

EVALUACIÓN DE CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA

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

- | | |
|----------------------------|----------------------------|
| a) N <input type="text"/> | h) Sr <input type="text"/> |
| b) P <input type="text"/> | i) Au <input type="text"/> |
| c) Ar <input type="text"/> | j) Be <input type="text"/> |
| d) Ti <input type="text"/> | k) Xe <input type="text"/> |
| e) V <input type="text"/> | l) K <input type="text"/> |
| f) Ge <input type="text"/> | m) S <input type="text"/> |
| g) Br <input type="text"/> | n) Sb <input type="text"/> |

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

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