

Alumnos con examen no realizado o desean mejorarlo

<https://palomeras-vallecas.blogspot.com/>**0. Actividades eTwinning**

(Aparecen evaluadas en el Aula Virtual)

CIENTÍFICA (0,5 puntos)

SI ± NO

MI CIENTÍFICA ES... (0,5 puntos)

SI ± NO

HAIKUS Y CROMOS (0,5 puntos)

SI ± NO

EVALUACIÓN PROYECTO (0,5 puntos)

SI ± NO

Pregunta 1 (1 punto)

Escribe los elementos estudiados en la tabla periódica (solo los indicados por el profesor, en caso de poner otros, se valorará negativamente)

Pregunta 2 (2 puntos)

Completa la siguiente tabla:

ÁTOMO	Zn	Na	Si	Be	Cu ⁺	O ²⁻	N ³⁻
Z		11			29	8	
A	65		25			16	13
PROTONES	30			4			7
ELECTRONES			14				
NEUTRONES		12			35		
A_ZX				${}^9_4\text{Be}$			

- Escribe la configuración electrónica de los elementos neutros. Indica el grupo y el período al que pertenecen los elementos neutros
- Semejanzas y diferencias entre cationes y aniones. Indica que es un isótopo.

Alumnos con examen no realizado o desean mejorarlo

<https://palomeras-vallecas.blogspot.com/>

Pregunta 3 (1,5 puntos)

Considere los elementos con números atómicos: $Z = 5$, $Z = 8$, $Z=10$ y $Z = 12$.

- Escriba sus configuraciones electrónicas e identifíquelos con su nombre y su símbolo.
- Razone para cada uno de los elementos cuál es su ion más estable.
- Justifique si el ion más estable del elemento $Z = 5$ tendrá mayor o menor radio que el de su átomo.

Pregunta 4 (2 puntos)

Para los tres elementos con números atómicos $Z = 4$, $Z= 9$, $Z = 11$ y $Z = 17$:

- Escriba sus configuraciones electrónicas e identifíquelos con su nombre y su símbolo.
- Determine el grupo y el periodo de cada elemento.
- Justifique cómo varía en la tabla periódica el radio atómico y ordene los elementos del enunciado en orden decreciente de radio atómico.
- Indique los iones más estables de cada elemento, justifica la respuesta.

Pregunta 5 (1,5 puntos)

Dados los elementos Na, C, Si y Ne:

- Escriba sus configuraciones electrónicas.
- Ordénelos de menor a mayor primer potencial de ionización. Justifique la respuesta.
- Ordénelos de menor a mayor tamaño atómico. Justifique la respuesta.

Alumnos con examen no realizado o desean mejorarlo

<https://palomeras-vallecas.blogspot.com/>**0. Actividades eTwinning**

CIENTÍFICA (0,5 puntos)

SI ± NO

MI CIENTÍFICA ES... (0,5 puntos)

SI ± NO

HAIKUS Y CROMOS (0,5 puntos)

SI ± NO

EVALUACIÓN PROYECTO (0,5 puntos)

SI ± NO

Pregunta 1 (1 punto)

Escribe los elementos estudiados en la tabla periódica (solo los indicados por el profesor, en caso de poner otros, se valorará negativamente)

Pregunta 2 (2 puntos)

Completa la siguiente tabla:

ÁTOMO	Al	S	Ne	Li	Cu ²⁺	O ²⁻	N ³⁻
Z		16			29	8	
A	28		22			17	15
PROTONES	13						7
ELECTRONES			10				
NEUTRONES		15			34		
^A _Z X				⁷ ₃ Li			

- Escribe la configuración electrónica de los elementos neutros. Indica el grupo y el período al que pertenecen los elementos neutros
- Semejanzas y diferencias entre cationes y aniones. Indica que es un isótopo.

Alumnos con examen no realizado o desean mejorarlo

<https://palomeras-vallecas.blogspot.com/>

Pregunta 3 (2 puntos)

Considere los elementos A ($Z = 8$), B ($Z = 11$), C ($Z = 15$) y D ($Z = 17$)

- Escriba la configuración electrónica de cada elemento.
- Identifíquelos con su nombre, símbolo, grupo y período.
- Justifique cuál es el elemento que tiene menor energía de ionización
- Indique los iones más estables de cada elemento, justifica la respuesta.

Pregunta 4 (1, 5 puntos)

Dados los elementos de números atómicos 19, 23 y 48,

- Escriba la configuración electrónica en el estado fundamental de estos elementos.
- Explique si el elemento de número atómico 30 pertenece al mismo período y/o al mismo grupo que los elementos anteriores.
- ¿Qué característica común presentan en su configuración electrónica los elementos de un mismo grupo?

Pregunta 5 (1, 5 puntos)

Considere los elementos con números atómicos 4, 11, 17 y 33:

- Escriba la configuración electrónica señalando los electrones
- Indique a qué grupo y período del sistema periódico pertenece cada elemento y si son metales o no metales.
- ¿Cuál es el elemento más grande y cuál el más pequeño?