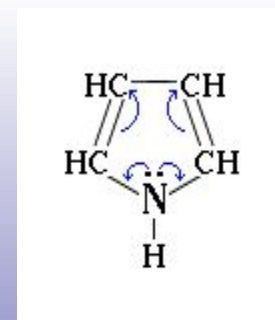


Электронное строение молекулы пиррола объясняет его свойства как слабой кислоты и ароматического соединения. Атомы углерода и азота находятся в состоянии  $sp^2$ -гибридизации.  $\sigma$ -Связи С–С, С–Н и С–N образованы гибридными орбиталями. Цикл имеет плоское строение. На негибридной  $p$ -орбитали азота находится неподеленная пара электронов, которые вступают в сопряжение с четырьмя  $\pi$ -электронами атомов углерода.



Таким образом, в циклической системе сопряжения находится 6 электронов, что определяет ароматические свойства пиррола.

