

## **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

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>