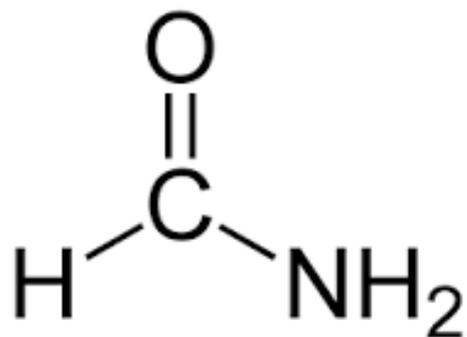


Dúvida apresentada por aluno(a) >> Exercício 3.46 >> não estou conseguindo desenhar a estrutura da molécula de formamida, H<sub>2</sub>CONH<sub>2</sub>.

*Infelizmente há um ERRO no enunciado deste exercício no livro. Na versão impressa que eu repassei para alguns alunos eu havia anotado a correção necessária. A formula elementar da formamida correta é: HCONH<sub>2</sub>.*

*A estrutura da formamida é, portanto, aquela indicada abaixo*



*Note que a carbonila implica em um carbono com hibridação  $sp^2$  e um orbital  $p$  puro. A função química em questão é exatamente a da amida, o que significa, também que o  $NH_2$  deve apresentar o N com hibridação  $sp^2$  e, portanto, deslocamento de elétrons por ressonância entre os três átomos O-C-N*