

CONFIGURACION ELECTRONICA

PROFR. GERARDO R. SANCHO E.

QUIMICA

Anota el nombre o símbolo, numero de electrones y la configuración electrónica de los siguientes elementos: Guíate por el siguiente ejemplo: (Subniveles en minúscula y nombres en mayúsculas)

Al ALUMINIO (13 electrones) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$

a) F _____ (_____ electrones) _____

b) Ca _____ (_____ electrones) _____

c) O _____ (_____ electrones) _____

d) Co _____ (_____ electrones) _____

e) HIERRO _____ (_____ electrones) _____

f) NITROGENO _____ (_____ electrones) _____

g) SODIO _____ (_____ electrones) _____

i) CLORO _____ (_____ electrones) _____

j) Al _____ (_____ electrones) _____

k) SELENIO _____ (_____ electrones) _____

l) Anota linealmente el diagrama de las diagonales:
