



Cuestionario 3.3.5 (2)

Moléculas poliatómicas

- 1) Basándose en el modelo VSEPR, hibridación y posible resonancia, analizar con todo detalle la estereoquímica y geometría de las siguientes especies, incluido su posible momento dipolar:



- 2) Basándose en el modelo VSEPR, hibridación y posible resonancia, analizar con todo detalle la estereoquímica y geometría de las siguientes especies, incluido su posible momento dipolar:



- 3) Basándose en el modelo VSEPR, hibridación y posible resonancia, analizar con todo detalle la estereoquímica y geometría de las siguientes especies, incluido su posible momento dipolar:



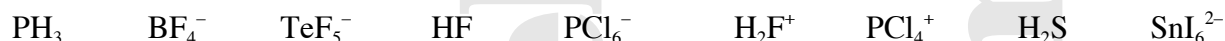
- 4) Basándose en el modelo VSEPR, hibridación y posible resonancia, analizar con todo detalle la estereoquímica y geometría de las siguientes especies, incluido su posible momento dipolar:



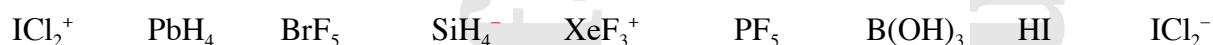
- 5) Basándose en el modelo VSEPR, hibridación y posible resonancia, analizar con todo detalle la estereoquímica y geometría de las siguientes especies, incluido su posible momento dipolar:



- 6) Basándose en el modelo VSEPR, hibridación y posible resonancia, analizar con todo detalle la estereoquímica y geometría de las siguientes especies, incluido su posible momento dipolar:



- 7) Basándose en el modelo VSEPR, hibridación y posible resonancia, analizar con todo detalle la estereoquímica y geometría de las siguientes especies, incluido su posible momento dipolar:



- 8) Basándose en el modelo VSEPR, hibridación y posible resonancia, analizar con todo detalle la estereoquímica y geometría de las siguientes especies, incluido su posible momento dipolar:





- 9) Basándose en el modelo VSEPR, hibridación y posible resonancia, analizar con todo detalle la estereoquímica y geometría de las siguientes especies, incluido su posible momento dipolar:



- 10) Basándose en el modelo VSEPR, hibridación y posible resonancia, analizar con todo detalle la estereoquímica y geometría de las siguientes especies, incluido su posible momento dipolar:



- 11) Analizar a qué grupo de la tabla periódica debe pertenecer un átomo A para que el compuesto ACl_2 tenga una geometría lineal ($= 180^\circ$), plano angular ($> 110^\circ$), plano angular ($< 110^\circ$).

- 12) Analizar a qué grupo de la tabla periódica debe pertenecer un átomo A para que el compuesto ACl_3 tenga una geometría de triángulo equilátero, pirámide trigonal, en T.

- 13) Analizar a qué grupo de la tabla periódica debe pertenecer un átomo A para que el compuesto ACl_4 tenga una geometría de tetraedro, pirámide tetragonal, plano cuadrado, disfenoidal.