UNIVERSIDAD NACIONAL DE CHIMBORAZO

Deber2 UNIDAD1

Rúbrica de calificación

FECHA DE ENTREGA: Jueves 8 de mayo del 2025 HORA DE ENTREGA:19H40	Entregar de manera física 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:

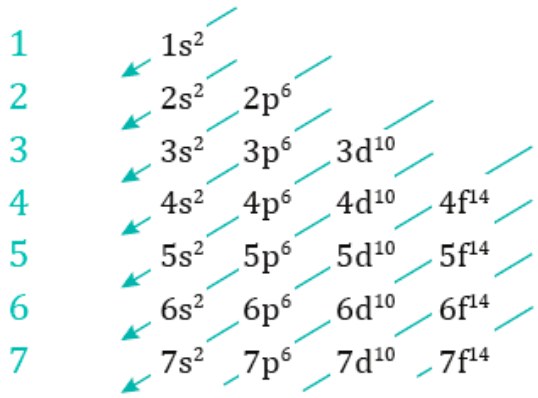
Aspecto	Calificación	Observaciones
Desarrollo de los ejercicios A, B,C,D,E y F	7	Cada literal tiene un valor de 0,54 puntos (preguntas y ejercicios). **Preguntas:** Ten en cuenta que las respuestas deben basarse en la clase anterior. **Ejercicios:** Resuelve la actividad A de configuración electrónica 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.

$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^{10}\ 4p^6\ 5s^2\ 4d^{10}\ 5p^1$

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.

$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^{10}\ 4p^6\ 5s^2\ 4d^{10}$

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**