PRUEBA