

Actividades:

1) De los siguientes átomos indicar A, Z , protones, neutrones electrones, hacer la

configuración electrónica e indicar el tipo de orbital del último electrón.

a) Cl b) N c) C d) K e) S

2) Hacer la representación de Lewis de los siguientes compuestos indicando y representando

entre que tipos de orbitales atómico se forma el orbital molecular.

a) HCl b)  $\text{Cl}_2$  c)  $\text{H}_2$  d)  $\text{O}_2$