



# 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](mailto:zs-zelatovska@zs-zelatovska.cz)

## Protokol laboratorní práce – 8. ročník Téma: BALÓNEK PLNĚNÝ $\text{CO}_2$

Jméno, příjmení:

Třída:

Datum:

### Úkol:

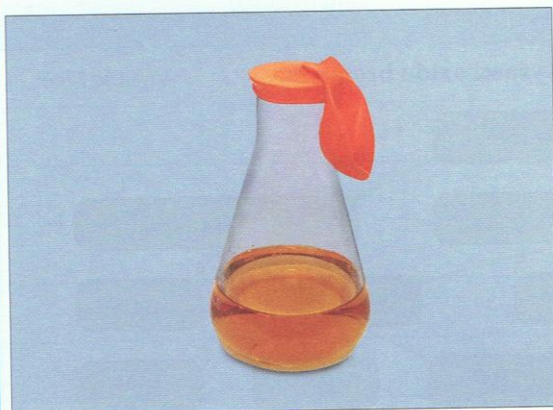
Nafoukněte balonek plynem získaným chemickou reakcí.

### Pomůcky:

skleněná láhev se zúženým hrdlem ( $500 \text{ cm}^3$ ), nálevka, kuchyňská odměrka na vodu ( $100 \text{ cm}^3$ ), nafukovací balonek, polévková lžice,  $200 \text{ cm}^3$  octa (8%), 1 polévková lžice krystalové sody  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  na změkčování vody.

### Pracovní postup:

1. V kuchyňské odměrce odměřte  $200 \text{ cm}^3$  octa (8%) a toto množství přelijte do skleněné láhve.
2. Do balonku pomocí nálevky opatrně nasype jednu lžici krystalové sody.
3. Nafukovací balonek se sodou upevněte na hrdlo láhve a přidržte ho ve svislé poloze tak, aby se krystalová soda přesypala do láhve s octem.
4. Pozorujte reakci.



### Pozorování:

.....

.....

### Otázky k zamyšlení:

*Jaké množství oxidu uhličitého se nachází v atmosféře?*

.....

.....

*Je oxid uhličitý lehčí nebo těžší než vzduch?*

.....

.....

*Jaký význam má oxid uhličitý pro rostliny?*

.....

.....

*Krystalová soda je prostředek na změkčování vody. Který druh vody je nutno změkčovat a proč?*