

*Pergunta do aluno(a): Não entendi direito uma parte da aula 5. Eu não entendo direito como a deslocalização de elétrons que causa a polaridade afeta na acidez dos dois ácidos que o senhor usou de exemplo em aula (acético e tricloroacético).*

Resposta: Toda ligação polarizada é decorrente da distorção da nuvem de elétrons que envolve a ligação em questão. Quando um dos átomos da ligação fica deficiente em densidade eletrônica (com  $\delta^+$ ) ele imediatamente passa a “buscar a compensação” para essa deficiência de densidade eletrônica nos outros átomos vizinhos. Isso significa que toda a molécula é afetada pela presença de uma ligação polarizada. Veja a ilustração no exemplo dos ácidos indicados abaixo.

