

الفصل الخامس
الأملاح المعدنية والجهاز العصبي

الأملاح المعدنية والجهاز العصبى

Minerals and Nervous System

يوجد عدد كبير من الاملاح المعدنية في الخلية الحية، حوالي ٢٢ عنصراً تعتبر ضرورية للنمو ومهمة للحياة والتكاثر. وتنقسم هذه العناصر إلى عناصر توجد بكميات كبيرة مثل الكالسيوم والفوسفور والبوتاسيوم والكبريت والصوديوم والكلور والمغنسيوم، وعناصر توجد بكميات قليلة نسبياً مثل الحديد واليود والنحاس والزنك والمنجنيز والكوبالت والسيلينيوم.

وتدخل هذه العناصر في تركيب مجموعة كبيرة من الإنزيمات وكذلك يدخل اليود في تركيب هرمون الثيروكسين، ويدخل الكوبالت في تركيب فيتامين ب١٢ ويزيد الحديد من نشاط السيتوكروم. وفي نسيج الجسم يدخل الكالسيوم والفوسفور في تركيب العظام والاسنان. وتعتبر الأملاح المعدنية كعامل مساعد أو محفز في العمليات الحيوية مثل امتصاص المواد الغذائية من القناة الهضمية وانتقالها إلى الخلايا والمحافظة على درجة pH ثابتة في الجسم.

وتلعب الأملاح المعدنية دوراً مهماً جداً في وظيفة الجهاز العصبى؛ حيث يعتمد توصيل السيال العصبى في الخلية العصبية على وجود الصوديوم والبوتاسيوم، وأى تغير في تركيزها في السائل المحيط بالخلية العصبية يستطیع أن یغیر من انتقال الومضة العصبية لتنتقل المعلومة من خلية إلى أخرى.

ويتأثر خروج الموصلات العصبية بوجود الكالسيوم، كما يؤدي نقص كميته في الوسط المحيط بمحور الخلية إلى النقص في خروج الموصلات العصبية.

ونجد أن الكالسيوم والصوديوم والبوتاسيوم ليست لها مشاكل في التغذية السليمة، ولكن نقص الصوديوم يمكن أن يحدث نتيجة لبعض الأمراض الخطيرة مثل السرطان وأمراض الكبد وقرحة القولون والقئ والإسهال الشديد.

١ - الكالسيوم Calcium :

ثبت أن نقص الكالسيوم هو نتيجة لسوء التغذية الشديدة وفقدان الشهية للطعام وتعاطى الخمر. ويحدث نقص الكالسيوم أيضاً عند مرضى الفشل الكلوى ومرضى السكر، وبعض الادوية ترتبط بالكالسيوم وتمنع عملية امتصاصه من القناة الهضمية. ومن العلامات التي ترتبط بنقص الكالسيوم سرعة الانفعال والإحساس بحكة، والتأثير على العضلات والتشنج، واضطرابات عصبية تتميز بتشنجات فى الوجه والأطراف، ويؤثر كذلك على وظيفة الخلية العصبية والاتصال العصبي بين العضلات والقلب.

٢ - الحديد Iron :

يعتبر وجود عنصر الحديد في الخلية مهماً جداً لوظائفها الحيوية مثل نقل الاكسجين وثنائي أكسيد الكربون من نسيج إلى آخر. ويوجد معظم حديد الجسم في الهيموجلوبين ويدخل أيضاً في تركيب بعض الإنزيمات المساعدة، والتي لها أهمية في التمثيل الغذائى وتكوين الحامض النووي DNA وتكوين الموصلات العصبية وتكسيروها.

ويستهلك الفرد حوالى ١ مللي جرام / يوم، وأهم مصادره الكبد والأسماك والبيض والدجاج ولحم البقر والأرز.

ويؤدى نقص الحديد إلى الانيميا والتعب وسرعة الاثارة والتهيج العصبي وقصر مدة التركيز وضعف التعلم والذاكرة، ولكن عند إعطاء الحديد مرة أخرى يعود الشخص الى حالته الطبيعية.

وقد وجد أن نقص الحديد يستطيع أن يغير من وظيفة الجهاز العصبي المركزى؛ وذلك لأنه يدخل في تركيب مساعد إنزيمي تيروسين هيدروكسيلاز وتريبتوفين هيدروكسيلاز اللذين يدخلان فى تكوين الدوبامين والسيروتونين والتوراابينفرين، ولهذا فإن نقص الحديد يغير من كميتها داخل الجهاز العصبي المركزى، ويدخل أيضاً فى مراحل التكسير، ويؤثر أيضاً على ارتباط هذه الموصلات العصبية بمستقبلاتها فى الخلية العصبية Postsynaptic receptors وقد وجد فى حيوانات التجارب التي تعاني من

نقص الحديد أن كمية السيروتونين والدوبامين المرتبطة بمستقبلاتها منخفضة نسبياً.

٣ - الزنك Zinc :

يعتبر الزنك ذا أهمية كبيرة؛ لأنه يدخل في تركيب عدد كبير من الإنزيمات التي تساعد في عملية الأيض الغذائي، وتساعد في تكوين الأحماض النووية DNA, RNA وتكوين البروتين، وبالتالي فهو مهم جداً في النمو، وفي خروج فيتامين أ من الكبد، وفي التئام الجروح، ويقوى من عمل الهرمونات.

ويحتوى الجسم على حوالى ٢ - ٣ جم، وتوجد ٣ / ٤ الكمية في الهيكل العظمي وكمية كبيرة في العين والجلد والجهاز التناسلي، يحتاج الجسم إلى ٣ مللي جرام للطفل، ١٢ - ١٥ مللي جرام في اليوم للشخص اليافع. وأهم مصادره الكبد والأحياء المائية واللحم والبنديق والحبوب. ووجد أن الزنك مهم في مرحلة النمو والبلوغ. كما أن التغيير في السلوك والتقلب في الحالة النفسية وعدم المقدرة على تنسيق الحركات العضلية الإرادية والارتعاش من علامات نقص الزنك، ومن علامات نقصه الشديد الرؤية بصعوبة وضعف في حواس الشم والتذوق.

٤ - اليود Iodine :

إن اليود لا غنى عنه في هرمونات الغدة الدرقية الثيروكسين T4 - T3 ، والتي تنظم عملية الأكسدة داخل الخلية، وبالتالي يؤثر على الحالة الفسيولوجية والعقلية للجسم وعلى وظيفة الجهاز العصبي المركزى. ويوجد حوالى ١٥ - ٢٥ مجم من اليود فى الغدة الدرقية، والباقي يوجد في الغشاء المخاطي للمعدة والغدد البنية والكلية. ويحتاج الفرد حوالى ١٥٠ ميكروجرام / يوم، ويوجد فى الأحياء المائية، ويؤدى نقص اليود إلى نقص إنتاج هرمون الثيروكسين، وهذا يؤدى إلى تضخم الغدة الدرقية (Goiter) ، ومن أعراضها نقص فى معدل الأيض الغذائى، وزيادة فى الوزن، وعدم القدرة على تحمل البرودة وضعف فى القلب وتقصف الشعر والأظافر. ومن الأعراض المرتبطة بالجهاز العصبي : الاكتئاب، والتعب، وعدم القدرة على الكلام بوضوح، وفطور الشعور، وضعف فى الذاكرة.

وقد وجد أن الأملاح المعدنية لها تأثير سام مثل القيتامينات في الجرعات العالية، فمثلاً تسبب الجرعة العالية من النحاس قيئاً واضطراباً في الجهاز العصبي وأن الجرعة العالية من اليود تؤثر في وظيفة الغدة الدرقية.

والجرعة المرتفعة من الزنك أو الحديد تسبب خطورة على القلب، بينما تسبب الجرعة المرتفعة من السيلينيوم إسهالاً ودوخة وقيئاً وفقدان للشعر.

الجرعات المسموح بها من الاملاح المعدنية ووظيفتها

Source المصدر	Function الوظيفة	الجرعة المسموح بها RDA	الملح المعدني
أوراق الخضروات - البندق - الحبوب - البقول.	تكوين العظام والأسنان - انقباض العضلات - انتقال الومضة العصبية - تكوين البروتين.	٢٨٠-٣٥٠ مللى جرام	المغنسيوم
المواد البروتينية	جزء من بعض الأحماض الأمينية وجزء من الشيامين	غير معينة	الكبريت
اللحم - الحبوب - البقول - الفاكهة الجافة الماء	تكوين الهيموجلوبين - تكوين الكولاجين - تكوين جلطة الدم - يدخل في وظيفة جهاز المناعة ويعتبر جزءاً من معظم الإنزيمات.	١,٥ - ٣ مللى جرام	النحاس
الأملاح اليودية	تقوية الأسنان يدخل في وظيفة الغدة الدرقية، ويدخل في الأيض الغذائي	١,٥-٤ مللى جرام ١٥٠ ميكروجرام	الفلور اليود
الكبد - اللحم - القمح - الحبوب - مع البيض - البقول والفاكهة الجافة	يعتبر جزءاً من الهيموجلوبين - وجزءاً من بعض الإنزيمات - تكوين الأجسام المضادة	١٠ - ١٥ مللى جرام	الحديد
البروتين - الحبوب وبعض البقول	جزء من معظم الإنزيمات - أيض البروتينات - التئام الجروح - نمو الأعضاء التناسلية - يدخل في حاستي الشم والتذوق - تخزين وانطلاق الأنسولين	١٢-١٥ مللى جرام	الزنك
الكبد - اللحم - مع البيض - الحبوب	انتقال الجلوكوز إلى الخلايا	٥٠-٢٠٠ ميكروجرام	الكروم
الغذاء ذو أصل حيواني كل الحبوب - الفول السوداني - البندق - الخضروات.	جزء من فيتامين ب ١٢ تكوين العظام - جزء من إنزيمات الأيض الغذائي	غير معينة ٥-٢ مللى جرام	الكوبال المنجنيز

(تابع) الجرعات المسموح بها من الأملاح المعدنية ووظيفتها :

Source المصدر	Function الوظيفة	الجرعة المسموح بها RDA	الملح المعدني
اللبن ومنتجاته - السردين - الكرب - اللفت .	تكوين العظام والأسنان - تكوين جلطة الدم - انقباض العضلات - انتقال الومضة العصبية .	٨٠٠ مللى جرام	الكالسيوم
اللبن ومنتجاته - اللحم - الدجاج - الأسماك - البقوليات .	تكوين العظام والأسنان - تكوين الحماض النوى (DNA) وتكوين إنزيمات عديدة .	٨٠٠ مللى جرام	الفوسفور
الأملاح .	اتزان الماء - اتزان الوسط الحامض والقلوى Acid-base balance - انقباض العضلات - انتقال الومضة العصبية .	٥٠٠ مللى جرام	الصوديوم
الخضروات - الفاكهة - اللبن - الحبوب - اللحم - الأسماك - البقول .	اتزان الماء - المحافظة على درجة الحموضة والقلوية بالجسم - انقباض العضلات - انتقال الومضة العصبية .	٢٠٠٠ مللى جرام	البوتاسيوم
ملح الطعام .	اتزان الماء - المحافظة على درجة الحموضة والقلوية بالجسم - يدخل فى وظيفة الجهاز العصبى - جزء من حمض الهيدروكلوريك فى المعدة .	٧٥٠ مللى جرام	الكلور

الأملاح المعدنية فى الجدول الدورى للعناصر

1	H																2																																									
3	Li 6.94		Be 9.0121														He 4.0026																																									
11	Na 22.9897		Mg 24.305														Ne 20.17																																									
19	K 39.0983		Ca 40.078		Ti 47.88		V 50.9415		Cr 51.9961		Mn 54.938		Fe 55.845		Co 58.9332		Ni 58.71		Cu 63.546		Zn 65.38		Al 26.9815		Si 28.0855		P 30.9738		S 32.06		Cl 35.453		F 18.9984		Ne 20.17																							
27	Fr 223.0187		Ra 226.0254		Ac 227.0337		Unq 261.1085		Unp 262.1093		Unh 263.1099		Uns 263.1099		Uno 265.1099		Une 266.1099		Umn 273.1099		Zr 91.224		Mo 95.94		Pd 106.42		Ag 107.8682		Cd 112.411		Sn 118.710		Sb 121.757		I 126.905		Xe 131.29																					
35	Cs 132.9054		Ba 137.327		La 138.9055		Hf 178.49		Unp 262.1093		Unh 263.1099		Uns 263.1099		Uno 265.1099		Une 266.1099		Umn 273.1099		Ti 47.88		V 50.9415		Cr 51.9961		Mn 54.938		Fe 55.845		Co 58.9332		Ni 58.71		Cu 63.546		Zn 65.38		Ga 69.723		Ge 72.64		As 74.9216		Br 79.904		Kr 83.80											
55	Fr 223.0187		Ra 226.0254		Ac 227.0337		Unq 261.1085		Unp 262.1093		Unh 263.1099		Uns 263.1099		Uno 265.1099		Une 266.1099		Umn 273.1099		Ti 47.88		V 50.9415		Cr 51.9961		Mn 54.938		Fe 55.845		Co 58.9332		Ni 58.71		Cu 63.546		Zn 65.38		Ga 69.723		Ge 72.64		As 74.9216		Br 79.904		Kr 83.80											
56	Ce 140.12		Pr 140.9076		Nd 144.24		Pm 144.9128		Sm 150.36		Eu 151.964		Gd 157.25		Tb 158.9253		Dy 162.5003		Ho 164.9303		Er 167.259		Tm 168.9327		Yb 173.045		Lu 174.967		Hf 178.49		Ta 180.9479		W 183.84		Re 186.207		Os 190.234		Ir 192.222		Pt 195.084		Au 196.967		Hg 200.59		Tl 204.37		Pb 207.2		Bi 208.98		Po 209		At 210		Rn 222	
90	Th 232.0377		Pa 231.0368		U 238.0289		Pu 239.0521		Am 243.0613		Cm 247.0712		Bk 247.0712		Cf 251.0825		Es 252.083		Fm 257.0934		Md 258.10		No 259.10		Lr 260.10		Hf 178.49		Ta 180.9479		W 183.84		Re 186.207		Os 190.234		Ir 192.222		Pt 195.084		Au 196.967		Hg 200.59		Tl 204.37		Pb 207.2		Bi 208.98		Po 209		At 210		Rn 222			

Order of priority according to publication in scientific journal

Order of priority of ion or compound according to Merck's Application