



Základní škola Přerov, Želatovská 8

Želatovská 8, 750 02 Přerov
www.zs-zelatovska.cz

tel: 581 202 970; fax: 581 202 970
e-mail: zs-zelatovska@zs-zelatovska.cz

Protokol laboratorní práce – 8. ročník Téma: KONSTRUKCE HASÍCÍHO PŘÍSTROJE

Jméno, příjmení:

Třída:

Datum:

Úkol: Konstrukce modelu hasícího přístroje.

Pomůcky:

Büchnerova baňka (250 ml), zátka na baňku, malá zkumavka (10 ml), kádinka (100 ml), laboratorní váhy, lžička

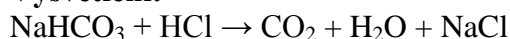
Chemikálie:

kyselina chlorovodíková (30 %) – případně dle možností ocet (8%), hydrogenuhličitan sodný (pevný), saponát

Laboratorní postup:

Büchnerovu baňku naplníme do třetiny vodou. Poté do ní nasypeme 30 g hydrogenuhličitanu sodného (jedlé sody) a zhruba 40 ml saponátu odměřeného v kádince. Směs důkladně promícháme. Do malé zkumavky nalijeme kyselinu chlorovodíkovou (příp. ocet) a vložíme ji přímo do baňky se směsí. Tu následně **pevně** uzavřeme zátkou a máme zhotovený malý model hasícího přístroje. Poté ho stačí už jenom namířit na místo, jež chceme „uhasit“, a otočením o 180 ° uvést do funkce.

Vysvětlení:



Pokus je založen na skutečném principu funkce pěnového hasícího přístroje. Jedná se o reakci, při které dochází k rozkladu hydrogenuhličitanu sodného kyselinou chlorovodíkovou za vzniku oxidu uhličitého, který se saponátem tvoří pěnu.

Technické poznámky:

Baňku je třeba uzavřít zátkou opravdu důkladně, aby nedošlo k jejímu uvolnění díky tlaku, který vzniká uvnitř.

Důležité je také zvolit vhodné místo, které budeme „hasit“. Nejjednodušší je hasicí přístroj směřovat do umyvadla.

Nákres aparatury:

Závěr: