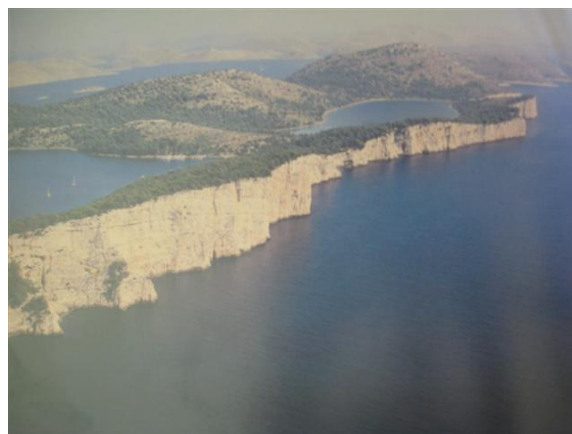
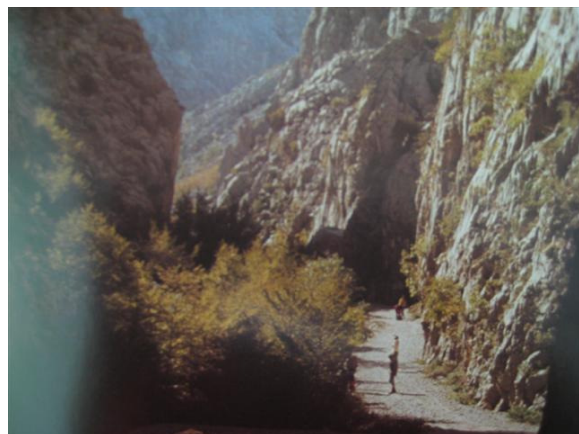


## SAT KEMIJE- Zemnoalkalijski metali - 04.10.2012 g. - 8. razred

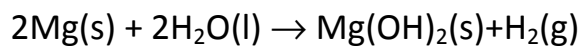
Pripremila: Ružica Milošević, učiteljica kemije

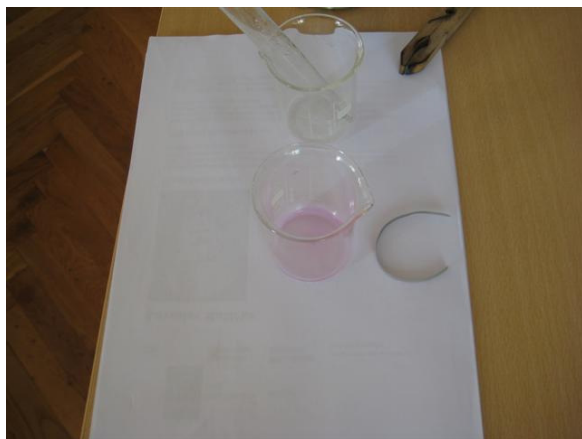
Najznačajniji predstavnici ove skupine metala su **magnezij** i **kalcij**. U prirodi se ne nalaze u elementarnom stanju, već u obliku spojeva. Najzastupljeniji je kalcijev karbonat. Izgrađuje vapnenačke stijene, ljuštore puževa, oklope školjki, ljusku jajeta, kosti, zube.



Po zastupljenosti u Zemljinoj kori, kalcij je na petom mjestu a magnezij na osmom.

Zemnoalkalijski metali reagiraju s vodom, manje burno od alkalijskih. U reakciji nastaju lužine. Magnezij je manje reaktivan od kalcija i da bi došlo do reakcije, epruvetu s vodom treba zagrijati.





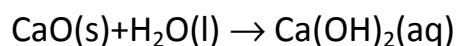
Dobiveni magnezijev hidroksid slabo se otapa u vodi, a indikator fenolftalein daje karakterističnu ljubičastu boju



Žarenjem kalcijevog karbonata dobiva se kalcijev oksid (poznat kao živo vapno) i ugljikov dioksid.



Za razliku od kalcijevog karbonata koji je tvrd i ne otapa se u vodi, kalcijev oksid se može mrviti, slabo se otapa u vodi uz oslobađanje topline. Vodena otopina je lužina i boji fenolftalein u ljubičasto. Talog je hidroksid i može se odijeliti filtriranjem.



Lužine su važni spojevi u kemiji. U vodenoj otopini oslobađaju hidroksidni ion  $\text{OH}^-$ .



Lužine oboje crveni lakmusov papir u plavo, pH im je veći od 7, boje fenolftalein u ljubičasto.