



Ime in priimek:	
-----------------	--

## **GORENJE MAGNEZIJA**

**Pripomočki:**

**Kemikalije:**

**Postopek:**

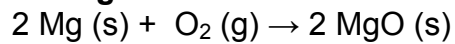
Kos magnezijevega traku prižgemo s plinskim gorilnikom.

**Navodilo:**

Ne glej naravnost v plamen!

**Opažanja:**

**Razlaga:**



Magnezij je zelo reaktiven element iz skupine zemljoalkalijskih kovin. Jarka bela svetloba pri gorenju magnezija vsebuje tudi veliko UV svetlobe.

**Nariši skico vaje:**



Ime in priimek:	
-----------------	--

## TERMIČNI RAZKROJ AMONIJEVEGA DIKROMATA

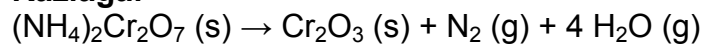
**Pripomočki:**

**Kemikalije:**

**Postopek:**

**Opažanja:**

**Razlaga:**



**Nariši skico vaje:**



Ime in priimek:

## **TERMIČNI RAZKROJ KALIJEVEGA MANGANATA**

### **Pripomočki:**

plinski gorilnik  
stojalo z mufo in prižemo  
dve epruveti  
zamašek z luknjo  
vata  
ukrivljena steklena cevka  
kadička z vodo  
tleča trska

### **Kemikalije:**

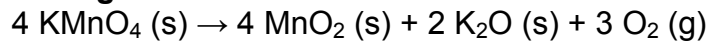
$\text{KMnO}_4$  (s) kalijev manganat

### **Postopek:**

1. del: Epruveto napolnimo do višine 2 cm s kalijevim manganatom in segrevamo. Kisik lovimo z izpodrivanjem vode v epruveti.
2. del: Dve epruveti napolnimo pod vodo s kisikom. Eno obrnemo tako, da je odprtina navzgor, drugo navzdol. V vsako epruveto vtaknemo tlečo trsko.

### **Opažanja:**

### **Razlaga:**



Kisik ima večjo gostoto od zraka.

Gostota kisika: 1,43 g/L pri 0 °C in 100 kPa

Gostota zraka: 1,29 g/L pri 0 °C in 100 kPa

### **Nariši skico vaje:**