1. laboratorní práce

**Soli**

**Úkol:** Zkoumejte kypřicí prášek do pečiva

**Pomůcky:**

**Látky:** Kypřicí prášek do pečiva = hydrogenuhličitan sodný NaHCO3 , vápenná voda = hydroxid vápenatý Ca(OH)2 , ocet = kyselina octová CH3COOH

**Pracovní postup:**

1. Do kuželové baňky nalijte 50 ml octa a do balonku vpravte násypkou dvě malé lžičky prášku do pečiva.
2. Balonek s práškem navlékněte opatrně na hrdlo kuželové baňky tak, aby prášek zůstal v balonku.
3. Prášek do pečiva nasypte z balonku do baňky a pozorujte reakci.
4. Po skončení reakce opatrně sejměte balonek z hrdla baňky a plyn „přelijte“ do připravené kádinky s 30 ml vápenné vody, kterou si vyzvednete u vyučujícího. Poznámka: balonek je potřeba před sejmutím z hrdla baňky přidržet a zatočit, aby plyn po sejmutí z balonku „nevytekl“. Sledujte změnu.
5. Do kuželové baňky zasuňte hořící špejli. Sledujte změnu.

**Foto:**

**Závěry pozorování:**

* Při reakci prášku do pečiva s octem se uvolňuje:
* Tento plyn jsme dokázali (dvě pozorované změny z bodu 4 a 5):
* Proč je možné „přelít“ plyn z balonku do kádinky:
* Napiš rovnici reakce vápenné vody s unikajícím plynem na další řádek:

→

**Vypracoval:**

**Spolupracoval:**

**Datum:**