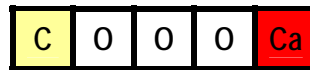
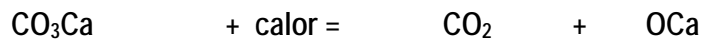
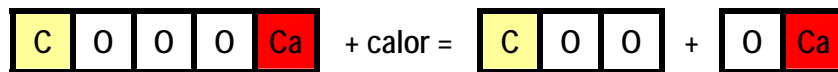


## CICLO DO CALCÁRIO E DA CAL

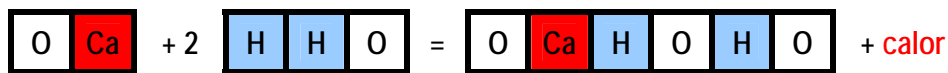
O calcário é um tipo de rocha que se encontra na Natureza, cuja natureza mineralógica, quando pura, é carbonato de cálcio :



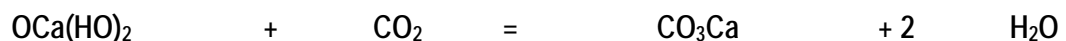
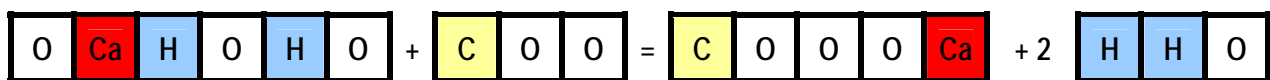
Se calcinarmos a pedra calcária (aquecimento a pelo menos 800º C), o carbonato de cálcio liberta anidrido carbónico « CO<sub>2</sub> », e transforma-se em óxido de cálcio « OCa » (que é a cal viva, dita aérea, empregue na construção) :



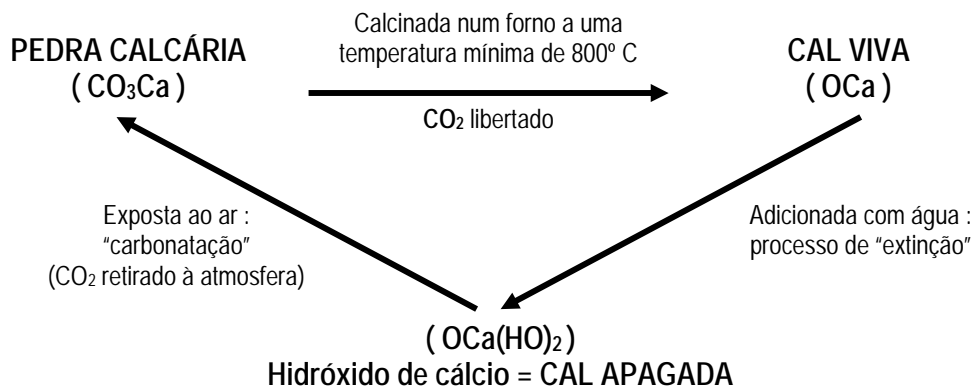
A cal viva « OCa », adicionada com água « H<sub>2</sub>O », associa-se com duas moléculas desta e transforma-se em cal apagada, cal "derregada" ou cal em pasta « OCa(HO)<sub>2</sub> » (hidróxido de cálcio), numa reacção química acompanhada por grande libertação de calor :



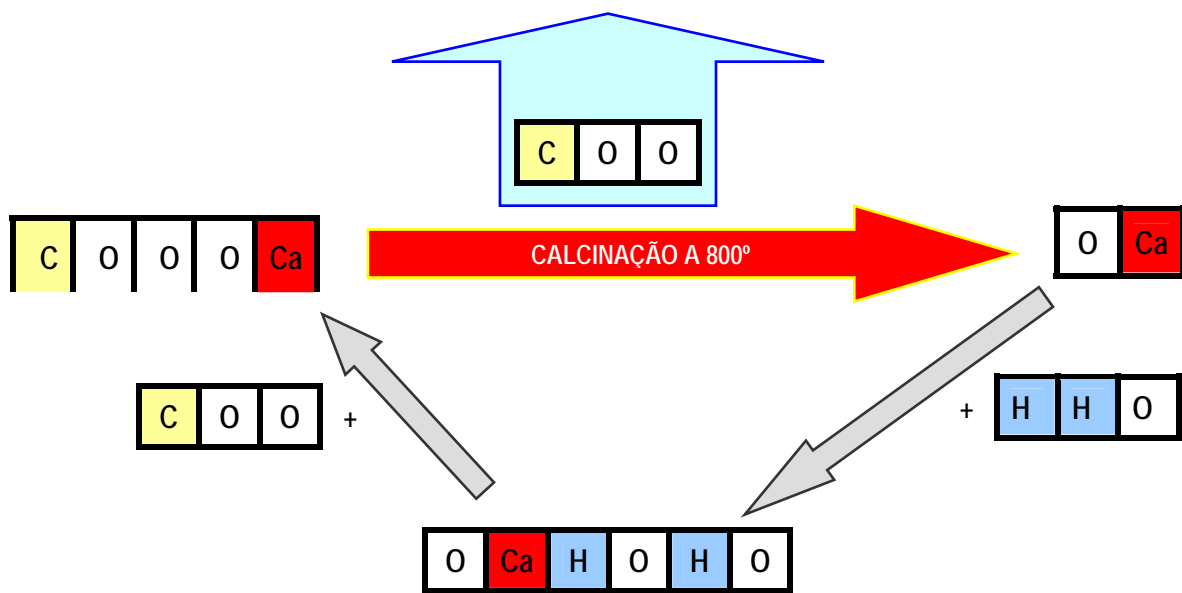
A cal apagada, em contacto com a atmosfera, evapora as moléculas de água a que está associada, e combina-se com o anidrido carbónico «CO<sub>2</sub>» existente no ar, solidificando com a composição química do carbonato de cálcio «CO<sub>3</sub>Ca», afinal igual à da pedra calcária que lhe deu origem :



Podemos, portanto estabelecer um esquema do ciclo do calcário e da cal, com a seguinte disposição :



Ou, mais simplesmente :



A cal apagada pode ser usada sob três formas :

1. Como **CAL EM PASTA**, na preparação de argamassas para alvenarias, rebocos, estuques, barramentos, e de caiações e tintas.
2. Como **CAL HIDRATADA** (cal em pasta seca, triturada e pulverizada) na preparação de argamassas para alvenarias, rebocos, estuques e barramentos.
3. Em "**MASSA TOSCA**" (amassada com areia e deixada envelhecer) na preparação de argamassas para alvenarias e rebocos.