



REPASO PARA LA EVALUACIÓN

1 - Indicar, para cada una de las siguientes afirmaciones si es válida o no, justificando en cada caso su respuesta. Para un átomo dado:

- a. los protones ocupan la zona nuclear.
- b. el número atómico es la suma de protones y neutrones.
- c. los electrones forman parte del núcleo.
- d. los neutrones ocupan la zona extranuclear.
- e. el número de protones es igual al número de electrones.
- f. solamente con el número atómico se puede determinar el número de neutrones.

2 - Completar el siguiente cuadro, considerando todos los átomos eléctricamente neutros:

Simbolo	Nombre del Elemento	Número atómico	Número másico	Cantidad de protones	Cantidad de neutrones	Cantidad de electrones
Ca		20			20	
Ne				10	10	
	Cobre	29	64			
	Cinc				35	30
Mn			55		30	
P				15	16	
	Litio		6			3
Ag		47			61	
Na		11			12	

3 – Realiza la distribución de los electrones, en los correspondientes orbitales atómicos, de los siguientes elementos:

a) S (Z=16); $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$

	s	p	d
$1s^2$	<input type="checkbox"/>		
$2s^2 2p^6$	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/>	
$3s^2 3p^4$	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/>

4 - Realiza la distribución electrónica, el diagrama de orbitales y representación gráfica a través del modelo de Bohr de los siguientes elementos:

A - Plata (Ag) (Z=47)

B- Sodio (Na) (Z=11)

C-Vanadio (V) (Z=23)

D-Xenón (Xe) (Z=54)