

## Testes com Amostra Sólida

- 1º Antes de mais nada: Homogeneizar a amostra sólida.
- 2º Verificar o comportamento da amostra em água: é solúvel? Se for solúvel podemos concluir que  $\nexists$  Ba Ca Sr Mg na presença de  $\text{CO}_3^{2-}$  pois os carbonatos desses metais são insolúveis. medir pH!!!  
 $\nexists$   $\text{Ba}^{2+}$   $\text{Ca}^{2+}$   $\text{Sr}^{2+}$  na presença de íons  $\text{SO}_4^{2-}$   
Pode existir  $\text{Mg}^{2+}$  com  $\text{SO}_4^{2-}$  pois  $\text{MgSO}_4$  é solúvel.
- 3º Comportamento da amostra em HCl diluído.  
É solúvel? Existe efervescência? Sim?  
Pode ser que haja  $\text{CO}_3^{2-}$ . Usar um pouquinho de amostra sólida para fazer o teste do sistema fechado em "U".
- 4º Fazer o teste para verificar se a amostra contém  $\text{NH}_4^+$ . O teste é o de eliminação de  $\text{NH}_4^+$  por adição de NaOH e aquecimento.  
Identificação do gás liberado
- 5º Pelas medidas de pH após solubilização da amostra em água, ou mesmo na presença de algum precipitado, pode-se avaliar e inferir algo sobre a presença de íons (cátions ou ânions que sofrem hidrólise).

# Esquema de separação

