

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

0. Actividades eTwinning

Nombre de tu científica:

Actividades de la 2ª evaluación (1,5 puntos)

Todas

Algunas

Ninguna

Compromiso eTwinning (0,5 puntos)

SI

NO

Pregunta 1 (1,5 puntos)Considere los elementos A ($Z = 6$), B ($Z = 18$) y C ($Z = 35$):

- a) Escriba su configuración electrónica. e Identifíquelos con el nombre, símbolo, grupo y periodo.
 b) Razone cuál es el ion más estable de cada elemento, indicando símbolo y carga.
 c) Razone qué elemento tiene el menor radio atómico.

Pregunta 2 (2 puntos)

Completa la siguiente tabla:

ÁTOMO	Zn	Na	Si	Be	Cu ⁺	O ²⁻	N ³⁻
Z		11			29	8	
A	66		24			17	15
PROTONES	30			4			7
ELECTRONES			14				
NEUTRONES		12			35		
A_ZX				${}^9_4\text{Be}$			

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

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

Pregunta 3 (1,5 puntos)

Dados cuatro elementos: A, B, C y D, cuyos electrones de mayor energía poseen una configuración en su estado fundamental de: $3s^1$, $3p^1$, $3p^4$ y $3p^5$, respectivamente:

- Identifique cada elemento con su configuración electrónica, nombre, símbolo, grupo y periodo.
- Justifique cuál presenta mayor energía de ionización.
- Escriba el símbolo de sus iones más estables y ordene esos iones en orden decreciente de su tamaño, justificando la respuesta.

Pregunta 4 (1,5 puntos)

Considere los elementos A, B y C, con números atómicos Z, Z+1 y Z+2, respectivamente. Sabiendo que B es el gas noble del segundo periodo, responda a las siguientes preguntas:

- Para cada elemento identifique su nombre y símbolo, escriba su configuración electrónica, e indique cuántos electrones desapareados tiene.
- Justifique cuál es el ion más estable de los elementos A y C, indicando el tipo de ion y el símbolo.
- Razone cuál de ellos tiene el mayor radio iónico

Pregunta 5 (1,5 puntos)

Dados los elementos K, 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.

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

0. Actividades eTwinning

Nombre de tu científica:

Actividades de la 2ª evaluación (1,5 puntos)

Todas

Algunas

Ninguna

Compromiso eTwinning (0,5 puntos)

SI

NO

Pregunta 1 (1,5 puntos)Considere los elementos A ($Z = 12$), B ($Z = 14$) y C ($Z = 36$):

- a) Escriba su configuración electrónica. e Identifíquelos con el nombre, símbolo, grupo y periodo.
 b) Razone cuál es el ion más estable de cada elemento, indicando símbolo y carga.
 c) Razone qué elemento tiene el menor radio atómico.

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		18			34		
A_ZX				${}^7_3\text{Li}$			

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

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

Pregunta 3 (2 puntos)

Considere los elementos A ($Z = 8$), B ($Z = 13$), C ($Z = 15$) y D ($Z = 17$)

- Escriba la configuración electrónica de cada elemento. Identifíquelos con su nombre, símbolo, grupo y periodo.
- 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)

Considere los siguientes elementos: A (nitrogenoide del periodo 3), B ($Z = 11$), C (subnivel 3p con solo dos electrones) y D (periodo 2, grupo 15).

- Identifique cada elemento con su nombre y símbolo.
- Determine la configuración electrónica de cada elemento.
- Justifique si la segunda energía de ionización del elemento A es menor que la del B.

Pregunta 5 (1, 5 puntos)

Dados los elementos Li, O, F y K :

- 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.