

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