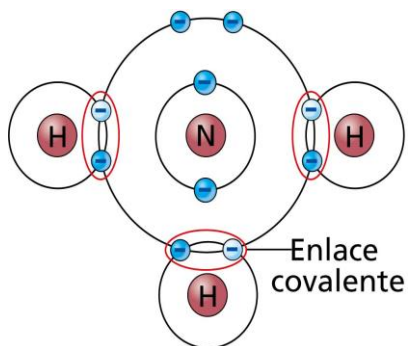


La molécula de amoniaco

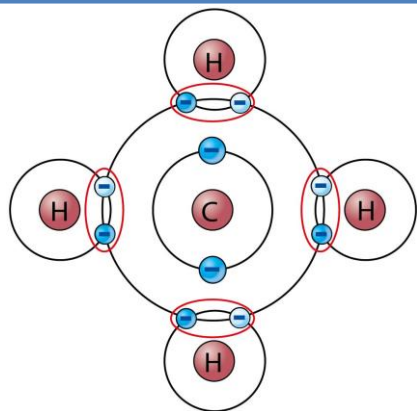


La fórmula del amoniaco es NH_3 .

La configuración electrónica del último nivel energético de un átomo de nitrógeno es **2 3**; por tanto, le faltan tres electrones para completarlo.

En la molécula de amoniaco cada átomo de hidrógeno comparte un par de electrones con el átomo de nitrógeno. Decimos que se han formado **tres enlaces covalentes N–H**.

La molécula de metano



La fórmula del metano es CH_4 .

La configuración electrónica del último nivel energético de un átomo de carbono es **2 2**, por tanto, le faltan cuatro electrones más para completarlo.

En la molécula de metano cada átomo de hidrógeno comparte un par de electrones con el carbono. Se han formado **cuatro enlaces covalentes C–H**.