

## ACTIVIDADES DE APLICACIÓN

- 1) Un átomo de fósforo tiene 15 protones y 16 neutrones. Indique cuál es su:  
a) número atómico (Z)..... b) número de masa (A):.....
- 2) Un átomo de potasio tiene  $Z=19$  y  $A=39$ . Indique su número de:  
a) protones: ..... b) electrones:..... c) neutrones:.....
- 3) Complete los datos que faltan en el siguiente cuadro:

Elemento	Número atómico	Número de masa	Protones	Electrones	Neutrones
Na	11	23			
C		12	6		
Si	14				14
Ca			20		20
Ag		108		47	
S		32			16
Cl				17	18

- 4) Nombre todos los elementos del punto 3

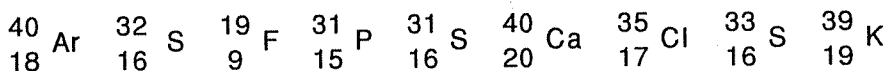
- 5) Un átomo tiene 14 neutrones y su número de masa es 27. Indique:  
a) ¿cuál es su número atómico?:..... c) ¿cuál es su símbolo?:.....  
b) ¿cómo se denomina?:..... d) ¿cuántos electrones tiene?:.....

~~Dibuje su estructura según Bohr.~~

6) De acuerdo con la notación  ${}_{17}^{35}\text{Cl}$  indique:

- a) ¿cuál es su nombre?:..... c) ¿cuántos electrones posee?:.....  
b) ¿cuál es su carga eléctrica nuclear?:..... d) ¿cuántos neutrones tiene?:.....

7) Observe atentamente las siguientes notaciones y recuadre aquellas que corresponden a isótopos:



8) Señale el nombre y símbolo de los elementos cuyas configuraciones electrónicas son:

- a)  $1s^2 2s^2 2p^2$  .....  
b)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$  .....  
c)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$  .....  
d)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^1$  .....

9) Escriba la configuración electrónica de los siguientes elementos:

- a)  ${}_{11}^{23}\text{Na}$  = ..... c)  ${}_{8}^{16}\text{O}$  = .....  
b)  ${}_{17}^{35}\text{Cl}$  = ..... d)  ${}_{6}^{12}\text{C}$  = .....

~~• Haga un esquema de la forma de un :~~

~~a) orbital  $1s$~~

~~b) orbital  $2p_x$~~