

Saggio di riconoscimento del diossido di carbonio

Materiale occorrente

Calce, un cucchiaio, due contenitori di vetro di cui uno con tappo, un bicchiere, una cannuccia di vetro, acqua.

Procedimento e Osservazioni

- Riempi il contenitore con acqua, aggiungi un cucchiaio di calce e mescola.
- Tappa il contenitore e lascia riposare fino al giorno successivo.
- Con molta cautela, travasa il liquido nel secondo contenitore. Questo liquido è l'**acqua di calce** o idrossido di calcio, sostanza che "riconosce" il gas diossido di carbonio. È possibile anche trovare l'acqua di calce già preparata in farmacia.
- Versa un po' di acqua di calce in un bicchiere e soffia in esso attraverso la cannuccia.
- Che cosa osservi?

.....

.....

.....

.....

Conclusioni

- La soluzione è diventata lattiginosa per la presenza del diossido di carbonio. Le sostanze chimiche presenti nell'acqua di calce si combinano con il diossido di carbonio formando una polvere bianca che non si scioglie nell'acqua. Questa sostanza è il calcare, cioè carbonato di calcio. La reazione chimica è la seguente:

