UNIVERSIDAD DE BURGOS



FACULTAD DE CIENCIAS

Departamento de Química - Química Inorgánica

Química General I

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.

NO, NO⁺, NO⁻