

CUESTIÓN 1 (junio – 2010) Considere las moléculas CS_2 , CH_3Cl , H_2Se , NCl_3 y responda razonadamente a las siguientes cuestiones: a) Represente la estructura de Lewis de cada una de éstas moléculas. (0,8 puntos) b) Prediga su geometría molecular. (0,8 puntos) c) Explique, en cada caso, si la molécula tiene o no momento dipolar. (0,4 puntos) DATOS. Números atómicos: H = 1; C = 6; N = 7; S = 16; Cl = 17; Se = 34

CUESTIÓN 1 (junio – 2010) Considere las moléculas CS_2 , CH_3Cl , H_2Se , NCl_3 y responda razonadamente a las siguientes cuestiones: a) Represente la estructura de Lewis de cada una de éstas moléculas. (0,8 puntos) b) Prediga su geometría molecular. (0,8 puntos) c) Explique, en cada caso, si la molécula tiene o no momento dipolar. (0,4 puntos) DATOS. Números atómicos: H = 1; C = 6; N = 7; S = 16; Cl = 17; Se = 34

Septiembre 2010; Opción B; Cuestión 1.- A partir de las estructuras de Lewis de las siguientes especies químicas OCl_2 , NCl_3 , NCl_4^+ y CCl_4 , responda razonadamente las siguientes cuestiones:

- a) Deduzca la geometría de cada una de las especies químicas propuestas (1 punto)
- b) Justifique, en cada caso, si la especie química tiene o no momento dipolar (1 punto)