

**Estructura atómica. Modelos atómicos.
Configuración electrónica y Tabla Periódica**

1.- Dado el elemento de $Z=19$:

- a) Escribe su configuración electrónica
- b) Grupo y periodo al que pertenece
- c) Indica los posibles números cuánticos de su electrón más externo

2.- a) Escribe las configuraciones electrónicas de los iones del Na ($Z=11$) y F ($Z=9$)

- b) Razona qué ión tiene menor radio
- c) ¿Qué átomo tiene menor energía de ionización?

3.-Escribe la configuración electrónica del Al ($Z=13$), del ión Na^+ ($Z=11$) y del O^{2-} ($Z=8$). ¿Cuáles son isoelectrónicos? ¿Cuál o cuáles tienen electrones desapareados?