



## ARTÍCULO ESPECIAL: FORMACIÓN

# Trastornos hidroelectrolíticos. Manifestaciones clínicas y tratamiento

J.A. Fernández-Castillo (RN, MsN)<sup>a</sup>, M. Carrasco-Campos (RN, MsN, PhDc)<sup>a</sup>,  
A. Mateos-Dávila (RN, MsN, PhDc)<sup>b,c,\*</sup> e Y.G. Santana-Padilla (RN, MsN, PhD)<sup>d</sup>

<sup>a</sup> Hospital Costa del Sol, Marbella (Málaga), España

<sup>b</sup> Hospital de la Santa Creu i Sant Pau. Coordinadora grupo de trabajo Terapias Renales de la Sociedad Española de Enfermería Intensiva y Unidades Coronarias (SEEIUC), Barcelona, España

<sup>c</sup> Grup de Recerca en Cures d'Infermeria, Institut d'Investigació Biomèdica Sant Pau (IIB SANT PAU), Barcelona, España

<sup>d</sup> Complejo Hospitalario Universitario Insular Materno-Infantil, Las Palmas de Gran Canaria, Islas Canarias, España



### PALABRAS CLAVE

Calcio;  
Electrólitos;  
Fósforo;  
Magnesio;  
Potasio;  
Sodio;  
Terapias continuas de reemplazo renal (TCRR);  
Homeostasis

**Resumen** El término «homeostasis» está relacionado con un mantenimiento normal y relativamente constante en el volumen total y la distribución del agua en el cuerpo. Para su mantenimiento es imprescindible que la excreción de agua y electrólitos se correspondan de manera precisa con su entrada.

En este artículo se desarrolla una descripción de los iones más importantes. Se estructura mediante la descripción de los niveles óptimos, seguido de su papel principal en el organismo.

Se describe la situación de exceso o defecto de cada ion. Asociado a cada situación de anormalidad, se enumeran las causas más frecuentes, las manifestaciones clínicas y los tratamientos adecuados.

Se considera muy importante saber la función del potasio, calcio, magnesio, fósforo o sodio y los problemas que puedan generar sus desequilibrios, objetivando la aplicación precisa de cada una de las terapias extracorpóreas y las bolsas de tratamiento más oportunas en cada caso.

Finalmente, se ofrece una tabla de la composición de algunas bolsas de tratamiento en terapias depurativas continuas a partir de la descripción ofrecida por sus propios laboratorios. © 2022 Sociedad Española de Enfermería Intensiva y Unidades Coronarias (SEEIUC). Publicado por Elsevier España, S.L.U. Todos los derechos reservados.

### KEYWORDS

Electrolytes;  
Phosphorus;  
Magnesium;  
Potassium;  
Sodium;  
Homeostasis

**Hydroelectrolytic disorders. Clinical manifestations and treatment**

**Abstract** The concept «homeostasis» is related to a normal and relatively constant maintenance in the total volume and distribution of water in the body. For its maintenance it is very important that the excretion of water and electrolytes correspond precisely to its input.

A description of the most important ions is developed in this article. It is structured by describing optimal levels, followed by their main role in the body.

\* Autor para correspondencia.

Correo electrónico: [almumatedavi@gmail.com](mailto:almumatedavi@gmail.com) (A. Mateos-Dávila).

The situation of excess or deficiency of each ion is described. Associated with each situation of abnormality, the most frequent causes, the clinical manifestations, and the appropriate treatments are listed.

It is considered very important to know the function of potassium, calcium, magnesium, phosphorus or sodium and the problems that their imbalances can generate, aiming at the precise application of each of the extracorporeal therapies and the most appropriate treatment bags in each case.

Finally, a table of the composition of some treatment bags in continuous purifying therapies is offered based on the description offered by their own laboratories.

© 2022 Sociedad Española de Enfermería Intensiva y Unidades Coronarias (SEEIUC). Published by Elsevier España, S.L.U. All rights reserved.

## Introducción

Los trastornos hidroelectrolíticos tienen una alta prevalencia en la población general, siendo aún mayor en los centros hospitalarios.

Estos trastornos son causantes de un aumento de la morbilidad, la estancia media y la mortalidad.

Es fundamental conocer tanto los valores como las manifestaciones relacionadas con las alteraciones de estos electrólitos para realizar una rápida valoración del medio interno y establecer un tratamiento precoz. En el paciente hospitalizado los trastornos hidroelectrolíticos suelen estar relacionados con una gran diversidad de causas.

En este artículo revisaremos las alteraciones hidroelectrolíticas más frecuentes y aquellas con mayor relevancia clínica como puede ser la hiponatremia, que se presenta como el trastorno electrolítico más frecuente tanto en el medio hospitalario como en la comunidad<sup>1</sup>. La hiponatremia se relaciona con una mayor mortalidad en patologías como la neumonía adquirida en la comunidad o accidentes cerebrovasculares agudos<sup>2</sup>.

La hipernatremia es un problema frecuente y su prevalencia se establece en torno al 20% en pacientes hospitalizados<sup>3</sup>. Los pacientes con mayor riesgo de presentar hipernatremia son aquellos con alteraciones mentales y añosos<sup>4</sup>.

También la hipertotasemia es un trastorno electrolítico frecuente, calculándose una prevalencia en pacientes hospitalizados del 1-10%. Su frecuencia es elevada en ancianos por el uso de fármacos inhibidores de la enzima de conversión de la angiotensina (IECA) y aquellos con enfermedad renal crónica<sup>5</sup>.

La aparición de la hipercalcemia, en muchas ocasiones, está relacionada con el curso de la enfermedad oncológica<sup>6</sup>.

En el mantenimiento de la homeostasis es imprescindible que la excreción de agua y electrólitos se corresponda de manera precisa con su entrada.

La ingesta de agua y muchos electrólitos se realiza mediante la comida y la bebida. Son los riñones los encargados de ajustar su excreción según su ingesta<sup>7</sup>.

La capacidad de los riñones de influir en la excreción de electrólitos como respuesta a los cambios de su ingesta

es enorme. Algunos estudios experimentales han demostrado que, en algunas personas, la ingesta de sodio puede aumentarse hasta 10 veces más de lo normal o reducirse a una décima parte, lo que produciría cambios relativamente pequeños en el volumen de líquido extracelular (LEC) o en la concentración plasmática de sodio. De igual manera ocurre para el agua y la mayoría de los electrólitos como los iones cloro, potasio, calcio, hidrógeno y fosfato<sup>7</sup>.

Es sumamente importante considerar la función de cada ion y los problemas que puede generar su desequilibrio, para aplicar debidamente cada una de las terapias extracorpóreas y las bolsas de tratamiento más oportunas.

Los profesionales sanitarios deben adquirir conocimientos sobre las manifestaciones clínicas provocadas por estas alteraciones, los tratamientos específicos existentes, así como desarrollar habilidades para fomentar su identificación, de tal forma que colaboren en la resolución de los problemas más comunes.

## Objetivos

Identificar los trastornos hidroelectrolíticos más frecuentes y sus manifestaciones clínicas.

Conocer los tratamientos más relevantes para prevenir y/o resolver las diversas alteraciones clínicas de los pacientes hospitalizados.

## Desarrollo del tema

### Fisiología de los líquidos corporales

El medio interno es una solución de agua y electrólitos en equilibrio dinámico con el exterior y en movimiento entre diversos compartimentos del interior del organismo.

La osmorregulación mantiene el balance de agua y sales a través de todas las membranas del organismo. Esto hace necesaria una regulación a nivel excretor, capaz de manejar el exceso y el defecto de líquidos y electrólitos<sup>8</sup>.

Los mecanismos de eliminación hidrosalinos no funcionan en condiciones basales de la misma manera que lo hacen ante una sobrecarga. Esto conlleva la existencia de

**Tabla 1** Principales electrolitos

Iones	Plasma	Líquido intracelular	Líquido intersticial
(mmol/L)			
Na <sup>+</sup>	142	14	145
K <sup>+</sup>	4	160	4
Cl <sup>-</sup>	101	4	114
Ca <sup>++</sup>	2	1	1
Mg <sup>++</sup>	1	31	1
PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	1	50	1

mecanismos de detección de excesos y el envío de señales hormonales al riñón para que tenga lugar una eliminación adecuada y sostener el equilibrio.

Los mecanismos que mantienen el volumen circulante tratan de conservar la osmolaridad plasmática<sup>8</sup>. (tabla 1)

La nefrona representa un papel fundamental en el equilibrio de estas sustancias en el organismo. El paso, a través de la cápsula de Bowman, de agua y solutos y su reabsorción y excreción posterior, quedan representados gráficamente en la figura 1.

## Catión sodio

Es el catión más abundante del LEC, su concentración en sangre oscila entre los 135 y 145 mEq/l. Tiene un elevado índice de Staverman (0,923). El sodio constituye el 95% de la osmolaridad del LEC, la cual se encuentra en equilibrio con la osmolaridad del líquido intracelular (LIC), por lo tanto, la presión osmótica transmembrana es igual a cero y es responsable del equilibrio en el volumen intracelular. Staverman desarrolló la Teoría explicativa de las medidas de flujo osmótico. Así un índice de 1, se aplica a los solutos no permeables y 0 para aquellos solutos que atraviesan la membrana con igual facilidad que el agua<sup>9</sup>.

El sodio es el responsable de la osmolaridad del plasma, de mantener el volumen del compartimento extracelular y el encargado de la actividad eléctrica de las células<sup>10</sup>.

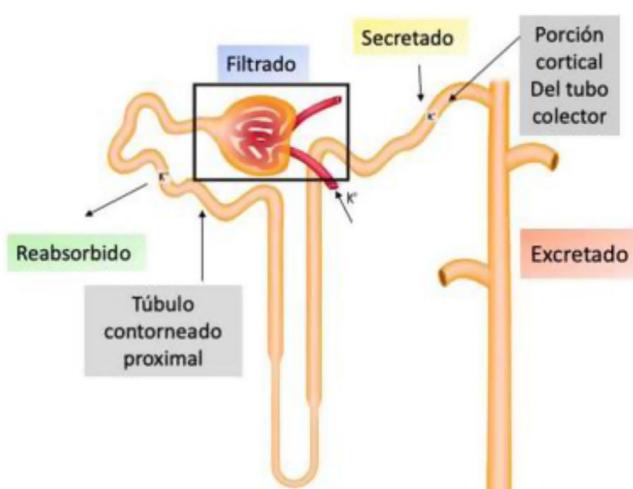


Figura 1 Equilibrio en la nefrona.

## Hipernatremia

El límite superior de la natremia es 145 mEq/l. Al aumentar la presión osmótica por el incremento de la concentración de sodio, se crea un gradiente osmótico que moviliza el agua desde el interior de la célula al espacio extracelular produciendo, entre otras múltiples manifestaciones, deshidratación<sup>9</sup>.

### Causas de hipernatremia

- Hipernatremia por pérdida de agua.

Aumento de las *pérdidas insensibles*: sudoración, fiebre y ejercicio físico.

*Pérdidas renales*: diabetes insípida, diuresis osmótica.

*Pérdidas gastrointestinales*: diarreas osmóticas o infecciosas, síndrome de mala absorción.

*Alteraciones hipotalámicas*: hipodipsia primaria, hipernatremia esencial por pérdida de la función de los osmorreceptores.

*Entrada de agua en las células*: convulsiones o rabdomiólisis<sup>11</sup>.

- Hipernatremia por retención de sodio.

Administración de solución salina hipertónica o bicarbonato.

Ingesta excesiva de sodio.

### Manifestaciones clínicas

Las manifestaciones clínicas de la hipernatremia son básicamente alteraciones neurológicas. En un primer momento, se puede presentar letargia, debilidad e irritabilidad. Posteriormente pueden aparecer movimientos anormales, convulsiones, coma o muerte.

Los pacientes hipernatrérmicos pueden mostrar signos de expansión o de depleción de volumen según su etiología, así como desarrollar edema periférico, edema pulmonar, grave deshidratación mucosa y cutánea, hipotensión grave, poliuria, nicturia y polidipsia<sup>12</sup>.

### Tratamiento

Se recomienda una reducción lenta de la hipernatremia. Una bajada rápida puede provocar edema cerebral, convulsiones, coma o muerte. La mayor parte de las hipernatremias se producen por pérdida de agua, por lo tanto, el tratamiento irá encaminado a reponer el déficit de agua. El ritmo máximo de corrección es de 0,5 mEq/l/h o de 10 mEq/l/día<sup>12</sup>. Se deben tener en cuenta las pérdidas insensibles, las grandes pérdidas urinarias o pérdidas intestinales. Este tratamiento puede ser con agua libre por vía oral, suero glucosado al 5% de forma intravenosa o infusión de suero hiposalino.

En caso de que la hipernatremia sea producida por una diabetes insípida con poliuria, el tratamiento indicado es la desmopresina<sup>13</sup>.

## Hiponatremia

El límite inferior de la natremia es 135 mEq/l y se ve reflejada en una hiposmolaridad plasmática que provoca

entrada de agua en la célula. Casi siempre es consecuencia del aumento de la *vasopresina* circulante o de una mayor sensibilidad renal a la misma. Para mantener el equilibrio plasmático, el organismo reduce la síntesis de ADH y provoca una disminución de la reabsorción de agua en los túbulos colectores<sup>12</sup>.

### Causas de hiponatremia

- Hiperproducción hipotalámica de ADH:

*Enfermedades neuropsiquiátricas* como la meningitis y encefalitis, enfermedades vasculares, neoplasias primarias, VIH o síndrome de Guillain-Barré.

*Fármacos* como la ciclofosfamida intravenosa, la carbamazepina, haloperidol o antidepresivos.

*Enfermedad pulmonar* como neumonías, tuberculosis, insuficiencia respiratoria, asma o neumotórax.

- Pacientes posquirúrgicos:

*Producción ectópica de ADH*: carcinoma de origen duodenal, pancreático o tímico.

*Incremento del efecto de la ADH*: cuadros psicóticos y uso de carbamazepina.

*Aporte exógeno de ADH*: vasopresina y oxitocina.

### Manifestaciones clínicas

*La gravedad de las manifestaciones clínicas se relaciona con la rapidez y el grado de reducción de la concentración de sodio en sangre. La hiponatremia aguda (menos de 3 días) puede ocasionar daños neurológicos permanentes debido a la sobrehidratación cerebral.*

*Los síntomas clásicos en el inicio de la hiponatremia son las náuseas y malestar general, cefalea, letargia y obnubilación. En hiponatremias extremas, se puede llegar a desarrollar convulsiones y coma, siendo la concentración de sodio inferior a 110 mEq/l<sup>14</sup>.*

### Tratamiento

Es importante cuidar el ritmo de corrección del déficit de sodio, especialmente en pacientes asintomáticos. Como norma general, la hiponatremia se corrige mediante la administración de sodio por vía oral o mediante *restricción hídrica*. La *sueroterapia hipertónica* se reserva para casos graves y sintomáticos<sup>7</sup>.

En algunos estados edematoascíticos, el tratamiento consiste en la extracción de agua, ya que la administración de sodio empeora los edemas. Esta extracción de agua no siempre es fácil, llegando a recurrir a la *diálisis peritoneal* o bien a la *hemodiálisis*<sup>14</sup>.

### Catión potasio

La concentración intracelular de potasio es de 140 a 150 mEq/l y la concentración de potasio extracelular se encuentra entre 3,5 y 5 mEq/l<sup>7</sup>.

El potasio es el catión más abundante en el cuerpo humano después del calcio. Su principal función es la de regular los procesos enzimáticos celulares y la excitabilidad neuromuscular. Es el ion mayoritario en el LIC,

aproximadamente el 98% del total. El 82% se encuentra en los músculos y el resto se reparte entre el hígado y los eritrocitos.

El potasio posee mecanismos reguladores complejos, destinados a mantener su homeostasis entre su balance interno y externo.

El *balance interno* hace referencia al intercambio de potasio entre el líquido extracelular y líquido intracelular. Un incremento rápido de potasio puede provocar un riesgo vital, por lo que son necesarios mecanismos reguladores que amortigüen ese incremento potencial del potasio sérico tras una ingesta elevada.

Las variables que regulan el balance interno del potasio son: el potencial transmembrana de reposo, la bomba  $\text{Na}^+ - \text{K}^+$ -ATPasa, la insulina, las catecolaminas, la aldosterona, el pH, la osmolaridad y el ejercicio<sup>11</sup>.

### Hiperpotasemia

La hiperpotasemia ( $\text{K}^+ > 5,5 \text{ mEq/l}$ ) es considerada la *alteración más grave de todos los electrólitos* pudiendo provocar arritmias letales.

### Causas de hiperpotasemia

- Aporte excesivo de potasio oral o intravenoso.
- Una *pseudohiperpotasemia* por leucocitosis extrema.
- Disminución de la eliminación renal: insuficiencia renal aguda o crónica, enfermedad de Addison o una disfunción tubular distal.
- Paso de potasio al LEC como por ejemplo en las acidosis, déficit de insulina e hiperglucemia grave o administración de fármacos como los betabloqueantes adrenérgicos, intoxicación digitálica, succinilcolina o soluciones hipertónicas.

### Manifestaciones clínicas

*Las principales manifestaciones clínicas de la hiperpotasemia son las alteraciones y trastornos de la conducción cardiaca junto a la disfunción neuromuscular.*

*En el electrocardiograma con niveles de potasio de 6,5 mEq/l, se generan ondas T picudas. Niveles de potasio por encima de 7 mEq/l evidencian prolongación del intervalo PR llegando a perder la onda P y produciéndose un ensanchamiento del complejo QRS. Cuando las cifras de potasio superan los 8 mEq/l el complejo QRS puede converger con la onda T y formar una onda sinuosa<sup>15</sup>.*

### Tratamiento

Suele ser un tratamiento urgente en el que se pretende desplazar el potasio extracelular al interior de la célula y favorecer la eliminación de este catión en el menor tiempo posible.

La primera medida terapéutica en un paciente que presenta alteraciones electrocardiográficas es la administración de *gluconato cálcico intravenoso*. Si el paciente presenta una *acidosis metabólica* deberá administrarse *bicarbonato*<sup>12</sup>.

Otros medicamentos que podemos asociar en una atención inicial pueden ser el salbutamol por vía intravenosa y

**Tabla 2** Composición de algunos líquidos habituales en técnicas depurativas continuas

	MultiPlus K2	Hemosol B0	Prismasol 4	Dialysate K4 Plus	Biphozil	Regiocit	Citrato sódico 4%
Calcio	1,5	1,75	1,75	0	0		
Magnesio	0,75	0,50	0,50	1	0,75		
Potasio	2	0	4	4	4		
Cloro	109,7	109,5	113,50	117,75	122		
Bicarbonato	35	32	32	20	22		
Sodio	140	140	140	133	140		
Glucosa	5,55	0	6,10	5,55	0	0	0
Citrato sódico						18	136
Fosfato	1	0	0	1,25	1		
mmol/l.							

la insulina con glucosa. Debemos tener precaución con el salbutamol en los pacientes con cardiopatía isquémica.

En los casos de insuficiencia renal grave o en los que el tratamiento farmacológico no surta efecto, debemos recurrir a la *diálisis*.

La *hemodiálisis* es el método más seguro y eficaz en los pacientes con hiperpotasemia que presentan insuficiencia renal<sup>13</sup>. En estos casos, están indicados líquidos de tratamiento que no contengan potasio y necesitará controles periódicos hasta ajustar el potasio plasmático al deseado<sup>15</sup>.

Se presentan en la **tabla 2** algunos de los líquidos de uso habitual: observar la composición de cada uno. Tienen finalidades muy diversas según indicación y necesidades del paciente.

## Hipopotasemia

La hipopotasemia ( $K^+ < 3,5 \text{ mEq/l}$ ) puede aparecer por pérdidas extrarrenales o pérdidas renales.

### Causas de hipopotasemia

- La mayoría de las *pérdidas extrarrenales* de potasio se producen en el tubo digestivo, provocadas por *diarreas, fistulas o adenomas vellosos*. También existen situaciones que pueden aumentar la pérdida cutánea de potasio como *ejercicio intenso con sudoración o quemaduras extensas*.
- Entre las causas de hipopotasemia por *pérdida renal* de potasio, se encuentra el tratamiento con diuréticos *tiazídicos*<sup>12</sup>. Debido a que hasta un 40% de los pacientes con hipopotasemia presentan *hipomagnesemia*, es necesario vigilar esta última para poder corregirla.
- El *hiperaldosteronismo* o la *hiperactividad mineralocorticoide* son factores que desencadenan hipopotasemia, como en el *síndrome de Cushing* o *síndrome de Liddle*<sup>12</sup>.

### Manifestaciones clínicas

**Cardiacas:** encontramos alteraciones electrocardiográficas con aplanamiento e inversión de la onda T, onda U prominente, descenso del segmento ST, prolongación de los segmentos QT provocando *arritmias auriculares y ventriculares*<sup>12</sup>.

**Neuromusculares:** puede provocar debilidad muscular, astenia, parestesia, calambres, rabdomiólisis e incluso parálisis respiratoria.

**Renales:** puede producirse disminución del filtrado, alcalosis metabólica, pérdida de cloro o incluso diabetes insípida.

**Digestivas:** puede desarrollar estreñimiento o íleo paralítico.

**Alteraciones metabólicas:** provoca disminución de aldosterona, aumento de renina, descenso de la insulina e intolerancia a los hidratos de carbono.

### Tratamiento

Se puede considerar que por cada disminución de 1 mEq/l en potasio sérico, las reservas de potasio han disminuido en torno a 300 mEq.

La reposición debe iniciarse, a ser posible, por vía oral salvo en intolerancias, alteraciones gástricas o hipopotasemias graves ( $K^+ < 2,5 \text{ mEq/l}$ ), en las que se considera prioritario la vía intravenosa.

La hipopotasemia se trata con cloruro potásico administrado en una solución cuya concentración no supere los 50 mEq/l, siempre a un ritmo de infusión inferior a los 20 mEq/h, no excediendo en el día los 200 mEq/l en total de reposición. Nunca debe administrarse en bolo. Durante la infusión debemos monitorizar el potasio sérico y tener precaución ante el riesgo de flebitis, por lo que se aconseja la utilización de una vía central<sup>10</sup>.

## Catión magnesio

El valor sérico del magnesio es de 1,5 a 2 mEq/l.

Dentro del organismo y en relación con la ingesta diaria, representa una muy pequeña cantidad si lo comparamos con los hidratos de carbono, las proteínas o las grasas. Es una sustancia perteneciente al grupo comúnmente llamado *oligoelementos*.

Como nutriente, el organismo necesita ingerir una cantidad mínima obligatoria, unos 4 mg/kg/día. Una ingesta habitual llega alrededor de los 300 mg/día. Esto varía según edad, peso y sexo<sup>16</sup>.

El organismo humano contiene aproximadamente 24 g de magnesio, más del 99% se encuentra en hueso, músculos y tejidos blandos.

Dentro de las relaciones que podemos encontrar con otros cationes se encuentra su relación con el potasio; este está regulado por el magnesio para conseguir niveles plasmáticos normales. Una disminución

del magnesio (*hipomagnesemia*) podría explicar una *hipopotasemia rebelde*, siendo necesario corregir el déficit de magnesio para revertir la *hipopotasemia*<sup>9</sup>.

## Hipermagnesemia

La hipermagnesemia ( $Mg^{2+} > 2,1 \text{ mEq/l}$ ) es un trastorno poco frecuente.

### Causas de hipermagnesemia

Las causas de hipermagnesemia pueden ser debidas a una *alteración del filtrado glomerular* o a un *aporte excesivo de magnesio*.

### Manifestaciones clínicas

Cuando aparece hipermagnesemia de forma progresiva, no suele dar manifestaciones clínicas. Los *síntomas aparecen* cuando la concentración de magnesio es superior a  $4 \text{ mEq/l}$ . En estos casos encontramos *náuseas, cefalea, letargia*.

En estados más avanzados podemos encontrar somnolencia, hipocalcemia y cambios electrocardiográficos. En los casos más graves podemos encontrar parálisis muscular o parada cardiaca<sup>10</sup>.

### Tratamiento

En los casos leves, solo se precisa la suspensión de la fuente de aporte. Si hay *sintomatología* se administrará *calcio intravenoso (cloruro o gluconato cálcicos)*. Para favorecer la eliminación renal de magnesio se debe *aumentar el aporte de volumen y administrar furosemida*. En los pacientes que presentan *enfermedad renal crónica*, la única forma de eliminar magnesio es la *diálisis*.

En los casos de *riesgo de parada cardiorrespiratoria* se debe intubar al paciente, y colocar un *marcapasos*<sup>17</sup>.

## Hipomagnesemia

La disminución de concentración plasmática de magnesio ( $Mg^{2+} < 1,4 \text{ mEq/l}$ ) puede producirse por una *falta de aporte* o por un *aumento de las pérdidas (intestinales, renales o cutáneas)*.

### Causas de hipomagnesemia

Casos de malnutrición severa y en pacientes alcohólicos que presentan diarreas o síndrome de malabsorción.

*Pérdidas cutáneas* de magnesio. Por ejemplo, tras hacer un ejercicio extenuante como una maratón o en grandes quemados.

En ocasiones, la *hipocalcemia* puede inducir una *hipomagnesemia*<sup>12</sup>.

### Manifestaciones clínicas

Como se ha nombrado ya, en muchas ocasiones la hipomagnesemia va acompañada de otras alteraciones electrolíticas como la hipo/hipercalcemia o hipopotasemia, por lo que es difícil saber si la hipomagnesemia es la responsable de los síntomas.

- Alteraciones del sistema nervioso central: podemos destacar el nistagmo vertical, aunque raro, es específico solo

de la hipomagnesemia severa o de la encefalopatía de Wernicke.

- Alteraciones cardíacas: pueden aparecer extrasístoles y arritmias ventriculares<sup>8</sup>.

## Tratamiento

Se debe priorizar la prevención en pacientes con diarrea crónica, nutrición parenteral o uso de diuréticos.

El manejo de la hipomagnesemia depende de su gravedad. Si existe *hipomagnesemia sin sintomatología*, podemos administrar *magnesio vía oral*. En los casos que el paciente presente *convulsiones o arritmias*, el tratamiento de elección será una ampolla de *sulfato de magnesio (12 mEq) intravenoso*. Una vez pasada la situación crítica inicial, es recomendable continuar con una administración lenta y continuada<sup>17</sup>.

Esta eventualidad puede producirse también en tratamientos con anticoagulación por citrato en sistemas extracorpóreos. Esta molécula quela los cationes divalentes como calcio y magnesio y baja los niveles de estos. Así como la hipocalcemia es un objetivo de esa anticoagulación, la hipomagnesemia es una consecuencia potencialmente grave y debe monitorizarse y corregirse. Algunas casas comerciales incluyen una mayor concentración de magnesio en la bolsa de tratamiento (para sistemas con citrato) en aras a subsanar esta eventualidad.

## Catión calcio

La concentración plasmática de calcio oscila entre 8,5 y 10,5 mg/dl (2,2 a 2,6 mmol/l). El valor del *calcio iónico* es de 4,4 a 5,3 mg/dl (1,11 a 1,23 mmol/l)<sup>9</sup>. Este último es el que medimos en las gasometrías de control y ajustamos con las tablas de la anticoagulación con citrato.

El calcio es un importante catión divalente que participa en la *contracción muscular* y la *conducción nerviosa*, en la *cascada de coagulación* y en todos los mecanismos de movimiento intracelular. Se encuentra principalmente incorporado dentro del hueso. El contenido total del calcio es aproximadamente de 1250 g en una persona de 70 kg de peso. El 99% del calcio se encuentra en el esqueleto. El calcio plasmático lo podemos encontrar de tres modos: ionizado (48%), unido a una proteína como la albúmina (46%) o formando parte de complejos de fosfato y citratos (6%)<sup>18</sup>.

En el hueso, casi la totalidad del calcio se encuentra formando cristales de hidroxiapatita y solo en un 1% se intercambia con el calcio extracelular. El hueso tiene función de reservorio de calcio<sup>10</sup>.

El intestino es el mejor regulador del sistema para el calcio, utilizando los riñones como optimizador de pequeñas modificaciones.

Como segundo mensajero, el calcio es un mensajero universal para activar sistemas enzimáticos específicos en las células animales. Es tóxico en alta concentración y provoca la muerte celular. Transmite un mensaje breve y, por último, actúa de forma armónica con otro segundo mensajero como es el *adenosín monofosfato cíclico (AMPc)*<sup>3</sup>.

## Hipercalcemia

La hipercalcemia se define como la concentración sérica de calcio total por encima de 10,5 mg/dl (2,6 mmol/l) o el calcio iónico por encima de 5,6 mg/dl o 1,30 mmol/l<sup>12</sup>.

### Causas de hipercalcemia

La hipercalcemia se produce por un exceso de reabsorción ósea, una absorción intestinal aumentada o una disminución de la excreción renal de calcio.

*El hiperparatiroidismo primario* es la causa más frecuente, seguido de los tumores.

El *aumento de la PTH* produce un aumento de la reabsorción ósea, activando los osteoclastos y disminuyendo la excreción renal del calcio.

Algunos fármacos como los diuréticos tiazídicos aumentan la reabsorción de calcio en el túbulo renal.

### Manifestaciones clínicas

La sintomatología depende de la rapidez con la que se ha incrementado el calcio sérico y del grado de hipercalcemia.

En el sistema nervioso central los síntomas son: ansiedad, depresión, alteraciones del comportamiento, debilidad muscular, confusión, convulsiones o coma.

En cuanto al aparato gastrointestinal encontramos: estreñimiento, náuseas, vómitos y disminución de la motilidad intestinal.

La *poliuria* también es una manifestación clínica de hipercalcemia, aumentando la pérdida renal de sodio y agua.

*Sistema cardiovascular*: alteraciones eléctricas donde el segmento ST está acortado y el *intervalo QT disminuido*, llegando incluso a desaparecer la onda T.

### Tratamiento

Las medidas generales incluirán reducir el aporte oral y parenteral de calcio y aumentar la eliminación renal.

Como primer paso se procede a una *hidratación salina* con la *infusión de suero salino fisiológico* y monitorizar la diuresis durante las primeras 24 h. Se utilizarán *diuréticos de asa* (*furosemida* o *torasemida*) que producirán un aumento de la excreción renal de calcio, nunca se utilizarán las tiazídicas.

En la fase inicial del tratamiento, se debe conseguir un balance positivo de alrededor de 2 l, vigilando la sobrecarga de volumen y los signos de insuficiencia cardiaca<sup>17</sup>.

## Hipocalcemia

La hipocalcemia es la concentración sérica de calcio total por debajo de 8,5 mg/dl (2,1 mmol/l) y en el caso del calcio iónico por debajo de 4,6 mg/dl (1,15 mmol/l).

### Causas de hipocalcemia

La causa más frecuente de hipocalcemia es la *hipoalbuminemia*. Por tanto, en los pacientes con hipocalcemia debemos vigilar siempre los niveles de albúmina.

*Déficit de PTH*. La principal causa del déficit de la hormona paratiroides es el *hipoparatiroidismo*, ya sea heredado por mutaciones genéticas o adquirido por procesos quirúrgicos o alteraciones de magnesio<sup>12</sup>.

Una determinación de PTH nos orientará sobre el diagnóstico diferencial.

Deficiencia de vitamina D<sup>12</sup>.

### Manifestaciones clínicas

Las manifestaciones clínicas de la hipocalcemia son variadas y dependen del grado de déficit de calcio. Podemos encontrar *alteraciones neuromusculares*, *alteraciones del sistema nervioso central* y *alteraciones cardiovasculares*.

Alteraciones del sistema nervioso central. Se deben a la irritabilidad neuromuscular que provoca la hipocalcemia. Entre ellas destacan el espasmo laringeo, debilidad muscular, aumento de la presión intracranal, convulsiones, ansiedad y manifestaciones extrapiramidales.

Alteraciones cardiovasculares. Pueden afectar a la *contracción del músculo cardíaco* y producir *insuficiencia cardíaca*. El calcio es determinante en el potencial de acción del estímulo cardíaco. En el *electrocardiograma* podemos encontrar un *intervalo QT alargado* y *cambios en la morfología de la onda T*.

*Otras manifestaciones*: dolor abdominal, cataratas bilaterales, piel seca<sup>12</sup>.

### Tratamiento

En casos agudos debemos administrar *calcio intravenoso* (*gluconato o cloruro cálcico*). Es necesario administrar el calcio intravenoso lento y diluido, porque es muy irritativo (es preferible hacerlo por vía central) y puede desencadenar arritmias.

Tras la fase aguda se puede mantener una infusión de calcio intravenoso hasta normalizar niveles séricos. Debemos vigilar la hipomagnesemia. Para los *tratamientos crónicos* se utilizan los *suplementos de calcio y vitamina D*<sup>12</sup>.

## Anión fósforo

La concentración plasmática de fosfato en el ser humano adulto se encuentra entre 2,5 y 4,5 mg/dl (0,80 a 1,44 mmol/l). La concentración de fósforo atiende a un ritmo circadiano con variaciones diurnas y nocturnas.

El fósforo participa en varios aspectos importantes del metabolismo celular, formando parte de la síntesis de *adenosín-tri-fosfato* (ATP), es fuente de energía de procesos celulares y participa en la disociación de la hemoglobina. Constituye un componente primordial en la estructura de las membranas biológicas formando parte de los fosfolípidos y es parte de los elementos de los ácidos nucleicos, proteínas biológicas y enzimas fosforiladas.

La ingesta normal de fósforo alcanza los 1500 mg/día. Unos 900 mg/día son absorbidos en el intestino proximal una vez descontados los 200 mg/día que son secretados por el páncreas y los mismos intestinos. La excreción diaria por las heces se aproxima a los 500 mg/día. El resto del fósforo ingerido se encuentra presente en el LEC y se intercambia con el tejido óseo según las necesidades del organismo, de esta manera hablamos de una *tasa de remodelación ósea* que es responsable de la concentración extracelular de fosfato<sup>12</sup>.

## Hiperfosfatemia

La hiperfosfatemia se define como la concentración sérica de fósforo por encima de 5,5 mg/dl.

### Causas de hiperfosfatemia

Aumento de la carga exógena de fósforo.

*Disminución de la eliminación renal de fósforo.* Relacionado con un *descenso del filtrado glomerular*. El *hipoparatiroidismo* origina hiperfosfatemia por aumento de la excreción de los transportadores de sodio y potasio en el túbulo proximal.

*Redistribución del fósforo.* El desplazamiento transcelular de fosfato se produce en las *acidosis tanto metabólicas como respiratorias*<sup>12</sup>.

### Manifestaciones clínicas

Las consecuencias clínicas de la hiperfosfatemia se deben principalmente a la formación de precipitados de fosfato o de calcio y a la hipocalcemia resultante. En consecuencia, pueden presentarse: *tetania, convulsiones, hiperpotasemia, calcificaciones pulmonares o cardíacas*. Puede aparecer *bloqueo cardíaco agudo*.

### Tratamiento

El tratamiento de la hiperfosfatemia consiste en aumentar la eliminación del fósforo mediante la expansión del volumen.

La *hemodiálisis* es una estrategia terapéutica eficaz, si hay una elevación severa del fósforo junto a insuficiencia renal.

Los *antiácidos* que contienen hidróxido de aluminio son útiles como quelantes para limitar la absorción de fosfato<sup>17</sup>.

## Hipofosfatemia

La hipofosfatemia se define como la concentración sérica de fósforo por debajo de 2,5 mg/dl, siendo *moderada hasta 1 mg/dl* y denominándose *severa* cuando la *concentración es inferior a 1 mg/dl*.

### Causas de hipofosfatemia

Están clasificadas en función de la disminución en la absorción intestinal, un aumento de las pérdidas urinarias y el paso del fósforo del espacio extracelular al intracelular.

*Disminución de la absorción intestinal.* Se relaciona con un déficit de vitamina D, síndrome de mala absorción intestinal o el uso de antiácidos orales. El etilismo crónico también produce hipofosfatemia con gran frecuencia.

*Aumento de las pérdidas urinarias.* Podemos destacar el *hiperparatiroidismo*, las alteraciones en el transporte tubular, el aumento de la producción de fosfatoninas y el uso de fármacos inductores de la fosfaturia<sup>10</sup>.

*Paso de fósforo del espacio extracelular al espacio intracelular.*

### Manifestaciones clínicas

Las manifestaciones clínicas dependen de la severidad, la cronicidad y el nivel de concentración plasmática.

En el sistema nervioso central puede provocar un enlentecimiento en el electroencefalograma y delirium tremens sin alucinaciones.

A nivel hematológico, puede producir hemólisis y disminución del 2,3-difosfoglicerato.

Manifestaciones neuromusculares. Son variables, pudiendo aparecer mialgia, miopatía, debilidad muscular, rabdomiólisis, convulsiones, estado de coma y muerte.

### Tratamiento

En el tratamiento de la hipofosfatemia es primordial identificar aquellas situaciones precursoras del déficit de fósforo y *aportar suplemento de fósforo cuando sea necesario*.

El tratamiento inicial consiste en suplemento oral de fósforo. La vía intravenosa debe utilizarse en los casos de hipofosfatemia grave como en convulsiones, coma o peligro de muerte. El aporte intravenoso debe hacerse en forma de fosfato monosódico o fosfato monopotásico dependiendo de la gravedad, generalmente diluido en suero hiposalino<sup>17</sup>.

## Conclusión

La adquisición de conocimientos sobre los trastornos hidroelectrolíticos más comunes, así como sus diferentes manifestaciones clínicas y tratamientos asociados, se ha demostrado útil para la identificación precoz de problemas, anticipándose a la aparición de complicaciones mayores y graves en pacientes hospitalizados que sufren en mayor o menor medida alteraciones renales.

Las enfermeras de cuidados intensivos debemos garantizar un control preciso del medio interno, conocer las diferentes terapias y líquidos usados en las terapias renales sustitutivas para conseguir dar una respuesta adecuada y precisa a las alteraciones que nos encontramos en la práctica diaria.

El conocimiento de las alteraciones hidroelectrolíticas y su tratamiento se puede enmarcar dentro de la estrategia de seguridad clínica del paciente, alertándonos de situaciones potencialmente graves y, por lo tanto, contribuyendo a una mejora visible de la asistencia sanitaria de calidad orientándola hacia la excelencia.

## Conflicto de intereses

Los autores declaran no tener ningún conflicto de intereses.

## Bibliografía

1. Burguera V, Rodríguez-Palomares JR, Fernández-Codejón O, Tenorio MT, del Rey JM, Liaño F. Epidemiología de la hiponatremia. Nefrología. 2011;2:13-20.
2. Cerdá-Esteve M, Ruiz-González A, Gudelis M, Goday A, Trujillano J, Cuadrado E, et al. Incidencia de la hiponatremia y de sus causas en pacientes neurológicos. Endocrinol Nutr. 2010;57:182-6.
3. Braun MM, Barstow CH, Pyzocha NJ. Diagnosis and management of sodium disorders: hyponatremia and hypernatremia. Am Fam Physician. 2015;91:299-307.
4. Pfennig CL, Slovis CM. Sodium disorders in the emergency department: a review of hyponatremia and hypernatremia. Emerg Med Pract. 2012;14:1-26.
5. Hollander-Rodríguez JC, Calvert JF. Hyperkalemia. Am Fam Physician. 2006;73:283-90.
6. Stewart AF. Clinical practice. Hypercalcemia associated with cancer. N Engl J Med. 2005;352:373-9.

7. Hall JE. Guyton Hall. Tratado de fisiología médica. 12<sup>a</sup> ed. Barcelona: Elsevier Health Sciences; 2011.
8. Tresguerres FJA. Fisiología humana. 3<sup>º</sup>ed Madrid: McGraw-Hill; 2005.
9. Aranalde G, Mujica G, Agüero R, Velzi D. Fisiología renal. 1<sup>º</sup> ed Buenos Aires: Corpus Editorial; 2015.
10. Borrero Ramírez J, Constatin Franco A, Restrepo Cuartas J. Manual de líquidos y electrolitos. Medellín: Corporación para investigaciones biológicas; 2006.
11. Fox SL. Fisiología Humana. 13.<sup>a</sup> ed. Madrid: McGraw-Hill; 2008.
12. Kasper D, Fauci A, Hauser S, Longo D, Jameson J, Loscalzo J. Harrison's principles of internal medicine 19e, 1. New York: McGraw-Hill; 2015.
13. Mount DB. Trastornos hidroelectrolíticos. En: Jameson JL, Fauci AS, Kasper DL, Hauser SL, Longo DL, Loscalzo J, editores. Harrison Principios de Medicina Interna, 20e [Internet]. New York, NY: McGraw-Hill Education; 2018 [consultado 20 Feb 2021]. Disponible en: [accessmedicine.mhmedical.com/content.aspx?aid=1161976097](https://accessmedicine.mhmedical.com/content.aspx?aid=1161976097).
14. Barajas Galindo DE, Ruiz-Sánchez JG, Fernández Martínez A, Runkle de la Vega I, Ferrer García JC, Ropero-Luis G, et al. Documento de consenso sobre el manejo de la hiponatremia del Grupo Acqua de la Sociedad Española de Endocrinología y Nutrición. Endocrinol Diabetes Nutr [Internet]. 2022 [consultado 23 Jun 2022]. Disponible en: <https://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S2530016422001045>
15. Romero García M, Delgado Hito P, de la Cueva Ariza L. Revisión de conocimientos sobre el fracaso renal agudo en el contexto del paciente crítico. Enferm Intensiva. 2013;24:120-30.
16. Tortora GJ, Derrickson B, Tzal K, de los Ángeles Gutiérrez M, Klajn D. Principios de anatomía y fisiología, 7. Oxford University Press; 2002.
17. Bringhurst FR, Demay MB, Kronenberg HM. Metabolismo óseo y mineral en salud y enfermedad. En: Jameson JL, Fauci AS, Kasper DL, Hauser SL, Longo DL, Loscalzo J, editores. Harrison Principios de Medicina Interna, 20e [Internet]. New York, NY: McGraw-Hill Education; 2018 [consultado 20 Feb 2021]. Disponible en: [accessmedicine.mhmedical.com/content.aspx?aid=1162001521](https://accessmedicine.mhmedical.com/content.aspx?aid=1162001521).
18. Martínez de Victoria E. El calcio, esencial para la salud. Nutr Hosp [Internet]. 12 de julio de 2016 [consultado 24 Jun 2022]. Disponible en: <http://revista.nutricionhospitalaria.net/index.php/nh/article/view/341> <https://doi.org/10.20960/nh.341>