



Cuestionario 2.3.5 (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:



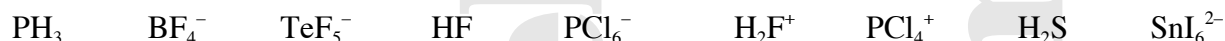
- 4) Basándose en el modelo VSEPR, hibridación y posible resonancia, analizar con todo detalle la estereoquímica y geometría de las siguientes especies, incluido su posible momento dipolar:



- 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:

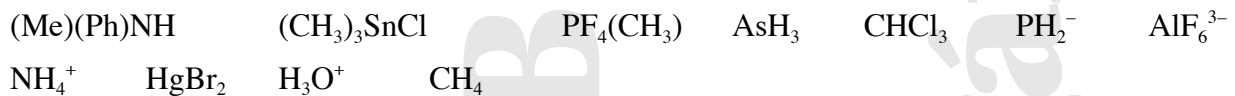




- 9) Basándose en el modelo VSEPR, hibridación y posible resonancia, analizar con todo detalle la estereoquímica y geometría de las siguientes especies, incluido su posible momento dipolar:



- 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  $\text{ACl}_2$  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  $\text{ACl}_3$  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  $\text{ACl}_4$  tenga una geometría de tetraedro, pirámide tetragonal, plano cuadrado, disfenoidal.