



## Efeito das águas sobre a rocha calcária

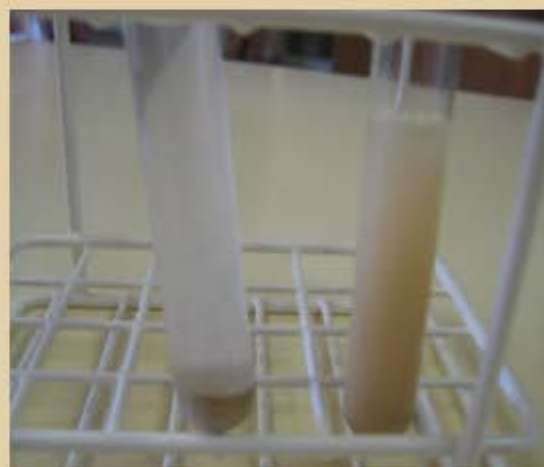
### Material

- 1g a 2g de calcário reduzido a pó ou calcite em pó.
- Água gaseificada (com dióxido de carbono)
- Água destilada
- 2 Tubos de ensaio
- 1 Suporte para tubos de ensaio
- 1 Vareta de vidro
- 1 Lamparina
- 1 Mola de madeira



### Procedimento

1. Identifique os dois tubos como tubo A e tubo B.
2. Coloque a calcite reduzida a pó em cada um dos tubos.
3. No tubo A adicione água destilada e no tubo B coloque o mesmo volume de água gaseificada.
4. Agite vigorosamente com o auxílio de uma vareta. Registe o que observou.
5. Aqueça o tubo B. Registe o que observou.



### Discussão

1. Compare os dados registados no ponto 4. Enuncie as diferenças registadas.
2. Que conclusões pode tirar após o aquecimento do tubo B?
3. Analise as afirmações que se seguem e procure relacionar cada uma delas com os resultados das experiências realizadas.
  - a) A calcite (carbonato de cálcio) não é solúvel na água pura.
  - b) A água gaseificada reage com a calcite, formando um produto solúvel.