

## EJERCITACIÓN Nº1 – ESTRUCTURA ATÓMICA

1. Unir con flechas los elementos de la primera columna con los de la segunda según correspondan:

|                                 |                                     |
|---------------------------------|-------------------------------------|
| 1. Número atómico               | a) Protones y neutrones             |
| 2. Número másico o masa atómica | b) A                                |
| 3. Partículas fundamentales     | c) Carga negativa                   |
| 4. Cálculo de los neutrones     | d) Protones, neutrones y electrones |
| 5. Núcleo atómico               | e) Z                                |
| 6. Zona extra nuclear           | f) Carga positiva                   |
| 7. Protones                     | g) Electrones                       |
| 8. Electrones                   | h) A menos Z                        |

2. Calcular la cantidad de partículas subatómicas que posee cada elemento con la información que brinda cada ejercicio, luego completa :

Recordar:

$$Z = p^+ \text{ y } e^-$$

$$A = n + p^+$$

$$N = A - Z$$

$${}_{11}^{23}\text{Na} \begin{cases} A = \\ Z = \\ n = \end{cases}$$

$${}_{8}^{16}\text{O} \begin{cases} A = \\ Z = \\ n = \end{cases}$$

$${}_{7}^{14}\text{N} \begin{cases} A = \\ Z = \\ n = \end{cases}$$

$${}_{1}^1\text{H} \begin{cases} A = \\ Z = \\ n = \end{cases}$$

$${}_{6}^{12}\text{C} \begin{cases} A = \\ Z = \\ n = \end{cases}$$

$${}_{2}^4\text{He} \begin{cases} A = \\ Z = \\ n = \end{cases}$$

$${}_{24}^{53}\text{Cr} \begin{cases} p^+ = \\ n^0 = \\ e^- = \end{cases}$$

$${}_{9}\text{F}^{19} \begin{cases} p^+ = \\ n^0 = \\ e^- = \end{cases}$$

$${}_{30}\text{Zn}^{70} \begin{cases} p^+ = \\ n^0 = \\ e^- = \end{cases}$$