

21.- Contestar las siguientes preguntas:

¿Cuáles son las partículas subatómicas que componen los átomos?

¿Cómo es su carga eléctrica?

¿Dónde se localizan?

22.- Definir CATION y ANION y clasifica los siguientes iones:  $\text{Cu}^{+2}$ ,  $\text{F}^-$ ,  $\text{P}^{3-}$ .

23.- Completar la tabla siguiente:

SÍMBOLO	A	PROTONES	NEUTRONES	ELECTRONES
O	16			
Na	23			
Cl	35			
Ca	40			

24.- Definir NÚMERO ATÓMICO y NÚMERO MÁSICO. Indicar los protones, neutrones y electrones de los siguientes elementos:



25.- Escribir con su notación correcta:

-Un átomo de potasio que tiene 21 neutrones

-Un átomo de  $A=196$  y con 118 neutrones

-Un átomo con 45 protones y 68 neutrones

-Un átomo de oxígeno con 9 neutrones

26.- Enunciar los postulados de la teoría atómica de Dalton.

27.- Explicar el modelo atómico de Rutherford y de Bohr.

28.- completar las siguientes frases relacionadas con la Tabla periódica:

- Existen 109 elementos entre naturales y \_\_\_\_\_.
- Los elementos de un grupo tienen \_\_\_\_\_ parecidas.
- El tamaño atómico \_\_\_\_\_ a lo largo de un periodo.
- El periodo de un elemento indica el número de \_\_\_\_\_ de su átomo.
- El grupo del flúor corresponde a los \_\_\_\_\_.
- Los \_\_\_\_\_ y los \_\_\_\_\_ se agrupan fuera de la tabla periódica.

29.- Escribir el nombre y el símbolo de:

- Dos metales alcalinos
- Dos gases.
- Dos semimetales.
- Dos halógenos