

استفاده از محلول همودیالیز با پتاسیم ۳ در مقابل ۱ میلی اکی و الان در لیتر باعث افزایش کفایت دیالیز می‌شود

دکتر شهرام طاهری^{*}، ناهید شاهقلیان^{**}

چکیده:

در مراکز همودیالیز ایران به طور معمول از محلولهای دیالیز حاوی یک میلی اکی و الان در لیتر پتاسیم استفاده می‌شود که به دنبال استفاده از این محلول احتمال بروز هیپوکالمی در طی دیالیز وجود دارد و محلولهای با غلظت پتاسیم دیگر به طور معمول موجود نمی‌باشد. لذا این تحقیق به منظور مقایسه کفایت دیالیز و سطح سرمی پتاسیم پس از دیالیز با دو محلول دیالیز حاوی یک و سه میلی اکی و الان در لیتر پتاسیم بر 3° بیمار تحت همودیالیز مزمن انجام شده است. در این مطالعه در دو هفته متوالی در نوبت اول دیالیز هر هفته، بیماران به صورت کور دو طرفه با محلولهای حاوی یک و سه میلی اکی و الان در لیتر پتاسیم دیالیز شدند. میزان بروز هیپوکالمی خطرناک ($K^+ < 3/5 \text{ mEq/lit}$) در بیمارانی که با محلول حاوی ۱ میلی اکی و الان در لیتر دیالیز شدند (5%) در مقایسه با نوبتی که با محلول حاوی ۳ میلی اکی و الان در لیتر پتاسیم دیالیز شدند ($3/3\%$) به طور معنی داری تفاوت داشت ($P < 0.05$) ولی این اختلاف 3° دقیقه بعد از اتمام دیالیز از بین رفت. بروز هیپرکالمی خطرناک ($K^+ > 5/5 \text{ mEq/lit}$) در دو نوبت دیالیز با هر دو محلول تفاوتی نداشت. علاوه بر این استفاده از محلول دیالیز حاوی 3° میلی اکی و الان پتاسیم نسبت به محلول حاوی یک میلی اکی و الان در لیتر پتاسیم 3° دقیقه پس از اتمام همودیالیز باعث افزایش کفایت دیالیز بر اساس فرمول $V_{\text{FR}} = P < 0.05 = 0.3 \pm 0.03$ در مقابله با 0.05 ± 0.04 و ضریب کاهش اوره یعنی $\text{URR} = 0.05 \pm 0.12$ در مقابله با 0.048 ± 0.048 شد. در نتیجه استفاده از محلولهای دیالیز حاوی سه میلی اکی و الان در لیتر پتاسیم این بوده و نسبت به محلولهای حاوی یک میلی اکی و الان در لیتر پتاسیم باعث افزایش کفایت همودیالیز می‌شود.

واژه‌های کلیدی: همودیالیز، کفایت دیالیز، پتاسیم مایع دیالیز، پتاسیم سرم.

مقدمه:

End Stage Renal Disease= ESRD) هستند یکی از نقشهای مهم همودیالیز دفع یون پتاسیم است. جهت دفع پتاسیم توسط همودیالیز، انتخاب مایع دیالیز با غلظت مناسب این یون بسیار اساسی است. غلظت یون

هدف از انجام همودیالیز، جانشینی کارکلیه در دفع سوم اورمیک و آب اضافی از بدن و برقراری هموستاز یونهای موجود از جمله یون پتاسیم در بدن است. در مبتلایانی که در مرحله انتهاهی نارساوی کلیه

* عضو هیأت علمی گروه داخلی - دانشگاه علوم پزشکی اصفهان: اصفهان - بلوار صفه - بیمارستان الزهراء(س) - دفتر گروه داخلی - صندوق پستی ۷۰۷ تلفن: ۰۳۱۱-۶۶۸۰۰۵۴ (مؤلف مسئول).

** عضو هیأت علمی گروه پرستاری - دانشگاه علوم پزشکی شهرکرد.

محاسبه ضریب نسبت کاهش اوره (Urea Reduction Ratio= URR) می‌باشد (۴). در مطالعه‌ای نشان داده شده که افزایش پتاسیم محلول دیالیز سبب بهبود کیفیت دیالیز می‌شود (۵)، ولی در مقاله دیگری بر عکس این موضوع آمده و نشان داده که تغییر پتاسیم محلول دیالیز تأثیری بر کفایت دیالیز نداشته است محلول دیالیز در این پژوهش فاقد گلوکز و صافی با تراوایی بالا (high flux) استفاده شده است (۱۳). مطالعه کنونی با هدف تعیین تأثیر غلظتها مختلط پتاسیم در ایجاد هیپوکالمی بعد از دیالیز و کفایت دیالیز بر اساس Kt/V (نشانگر کلیرانس اوره بر حسب میلی لیتر در دقیقه، t مدت زمان دیالیز بر حسب دقیقه و V حجم توزیع اوره در بدن بر حسب میلی لیتر) و ضریب کاهش اوره و بررسی اختلافات موجود بین مطالعات فوق انجام شد. محلول دیالیز مورد استفاده حاوی 200 mg درصد گلوکز، استرات به عنوان بافر و صافی از نوع پلی سولفان بوده است.

مواد و روشها:

در این مطالعه کلیه بیمارانی ($n=30$) که در بخش همودیالیز بیمارستان هاجر شهرکرد حداقل به مدت ۳ ماه، ۲ یا ۳ بار در هفته دیالیز می‌شدند انتخاب گردیدند و در دو هفته متوالی در نوبت اول دیالیزشان در هفته، نیمی با محلول حاوی یک میلی اکی و الان در لیتر پتاسیم و نیم دیگر با محلول حاوی سه میلی اکی و الان در لیتر پتاسیم دیالیز شدند و در هفته دوم به صورت متقطع (Cross over) همان بیماران با محلول نوع دیگر دیالیز شدند. این مطالعه از نوع تجربی بالینی متقطع دوسوکور (double-blind cross over clinical trial) بود (۱). آزمایشات پتاسیم و نیتروژن اوره خون (Blood Urea Nitrogen= BUN) قبل از شروع دیالیز از محل ورودی شریان به دستگاه، قبل از تزریق هپارین به داخل این ورودی گرفته شد. کلیه بیماران در هر دو نوبت

پتاسیم در محلول دیالیز باید از غلظت پلاسمایی آن کمتر بوده تا بتواند سبب انتقال آن از پلاسمما به مایع دیالیز گردد. با توجه به این که غشاء فیلتر دیالیز غلظت پتاسیم تراوایی بالایی دارد، در همان اوایل دیالیز غلظت پتاسیم پلاسمما به غلظت محلول دیالیز نزدیک شده و مقدار دفع پتاسیم شدیداً کاهش می‌یابد، بعد از آن دفع پتاسیم به سرعت خروج پتاسیم از فضای داخل سلولی به خارج سلولی را بسته است. به طوری که ۴ تا ۵ ساعت پس از دیالیز غلظت پتاسیم پلاسمما حدوداً 30 mEq/L درصد افزایش می‌یابد (۶). با توجه به این موارد حتی اگر غلظت پتاسیم محلول دیالیز صفر باشد دفع بیش از 80 mL تا 100 mL میلی اکی والان در لیتر پتاسیم در هر بار دیالیز وجود ندارد (۱۲،۸). تبادل یون پتاسیم بین پلاسمما و فضای داخل سلولی به عواملی چون pH پلاسمما، انسولین، مصرف آگونیست و آنتاگونیست گیرنده‌های بتا و تغییرات تونیسیته پلاسمما وابسته است (۱۲،۸،۲).

فیلتراسیون نامناسب پتاسیم بین پلاسمما و مایع دیالیز عوارضی چون هیپوکالمی در حین دیالیز را به وجود می‌آورد که این عارضه باعث افزایش مقاومت عروق سیستمیک به خصوص در عروق ماهیچه‌ها و قلب می‌شود و در زمان همودیالیز مانع از خروج مواد زاید از ارگانهایی که تولید کننده بیشتر این مواد هستند می‌گردد (۹،۵). بنابراین جهت غلبه بر این عارضه و سایر عوارض در مراکز دیالیز سایر کشورها از غلظتها مخلوط پتاسیم صفر تا 4 mEq/L اکی والان در لیتر بر اساس شرایط خاص بیمار استفاده می‌شود (۷).

کفایت دیالیز که بر اساس کاهش مقدار اوره و مقدار اولترافیلتراسیون آب در حین دیالیز اندازه گیری می‌شود، نقش مهمی در بهبود علایم اورمیک، بهبود کیفیت زندگی در یک سطح قابل قبول و به حداقل رساندن اختلال عملکرد ارگانهای بدن دارد (۷). کفایت دیالیز بر اساس فرمولهای مختلفی محاسبه می‌گردد که یکی از فرمولهای قابل قبول فرمول Daugirdas II و دیگری

$$\text{BUN}_{\text{بعد از دیالیز}} = \frac{R}{R + \frac{t}{BUN_{\text{قبل از دیالیز}}}}$$

(t = مدت زمان دیالیز، R = وزن بعد از دیالیز، t_n = لگاریتم طبیعی)

$$URR = \frac{\text{BUN}_{\text{بعد از دیالیز}} - \text{BUN}_{\text{قبل از دیالیز}}}{\text{BUN}_{\text{قبل از دیالیز}}}$$

تفاضل BUN، ۳۰ دقیقه و ۳۰ ثانیه پس از اتمام دیالیز به عنوان افزایش مجدد اوره (Urea rebound) در نظر گرفته شد. نتایج حاصله با استفاده از Paired t-test بررسی و مقدار $P < 0.05$ از نظر آماری معنی دار تلقی گردید (۱). قابل ذکر است که این تحقیق به تأیید کمیته اخلاقی دانشگاه علوم پزشکی شهرکرد رسید.

نتایج:

از ۳۰ بیمار مورد مطالعه ۵۰ درصد مذکور و ۵۰ درصد مؤنث و محدوده سنی آنان ۱۴-۷۱ سال بود. میانگین هماتوکریت آنان $11/51 \pm 8/21$ و میانگین پتانسیم سرم آنان قبل از همودیالیز با محلول حاوی ۳ میلی اکسی والان در لیتر پتانسیم $1/5 \pm 8/5$ و با محلول

دیالیز با فیلترهای پلی سولفان با اندازه یکسان، دور پمپ ۲۰۰ میلی لیتر در دقیقه، سرعت محلول دیالیز یکسان و نوع دستگاه دیالیز یکسان به مدت ۴ ساعت دیالیز شدند. در انتهای دیالیز دور پمپ به ۵۰ میلی لیتر در دقیقه کاهش یافت و نمونه خون از ورودی شریانی به دستگاه گرفته شد. ۳۰ دقیقه پس از پایان دیالیز نیز نمونه‌ای از ورودی شریانی بیمار گرفته شد. سپس کلیه نمونه‌ها شماره گذاری گردید و سرم آن بلافضلله جدا شد و تا زمان اندازه گیری مقادیر K^+ و BUN با اتوآنالایزر (Auto analyser)، در فریزر نگهداری شد.

وزن بیماران قبل و بعد از هر بار دیالیز کنترل و تفاضل آن به عنوان اولترافیلتراسیون انجام شده در همودیالیز در محاسبه Kt/V بکار رفت. کفایت دیالیز بر اساس فرمول II Daugirdas و نسبت کاهش اوره ۳۰ ثانیه و ۳۰ دقیقه پس از پایان دیالیز با محلول حاوی یک و سه میلی اکسی والان در لیتر طبق فرمولهای زیر محاسبه گردید (۴):

$$Kt/V = -\ln(R - 0.008 \cdot t) + (4 - 3.5 \cdot R) \cdot uF/W$$

جدول شماره ۱: توزیع فراوانی مقادیر پتانسیم سرم ۳۰ ثانیه و ۳۰ دقیقه پس از اتمام همودیالیز بر حسب میزان پتانسیم مایع دریافتی در نمونه مورد مطالعه

نوع محلول دیالیز	زمان	هیپرکالمی	نرمکالمی	هیپوكالمی	تعداد درصد	تعداد درصد	تعداد درصد	تعداد درصد
محلول ۱ mEq/lit ۱ پتانسیم	۳۰ ثانیه پس از اتمام همودیالیز	۶/۸	۲	۴۳/۳	۱۳	۵۰	۱۵	۳۰
	۳۰ دقیقه پس از اتمام همودیالیز	۶/۷	۲	۸۶/۷	۲۶	۶/۷	۲	۳۰
محلول ۳ mEq/lit ۳ پتانسیم	۳۰ ثانیه پس از اتمام همودیالیز	۱۰/-	۲	۸۶/۷	۲۶	۳/۳	۱	۳۰
	۳۰ دقیقه پس از اتمام همودیالیز	۱۰/-	۳	۸۶/۷	۲۶	۳/۳	۱	۳۰

افراد در نوبتی که با محلول حاوی ۱ میلی اکسی والان در لیتر پتانسیم دیالیز شدند نسبت به نوبتی که با محلول حاوی ۳ میلی اکسی والان در لیتر دیالیز شدند ۳۰ ثانیه پس از اتمام دیالیز بیشتر به هیپوکالمی متلاش شدند ($P < 0.05$). اما این تفاوت پس از ۳۰ دقیقه معنی دار نبود. $K^+ = ۲/۳ \text{ mEq/lit}$ هیپرکالمی و $K^+ = ۵/۳ \text{ mEq/lit}$ هیپوكالمی در نظر گرفته شد. (۷).

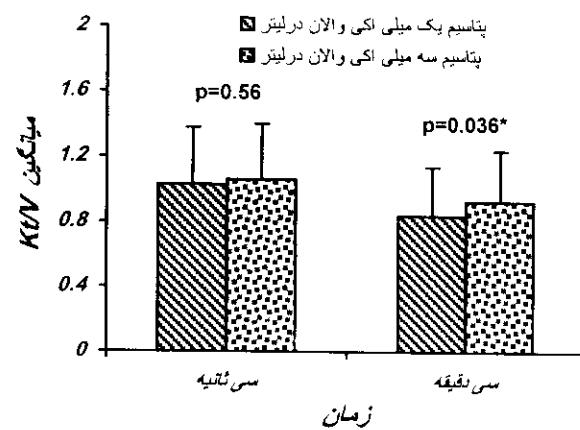
مدت زمان دیالیز آنان $27/28 \pm 25/67$ ماه و شایع ترین

علت نارسایی کلیه گلومرولونفریت (40%) بود.

پس از 30 ثانیه از اتمام همودیالیز 50 درصد گروهی که با محلول دیالیز حاوی 1 میلی اکسی والان در لیتر پتابسیم دیالیز شدند دچار هیپوکالمی شدید ($K^+ < 3/5 \text{ mEq/lit}$) شده ولی $3/3$ درصد کسانی که با محلول حاوی 3 میلی اکسی والان در لیتر پتابسیم دیالیز شدند پس از این مدت دچار هیپوکالمی شدید گشتهند ولی این اختلاف در دو گروه پس از 30 دقیقه از بین رفت. تعداد موارد هیپوکالمی 30 ثانیه و 30 دقیقه بعد از اتمام دیالیز با هر دو محلول یکسان بود (جدول شماره ۱).

میانگین پتابسیم سرم بیمارانی که با محلول حاوی 3 میلی اکسی والان در لیتر پتابسیم دیالیز شدند نسبت به بیمارانی که با محلول حاوی 1 میلی اکسی والان در لیتر دیالیز شدند، 30 ثانیه و 30 دقیقه پس از پایان دیالیز به ترتیب ($0.01/0.001$ و $0.01/0.001$ ، $P < 0.05$ و $0.01/0.001$ در مقابل $0.01/0.001$ و $0.01/0.001$ در مقابله) پس از پایان دیالیز به طور معنی داری اختلاف داشت.

بین کفایت دیالیز 30 ثانیه بعد از اتمام دیالیز با



نمودار شماره ۱: نمودار میانگین و انحراف معیار کفایت دیالیز (Kt/V) در 30 ثانیه و 30 دقیقه پس از اتمام همودیالیز بر حسب میزان پتابسیم مایع دریافتی در نمونه مورد مطالعه محلول بر حسب میلی اکسی والان در لیتر.

کفایت دیالیز 30 دقیقه بعد از اتمام دیالیز با محلول دیالیز 3 میلی اکسی والان در لیتر نسبت به محلول دیالیز یک میلی اکسی والان در لیتر از نظر آماری معنی دار بود ($P < 0.05$).

حاوی 1 میلی اکسی والان در لیتر پتابسیم $5/71 \pm 1/97$ بود. اختلاف بین این دو میانگین معنی دار نبود. میانگین

جدول شماره ۲: شاخصهای توصیفی URR، 30 ثانیه و 30 دقیقه پس از اتمام همودیالیز بر حسب میزان پتابسیم مایع دریافتی در نمونه مورد مطالعه

نوع محلول دیالیز	زمان	میانگین URR	انحراف معیار
محلول 1 mEq/lit پتابسیم	30 ثانیه پس از اتمام همودیالیز	$0/56$	
	30 دقیقه پس از اتمام همودیالیز	$0/48$	
محلول 2 mEq/lit پتابسیم	30 ثانیه پس از اتمام همودیالیز	$0/57$	
	30 دقیقه پس از اتمام همودیالیز	$0/52$	

میانگین 30 ثانیه پس از اتمام همودیالیز با محلول حاوی 1 میلی اکسی والان در لیتر پتابسیم با میانگین URR پس از 30 ثانیه از اتمام همودیالیز با محلول حاوی 3 میلی اکسی والان در لیتر پتابسیم تفاوت معنی داری نداشت.

میانگین 30 دقیقه پس از اتمام همودیالیز با محلول حاوی 3 میلی اکسی والان در لیتر پتابسیم از میانگین URR پس از 30 دقیقه از اتمام همودیالیز با محلول حاوی 1 میلی اکسی والان در لیتر پتابسیم به طور معنی داری بیشتر بود ($P < 0.05$).

URR = Urea reduction ratio.

مطالعه Dolson از محلولهای دیالیز با بافر بی کربنات (که اکنون در اکثر نقاط جهان از آن استفاده می شود) استفاده شده و زمان دیالیز ۳ ساعت بوده و Kt/V نسبتاً کمتری داشته اند (۵). با این وجود نتایج مطالعه Dolson هم نشان داده است که استفاده از محلولهای دیالیز با پتانسیم Urea rebound ۳ به نسبت یک میلی اکی والان در لیتر داشته کمتری در زمان تعادل و کفایت دیالیز بالاتری داشته است. به نظر Dolson و همکاران غلطت پایین تر پتانسیم محلول دیالیز و در نتیجه غلطت پایین تر پتانسیم در سرم بیماران باعث افزایش مقاومت عروق محیطی به خصوص در ارگانهای چون ماهیچه های سکلتی (که تولید اوره بالاتری دارند) می شود و در نتیجه کلریانس اوره از این ارگانها با تأخیر صورت می گیرد و باعث افزایش Urea rebound می شود و با وجودیکه بلا فاصله بعد از دیالیز کفایت دیالیز با هر دو محلول یکسان است ولی در زمان تعادل اختلاف قابل توجهی به وجود می آید (۵).

در مطالعه دیگری که به وسیله Zehnder و همکاران انجام شده است از محلولهای دیالیز بدون گلوکز و صافی های با تراوایی بالا (high flux) استفاده نموده اند. در این مطالعه از دو محلول دیالیز حاوی صفر و ۲ میلی اکی والان در لیتر پتانسیم استفاده شده ولی اختلافی بین مقادیر Kt/V مشاهده نگردیده است (۱۳). Zehnder و همکاران این تفاوت را به وجود گلوکز با غلطت $mg\text{--}200$ (همجون مطالعه حاضر) و تأثیر انسولین بر روی عروق محیطی ارتباط داده اند. وجود گلوکز در محلول دیالیز باعث بالاتر بودن گلوکز در سرم بیماران و بالطبع بالاتر بودن سطح انسولین سرم آنها می شود. انسولین بالاتر باعث افزایش جریان خون در ماهیچه های اسکلتی می شود (۱۳) در حالی که در مطالعه Zehnder و همکاران عدم وجود گلوکز محلول دیالیز مانع از افزایش انسولین در سرم شده و تأثیر گشاد کنندگی پتانسیم بالاتر سرم بیماران بر روی عروق محیطی به حدی نمی رسد که

محلولهای متفاوت در دو نوبت تفاوت معنی داری مشاهده نشد ولی ۳۰ دقیقه پس از پایان، کفایت دیالیز در نوبتی که بیماران با محلول حاوی ۳ میلی اکی والان در لیتر پتانسیم دیالیز شدند نسبت به نوبتی که با محلول حاوی ۱ میلی اکی والان در لیتر پتانسیم دیالیز شدند بالاتر بود ($P<0.05$ ، $93\pm 3/21$ در مقابل $84\pm 0/34$ نمودار شماره ۱).

میانگین افزایش BUN (Urea rebound) در فاصله زمانی ۳۰ ثانیه و ۳۰ دقیقه پس از اتمام دیالیز با محلول حاوی ۱ میلی اکی والان در لیتر پتانسیم ($4/11\pm 4/37$) بیشتر از همین میانگین در دیالیز با محلول حاوی ۳ میلی اکی والان در لیتر پتانسیم ($3/93\pm 3/2$) بود ولی این اختلاف از نظر آماری معنی دار نبود.

میانگین ضریب کاهش اوره در همودیالیز با محلولهای ۱ و ۳ میلی اکی والان در لیتر پتانسیم، ۳۰ ثانیه پس از اتمام همودیالیز تفاوت معنی داری نداشت ولی همین میانگین ۳۰ دقیقه پس از اتمام همودیالیز با محلول ۳ میلی اکی والان در لیتر نسبت به همودیالیز با محلول ۱ میلی اکی والان در لیتر به طور معنی داری بیشتر بود ($P<0.05$ ، $12/52\pm 0/05$ در مقابل $17/48\pm 0/05$). (جدول شماره ۲).

بحث:

در این مطالعه کلینیکی آینده نگر نشان داده شد که با استفاده از محلول دیالیز با پتانسیم ۳ نسبت به ۱ میلی اکی والان در لیتر ۳۰ دقیقه بعد از اتمام دیالیز کفایت دیالیز بالاتری بر اساس مقادیر Kt/V و URR به دست می آید. این تفاوت می توانسته فقط به علت Urea rebound بیشتر با محلول دیالیز با پتانسیم ۱ میلی اکی والان در لیتر باشد هر چند این اختلاف از نظر آماری در Urea rebound در دو گروه تفاوتی نداشت. در مطالعه حاضر از محلولهای دیالیزی استفاده شد که بافر آن استرات و زمان دیالیز آن ۴ ساعت بود. در حالی که در

همodialyz استفاده کنند (۱۱). در مقابل بيماراني که اين مشكلات را ندارند يا دچار هيبروكالمي شدید در بين نوبتهاي dialyz می شوند و از نظر قلبی عروقی وضع ثابتی دارند می توانند از محلولهاي dialyz با پتاسيم پایين تر استفاده کنند.

نتیجه گیری:

در اين مطالعه نشان داديم که استفاده از محلولهاي با غلظت پتاسيم سه نسبت به يك ميلی اکي والان در ليتر حفایت dialyz بالاتری ایجاد می کند و از بروز هيبروكالمي خطرناک در حین dialyz کاهش می دهد (۱۲) که اين باعث محدودیت در رژیم غذایی اين بيماران می شود. بنابراین محلولهاي مختلفي با غلظتهاي متفاوت پتاسيم باید در اختیار مراکز dialyz قرار گيرد که با شرایط خاص افراد انتخاب و مورد استفاده قرار گيرد. بيماراني که کفايت dialyz آنها حتی با سه بار در هفته کافی نمی باشد یا امکانات مراکز به حدی نیست که برای بيماران اين امکان را فراهم آورند که ۳ بار در هفته dialyz شوند و یا بيماراني که دچار بيماري قلبی عروقی می باشند و در معرض خطر ایجاد آریتمي قلبی هستند حتماً باید از محلولهاي dialyz با پتاسيم بالاتر یا از روش جديد گراديان ثابت پتاسيم جهت دفع پتاسيم با

بتواند بر کفايت dialyz با محلولهاي dialyz با غلظت پتاسيم متفاوت تأثير گذارد. علت دقیق اين تفاوت در مطالعات هنوز مشخص نیست و بر عهده مطالعات بعدی در اين زمینه می باشد.

استفاده از پتاسيم ۳ ميلی اکي والان در ليتر در محلولهاي dialyz مانع از ایجاد هيبروكالمي خطرناک در حین dialyz شده و اين مزیت را دارد که از ایجاد عوارض قلبی همچون اریتمی ها در بيماران به خصوص بيمارانی که هيبروتروفی بطئی دارند يا دیگوکسین مصرف می کنند جلوگیری کند (۱۰،۱۳) ولی در مقابل دفع پتاسيم را در حین dialyz کاهش می دهد (۱۳) که اين باعث محدودیت در رژیم غذایی اين بيماران می شود. بنابراین محلولهاي مختلفي با غلظتهاي متفاوت پتاسيم باید در اختیار مراکز dialyz قرار گيرد که با شرایط خاص افراد انتخاب و مورد استفاده قرار گيرد. بيماراني که کفايت dialyz آنها حتی با سه بار در هفته کافی نمی باشد یا امکانات مراکز به حدی نیست که برای بيماران اين امکان را فراهم آورند که ۳ بار در هفته dialyz شوند و یا بيماراني که دچار بيماري قلبی عروقی می باشند و در معرض خطر ایجاد آریتمي قلبی هستند حتماً باید از محلولهاي dialyz با پتاسيم بالاتر یا از روش جديد گراديان ثابت پتاسيم جهت دفع پتاسيم با

منابع:

- داؤسن بت؛ تراب رابرتس. آمار پزشکی (پایه - بالینی). ترجمه: سرفراز علی اکبر؛ غفارزادگان کامران: انتشارات دانشگاه علوم پزشکی مشهد، چاپ اول، ۳۱-۸، ۱۳۷۶.
- رحیمیان محمد؛ اولیا محمد باقر، همو Dialyz. مؤسسه انتشارات یزد با همکاری دانشگاه علوم پزشکی شهید صدوقی یزد، ۱۳۷۳، ۱۰۱-۱۱.
- Cupisit A.; Galetta F.; Caprioli R.; Morelli E.; et al. Potassium removal increases the QTc interval dispersion during hemodialysis. *Nephron*, 82(2): 122-6, 1999.
- Daugirdas JT. Second generation logarithmic estimates of single-pool variable volume Kt/V: an analysis of error. *J Am Soc Nephrol*, 4(5): 1205-13, 1993.
- Dolson GM.; Adrogue HG. Low dialysate $\{K^+\}$ decreases efficiency of hemodialysis and increases urea rebound. *J Am Soc Nephrol*, 9(11): 2124-8, 1998.

- 6- Feig PV., Shook A.; Sterns RS. Effect of potassium removal during hemodialysis on the plasma potassium concentration. *Nephron*, 27: 25-30, 1981.
- 7- Henrich William L. Principles and practice of dialysis: From Lippincott Williams & Wilkins, 2nd ed. 30-33,99,105, 1999.
- 8- Ketchersid TL; Wanston JC. Dialysate potassium. *Semin Dial*, 4: 46-51, 1991.
- 9- Linas SL. The role of potassium in the pathogenesis and treatment of hypertension. *Kidney*, 39: 771-86, 1991.
- 10- Morrison G.; Michelson EL.; Brown S.; Morganroth J. Mechanism and prevention of cardiac arrhythmias in chronic hemodialysis patients. *Kidney Int*, 17(6): 811-19, 1980.
- 11- Redaelli B.; Locatelli F.; Limido D.; Andrulli S.; et al. Effect of a new model of hemodialysis potassium removal on the control of ventricular arrhythmias. *Kidney International*, 50: 609-17, 1996.
- 12- Ward RA.; Wathen RL.; Williams TF.; Harding GB. Hemodialysate composition and intradialytic metabolic, acid base and potassium changes. *Kidney Int*. 32: 129-35, 1987.
- 13- Zehnder C.; Gutzwiller JP.; Huber A.; Schindler C.; et al. Low potassium and glucose - free dialysis maintains urea but enhances potassium removal. *Nephrol Dial Transplant*, 16: 78-84, 2001.