

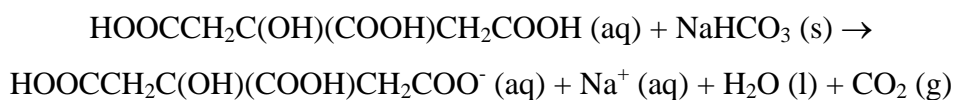
REACÇÃO QUÍMICA ENTRE O ÁCIDO CÍTRICO E O BICARBONATO DE SÓDIO

INTRODUÇÃO

Há uma grande diversidade de reacções químicas em que não é preciso fornecer energia para elas ocorrerem. Muitas vezes, para uma reacção química ocorrer basta juntar duas ou mais substâncias. Estas substâncias devem possuir uma determinada afinidade química selectiva resultante da energia potencial e da estrutura química das substâncias a juntar.

A junção de limão a hidrogenocarbonato de sódio desencadeia uma reacção química. O ácido cítrico do limão reage com o hidrogenocarbonato de sódio originando novas substâncias com propriedades diferentes das primeiras, entre as quais o dióxido de carbono gasoso. Além do dióxido de carbono, esta reacção química tem ainda como produtos de reacção a água e um sal de sódio, que se encontra dissociado na solução resultante.

A reacção entre o ácido cítrico do limão e o hidrogenocarbonato de sódio é traduzida pela seguinte equação química:



Esta actividade teve por base uma proposta de Santana, Ramos e Castro (????).