

**Příprava a vlastnosti CO2**

**Úkol 1.**

**Pomůcky a chemikálie :**

 frakční baňka, dělící nálevka, zátka, zahnutá trubička, zkumavka, odměrný válec, svíčka, vápenec CaCO3, 15% HCl, vápenná voda Ca(OH)2

**Postup:**

1. Sestavte aparaturu podle obrázku.
2. Do frakční baňky nasypte cca 2 lžičky vápence a do dělící nálevky nalijte 15% HCl. kyselinu pomalu přikapávejte na vápenec a vzniklý CO2 zavádějte do vápenné vody. Pozorujte a popište.
3. Po provedení pokusu najímejte CO2 do prázdného odměrného válce, jehož obsah poté přelijte na plamen svíčky. Pozorujte a popište.

**Úkol 2.**

**Postup:**

1. Oxid uhličitý nechejte probublávat malým množstvím vody
2. Po chvíli zkuste reakci indikátorem

**Úkol 3.**

**Postup:**

1. V kádince zapalte svíčku
2. Do válce najímejte oxid uhličitý a vlijte ho do kádinky s hořící svíčkou – svíčka zhasne

**Úkol 4.**

**Postup:**

1. Vápennou vodu ve zkumavce probublávejte brčkem na limonádu vydechovaným vzduchem.
2. Vznikne bílý zákal uhličitanu vápenatého. Pokud budete foukat delší dobu (2-3 min) sraženina zmizí.