

1. Escribe la configuración electrónica del Radio ($Z = 88$). ¿Cuáles son los electrones de interés en química?
2. Escribe la configuración electrónica del $_{74}\text{W}$. ¿Cuáles son los electrones de interés en química?
3. Escribe la configuración electrónica del $_{94}\text{Pu}$. ¿Cuáles son los electrones de interés en química?
4. Escribe la configuración electrónica del $_{52}\text{Te}^{2-}$. ¿Cuáles son los electrones de interés en química?
5. Escribe la configuración electrónica del $_{78}\text{Pt}^{2+}$. ¿Cuáles son los electrones de interés en química?
6. Completa las siguientes tablas:

	n° atómico (Z)	n° másico (A)	n° protones	n° neutrones	n° electrones
Br	35			45	
Ca⁺²		40			18
	35			44	36
Na			11	12	

	n° atómico (Z)	n° másico (A)	n° protones	n° neutrones	n° electrones
Mg	12	24			
Cl⁻				18	18
K⁺		20	19		
	12			13	10

EJERCICIO 1:

Configuración electrónica del Ra: $Z = 88$ quiere decir que tiene 88 e^-

	s			
n=1	2	p		
n=2	2	6	d	
n=3	2	6	10	f
n=4	2	6	10	14
n=5	2	6	10	
n=6	2	6		
n=7	2			

La configuración electrónica es:

$1s^2 2s^2 p^6 3s^2 p^6 d^{10} 4s^2 p^6 d^{10} f^{14} 5s^2 p^6 d^{10} 6s^2 p^6 7s^2$

Electrones de interés en química: $7s^2$

EJERCICIO 2:

Configuración electrónica del ${}_{74}\text{W}$: $Z=74$ o sea, tiene 74 e^-

	s			
n=1	2	p		
n=2	2	6	d	
n=3	2	6	10	f
n=4	2	6	10	14
n=5	2	6	4	
n=6	2			
n=7				

Configuración electrónica:

$1s^2 2s^2 p^6 3s^2 p^6 d^{10} 4s^2 p^6 d^{10} f^{14} 5s^2 p^6 6s^2 5d^4$

Electrones de interés en química: $6s^2 5d^4$

EJERCICIO 3

Configuración electrónica del $_{94}\text{Pu}$: $Z=94$, o sea, tiene 94 e^-

	s			
n=1	2	p		
n=2	2	6	d	
n=3	2	6	10	f
n=4	2	6	10	14
n=5	2	6	10	6
n=6	2	6		
n=7	2			

Configuración electrónica:

$1s^2 2s^2 p^6 3s^2 p^6 d^{10} 4s^2 p^6 d^{10} f^{14} 5s^2 p^6 d^{10} 6s^2 p^6 7s^2 5f^6$

Electrones de interés en química: $7s^2 5f^6$

EJERCICIO 4

Configuración electrónica del $_{52}\text{Te}^{2-}$: $Z=52$, carga -2 quiere decir que tiene 2 e^- de más, o sea, tiene $52 + 2 = 54 e^-$

	s			
n=1	2	p		
n=2	2	6	d	
n=3	2	6	10	f
n=4	2	6	10	
n=5	2	6		
n=6				
n=7				

Configuración electrónica:

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

Electrones de interés en química: $5s^2 p^6$

EJERCICIO 5:

Configuración electrónica del ${}_{78}\text{Pt}^{2+}$: $Z=78$, carga +2 quiere decir que tiene 2 e^- de menos, o sea, tiene $78 - 2 = 76 e^-$

	s			
n=1	2	p		
n=2	2	6	d	
n=3	2	6	10	f
n=4	2	6	10	14
n=5	2	6	6	
n=6	2			
n=7				

Configuración electrónica:

$1s^2 2s^2 p^6 3s^2 p^6 d^{10} 4s^2 p^6 d^{10} f^{14} 5s^2 p^6 6s^2 5d^6$

Electrones de interés en química: $6s^2 5d^6$