



Rúbrica de calificación

FECHA DE ENTREGA: Jueves 1 de mayo del 2024	Entregar de manera física
HORA DE ENTREGA:19H40	Nombre:

TIEMPO ESTIMADO DEL 120 min

TEMA: Configuración electrónica y números cuánticos

INDICACIONES:

- Realizar el deber a mano escrita (realizar con esfero, letra clara)
- Revisar ortografía
- Realizar la actividad considerando la rúbrica de calificación

Calificación
TALLER:
LECCIÓN:
NOTA TOTAL:

RÚBRICA DE CALIFICACIÓN:

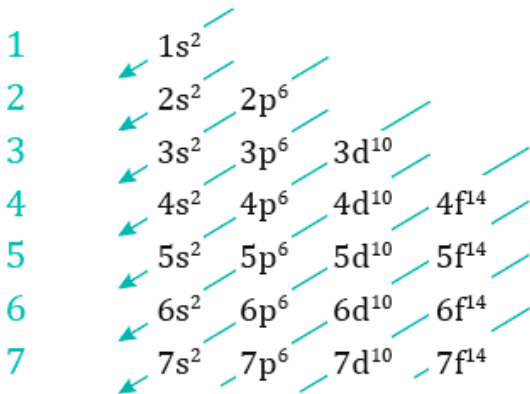
Aspecto	Calificación	Observaciones
Desarrollo de los ejercicios A, B,C,D,E y F	7	Cada literal tiene un valor de 0,54 puntos (preguntas y ejercicios). Preguntas: Ten en cuenta que las respuestas deben basarse en la clase anterior. Ejercicios: Resuelve la actividad A de configuración electrónica y número cuánticos en una hoja aparte
Lección	3	Lección escrita día martes: Preguntas: 2 preguntas con un valor de 1.5 puntos cada una. Tiempo estimado: 5 minutos.
TOTAL	10	

ACTIVIDAD

A) Configuración electrónica

Realizar la configuración electrónica y hallar los números cuánticos de los siguientes elementos

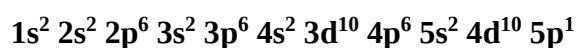
Ejercicio	Elemento
1	Yodo
2	S
3	Kriptón



B) Hallar el elemento químico, número atómico, configuración electrónica y números cuánticos cuyo elemento contiene 125 neutrones y un número másico de 207.

Números cuánticos	
n	
l	
ml	
s	

C) Hallar el elemento químico, cantidad de neutrones y los números cuánticos de la siguiente configuración electrónica.

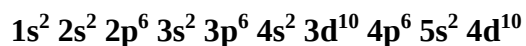


Números cuánticos	
n	
l	
ml	
s	

D) Hallar el elemento químico, número atómico, configuración electrónica y números cuánticos cuyo elemento contiene 31 neutrones y un número másico de 59.

Números cuánticos	
n	
l	
ml	
s	

E) Hallar el elemento químico, cantidad de neutrones y los números cuánticos de la siguiente configuración electrónica.



Números cuánticos	
n	
l	
ml	
s	

F) Responder las siguientes preguntas

1. ¿Qué es la configuración electrónica?

.....
.....
.....
.....

2. ¿Cuál es la función de los números cuánticos?

.....
.....
.....
.....

3. El número cuántico principal (n) representa el.....del orbital

4. El número cuántico secundario (l) representa la.....del orbital

5. El número cuántico magnético (ml) representa la.....del orbital

6. El número cuántico de espín representa el.....del electrón