

## Vježba 19. Magnezij

### Pokus 19.1. Reaktivnost magnezija

**Zadatak:** Ispitati reaktivnost magnezija u hladnoj vodi, vrućoj vodi i klorovodičnoj kiselini.

**Pribor i kemikalije:** stalak s epruvetama, čaša, plamenik, tronožac, azbestna mrežica, destilirana voda, razrijeđena klorovodična kiselina, magnezijeva vrpca, fenolftalein

**Postupak:** U epruvetu se stavi destilirana voda, fenolftalein i magnezijeva vrpca. Bilježi opažanja. Epruveta se stavi u čašu s vrućom vodom. Ponovno se bilježe opažanja. U drugu epruvetu stavi se malo razrijeđene klorovodične kiseline i magnezijeva vrpca. Zabilježi promjene.

**Opažanja:**

**Jednadžbe reakcije:**

**Zaključak:**

### Pokus 19.2. Gorenje magnezija

**Zadatak:** Zapaliti vrpca magnezija i ispitati svojstva spojeva nastalih gorenjem magnezija.

**Pribor i kemikalije:** tronožac, trokutić za žarenje, porculanski lončić, magnezij, destilirana voda, fenolftalein

**Postupak:** U lončić je stavljen komadić magnezijeve vrpce. Zapalimo vrpca i bilježimo promjene. Na ostatak nakon gorenja stavi se malo vode i doda fenolftalein. Ponovno se bilježe promjene.

**Opažanja:**

**Jednadžbe reakcija:**

**Zaključak:**