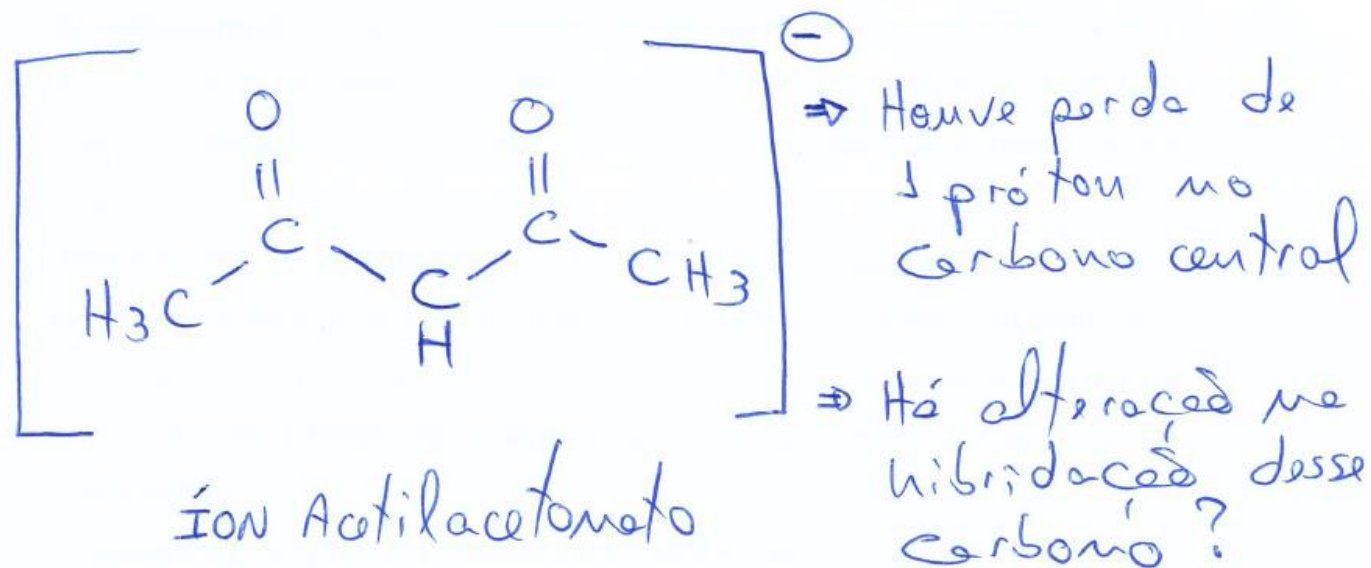
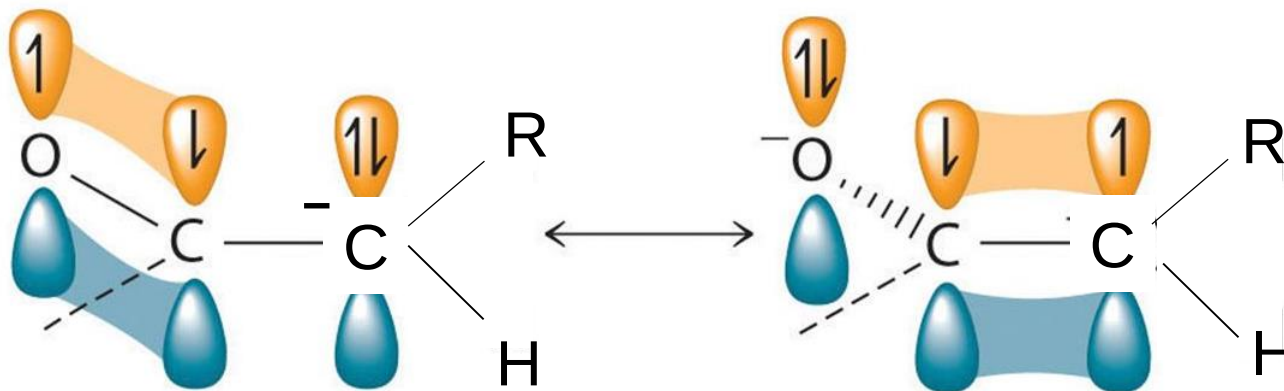


Questão de um(a) aluno(a): *Conseguí prever os ângulos de ligação ( $a=b=120^\circ$  e  $c=109,5^\circ$ ) e também consegui perceber que existe uma diferença de hibridização do Carbono do  $\text{CH}_2$  na molécula Acetilacetona para o íon Acetilacetato, ou seja, de  $\text{sp}^3$  passa para  $\text{sp}^2$  quando perde o íon hidrogênio. Só não consegui relacionar o íon acetilacetona com a função amida como sugerido no estudo dirigido 1*



O  $\text{CH}_2$  central, originalmente apresenta hibridação  $\text{sp}^3$ . No entanto, ao perder o próton, fica com o elétron que era, originalmente, do Hidrogênio. Assim, o grupo  $\text{CH}$  central assume uma hibridação  $\text{sp}^2$ , deixando o par de elétrons em um orbital p puro. Isso ocorre, pois, mesmo tendo estes dois elétrons a somente  $90^\circ$  dos demais, os mesmos poderão se deslocar ao longo da molécula, pois há orbitais p puros nas carbonilas e oxigênios adjacentes, exatamente como existe no grupo amida que estudamos em detalhes na aula sobre ligações peptídicas. **Veja ilustração no slide seguinte**



O deslocamento dos elétrons p ocorre também do outro lado da molécula que possui outra carbonila, indicada por “R” na figura acima.

Esta deslocalização de elétrons estabiliza o íon e gera um caráter de dupla ligação entre o Carbono central e as carbonilas adjacentes. Isso é similar ao que ocorre nas amidas das ligações peptídicas.