

# РАДИОНУКЛИДИ ЗА ПРИМЕНУ У ТИРЕОИДОЛОГИЈИ

Љиљана Вуксановић, Јуриј Вучина, Емилија Лазић

## УВОД

У савременој клиничкој пракси у тиреоидологији, радионуклиди се *in vivo* користе за визуализацију и терапију. На основу сцинтиграфског налаза добијају се подаци о величини, облику и полодaju длезде, дистрибуција радиофармацеутика говори о њеној функцији. Врши се детекција различитих облика карцинома. Особина радионуклида јода да се селективно нагомилавају у ћелијама штитасте длезде користи се за терапију. *In vitro*, радионуклиди користе се за одређивање нивоа хормона тиреоидеје у серуму, итд.

Радионуклид који се највише примењује за дијагностику и терапију штитасте длезде је свакако  $^{131}\text{I}$ . Поред њега, користе се још неки радионуклиди јода -  $^{123}\text{I}$ ,  $^{125}\text{I}$  и  $^{132}\text{I}$ , као и  $^{67}\text{Ga}$ ,  $^{75}\text{Se}$  и  $^{201}\text{Tl}$ .

Један од основних услова да неки радионуклид уђе у рутинску примену у тиреоидологији (и другим гранама медицине) је, поред одговарајућих физичких, хемијских и биолошких особина, и његова доступност. Мора постојати редовна производња датог радионуклида и радиофармацеутика. Она се базира на нуклеарним реакцијама у реактору или циклотрону. Неки реакторски радионуклиди редовно су се производили и у Институту за нуклеарне науке ЈВинчаг(1). Лабораторија за радиоизотопе у Институту за нуклеарне науке ЈВинчаг развила је више радиофармацеутика обележених са  $^{99\text{m}}\text{Tc}$  који се добија из домаћег  $^{99}\text{Mo}/^{99\text{m}}\text{Tc}$  генератора. Поред њих, Лабораторија редовно снабдева кориснике и радиофармацеутицима на бази  $^{131}\text{I}$  за *in vivo* и  $^{125}\text{I}$  за *in vitro* примену. Предвиђено је да циклотрон VINCY у Акцелераторској инсталацији ИТеслаг у Институту обезбеди протонске и деутеронске снопове за производњу неких од најважнијих радионуклида за примену у медицини.

У раду су такође дате основне карактеристике ваднијих радиофармацеутика обележених са  $^{99\text{m}}\text{Tc}$  и  $^{131}\text{I}$  и начини њиховог добијања. Наведене су и неке од индикација за њихову *in vivo* и *in vitro* примену у тиреоидологији.

## РАДИОНУКЛИДИ ЗА *IN VIVO* ПРИМЕНУ

У Табели 1 дати су радионуклиди који се користе за дијагностику и терапију у савременој клиничкој тиреоидологији. Приказане су највадније нуклеарне реакције које се у нуклеарном реактору или циклотрону користе за њихово добијање, као и основне физичке карактеристике добијених радионуклида (2).

Табела 1. Дијагностички и терапијски радионуклиди за *in vivo* примену у тиреоидологији, начини добијања и главне карактеристике

а) Нуклеарни реактор

## 6) Циклотрон

*x- радиоактивни предак добија се у реактору из фисије урана*

Од радионуклида приказаних у Табели 1, у нуклеарном реактору коришћењем ( $n,\gamma$ ) реакције добија се  $^{75}\text{Se}$ . Радиоактивни јод-131 добија се или нуклеарном реакцијом ( $n,\gamma,\beta$ ) или из фисије урана. Реакција фисије је извор и за добијање радиоактивних предака за генераторске системе за добијање  $^{99\text{m}}\text{Tc}$  и  $^{132}\text{I}$ .

Радионуклиди  $^{67}\text{Ga}$ ,  $^{123}\text{I}$  и  $^{201}\text{Tl}$  добијају се на циклотрону бомбардовањем одговарајућих мета протонима. За добијање  $^{67}\text{Ga}$  и  $^{201}\text{Tl}$  користи се чврста, а за добијање  $^{123}\text{I}$  гасовита мета. Оптимални опсег пројектила је око 30 MeV. Циклотрон Vincy ће имати енергије протонског спонга у овом опсегу (3,4) што ће омогућити производњу ових, као и још неких других медицинских радионуклида. Од потенцијалних кандидата биће изабрани они за којима је потрадња код нас и у окрудењу највећа. У обзир долазе, пре свега због широког спектра примене и у тиреоидологији,  $^{123}\text{I}$  и  $^{201}\text{Tl}$ .

### ТЕХНЕЦИЈУМ-99m

Радионуклид  $^{99\text{m}}\text{Tc}$  откривен је 1937. године и скоро тридесет година посматран је само као научни куриозитет. Вероватно је мање познато да је он, данас најпознатији и најваднији радионуклид за дијагностику, нашао прву примену управо на проблематици везаној за штитасту длезду. Након реализације  $^{99}\text{Mo}/^{99\text{m}}\text{Tc}$  генератора у BNL (Brookhaven National Laboratory) 1958. године, чињени су многи, углавном неуспешни, покушаји да му се нађе примена у медицини. Први који га је применио при испитивањима физиологије штитасте дледзе био је др Claire Shellabarger који је о томе реферисао 1960. године у Bulletin of the Brookhaven Medical Department (5). Касније, његова примена са развојем генератора и радиофармацеутика, шири се на практично све органе и ткива.

Због релативно кратког времена полураспада, снабдевање нуклеарно-медицинских установа врши се коришћењем радионуклидних генератора  $^{99}\text{Mo}/^{99\text{m}}\text{Tc}$ . Развијено је неколико типова генератора у зависности од примењеног поступка сепарације  $^{99\text{m}}\text{Tc}$  од  $^{99}\text{Mo}$  (хроматографија, екстракција, сублимација, гел).

Главни извор комерцијалног  $^{99\text{m}}\text{Tc}$  су хроматографски генератори у којима је  $^{99}\text{Mo}$ , добијен фисијом  $^{235}\text{U}$ , адсорбован на  $\text{Al}_2\text{O}_3$ . Елуирање  $^{99\text{m}}\text{Tc}$  врши се помоћу физиолошког раствора 0,9% NaCl. Остали типови генератора немају перспективу за ширу примену. Будућност има само гел технологија, али под условом да се реше неки суштински проблеми (6).

Основни услов за добијање великих активности  $^{99\text{m}}\text{Tc}$  је постојање поступка за производњу довољних активности радиоактивног претка Mo-99 ( $T_{1/2} = 66$  h). За његову рутинску производњу користе се две нуклеарне реакције у реактору:

#### 1. Нуклеарна реакција $^{98}\text{Mo}(n,\gamma) ^{99}\text{Mo}$

Предности ове реакције су: релативно једноставан поступак припреме и озрачивања мете, ниски трошкови, стварају се само мале количине радиоактивног отпада ниских активности. Међутим, основни недостатак је недовољна специфична активност ( $n,\gamma$ ) $^{99}\text{Mo}$  тако да се не може користити за хроматографски тип генератора већ само за добијање оних на бази сублимијације, екстракције или гела.

## 2. Нуклеарна реакција $^{235}\text{U}(\text{n},\text{fis})^{99}\text{Mo}$

Ова реакција је главни извор комерцијалног  $^{99}\text{Mo}$ . Добијају се врло велике активности  $^{99}\text{Mo}$ , високих специфичних активности. Међутим, недостаци су висока цена мете и постројења за одвајање и пречишћавање  $^{99}\text{Mo}$ . При производњи настају и велике количине високоактивног отпада.

Због тога је број оваквих постројења у свету мали. Највећи произвођач фисионог  $^{99}\text{Mo}$  је фирма Nordion (Канада) која покрива око 80% светске потрадње. Велики број развијених и земаља у развоју (међу њима и Југославија), определили су се за увоз овог радионуклида. У Лабораторији за радиоизотопе Института ЈВинчаг развијена је технологија производње генератора на бази увозног  $^{99}\text{Mo}$ . Од 1982. године производе се генератори активности 3,7-18,5 GBq.

### Карактеристике радиофармацеутика обеледених са $^{99m}\text{Tc}$

#### Pertechnetat- $^{99m}\text{Tc}$

Елуирањем  $^{99}\text{Mo}/^{99m}\text{Tc}$  генератора добија се седмовалентни tehnecijum ( $^{99m}\text{Tc}$ -pertechnetat) у физиолошком раствору 0,9% NaCl. Његове карактеристике, прописане Фармакопејама, дате су у Табели 2 (6).

$^{99m}\text{Tc}$  се у тиреоидологији користи за визуализацију ткива длезде. Сцинтиграфија се врши 20 минута након *i.v.* инјекције  $^{99m}\text{Tc}$ -pertechnetata (7).

Табела 2. Критеријуми квалитарна елуција  $^{99m}\text{Tc}$

Критеријум	Дозвољено
<u>Радионуклида чистоћа (kBq/MBq <math>^{99m}\text{Tc}</math>)</u>	
$^{99}\text{Mo}$	$\leq 1 \times 10^{-3}$
$^{131}\text{I}$	$\leq 5 \times 10^{-5}$
$^{103}\text{Ru}$	$\leq 5 \times 10^{-5}$
$^{89}\text{Sr}$	$\leq 6 \times 10^{-7}$
$^{90}\text{Sr}$	$\leq 6 \times 10^{-8}$
Остали $\beta,\gamma$ -емитери	$\leq 1 \times 10^{-4}$
Укупни $\alpha$ -емитери	$\leq 1 \times 10^{-9}$
<u>Радиохемијска чистоћа</u>	$\geq 95 \%$
<u>Хемијска чистоћа</u>	
Садржај $\text{Al}^{3+}$	$\leq 5 (\mu\text{g/ml})$
pH	4,5-6,5
Раствор бистар, безбојан, стерилан и апироген.	

#### Dimerkaptočilibarna kiselina- $^{99m}\text{Tc}$

Dimekarptočilibarna kiselina (DMS или DMSA- dimercapto succinic acid) је релативно једнотактно комплексирајуће средство којим се, у зависности од експерименталних услова, добија неколико комплекса који имају афинитет према различитим органима. Комплекс добијен у

киселој средини је ренални агенс. Алкални DMS (pH>8), у коме, претпоставља се да је технекијум петовалентан, користи се за визуализацију медуларног карцинома штитасте длезде (8).

#### Metoxi-isobutil-isonitril (MIBI- $^{99m}\text{Tc}$ )

Најбољи комплекс за обеледавање  $^{99m}\text{Tc}$  је  $[\text{Cu}/\text{I}/(\text{MIBI})_6]^+\text{BF}_4^-$ . Препарат садрди још неколико компоненти - цитрат за регулисање pH, цистеин који ствара привремени хелат са редуктованим технекијумом и манитол као пунилац и убрзивач (8). Једна од примена овог  $^{99m}\text{Tc}$ -радиофармацеутика је доказивање рецидива медуларног карцинома (7).

### РАДИОНУКЛИДИ ЈОДА

Први радионуклид јода - $^{131}\text{I}$  добили су Livingood и Seaborg 1938. године бомбардовањем telura deuterонима у циклотрону (9). У зависности од енергије пројектила настају различити радионуклиди јода, тако да је  $^{131}\text{I}$  у чистом облику добијен тек крајем четрдесетих година у нуклеарном реактору сепарацијом из фисије урана. Због својих погодних физичких карактеристика овај радионуклид, за разлику од  $^{99m}\text{Tc}$ , врло брзо је нашао примену у терапији карцинома штитасте длезде.

Данас се редовна производња  $^{131}\text{I}$  обавља у нуклеарним реакторима у којима се производе велике активности овог радионуклида. Користи се реакција ( $\text{n},\gamma,\beta^-$ ) на мети од telura-130 или се  $^{131}\text{I}$  одваја од осталих производа фисије по реакцији  $^{235}\text{U}(\text{n,fis})$ .

За дијагностику у нуклеарној медицини користи се и  $^{123}\text{I}$  који се добија на циклотрону. За његово добијање mode се користити 25 различитих нуклеарних реакција, али практичан значај имају само четири које су приказане у Табели 2 (4).

Табела 2. Нуклеарне реакције за комерцијално добијање  $^{123}\text{I}$  на циклотрону

Нуклеарна реакција	Оптим. опсег енергија (MeV)	Обог.мете (%)	Принос дебеле мете (MBq/ $\mu\text{Ah}$ )	Удео нечистоћа (%)
$^{124}\text{Te}(\text{p},2\text{n})$	26→23	96,5	370	$^{124}\text{I}: 3,8$
$^{124}\text{Xe}(\text{p,pn},\text{EC}/\beta^+)$	30→25	99,9	370	$^{125}\text{I}: <0,01$
$^{127}\text{I}(\text{p},5\text{n})$	65→50	Нат.	555	$^{125}\text{I}: 0,7$
$^{127}\text{I}(\text{d},6\text{n})$	78→64	Нат.	555	$^{125}\text{I}: 0,2$

Од нуклеарних реакција, приказаних у Табели 2, последњих година највише се користи  $^{124}\text{Xe}(\text{p,pn},\text{EC}/\beta^+)$ . Уопште, овај радионуклид је добар пример како се производња и примена радионуклида прилагођавају намени. Први радионуклид јода који се користио у нуклеарној медицини био је  $^{131}\text{I}$ , чије је време полураспада 8 дана и има јако гама-зрачење од 0,364 MeV. Са развојем критеријума примене радионуклида у медицини, посебно са аспекта заштите од зрачења, прешло се на  $^{123}\text{I}$  краћег времена полураспада од 13,2 h и ниде гама енергије од 0,159 MeV. Он се прво добијао преко реакција на teluru. Принос је висок, али је висок и удео неподељних радионуклидних нечистоћа. Коначно, прешло се на нуклеарну реакцију на гасовитом  $^{124}\text{Xe}$  која, уз добар принос, даје производ изузетне радионуклидне чистоће. Недостатак, који међутим ограничава примену  $^{123}\text{I}$  је, поред кратког времена полураспада, и висока цена мете.

### Карактеристике радиофармацеутика обеледених радионуклидима јода

#### Natrijum-jodid – $^{131}\text{I}$

Јод се добија у нуклеарном реактору озрачивањем телурне киселине по реакцији  $^{130}\text{Te}(\text{n},\gamma,\beta^-)$ . За производњу јода користи се неколико поступака. У Лабораторији за радиоизотопе Института за нуклеарне науке ЈВинчаг коришћен је поступак по коме се, након растварања означене мете приближног састава  $(\text{H}_2\text{TeO}_4)_x$  у разблаженој сумпорној киселини, јод дестилује и прихвата у редукциони пуферисани раствор. Финални производ је у облику јодида (10).

На  $^{131}\text{I}$  се испоручује у карбонатном или у изотоничном фосфатнопуферованом раствору. Раствор садржи и натријум-тиосулфат који као редукционо средство спречава оксидацију јодида у јод који је jako испарљив.

За пероралну примену користе се и делатинске капсуле. Оне садрже  $^{131}\text{I}$  добијен упаравањем алкохолног раствора  $\text{Na}^{131}\text{I}$ . За пероралну примену капсуле су погодније због мање контаминације. За дијагностику користе се капсуле активности до 7,4 MBq а за терапију до 740 MBq (11).

### Meta-jodbenzilgvanidin (MIBG)-I-131 или I-123

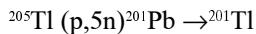
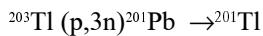
По хемијском саставу то је [3-(јодfenил)метил]гванидин (12). У Винчи се добија методом хидротермалног топљења. Реакција изотопне измене врши се грејањем смеше неактивног m-IIBG и  $\text{Na}^{131}\text{I}$  у воденом раствору на 150°C током 30 минута у присуству амонијум-сулфата или сирћетне киселине (13).

$\text{Na}^{131}\text{I}$  и  $^{131}\text{I}$ - MIBG користе се у тиреоидологији за дијагностику, на пример, рецидива медуларног карцинома (7).

Терапијска примена  $^{131}\text{I}$  базира се на особини јода да се селективно накупља у ћелијама штитасте длезде. Индикације су имуногена хипертреоза и карцином штитасте длезде (7,14).

### TALIJUM-201

Овај радионуклид уведен је у примену седамдесетих година. Јон talijuma је биолошки аналог калијума. Главне нуклеарне реакције које омогућују добијање великих активности овог радионуклида су:



Прво настаје  $^{201}\text{Pb}$  који са временом полураспада прелази у  $^{201}\text{Tl}$ . Као мета се користи метални talijum у природној смеши (29,5%  $^{203}\text{Tl}$ ; 70,5%  $^{205}\text{Tl}$ ) као и мете обогаћене у  $^{203}\text{Tl}$  (90-95%) односно  $^{205}\text{Tl}$ (99%). На пример, озрачивањем мете од talijuma у природној смеши протонима енергије 31 MeV по реакцији  $^{203}\text{Tl}(\text{p},3\text{n})$  добијају се приноси од око 26 MBq/ $\mu\text{Ah}$ . Коришћењем обогаћене мете принос се повећава за приблидно фактор 3 (4).

Поступак добијања  $^{201}\text{Tl}$  састоји се од две радиохемијске сепарације. У првој, настали радиоактивни  $^{201}\text{Pb}$  одваја се од непрореагованог (неактивног)  $^{203}\text{Tl}$ . У другој сепарацији настали  $^{201}\text{Tl}$  одваја се од  $^{201}\text{Pb}$ . У пракси се прва сепарација врши одмах након завршетка озрачивања а друга након 32 h. После нових 24 часа моде се сепарација поновити тако да се настали  $^{201}\text{Tl}$  одвоји од преосталог  $^{201}\text{Pb}$ . Као методе сепарације користе се екстракција, талодење или јонска измена.

### Talijum-201- hlorid ( $^{201}\text{TlCl}$ )

Овај радионуклид уведен је у примену седамдесетих година. Јон talijuma је биолошки аналог калијума. У Институту за нуклеарне науке ЈВинчаг развијен је поступак добијања  $^{201}\text{Tl}$ -хлорида који обухвата израду мете, сепарације I и II butil-acetatom, контролу квалитета добијеног  $^{201}\text{TlCl}$  и регенерацију означене мете (15).

Радиофармацеутик  $^{201}\text{TlCl}$  се такође користи за визуализацију штитасте длезде. Упоређивањем види се да сцинтиграми са  $^{201}\text{Tl}$  показују већу осетљивост, док они са  $^{131}\text{I}$  већу специфичност. Користе се и супстракционе технике истовременом применом  $^{99m}\text{Tc}$ -pertehnetata и  $^{201}\text{TlCl}$  (7,14).

## GALIJUM-67 И SELEN-75 Ђ МЕТИОНИН

Радионуклид  $^{67}\text{Ga}$  и туморотропни радиофармацеутик  $^{67}\text{Ga}$ -citrat нема велику примену у клиничкој пракси. То је циклотронски радионуклид релативно дугог времена полураспада (12).

$^{75}\text{Se}$  је реакторски радионуклид. Радиофармацеутик  $^{75}\text{Se}$ -selenometionin добија се или хемијском синтезом или биосинтезом. Реакција се заснива на замени атома сумпора селеном у аминокиселини L-metioninu. Овим радиофармацеутиком могу се дијагностицирати Јхладниг нодуси (7,12).

### ПРИМЕНА РАДИОНУКЛИДА *IN VITRO*

Прибори за радиоимунолошко одређивање хормона и других биоактивних молекула садре радиоактивно обеледени антиген високе специфичне активности. Антигени протеинске структуре и јодтиронини (хормони тироидеје) обеледавају се са  $^{125}\text{I}$  или  $^{131}\text{I}$ .  $\text{T}_3$  је три- а  $\text{T}_4$  тетрајод-тиронин. Обеледавање радионуклидима јода врши се изотопском изменом, најчешће помоћу hloramina-T (12,16).

Радионуклид  $^{125}\text{I}$  добија се у нуклеарном реактору по реакцији  $^{124}\text{Xe}(\text{n},\gamma, \text{EC})$ .

### ЗАКЉУЧАК

Радионуклиди се у тиреоидологији примењују *in vivo* и *in vitro*. Код *in vivo* примене највише се користе  $^{99\text{m}}\text{Tc}$  и  $^{131}\text{I}$  а код *in vitro*  $^{125}\text{I}$ . Снабдевање нуклеарне медицине радионуклидима врши се или директно, као на пример  $^{131}\text{I}$  или помоћу генераторских система. Најпознатији и највише коришћени генератор је  $^{99}\text{Mo}/^{99\text{m}}\text{Tc}$ . Примену налазе и циклотронски радионуклиди  $^{67}\text{Ga}$ ,  $^{123}\text{I}$  и  $^{201}\text{Tl}$ . Добијање радионуклида у нуклеарном реактору је релативно једноставно и највећи број радиофармацеутика је приступачан. Примена циклотронских радионуклида и њима обеледених радиофармацеутика у великој мери зависи од времена полураспада.  $^{67}\text{Ga}$  и  $^{201}\text{Tl}$  имају довољно дуго време полураспада, али је зато примена  $^{123}\text{I}$ , у условима када још не постоји домаћа производња, скопчана са великим трошковима и губицима на активности током транспорта.

### ЛИТЕРАТУРА

1. Теофиловски Ч., Вучина Ј., Вуксановић Љ.: Производња радионуклида. У: Пола века Института Винча (1948-1998). Перовић-Нешковић Б. (уред.); Институт за нуклеарне науке ЈВинчаг и Завод за уџбенике и наставна средства, Београд 2000; стр.164-173.
2. Вучина Ј.: Производња радионуклида за примену у нуклеарној медицини. У: Радиофармацеутици Ђ Синтеза, особине и примена, Ванлић-Разуменић Н. (уред.), Веларта, Београд 1998; стр.26-44.
3. Нешковић Н.: Акцелераторска инсталација Тесла. У: Циклотрони у медицини, Андрић С., Спајић Р. (уред.), Институт за нуклеарне науке ЈВинчаг 1993; стр.21-7.
4. Вучина Ј.: Производња радионуклида на циклотрону. У: Циклотрони у медицини, Андрић С., Спајић Р. (уред.), Институт за нуклеарне науке ЈВинчаг 1993; стр.55-73.
5. Richards P. R., Tucker W. D., Srivastava S. C.: Technetium-99m: An historical perspective. Int. J. Appl. Radiat. Isotopes 1982; 33: 793-9.
6. Vučina J.: Technetium-99m production: Available options and future prospects. J. Serb. Chem. Soc. 1998; 63:319-347.
7. Ђурица С: Радиофармацеутици у ендокринологији *in vivo*. У: Радиофармацеутици Ђ Синтеза, особине и примена, Ванлић-Разуменић Н. (уред.), Веларта, Београд 1998; стр.244-

8. Ванлић-Разуменић Н.: Радиофармацеутици на бази изотопа технецијума и ренијума. У: Радиофармацеутици Ђ Синтеза, особине и примена, Ванлић-Разуменић Н. (уред.), Веларта, Београд 1998; стр.46-82.
9. Stoecklin G., Qaim S. M., Roesch F.: The impact of radioactivity on medicine. *Radiochim. Acta*. 1995; 70/71:249-272.
10. Стевовић J., Јаћимовић Љ.: Производња јода-131. Техника 1962; 17:1449-1454.
11. Радиоактивни производи- Каталог. Стевовић J., Драшковић Р., Јовановић В., Миленковић С., Радосављевић Р., Разуменић Н. (уред.): Институт за нуклеарне науке вБорис Кидричг, Институт за радиоизотопе 1988.
12. Ванлић-Разуменић Н.: Радиофармацеутици на бази изотопа јода и осталих изотопа. У: Радиофармацеутици Ђ Синтеза, особине и примена, Ванлић-Разуменић Н. (уред.), Веларта, Београд 1998; стр.154-173.
13. Tešić M., Ratković M., Dondur V., Jankov R.: Kinetics of isotope exchange between m-IBG and  $^{131}\text{I}$ -iodide. *J. Radioanal. Nucl. Chem. Articles* 1992; 158:183-188.
14. Паунковић Н.: Радиофармацеутици у онкологији и терапији. У: Радиофармацеутици Ђ Синтеза, особине и примена, Ванлић-Разуменић Н. (уред.), Веларта, Београд 1998; стр.396-409.
15. Вуксановић Љ., Вучина Ј., Јовановић М., Орлић М., Тртић Т., Врањеш С., Несторовић Е., Добријевић Р., Каранфилов Е., Чомор Ј., Даковић М., Рајчевић М.: Концептуални пројекат производње радиофармацеутика  $^{201}\text{TlCl}$ . Институт за нуклеарне науке ЈВинчаг 1997.
16. Синадиновић Ј.: Обеледавање антигена. У: Радиоимунолошке и сродне анализе, Таџер И., Мартиновић Ј., Млађеновић О., Влатковић М. (уред.), Универзитет у Београду и Институт за нуклеарне науке ЈВинчаг 1984.