

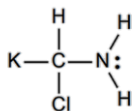
Taller de ejercicios 7

Geometría molecular

- Para las moléculas XeCl_5^+ y XeCl_2 , determine:
 - Estructura de Lewis con cargas formales.
 - Geometría molecular.
- Complete la tabla siguiente, donde se muestran diferentes distribuciones de los electrones alrededor del átomo central A.

Distribución	Geometría molecular
$\begin{array}{c} \\ \text{---A---} \end{array}$	
$\begin{array}{c} \\ =\text{A:} \end{array}$	
$\begin{array}{c} \\ =\text{A---} \\ \end{array}$	
$\begin{array}{c} \\ \text{:A:} \\ \diagup \quad \diagdown \end{array}$	
$\begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{:A:} \\ \diagdown \quad \diagup \end{array}$	
$\begin{array}{c} \text{:A:} \\ =\text{A=} \\ \end{array}$	

- Para la molécula siguiente:



Determine: a) Los tipos de enlace que presenta la molécula (con respecto a su electronegatividad). b) La geometría molecular con respecto a los átomos de C y N.