

## PROBLEMAS TEMA3

### (Alonsoformula Soluciones)

1. Usando la Tabla Periódica indica el número atómico de los siguientes elementos:

| Símbolo | Z | Símbolo | Z | Símbolo | Z | Símbolo | Z |
|---------|---|---------|---|---------|---|---------|---|
| C       |   | P       |   | Cu      |   | Ag      |   |
| Na      |   | K       |   | As      |   | Hg      |   |

2. Indica la estructura atómica de los siguientes isótopos:

|                   |         |               |
|-------------------|---------|---------------|
| $^{12}_6\text{C}$ | Núcleo  | Nº de $p^+$ = |
|                   |         | Nº de $n$ =   |
|                   | Corteza | Nº de $e^-$ = |

|                       |         |               |
|-----------------------|---------|---------------|
| $^{36}_{17}\text{Cl}$ | Núcleo  | Nº de $p^+$ = |
|                       |         | Nº de $n$ =   |
|                       | Corteza | Nº de $e^-$ = |

|                       |         |               |
|-----------------------|---------|---------------|
| $^{56}_{26}\text{Fe}$ | Núcleo  | Nº de $p^+$ = |
|                       |         | Nº de $n$ =   |
|                       | Corteza | Nº de $e^-$ = |

|                       |         |               |
|-----------------------|---------|---------------|
| $^{80}_{35}\text{Br}$ | Núcleo  | Nº de $p^+$ = |
|                       |         | Nº de $n$ =   |
|                       | Corteza | Nº de $e^-$ = |

3. Indica la estructura atómica de los siguientes iones:

|                   |         |               |
|-------------------|---------|---------------|
| $^7_3\text{Li}^+$ | Núcleo  | Nº de $p^+$ = |
|                   |         | Nº de $n$ =   |
|                   | Corteza | Nº de $e^-$ = |

|                     |         |               |
|---------------------|---------|---------------|
| $^{19}_9\text{F}^-$ | Núcleo  | Nº de $p^+$ = |
|                     |         | Nº de $n$ =   |
|                     | Corteza | Nº de $e^-$ = |

|                            |         |               |
|----------------------------|---------|---------------|
| $^{40}_{20}\text{Ca}^{2+}$ | Núcleo  | Nº de $p^+$ = |
|                            |         | Nº de $n$ =   |
|                            | Corteza | Nº de $e^-$ = |

4. Calcula la masa atómica del boro sabiendo que tiene los siguientes isótopos  $^{10}_5\text{B}$   $^{11}_5\text{B}$ , que se presentan en la naturaleza con una abundancia del 19,9% y del 80,1%, respectivamente.
5. Escribe las configuraciones electrónicas de los siguientes átomos: C, P, Ni
6. Escribe las configuraciones electrónicas de los siguientes átomos: F, Si, Mn