

REACÇÃO QUÍMICA ENTRE O ÓXIDO DE CÁLCIO E O CLORETO DE AMÓNIO

INTRODUÇÃO

Existem reacções químicas, que para ocorrerem, necessitam de ser “activadas mecanicamente”, ou seja, só ocorrem se os reagentes forem friccionados ou sujeitos a algum choque mecânico.

Quando determinadas substâncias são friccionadas ou chocam entre si, ocorre uma transferência de energia que pode desencadear uma reacção química.

Um exemplo típico de uma transformação química que ocorre por acção mecânica é trituração de uma mistura de cloreto de amónio e óxido de cálcio. Ao triturar esta mistura o cloreto de amónio e o óxido de cálcio transformam-se, dando origem a amoníaco, cloreto de cálcio e água. Esta reacção química pode ser traduzida pela seguinte equação química:



Esta actividade teve por base uma proposta de Maciel e Miranda (2002).