

1. Escribe las configuraciones electrónicas de los siguientes elementos (sin subíndices y con espacios entre ellos, ej: 1s2 2s2....)

- | | |
|-------|-------|
| a) N | h) Sr |
| b) P | i) Au |
| c) Ar | j) Be |
| d) Ti | k) Xe |
| e) V | l) K |
| f) Ge | m) S |
| g) Br | n) Sb |

2. Escribe la configuración electrónica de los siguientes iones (sin subíndices y con espacios entre ellos, ej: 1s2 2s2....):

- | | |
|---------------------|---------------------|
| a) F ⁻ | h) Cl ⁻ |
| b) Ca ²⁺ | i) Al ³⁺ |
| c) O ²⁻ | j) Se ²⁻ |
| d) Co ³⁺ | k) H ⁺ |
| e) Fe ²⁺ | l) Ba ²⁺ |
| f) N ³⁻ | m) P ³⁻ |
| g) Na ⁺ | |