



POKUS 3.11. Gašenje živog vapna

Potrebni pribor i kemikalije

- ✓ termometar, žlica, dvije visoke čaše
- ✓ živo vapno, voda



Aktivnosti tijekom pokusa

1. U čašu od 100 mL ulij do polovice vodu i izmjeri temperaturu vode u čaši.
 $t(\text{voda}) = \text{_____}^{\circ}\text{C}$
2. U drugu čašu od 100 mL stavi grumen živog vapna. Opiši uzorak.

Polako dolijevaj vodu u malim obrocima, pažljivo miješajući termometrom dok ne nastane gusta smjesa. Prati temperaturu smjese i bilježi je u tablicu svakih desetak sekundi.

	10	20	30	40	50	60
t/s						
t/ $^{\circ}\text{C}$						

Zabilježi opažanja.

3. Koje mjere opreza i zaštite treba primijeniti pri gašenju živog vapna?

4. a) Napiši kemijsku jednadžbu reakcije gašenja živog vapna. Nastali je produkt kalcijev hidroksid, $\text{Ca}(\text{OH})_2$. Često se naziva i gašenim vapnom.

_____ + _____ $\rightarrow$ _____

- b) Živo vapno trivijalno je ime. Koje je kemijsko ime živog vapna?