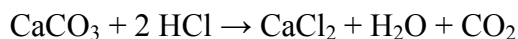


INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

„Inovace bakalářského studijního oboru Aplikovaná chemie“
CZ.1.07/2.2.00/15.0247

Příprava CO₂



Sestavíme aparaturu dle obrázku. Do Erlenmeyerovy baňky o obsahu 500 cm³ vložíme několik kousků mramoru (CaCO₃) a do dělicí nálevky nalijeme kyselinu chlorovodíkovou o koncentraci 2 mol·dm⁻³. Z dělicí nálevky začneme přikapávat kyselinu na kousky mramoru, čímž se vyvíjí oxid uhličitý. Ten necháme chvíli vyvíjet naprázdno tak, aby se aparatura zcela zaplnila oxidem uhličitým, který je těžší než vzduch a díky tomu jej vytlačuje. Poté vložíme trubičku, ze které uniká oxid uhličitý, do kádinky se zapálenými svíčkami v různých výškových úrovních a sledujeme, jak postupně zhasínají. Po zhasnutí všech svíček vyjmeme koncovou trubičku, vložíme ji do kádinky s destilovanou vodou, kterou necháme chvíli probublávat. Poté změříme pH probubláné vody, které bude mírně kyselé z důvodu rozpouštění oxidu uhličitého ve vodě na kyselinu uhličitou.

