

No conjunto de slides das aulas 6 e 7 foram apresentadas as noções básicas da teoria de orbitais moleculares.

Com base neste conteúdo e no texto disponível no capítulo que estamos estudando, responda:

1. O que, na figura abaixo, explica o fato de dois átomos de Hidrogênio ficarem próximos um do outro, gerando uma ligação covalente? Faça um texto explicativo usando suas palavras.

2. A teoria em estudo provém do tratamento matemático da combinação das funções de onda que descrevem os elétrons originalmente nos átomos. Por isso, há a previsão da formação de um orbital molecular de energia baixa e de um outro orbital de energia elevada. O que significa este orbital de energia elevada? Faça um texto explicativo usando suas palavras.

3. Existe uma forma de provar que este orbital de maior energia existe? Busque informações na internet que exemplifiquem a demonstração da ocorrência deste orbital.

