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

a) N

b) P

c) Ar

d) Ti

e) V

f) Ge

g) Br

h) Sr

i) Au

j) Be

k) Xe

l) K

m) S

n) Sb

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

a) F^-

b) Ca^{2+}

c) O^{2-}

d) Co^{3+}

e) Fe^{2+}

f) N^{3-}

g) Na^+

h) Cl^-

i) Al^{3+}

j) Se^{2-}

k) H^+

l) Ba^{2+}

m) P^{3-}

LIVEWORKSHEETS