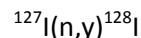


Pri ozračivanju etil jodida sa neutronima dolazi do nuklearne reakcije sa molekulima joda, pri čemu se emituju gama čestice:



Novonastalo jezgro  $^{128}\text{I}$  je radioaktivno. Usled emisije gama čestice javlja se uzmak jezgra. Kako energija uzmaka odgovara srednjoj kinetičkoj energiji čestice, u sistemu gde je temperatura preko milion kelvina ova hemija se naziva hemija vrućih atoma. Često je energija uzmaka toliko velika da nadavlada energiju disocijacije, i tada dolazi do kidanja veza. Ovaj efekat se po naučnicima koji su ga otkrili naziva Silard-Čalmersov efekat.

Efikasnost odvajanja radioaktivnih izotopa reakcija uzmaka se obično izražava kroz dva parametra, a to su faktor obogaćenja (FO) i retencija (R).

Faktor obogaćenja se definiše odnosom:

$$\text{FO} = \frac{\text{specifična aktivnost finalnog proizvoda}}{\text{specifična aktivnost ozračene supstance}}$$

Retencija označava deo aktivnosti u procentima koju je ozračeno jedinjenje zadržalo i koja nije izvučena upotrebljenom metodom odvajanja.

$$R = \frac{\text{aktivnost nadjen a kod roditelja}}{\text{ukupna aktivnost}}$$

Izgled programa za izračunavanje faktora obogaćenja i retencije:

Prvo merenje		Drugo merenje		Aktivnosti po vadjenju iz neutronskega izvora	
Vreme po vadjenju iz neutronskega izvora (min)	3	Vreme po vadjenju iz neutronskega izvora (min)	13.5	Prvo merenje (imp/min)	1.7057
Ocitana aktivnost (imp/min)	16.1	Ocitana aktivnost (imp/min)	14.2	Drugo merenje (imp/min)	1.5762

**Izracunavanje**

Konačni rezultati		
<b>Rezultati</b>	<b>Faktor obogacenja (%)</b>	<b>Retencija (%)</b>
7.5921	92.4079	<b>Novo racunanje</b>