

DECOMPOSIÇÃO DO HIDROGENOCARBONATO DE SÓDIO

INTRODUÇÃO

Uma reacção química na qual uma substância se transforma, por acção do calor, em duas ou mais outras substâncias com propriedades diferentes da substância inicial que as originou é designada vulgarmente de decomposição térmica ou termólise. Por outro lado, uma reacção química na qual duas ou mais substâncias se transformam, por acção do calor, numa outra única substância com propriedades diferentes das substâncias iniciais que a originaram é designada de síntese

A decomposição do hidrogenocarbonato de sódio (mais conhecido por bicarbonato de sódio) através do seu aquecimento é um exemplo de uma termólise, em que o hidrogenocarbonato de sódio se decompõe por acção de calor em duas novas substâncias com propriedades diferentes das do hidrogenocarbonato de sódio. Esta reacção química pode ser traduzida pela seguinte equação química:

Por acção do calor



Esta actividade teve por base uma proposta de Dias e Rodrigues (2002).