

# AKTIVACIONA ANALIZA

Aktivaciona analiza je metoda kvantitativnog i kvalitativnog odredjivanja sastava materijala putem merenja radioaktivnosti jezgra aktiviranih u procesu ozračivanja. Ozračivanje se može izvesti različitim česticama (neutronima, protonima, deutronima,  $\alpha$ -česticama) ili tvrdim  $\gamma$ -zračenjem, pa se i odgovarajuće metode prema tome nazivaju neutronskom aktivacionom analizom, protonskom analizom i sl. Pri tome se element kojeg treba odrediti transformiše u svoj radioaktivni izotop ili u radioaktivni izotop nekog od elementa koji su susedi ovoga u periodnom sistemu elemenata.

Savremenom naučno-istraživačkom radu, kao i industriji, medicini, biologiji i mnogim drugim oblastima, često se nameće problem određivanja mikrokoncentracije nekih elemenata u određenim materijalima. U pojedinim slučajevima to mogu biti i tako niske koncentracije kao što su  $10^{-15}\text{g}$  do  $10^{-16}\text{g}$  izvesnih elemenata. U tim slučajevima jedino osetljivom se pokazala metoda aktivacione analize i ona zauzima veoma značajnu ulogu u modernoj analitici tragova.

Princip metode aktivacione analize sastoji se u tome što ozračivanjem nekog materijala tzv. „mete“ neutronima ili ubrzanim nanelektrisanim česticama, kao posledica nuklearnih reakcija, nastaju radioaktivni izotopi elemenata – komponenata mete. Na osnovu vrste, energije zračenja i vremena poluraspada nastalih radioaktivnih izotopa, moguće je izvršiti identifikaciju elemenata prisutnih u mikrokoncentracijama, kod se kvalitativna analiza vrši merenjem aktivnosti.

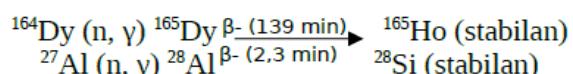
## Zadatak vežbe: Odrediti količinu Dy u uzorku $\text{Al}_2\text{O}_3$

*Oprema vežbe:*

1. Nutronski izvor;
2. Uzorak  $\text{Al}_2\text{O}_3$  sa primesom Dy;
3. Standardni uzorak  $\text{Al}_2\text{O}_3$  sa poznatom količinom Dy;
4. GM brojač;
5. Hronometar.

*Opis vežbe:*

Prilikom ozračivanja termalnim neutronima, u uzorku se dešavanje sledeće nuklearne reakcije:



Izotopni efikasni preseci za ove reakcije iznose  $\sigma_{Dy}=2200\text{b}$  i  $\sigma_{Al}=230\text{ mb}$ . Usled velike razlike u efikasnim presecima, aktivnost aluminijuma će biti znatno manja od aktivnosti dispropozijuma, zbog vrlo malog efikasnog preseka ( $\sigma_0<0,2\text{mb}$ ) reakcija kiseonika sa neutronima se može zanemariti. Uzorak i standard uneti u neutronski izvor i ozračivati ih sve dok se ne postigne aktivnost zasićenja  $^{165}\text{Dy}$ . U trenutku vađenja iz neutronskog izvora ( $t=0$ ) aktivirati hronometar. Sačekati 10-15 minuta da se  $^{28}\text{Al}$  raspade i pod istim uslovima meriti aktivnosti uzorka i standarda (1 minut u intervalima od 10 minuta, prva polica brojačke kutije). Korigovati izmerene aktivnosti na mrtvo vreme brojača i osnovnu aktivnost. Nacrtati grafike  $\log R^* = f(t)$  za uzorak i standard. Sa grafika naći aktivnost  $^{165}\text{Dy}$  u momentu vađenja uzorka ( $R_x^0$ ) i standarda ( $R^0$ ) iz neutronskog izvora (eksploracija na  $t=0$ ). Izračunati količinu Dy ( $m_x$ ) u uzorku po jednačini:

$$m_x = m \frac{R_x^0}{R^0}, \quad m - \text{masa Dy u standardu (podatak daje asistent)}.$$

#### **Uputstvo za rad u programu:**

1. Podaci za vreme t (min) i aktivnost R(imp/min) se unose u prvu i drugu kolonu, i to, vreme u kolonu A, a aktivnost u kolonu B.
2. Pisu se dva excel-a, jedan za uzorak, a drugi za standard. Imena moraju da glase "uzorak" i "standard"
3. Sve ostalo zavrsava sam program pritiskom na dugme u prozoru "Vezba". Mogu se podesiti vrednosti za mrtvo vreme brojaca, osnovnu aktivnost i masu dispropozijuma u standardu.