

Postup při pokusu:

0. Nejdříve si přečti celý postup, potom pokračuj v práci.
1. Do baňky nasyp lžičku jedlé sody (NaHCO_3)
hydrogenuhličitan sodný
2. Přilij do baňky 50 ml octa
3. Na dno kádinky polož svíčku a zapal ji
4. Opatrně přelij **PLYN** z baňky do kádinky s hořící svíčkou
5. Pozoruj, co se děje
6. Zapal si špejli a vlož hořící část do kádinky vedle svíčky
7. Pozoruj, co se děje

1. Nakesli baňku a kádinku, oba obrázky pojmenuj

2. Popiš celými větami, co se dělo v baňce po přidání octa

3. Zapiš názvy, vzorce a pozorované vlastnosti všech REAKTANTŮ z reakce v baňce

4. Zapiš názvy, vzorce a pozorované vlastnosti všech PRODUKTŮ z reakce v baňce

5. Zapiš reakci chemickou rovnicí (reaktant + reaktant --> produkt + produkt)