

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
<b>Br</b>	35			45	
<b>Ca<sup>+2</sup></b>		40			18
	35			44	36
<b>Na</b>			11	12	

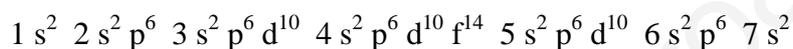
	n° atómico (Z)	n° másico (A)	n° protones	n° neutrones	n° electrones
<b>Mg</b>	12	24			
<b>Cl</b>				18	18
<b>K<sup>+</sup></b>		20	19		
	12			13	10

EJERCICIO 1:

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

	<b>s</b>			
<b>n=1</b>	<b>2</b>		<b>p</b>	
<b>n=2</b>	<b>2</b>	<b>6</b>	<b>d</b>	
<b>n=3</b>	<b>2</b>	<b>6</b>	<b>10</b>	<b>f</b>
<b>n=4</b>	<b>2</b>	<b>6</b>	<b>10</b>	<b>14</b>
<b>n=5</b>	<b>2</b>	<b>6</b>	<b>10</b>	
<b>n=6</b>	<b>2</b>	<b>6</b>		
<b>n=7</b>	<b>2</b>			

La configuración electrónica es:



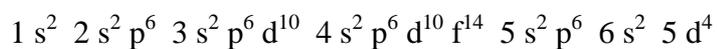
Electrones de interés en química:  $7 s^2$

EJERCICIO 2:

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

	<b>s</b>			
<b>n=1</b>	<b>2</b>		<b>p</b>	
<b>n=2</b>	<b>2</b>	<b>6</b>	<b>d</b>	
<b>n=3</b>	<b>2</b>	<b>6</b>	<b>10</b>	<b>f</b>
<b>n=4</b>	<b>2</b>	<b>6</b>	<b>10</b>	<b>14</b>
<b>n=5</b>	<b>2</b>	<b>6</b>	<b>4</b>	
<b>n=6</b>	<b>2</b>			
<b>n=7</b>				

Configuración electrónica:



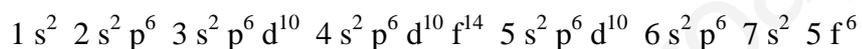
Electrones de interés en química:  $6 s^2 5 d^4$

### EJERCICIO 3

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

	<b>s</b>			
	<b>s</b>	<b>p</b>	<b>d</b>	<b>f</b>
<b>n=1</b>	2			
<b>n=2</b>	2	6		
<b>n=3</b>	2	6	10	
<b>n=4</b>	2	6	10	14
<b>n=5</b>	2	6	10	6
<b>n=6</b>	2	6		
<b>n=7</b>	2			

Configuración electrónica:



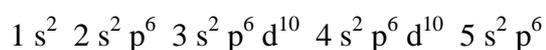
Electrones de interés en química:  $7 s^2 5 f^6$

### EJERCICIO 4

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

	<b>s</b>			
	<b>s</b>	<b>p</b>	<b>d</b>	<b>f</b>
<b>n=1</b>	2			
<b>n=2</b>	2	6		
<b>n=3</b>	2	6	10	
<b>n=4</b>	2	6	10	
<b>n=5</b>	2	6		
<b>n=6</b>				
<b>n=7</b>				

Configuración electrónica:



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  $2e^-$  de menos, o sea, tiene  $78 - 2 = 76e^-$

	<b>s</b>		<b>p</b>		<b>d</b>		<b>f</b>	
<b>n=1</b>	2							
<b>n=2</b>	2	6						
<b>n=3</b>	2	6	10					
<b>n=4</b>	2	6	10	14				
<b>n=5</b>	2	6	6					
<b>n=6</b>	2							
<b>n=7</b>								

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:  $6s^2 5d^6$