# Pokus: Dobivanja vodika

Pribor i kemikalije: epruveta, kapaljka, stalak za epruvete, razrijeđena klorovodična kiselina, granula cinka

Mjere opreza:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  |  |  |
| Radi pažljivo  (radiš s kiselinom)! | Stavi zaštitne naočale i rukavice. | |

Opis pokusa i zapažanja:

**1. korak**: U epruvetu je stavljen mali komadić metala cinka (Zn). Oprezno dokapaj 25 kapi otopine W kapalicom.

Zabilježi opažanja.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**2. korak**: Oprezno zapali treščicu na plameniku i prinesi ju otvoru epruvete.

Zabilježi opažanja.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Crtežom prikaži pokus u koracima koje si napravio/la.

|  |  |
| --- | --- |
| **1. korak** | **2. korak** |

**Zaključak:**

Plin koji nastaje u opisanom pokusu naziva se **vodik.** Vodik sa zrakom čini eksplozivno smjesu koja se naziva **plin praskavac**.

**Info +:** Vodik se koristi kao **pogonsko gorivo** za automobile i strojeve. Vodik **ne onečišćuje** atmosferu jer njegovim sagorijevanjem nastaje **vodena para**.