



POKUS 3.13. Žarenje puževa kućice ili školjke

Potrebni pribor i kemikalije

- ✓ plamenik, metalna kliješta (pinceta), čaša od 50 mL, kapaljka
- ✓ puževa kućica ili školjka, otopina fenolftaleina, voda

Aktivnosti tijekom pokusa

1. Napuni čašu od 50 mL do polovice vodom. Dodaj vodi dvije kapi otopine fenolftaleina. U otopinu uroni puževu kućicu ili školjku. Zabilježi opažanja.

2. Izvadi puževu kućicu ili školjku iz vode. Pridržavajući je pincetom, užari je u plamenu plinskog plamenika. **Pazi da se ne opečeš!** Zatim je ubaci u čašu s vodom i fenolftaleinom.
3. Zabilježi opažanja.

Na što upućuje promjena boje fenolftaleina?

4. Po kemijskom sastavu kućica je najvećim dijelom kalcijev karbonat. Žarenjem kalcijeva karbonata nastaju kalcijev oksid i ugljikov dioksid. Opisanu reakciju prikaži kemijskom jednadžbom.

_____ → _____ + _____

Napiši kemijsku jednadžbu reakcije vode s kalcijevim oksidom.

_____ + _____ → _____