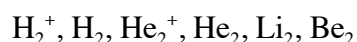




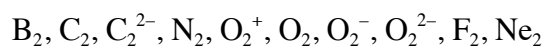
Cuestionario 2.2.5 (1)

Moléculas diatómicas

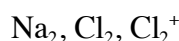
- 1) Construir el Diagrama de Orbitales Moleculares, escribir la configuración electrónica según la T.O.M. y razonar el Orden de Enlace, estabilidad y comportamiento magnético para las siguientes especies. Identificar el HOMO y LUMO. Justificar las posibles anomalías observadas.



- 2) Construir el Diagrama de Orbitales Moleculares, escribir la configuración electrónica según la T.O.M. y razonar el Orden de Enlace, estabilidad y comportamiento magnético para las siguientes especies. Identificar el HOMO y LUMO. Justificar las posibles anomalías observadas.



- 3) Construir el Diagrama de Orbitales Moleculares, escribir la configuración electrónica según la T.O.M. y razonar el Orden de Enlace, estabilidad y comportamiento magnético para las siguientes especies. Identificar el HOMO y LUMO. Justificar las posibles anomalías observadas.



- 4) Construir el Diagrama de Orbitales Moleculares, escribir la configuración electrónica según la T.O.M. y razonar el Orden de Enlace, estabilidad y comportamiento magnético para las siguientes especies. Identificar el HOMO y LUMO. Justificar las posibles anomalías observadas.



- 5) Construir el Diagrama de Orbitales Moleculares, escribir la configuración electrónica según la T.O.M. y razonar el Orden de Enlace, estabilidad y comportamiento magnético para las siguientes especies. Identificar el HOMO y LUMO. Justificar las posibles anomalías observadas.



- 6) Construir el Diagrama de Orbitales Moleculares, escribir la configuración electrónica según la T.O.M. y razonar el Orden de Enlace, estabilidad y comportamiento magnético para las siguientes especies. Identificar el HOMO y LUMO. Justificar las posibles anomalías observadas.

