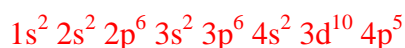


2.- Completa la tabla, indicando los electrones de valencia de cada átomo:

| Elemento | Br | F | S | Se | N | C | Al | Ca | Li | H | Ne |
|---------------------|----|---|---|----|---|---|----|----|----|---|----|
| Electrones valencia | 7 | 7 | 6 | 6 | 5 | 4 | 3 | 2 | 1 | 1 | 8 |

3.- Escribe la configuración electrónica del Br (Z = 35), y completa la siguiente tabla:



| CAPA | Configuración | | |
|------|----------------------|--|--|
| | s | p | d |
| 1 | $\uparrow\downarrow$ | | |
| 2 | $\uparrow\downarrow$ | $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ | |
| 3 | $\uparrow\downarrow$ | $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ | $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ |
| 4 | $\uparrow\downarrow$ | $\uparrow\downarrow$ $\uparrow\downarrow$ \uparrow | <input type="text"/> <input type="text"/> <input type="text"/> <input type="text"/> <input type="text"/> |

4.-

| Elemento | Configuración electrónica | Carga |
|----------|--|-------|
| Na | $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ | + 1 |
| K | $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$ | + 1 |
| Mg | $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ | + 2 |
| Al | $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$ | + 3 |
| Br | $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$ | - 1 |
| S | $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ | - 2 |
| O | $1s^2 2s^2 2p^4$ | - 2 |

5.- Completa la siguiente tabla para los iones propuestos:

| Ión | nº protones | Nº electrones | Conf. electrónica |
|------------------------------|-------------|---------------|----------------------------|
| ${}^{23}_{11}\text{Na}^{1+}$ | 11 | 10 | $1s^2 2s^2 2p^6$ |
| ${}^{14}_7\text{N}^{3-}$ | 7 | 10 | $1s^2 2s^2 2p^6$ |
| ${}^{40}_{20}\text{Ca}^{2+}$ | 20 | 18 | $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ |
| ${}^{32}_{16}\text{S}^{2-}$ | 16 | 18 | $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ |

6.- Dos átomos son del mismo elemento si tienen el mismo número de:

a) protones