

علم اقبال اور پنیونورشی کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنس، گیس پپر زفری میں ہماری ویب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایل ایم ایلز کی مشقیں دیتے ہیں۔

میکر سے میرا مام سے ایم ایلز کی اینفل کنک تھام کا سرکی داغوں سے مکار کری کے حمولہ تک کی تمام معلومات نہیں میں حاصل کرنے کے لیے ہماری ویب سائٹ کا ذرا بڑ کریں

مضمون	: غذا اور غذا انتیت
سطح	: بی ایل ایلز سی / اگر بجوبیٹ
کوڈ	: 484
مشق	: 02
سمسٹر	: بہار 2025ء

سوال نمبر 1۔ نشاستہ اور گلائیکو جن پر مفصل نوٹ لکھیں۔

جواب۔

کثیر شکری کار بوہائیڈریٹ کی یہ قسم گھیوں، چاول، مکنی دالوں اور زمین میں پیدا ہونے والی سبز یوں مثلاً آلو، شکر قندی کے اندر والے حصے میں موجود ہوتا ہے۔ نشاستہ سفید پاؤڈر کی شکل میں ہوتا ہے اور اگر اس کے بہت چھوٹے دانے کو مائیکرو سکوپ کے اندر دیکھا جائے تو معلوم ہوتا ہے کہ یہ دانے مختلف شکلوں کے ہوتے ہیں اور ان کی شکل دیکھ کر ہی یہ معلوم کیا جاتا ہے کہ نشاستہ کس خاص انواع یا سبزی کا ہے۔ یہ دانے اکرچے اتنے چھوٹے ہوتے ہیں کہ عام طور پر نظر نہیں آتے لیکن اگر خود بین سے انہیں دیکھا جائے تو ان کے سائز کا بھی اندازہ کیا جاسکتا ہے۔ ایک اندازے کے مطابق ان کا سائز 0.0002 سنٹی میٹر سے لے کر 0.015 سنٹی میٹر تک ہو سکتا ہے۔ سیلوالوز کی طرح نشاستہ کی بھی یہ خاصیت ہے کہ وہ اپنی میں حل نہیں ہوتا۔ نشاستہ کو بغیر پکائے اگر انسان کی غذا میں شامل کر لیا جائے تو یہ انسانی معدے میں ہضم نہیں ہو پاتا کیونکہ نشاستہ پودوں میں موجود یالووز کے برکس اگر نشاستہ کو پکایا جائے تو ایک تو سیلوالوز کے ریشے الگ ہو جاتے ہیں اور دوسرے نشاستہ پانی کو جذب کر کے پھول کونٹ ہو جاتا ہے جسے انسان جسم آسانی سے ہضم کر لیتا ہے اسی لیے نشاستہ والی غذاوں کو پاک کر کھایا جاتا ہے۔

نشاستہ کو بھی سیلوالوز کی طرح اگر آب پاشیدگی کے عمل سے گزارا جائے تو جو یک شکری کار بوہائیڈریٹ میں مل کر دو قسم کے کثیر شکری مرکبات بنائے ہوئے ہوتے ہیں جن کو ایما کلیوز (Amylose) اور ایما پکتین (Amylopectin) کہا جاتا ہے انہی دونوں سے مل کر نشاستہ جیسا کثیر شکری کار بوہائیڈریٹ بنتا ہے۔ ایما کلیوز اور ایما پکتین میں بنیادی فرق گلوكوز یونٹ کی مختلف ترتیب ہوتی ہے۔

**مالٹوز:** مالٹوز کو عام زبان میں مالٹ شوگر (Shkar) بھی کہا جاتا ہے۔ یہ مرکب نشاستہ سے گلوكوز کو بنانے کے دوران میں بنتا ہے۔ جب بھی نشاستہ کی آب پاشیدگی (Hydrolysis) ہوتی ہے تو پہلے المٹوز بنا ہے پھر المٹوز سے گلوكوز حاصل کیا جاتا ہے۔ عموماً تجارتی سطح پر مالٹ شوگر بنانے میکنیکری کا نشاستہ استعمال کیا جاتا ہے۔ بارے کے نشاستہ کو ایک خاص خامرے والے پانی کے چھینٹے مار کر کوئی خاص درجہ حرارت پر گلیا رکھا جاتا ہے۔ جس سے یہ نشاستہ پھول جاتا ہے اور بارے کا چھلکا آہستہ آہستہ الگ ہونے لگتا ہے۔ پھر یہ نشاستہ ایک لیس دار میٹھے مرکب میں تبدیل ہو جاتا ہے جس کو مالٹ کہا جاتا ہے۔ اسی مرکب سے المٹوز کو الگ کر دیا جاتا ہے۔ ایک مالٹیکیوں میں گلوكوز کے دو یونٹ ایک دوسرے کے ساتھ کھیاں جائیں سے جوڑے ہوتے ہیں۔

### گلائیکو جن (Glycogen)

انسانی جسم میں کار بوہائیڈریٹ کا ایک ذخیرہ محفوظ ہوتا ہے جو دوسرے جانداروں کے جسموں میں بھی پایا جاتا ہے یہ ایک کثیر شکری مرکب ہوتا ہے جس کا مالکیوں ز وزن 5,000,000 اور بعض اوقات اس سے بھی زیادہ ہوتا ہے۔ یہ مرکب پانی میں آسانی سے حل پذیر ہوتا ہے اور اگر پانی میں حل کر لیا جائے اور ایک قطرہ آؤڈین شامل کی جائے تو ایک سرخ رنگ کا محلوں تیار ہو جاتا ہے۔ گلائیکو جن بھی نشاستہ کی طرح آب پاشیدگی کے بعد گلوكوز کے بہت سے یونٹس بنانے میں استعمال ہو جاتا ہے۔ گلائیکو جن کی کیمیائی ساخت بہت زیادہ ایما پکتین (Amylo Pectin) سے ملتی جلتی ہوتی ہے گلائیکو جن کے ایک مالٹیکیوں میں موجود گلوكوز کی زنجیوں میں 12 کے قریب گلوكوز کے یونٹ ہوتے ہیں جب کوئی مالٹیکیوں میں 20 تا 30 یونٹ پائے جاتے ہیں۔

سوال نمبر 2۔ حیاتین ب 12 کی خصوصیات، فارمولہ، حاصل کرنے کے ذرائع اور جنم میں اس کے افعال اور اس کی کمی کیا ثابت تحریر کریں۔

جواب۔

ساینکو بالامین ب (Cyanocobal amine) 1984ء میں (Smith) اور اس کے ساتھ کرنے والوں نے سائینکو بالا میں (B12) کی دریافت

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے ائرن شپ رپورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسیز وغیرہ بھی آرڈر پر تیار کیے جاتے ہیں۔

علام اقبال اور پنیونورٹی کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنس، گیس پپر زفری میں ہماری ویب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایل ایم ایس کی مشقیں دستیاب ہیں۔

کی۔ لیکن کیمیائی ساخت کا پتہ کچھ عرصہ بعد چلا۔ قدرتی چیزوں میں یہ عام طور پر تحریکات کے ساتھ پایا جاتا ہے۔  
خصوصیات

حیا تین ب 12 لال قلمی شکل میں دستیاب ہے جس کو جگر سے حاصل کیا جاتا ہے۔ یہ بے بو اور بے ذائقہ ہے۔ یہ پانی اور الکھل میں حل پذیر ہے لیکن چکنائی کے محل مثلاً (ایتر) (ether) اور اسٹیون (acetone) میں حل پذیر ہے۔ اس حیا تین کی ایک خاص خصوصیت یہ ہے کہ اس میں کوبالت (cobalt) کا غضر بھی شامل ہے۔

کیمیائی ساخت:

حیا تین ب 12 کی کیمیائی ساخت مندرجہ ذیل ہے۔ اس کے ایک سالے کی ساخت میں بہت سے جو ہر ہوتے ہیں۔ اس سالے سے آپ کو اندازہ ہو گا کہ ایک سالے کی ساخت مختلف نوعیت کی ہو سکتی ہے۔ یعنی ایک سالہ اتنا بڑا بھی ہو سکتا ہے جیسا کہ آپ ذیل میں دیکھتے ہیں۔ حیا تین ب 12 کو حاصل کرنے کے لیے اگر ایک ٹن تازہ جگر کو لیا جائے تو خلوی شکل میں دستیاب ہو گا۔

ذرائع

حیا تین ب 12 کے بہترین ذرائع جگر، گردے، جانوروں کے بافتہ وغیرہ ہیں۔ پودوں میں یہ حیا تین بالکل نہیں پایا جاتا۔ جگر میں یہ سب سے زیادہ مقدار میں ہوتا ہے۔ لیکن دودھ، بیز، انڈے، چمن اور مرغی، بھلی وغیرہ میں سے کم مقدار میں حاصل کیا جاتا ہے۔  
حیا تین ب 12 کے افعال:

یہ جسم کے تمام خلیوں میں پایا جاتا ہے۔ لیکن خاص طور پر وہاں اس کی ضرورت زیادہ ہوتی ہے۔ جہاں باتفاقوں میں خلیے بڑھتے رہتے ہیں۔ مثال کے طور پر خون بنانے والے باتفاقوں میں جو ہڈی کے گودے میں ہوتی ہیں۔ یہ امینو ترنس اور کولین (Choline) کے تایف (Synthesis) میں مدد کرتا ہے۔

حیا تین ب 12 کی کمی سے پیدا ہونے والے اثرات

- 1۔ اس کی کمی سے انسان انیمیا کے مرض میں بیتلہ ہو جاتا ہے۔
- 2۔ کیونکہ یہ پودوں میں بالکل نہیں پایا جاتا اس لیے اس طور پر اس حیا تین کی کمی کا ہکار ہوتے ہیں جو خوارک صرف باتاتی ذرائع سے حاصل کرتے ہیں۔

جواب۔

1943ء میں بائیوٹن معلوم کیا گیا۔ یہ حیا تین بھی حیا تین بخلط میں شامل ہے اور پہلے اس کو حیا تین ب 7 یا H<sub>7</sub> نام سے پکارا جاتا تھا۔

کیمیائی ساخت

بائیوٹن کے ایک سالے میں کاربن کے دس، ہائیڈروجن کے سولہ، آسیجن لئے تین، نائیٹروجين کے دو اور سلفر کا ایک جو ہر شامل ہے۔

ذرائع:-

یہ بہت سی غذاوں سے حاصل کیا جاسکتا ہے۔ جگر، انڈے کی زردی، گردے، خیر اور دودھ وغیرہ سے کافی مقدار میں حاصل کیا جاتا ہے۔ اناج اور ڈری کی چیزوں میں بھی اس کی مقدار کم ہوتی ہے۔

بائیوٹن کے افعال:

یہ حیا تین معاون کی حیثیت تر شے بنانے کے لیے کاربکسیلیشن کے عمل (Carbonylation reactions) میں مدد دیتا ہے۔ یہ کچھ امینو ترنسوں کی ڈی امینیشن (demineralization) میں بھی مدد کرتا ہے۔ یہ مختلف نظام خامرہ کا حصہ ہے۔

بائیوٹن کی کمی سے پیدا ہونے والے اثرات:

انسانوں میں عام طور پر بائیوٹن کی کمی کے اثرات زیادہ نہیں ہوتے۔ مندرجہ ذیل چند اثرات دیئے گئے ہیں۔

1۔ تحکاوت (Depression) نیند محسوس ہوتی ہے۔

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے ائرن شپ رپورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسیز وغیرہ بھی آرڈر پر تیار کیے جاتے ہیں۔

علام اقبال اور پنیونیورسٹی کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنس، گیس پپر زفری میں ہماری دب سائنس سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایل ایم ایل کی مشقیں دستیاب ہیں۔

۲۔ بھوک ختم ہو جاتی ہے۔

۳۔ عضلات میں درموجوں ہوتا ہے۔

۴۔ جلد ہر دری ہونے لگتی ہے۔

سوال نمبر ۴۔ کیلیشیم کی کمی سے پیدا ہونے والی بیماریوں کی تفصیل واضح کریں۔ نیز کیلیشیم کے حصول کے ذرائع اور روزمرہ ضرورت کے بارے میں تحریر کریں جواب۔

کیلیشیم انسانی جسم کے لئے ایک انتہائی اہم معدنی عنصر ہے جو کہ ہڈیاں اور دانتوں کی تشکیل میں اہم کردار ادا کرتا ہے۔ جسم میں کمی اہم حیاتیاتی عملوں میں شامل رہتا ہے، بیشول خون کی جہنے کی صلاحیت، بچپوں کی سکڑ جانے کی عمل، اور نیورونز کی فعالیت۔ کیلیشیم کی کمی جسم میں کمی بیماریوں کا باعث ہے، جیسے ہڈیوں کی کمزوری، ریڑھ کی ہڈی کی بیماری، اور مختلف قلبی مسائل۔ دنیا بھر میں کیلیشیم کی کمی کی تعداد میں اضافہ ہو رہا ہے، خاص طور پر ان افراد میں جو کہ اپنی غذا میں کیلیشیم کی مناسب مقدار شامل نہیں کرتے۔ اس لئے یہ سمجھنا ضروری ہے کہ کیلیشیم کا حصول کس طرح ممکن ہے اور اس کی کمی سے کون سی بیماریاں پیدا ہو سکتی ہیں۔

کیلیشیم کی کمی سے پیدا ہونے والی بیماریاں

کیلیشیم کی کمی انسان کی صحت پر کمی منفی اثرات مرتب کرتی ہے۔ ایک عام بیماری جس کا تعلق کیلیشیم کی کمی سے ہوتا ہے وہ "آسٹیوپوروس" ہے، جس میں ہڈیاں کمزور ہو جاتی ہیں اور ان میں فریچر کا خطرہ بڑھ جاتا ہے۔ یہ بیماری خاص طور پر بڑھوں میں پائی جاتی ہے، جہاں عمر کے ساتھ ساتھ ہڈیوں کی کثافت کم ہوتی ہے۔ اسی طرح، بچوں میں اگر کیلیشیم کی کمی ہوتا ہے تو ان کی ہڈیاں صحیح طریقے سے ترقی نہیں کر پاتیں، جس سی وجہ سے ان کی بڑھوتی متاثر ہو سکتی ہے۔ اس کے علاوہ، اس بیماری کی وجہ سے لوگوں میں ہڈیوں کی کمزوری، درد، اور جسمانی موتانی میں کمی کی شکایتیں بھی پڑھ سکتی ہیں۔ ایک اور بیماری جس کا تعلق کیلیشیم سے ہے وہ "ہاپوکلسمیا" ہے۔ یہ حالت اس وقت پیش آتی ہے جب کوئی بچہ کیلیشیم کی صحیح انتہائی کم ہو جاتی ہے۔ ہاپوکلسمیا کے اثرات میں بچوں کی تکلیف، نزلہ، اور بچپوں کی غیر ارادی جڑوں کا سکڑنا شامل ہو سکتا ہے۔ اس بیماری کے مریضوں میں دل کی دھڑکن میں بے قابلی یا تنفسی بھی دیکھی جاسکتی ہے، جو کہ خطرناک ثابت ہو سکتی ہے۔ بہرحال، اگر ان مسائل کو بر وقت حل نہ کیا جائے تو ایض کی حالت مزید بکری سکتی ہے۔

کیلیشیم کی کمی کی علامات

جب جسم میں کیلیشیم کی کمی ہوتی ہے، تو بعض علامات ظاہر ہونا شروع ہوتی ہیں جن پر وھیان دینا ضروری ہے۔ ان علامات میں سب سے نمایاں علامت "ہڈیوں کا درد" ہے۔ اگر کوئی شخص بغیر کسی چوٹ کے ہڈیوں میں درموجوں کرنا ہے، تو یہ ایک خطرے کی علامت ہو سکتی ہے۔ دوسرے ملازمتوں میں، اگر بچپوں میں کھچا یا درموجوں ہو تو یہ بھی کیلیشیم کی کمی کی علامت ہو سکتا ہے۔ اغذیہ کی میزان کو نظر انداز کر دیتے ہیں، لیکن یہ ضروری ہے کہ بروقت توجہ دی جائے تاکہ ان بیماریوں سے بچا جائے۔ گھروں میں کمزور ہڈیوں کے نتیجے میں ہونے والے فریچر کی ایک بڑی علامت ہیں۔ اگر کوئی شخص معمولی تیج پر بڑی توڑ دیتا ہے، تو اسے یہ سوچنا چاہئے کہ یہیں وہ کیلیشیم کی کمی کا شکار تونہیں ہے۔ اس کے علاوہ، ڈینی دباو، چڑچڑاپن، اور تھکاوٹ جیسی علامات بھی اکثر کیلیشیم کی کمی کے ساتھ وابستہ ہوتی ہیں۔ ان علامات کی صورت میں فوری طبعی معافیہ ضروری ہوتا ہے تاکہ مسئلے کی نویخت کا تعین کیا جائے۔ اس کا اثر علاج کیا جائے۔

کیلیشیم کے حصول کے ذرائع

کیلیشیم کا حصول مختلف غذاوں سے ممکن ہے۔ دودھ اور دودھ کی مصنوعات جیسے دنی، بینیر، اور چھاچھیں کیلیشیم کی اعلیٰ مقدار موجود ہوتی ہے۔ ان اشیاء کے وزانہ استعمال سے نہ صرف کیلیشیم کی روزانہ کی ضرورت پوری ہوتی ہے بلکہ دیگر اہم مذاق جیسے وٹامن ڈی بھی حاصل ہوتا ہے، جو کیلیشیم کے جذب ہونے میں مددگار ثابت ہوتا ہے۔ اس کے علاوہ، ان افراد کے لیے جو دودھ سے پرہیز کرتے ہیں، بادام، بروکلی، اور ہری سبزیاں بھی اپنے آپ سزی ہیں۔ ان سبزیوں میں کیلیشیم کی معقول مقدار موجود ہوتی ہے اور ان کے استعمال سے صحت پر مثبت اثرات مرتب ہوتے ہیں۔ ایک اور ذریعہ جو کیلیشیم حاصل کرنے میں مددگار تا ہے وہ سمندری غذا ہے، خاص طور پر مچھلی جیسے سالمن اور سارڈیشوں میں کیلیشیم کی مقدار زیادہ ہوتی ہے۔ اگر آپ مچھلی کو اپنی روزمرہ کی غذا میں شامل کریں تو یہ نہ صرف کیلیشیم بلکہ دیگر اہم غذائی اجزاء بھی فراہم کرتی ہے۔ اس کے علاوہ، سویا مصنوعات جیسے تو فو بھی کیلیشیم کے ہترین ذرائع ہیں، خاص طور پر ان لوگوں کے لئے جو سبزی خور ہیں۔ یہ مختلف ذرائع نہ صرف کیلیشیم کی فراہمی کے لئے اہم ہیں بلکہ صحت کے دیگر فوائد بھی فراہم کرتے ہیں۔

تمکن غذا کی ضرورت

کیلیشیم کا حصول صرف دودھ یا دیگر مخصوص غذاوں سے ہی ممکن نہیں ہوتا، بلکہ ایک متوازن اور مکمل غذا کی ضرورت ہوتی ہے تاکہ انسانی جسم کی تمام اہم ضروریات پوری ہو سکیں۔ ایک مکمل غذا میں مختلف قسم کی سبزیاں، پھل، انارج، اور پروٹین کے ذرائع شامل ہونے چاہئیں۔ اس طرح کی غذا انسان کی قوت مدافعت کو مضبوط کرتی ہے اور جسم میں معدنیاتی توازن برقرار رکھتی ہے۔ ضرورت اس بات کی ہے کہ افراد کو اپنی روزانہ کی غذا میں ایسی چیزیں شامل کرنی چاہئیں جو

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے ائرن شپ رپورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسیز وغیرہ بھی آرڈر پر تیار کیے جاتے ہیں۔

علام اقبال اور پنیونیورسٹی کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنس، گیس پپر زفری میں ہماری ویب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایل ایم ایل کی مشقیں دیتا ہیں۔

کیلیشیم کے حصول میں مدد کریں۔

غذائی ماہرین کے مطابق، زیادہ تر بالغوں کو روزانہ 1,000 سے 1,200 ملی گرام کیلیشیم حاصل کرنا چاہیے۔ بچوں کی ضرورت مختلف ہوتی ہے، اور انہیں مناسب مقدار میں کیلیشیم کی ضرورت ہوتی ہے تاکہ ان کی ہڈیاں اور دانت درست طور پر نشوونما کر سکیں۔ یہ بات یاد رکھنی چاہئے کہ صرف کیلیشیم ہی نہیں بلکہ وٹامن ڈی، جو کیلیشیم کے صحیح جذب کے لئے اہم ہے، کوچھی مناسب مقدار میں حاصل کیا جانا چاہیے۔ اس کے لئے سورج کی روشنی کی موجودگی بہت اہم ہے، جیسا کہ یہ جسم میں وٹامن ڈی کی تشكیل میں مدد کرتی ہے۔

کیلیشیم کی پیمائش کا استعمال

بعض افراد، خاص طور پر جن کے پاس مکمل غذا حاصل کرنے کا وقت نہ ہو، وہ کیلیشیم کی پیمائش کا سہارا لیتے ہیں۔ یہ پیمائش عموماً گولیوں یا پاؤڈر کی شکل میں دستیاب ہوتی ہیں اور ان کا استعمال کیلیشیم کی کمی کو پورا کرنے کے لئے کیا جاتا ہے۔ تاہم، یہ یاد رکھنا ضروری ہے کہ پیمائش کا استعمال ڈاکٹر کے مشورے کے بغیر نہ کیا جائے، کیونکہ کچھ صورتوں میں یہ نقصان دہ ہو سکتے ہیں۔ اضافی کیلیشیم کی مقدار خون میں کیمیائی توازن کو متاثر کر سکتی ہے، جو کہ صحت پر مقنی اثر ڈال سکتی ہے۔

پیمائش کے فوائد کے باوجود اس کا استعمال مکمل غذا کے مقابلہ نہیں ہونا چاہیے۔ یہ ضروری ہے کہ لوگ مکمل غذا کو اپنی روزمرہ کی زندگی کا حصہ بنائیں، اور متوازن زندگی گزار سکے۔

موجودہ تحقیق اور کیلیشیم

تاڑہ ترین تحقیق میں یہ بات واضح ہوئی ہے کہ کیلیشیم کی مقدار میں کمی کو روکنے کے لئے صرف غذائی نہیں بلکہ دینی اور نفسیاتی عوامل بھی اہم ہوتے ہیں۔ مخصوص نوعیت کے لوگوں میں جیسے کہ خواتین کو بھی کے بعد دویش مشکلات یا بیٹھوں میں ہڈیوں میں انحرافی کی علاالت دیکھی جاتی ہیں، تو ان کے لئے مخصوص علاج اور غذا بیت کی ضرورت ہوتی ہے۔ ریسرچ میں یہ بھی سامنے آیا ہے کہ کیلیشیم کے جذب میں وٹامن ڈی کی کمی کے اثرات کو بھی منظر رکھنا چاہئے۔ حال ہی میں کیے گئے مطالعات سے یہ علم ہوا ہے کہ کچھ مخصوص بیماریاں جیسے کرول کی بیماری اور بائی بلڈ پریشر میں بھی کیلیشیم کے استعمال کا اثر دیکھا جاسکتا ہے۔ اس لئے یہ ضروری ہوتا ہے کہ کسی بھی دوایا سپلائمنٹ کا استعمال کرنے سے پہلے بھی مشورہ لیا جائے تاکہ صحت پر ثابت اڑات مرتب کیے جاسکیں۔ ان فیکٹریز کی بنا پر، کیلیشیم اور دیگر معدنیات کے بارے میں آگاہی کو بڑھانا اور انہیں اپنی روزمرہ کی زندگی میں شامل کرنا ایک اہم قدم ہے۔

چونا یا کیلیشیم کیمیائی اشارہ "Ca"

**جسم کیلیشیم کی اہمیت:** ۱۔ چونے کی نمایاں مقدار ہڈیوں اور دامتلوں کی بناوٹ اور نشوونما میں استعمال ہوتی ہے۔  
۲۔ خون جنم کے عمل کیلئے  $Ca^{++}$  (کیلیشیم آئن) کی ضرورت ہوتی ہے۔

۳۔ کیلیشیم کی مناسب مقدار اعصابی نظام کو ٹھیک طور سے چلانے کیلئے انتہائی ضروری ہے۔ اس کی کمی سے بچوں میں کھاؤ بیدار ہوتا ہے جو بعض صورتوں میں جان لیوا بھی ہو سکتا ہے۔

۴۔ جسم کے اندر بعض خامروں کو مستعد کرنے کیلئے  $Ca^{++}$  کی ضرورت ہوتی ہے۔ ان خامروں میں چکنائی کو گلیسرول  $HOCH_2CH(OH)CH_2OH$

اور چکنائی کے ترشوں میں تبدیل کرنے والے خامرے زیادہ اہم ہیں۔  
۵۔ کیلیشیم آئن کی غیر موجودگی میں عضلات کے سکڑنے کا عمل ٹھیک طور پر سرانجام نہیں ہو پاتا۔ ایسی صورت میں قلبی عضلات کے افعال پر مہلک اثر پڑتا ہے جو دل کے دورے کا موجب بن سکتا ہے۔

۶۔ غدہ برگردہ (Adrenal Gland) کے اندر وہی حصہ میڈولہ کے ہادیوں کے انترچ کیلئے کیلیشیم کی ضرورت ہوتی ہے۔ یہ ہار مون مختلف وظائف سرانجام دیتے ہیں۔ جن میں خون کے دباؤ کو مناسب سطح پر رکھنا بھی شامل ہے۔

**انجذاب:** کیلیشیم نامیاتی حالت میں جذب ہوتا ہے۔ عمل انجذاب کا زیادہ تر حصہ چھوٹی آنت کے ابتدائی حصے میں ہی مکمل ہو جاتا ہے۔ روزانہ اوس طاً 150 سے 200 ملی گرام کیلیشیم جسم میں جذب ہوتا ہے۔ اس کے جزو بدن بننے کیلئے مندرجہ ذیل عوامل اثر انداز ہوتے ہیں:

۱۔ **حیاتین ڈی:** اس حیاتین کی موجودگی میں کیلیشیم کا انجذاب بہت بڑھ جاتا ہے۔ یہ حیاتین چونے کو جزو بدن بنانے کیلئے جگڑنے والے چمیات کی مقدار بڑھادیتا ہے جو چونے کے انجذاب میں مدد دیتا ہے۔

۲۔ **خوارک میں کیلیشیم اور فاسفورس کا تناوب:** چونے کے مناسب انجذاب کیلئے ضروری ہے کہ خوارک میں چونے اور فاسفورس کی مقدار کا تناوب 1:2 یا زیادہ سے زیادہ 2:2 کا ہو۔ فاسفورس کی زائد مقدار چونے کے انجذاب کو کم کر دیتی ہے۔

۳۔ **غذا میں چکنائی کی مقدار:** اگر غذا میں چکنائی کی مقدار بہت زیادہ اور حیاتین کی مقدار کم ہو تو کیلیشیم کا انجذاب بہت کم ہو جاتا ہے کیونکہ چکنائی میں موجود آزاد

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے ائرن شپ رپورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسیز وغیرہ بھی آرڈر پر تیار کیے جاتے ہیں۔

علم اقبال اور پنین یونیورسٹی کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنس، گیس پپر زفری میں ہماری ویب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایل ایم ایل کی مشقیں دستیاب ہیں۔

چکنے تر شے کیلیشیم کے ساتھ مل کر پانی میں ناحل پذیر مرکبات بناتے ہیں جو کیلیشیم کے انجداب میں رکاوٹ کا موجب بنتے ہیں۔

**۴۔ صفرادی نمکیات:** یہ نمکیات بالواسطہ طور پر چونے کے انجداب پر اثر انداز ہوتے ہیں۔ حیاتین ڈیکیلیشیم کے انجداب کو بڑھادیتا ہے۔ یہ حیاتین چکنائی میں حل پذیر ہوتا ہے۔ صفرادی نمکیات، چکنائی کو جزو بدن بنانے میں بہت اہمیت رکھتے ہیں۔ اس طرح چکنائی کے ساتھ ساتھ حیاتین ڈکیلیشیم کے انجداب بھی بڑھ جاتا ہے۔ اس طرح لامحالہ طور پر حیاتین ڈکیلیشیم کے زیادہ انجداب کا موجب بنتی ہے۔

**۵۔ غذا میں لحمیات:** غذا میں لحمیات کی موجودگی کیلیشیم کے انجداب کیلئے معاون ہوتی ہے۔ غذائی لحمیات، چھوٹی آنٹ میں پہنچ کر امینو ترشوں میں تقسیم ہو جاتے ہیں۔ یہ امینو تر شے کیلیشیم کے ساتھ مل کر ایسے نمکیات بناتے ہیں جو آنٹوں سے بہت جلد دورانِ خون میں شامل ہو جاتے ہیں۔

**۶۔ فائیک تر شے کی موجودگی:** یہ تر شے زیادہ تر والوں میں پایا جاتا ہے۔ اس کا کیمیائی فارمولہ  $C_6H_6[OPO(OH)_2]$  ہے۔ یہ تر شے کیلیشیم کے ساتھ مل کر پانی میں ناحل پذیر مرکب کیلیشیم فائیٹ بناتا ہے جو جسم میں جذب نہیں ہوتا۔

**۷۔ اگر جسم میں کیلیشیم کی کمی ہو تو اس کا انجداب بڑھ جاتا ہے۔** اسی طرح اگر غذا میں چونے کی کمی ہو تو میسر مقدار زیادہ موثر طریقے سے جزو بدن بنتی ہے۔

**۸۔ بڑھاپے میں جب انسان کے سمجھی اعضا کی استعداد کم ہو جاتی ہے تو ناقص نظام انہضام کی وجہ سے بھوک بھی کم ہو جاتی ہے اور جو غذا کھائی جاتی ہے وہ جوانی کے مقابلے میں کم جذب ہوتی ہے۔ ان وجہات کی بناء پر بڑھاپے میں کیلیشیم کا انجداب کم ہو جاتا ہے۔**

**سوال نمبر ۵۔ آئیوڈین کی کمی سے کون سی بیماری ہو سکتی ہے؟** نیز اس کے حاصل کرنے کے ذرائع اور روزمرہ ضرورت کے بارے میں تحریر کریں۔

جواب۔

آئیوڈین کی کمی سے پیدا ہونے والی بیماریاں:

۱۔ غذا میں آئیوڈین کی مسلسل کمی سے کلہری بیماری پیدا ہو جاتی ہے۔ دنیا کے بعض حصوں میں یہ بیماری وبا کی صورت رکھتی ہے۔ ہمارے ملک کے شہابی علاقوں میں بھی یہ مسئلہ موجود ہے۔ اس بیماری میں نبیاری طور پر آئیوڈین کی کمی سے غزوہ در قی کی ربو بت والے راجھین کی پیداوار متاثر ہوتی ہے۔ نیتختاً غزوہ در قی کا سائز بڑھ جاتا ہے اور گلے کے دنوں اطراف رسولیاں کی شکل میں تغیرت ہوتا ہے۔ اس بیماری کی روک تھام کا آسان طریقہ یہ ہے کہ خوردنی نمک میں آئیوڈین  $105^2 = 105^1$  کے تقابلے سے ملا دی جائے۔

۲۔ آئیوڈین کی غذا کی کمی سے اگر راجھین کی کمی ہو جائے تو اس سے لحمیات، چکنائی، نشاست، وٹامن اور چونے کے تحول پر منفی اثرات مرتب ہوتے ہیں اور نشوونما رک جاتی ہے۔

آئیوڈین حاصل کرنے کے غذا کی ذرائع: غذا چاہے بناتا ہے حاصل کی جائے یا حیوانات سے اس میں موجود آئیوڈین کا انحصار اس بات پر ہے کہ جس زمین کو وہ کاشت کئے جا رہے ہیں یا جس ماحول میں پروپریٹ پار ہے ہیں اس میں آئیوڈین کی مقدار کتنی ہے ایسی زمینیں جن میں آئیوڈین کی کمی ہو، کاشکار زمین پر چرنے پکنے والے جانوروں میں بھی آئیوڈین کی مقدار سب سے زیادہ ہوتی ہے۔

آئیوڈین کی روزمرہ غذا کی ضروریات: آئیوڈین کی جسمانی ضروریات عمر اور جنس کے لحاظ سے مختلف ہیں۔ مردوں اور عورتوں میں پیدائش سے لیکر 18 سال تک آئیوڈین کی ضرورت بڑھتی رہتی ہے۔ بعد میں یہ ضرورت تھوڑی کم ہو جاتی ہے۔ حاملہ دودھ پلانے والی خواتین کو بھی زیادہ آئیوڈین کی ضرورت ہوتی ہے۔ گوشوارہ آئیوڈین کی غذا کی ضروریات کا تفصیلی جائزہ لیا گیا ہے۔

### گلائیکوجن (Glycogen)

انسانی جسم میں کاربوبہائیڈریٹ کا ایک ذخیرہ محفوظ ہوتا ہے جو دوسرے جانداروں کے جسموں میں بھی پایا جاتا ہے یا ایک کلیشکری مرکب ہوتا ہے جس کا مالکیوں ز وزن 15 اور بعض اوقات اس سے بھی زیادہ ہوتا ہے۔ یہ مرکب پانی میں آسانی سے حل پذیر ہوتا ہے اور اگر پانی میں حل کر لیا جائے اور ایک قطرہ آئیوڈین شامل کی جائے تو ایک سرخ رنگ کا محلول تیار ہو جاتا ہے۔ گلائیکوجن بھی نشاستہ کی طرح آب پا شیدگی کے بعد گلوكوز کے بہت سے یونٹ بنانے میں استعمال ہو جاتا ہے۔ گلائیکوجن کی کیمیائی ساخت بہت زیادہ ایمالکو پکٹین (Amylo Pectin) سے ملتی جلتی ہوتی ہے گلائیکوجن کے ایک مالکیوں میں موجود گلوكوز کی زنجیروں میں 12 کے فریب گلوكوز کے یونٹ ہوتے ہیں جب کہ ایمالکو پکٹین میں 20 تا 30 یونٹ پائے جاتے ہیں۔

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے ائرن شپ رپورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسیز وغیرہ بھی آرڈر پر تیار کیے جاتے ہیں۔

میرک سے مکاریم اے ایم ایم سی ایم فلٹ تک تماہ کا سرکی راغوں سے مکاری کے حصول تک کی تمام معلومات منت میں حاصل کرنے کے لیے ہاری و بب سائٹ کا ذرا کریں

علام اقبال اور پن یونیورسٹی کی تمام کلاسز کی حل شدہ اسائنس، گیس پپر زفری میں ہماری و بب سائٹ سے ڈاؤن لوڈ کریں ہاتھ سے لکھی ہوئی اور آن لائن ایل ایم ایم کی مشقیں دستیاب ہیں۔

کائنات میں ایسے ضروری امینوتروں کی تعداد آٹھ ہے جو انسانی زندگی کو صحت مند رکھنے کے لیے نہایت ضروری ہوتے ہیں ان امینوتروں کو غذا کے ذریعے جسم میں داخل کرنا نہایت ضروری ہے۔ شیڈ ڈائریکٹ اس کامن ساخت کو ظاہر کرتا ہے جوہر امینوتروں میں موجود ہوتی ہے۔

-1	لیوسین	(LEUCINE)	ڈیگرام صفحہ 56
-2	آسو لیوسین	(ISOLEUCINE)	ڈیگرام صفحہ 56
3	ولیین	(VALINE)	ڈیگرام صفحہ 56
4	تھریوین	(THREONINE)	ڈیگرام صفحہ 56
5	لائیسین	(LYSINE)	ڈیگرام صفحہ 57
6	فینا یل ایلانین	(PHENYLALANINE)	ڈیگرام صفحہ 57
7	ٹریپوفین	(TRYPTOPHAN)	ڈیگرام صفحہ 57
8	میتھائیونین	(METHIONINE)	ڈیگرام صفحہ 57

ان آٹھ امینوتروں کے علاوہ ہیستدین (Histidine) بھی ضروری امینوتروشہ ہے اور بچوں کی غذا میں اس کا شامل ہونا بہت ضروری تصور کیا جاتا ہے۔ اگرچہ بڑے افراد کے جسم میں یہ امینوتروش خود بخوبی بنتا ہے اور اگر یہ روزمرہ کی غذا میں شامل نہ بھی ہو تو صحت پر براثر رونما نہیں ہونے پاتا۔

دنیا کی تمام یونیورسٹیز کے لیے ائرن شپ رپورٹس، پروپوزل، پراجیکٹ اور تھیسیز وغیرہ بھی آرڈر پر تیار کیے جاتے ہیں۔