

La CO_2 nell'aria espirata

Materiale occorrente: bicchiere, acqua di calce, siringa, cannuccia

Descrizione: miscelare 1:1 acqua ed acqua di calce (idrossido di calcio), immettere con una siringa aria nella soluzione, poi immettere aria espirata soffiando in una cannuccia.

Conclusioni: nel primo caso (immissione di aria), non accade nulla, nel secondo caso la CO_2 concentrata nell'aria espirata dai polmoni, reagisce con l'idrossido di calcio formando carbonato di calcio, $CaCO_3$, che resta in sospensione colorando di bianco la soluzione.



