Inhalt:

- 13.1 Der Energietransport
- 13.2 Die Glycolyse
- 13.3 Der Citronensäurezyklus
- 13.4 Der Harnstoffzyklus
- 13.5 Der Fettabbau
- 13.6 Verknüpfungen im Zellstoffwechsel
- 13.7 Lernkontrolle
- 13.8 Literatur
- 13.9 Web-Links

Lernziele:

Nach der Bearbeitung dieses Kapitels sollten Sie



- wissen wie die Energie in Zellen übertragen werden kann
- wissen wie Wasserstoff in Zellen übertragen werden kann
- die Klassierung der Nahrungsmittel kennen
- die Bedeutung des Citronensäurezyklus kennen
- · die Bedeutung des Harnstoffzyklus kennen
- · wissen, wie der Kohlenhydratabbau funktioniert
- wissen, wie Fette verarbeitet werden
- das Zusammenspiel der einzelnen Abbauvorgänge kennen

13.1 Der Energietransport

Der Zellstoffwechsel die ist der zentrale Vorgang in einer Zelle, bei welcher Energie gewonnen wird. Die Gewinnung der Energie ist notwendig zur Erhaltung wichtiger physiologischer Vorgänge, z. B. zur Kontraktion von Muskeln.

Es ist schliesslich nicht ein einziger Prozess, der die notwendige Energie liefert, sondern es sind mehrere Prozesse am Ganzen beteiligt. Die Energie entnehmen wir unserer Nahrung, die wir grob in die Kategorien

Kohlehydrate

Fette

Proteine

einteilen können. Wie der Abbau der einzelnen Ernährungsklassen vor sich geht, ist in den nachfolgenden Kapiteln beschrieben.

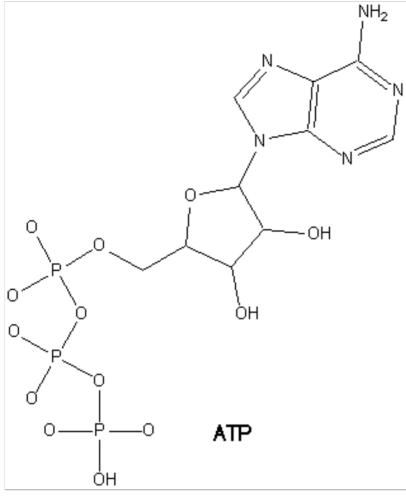


Bild 13.1: ATP

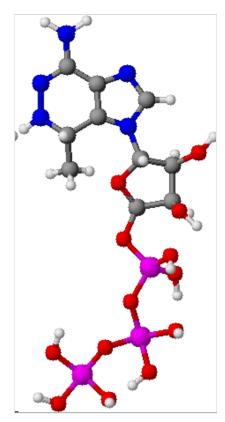


Bild 13.2: ATP

Wichtig für eine Zelle selbst ist die Energieübertragung. Damit chemische Reaktionen überhaupt ablaufen können, ist Energie, Aktivierungsenergie notwendig.

Die Natur hat einen einzigen Stoff, <u>ATP</u> entwickelt, welcher als universeller Transport- und Speicherstoff für Energie schlechthin dient. Die Energie, die in ATP gespeichert ist, ist in den chemischen Bindugen selbst gespeichert. Es sind die energiereichen Phosphatbindugen, bei deren Spaltung Energie freigesetzt werden kann. Diese Energie dient <u>Enzymen</u> als <u>Aktivierungsenergie</u> für ganz verschiedene Prozesse.

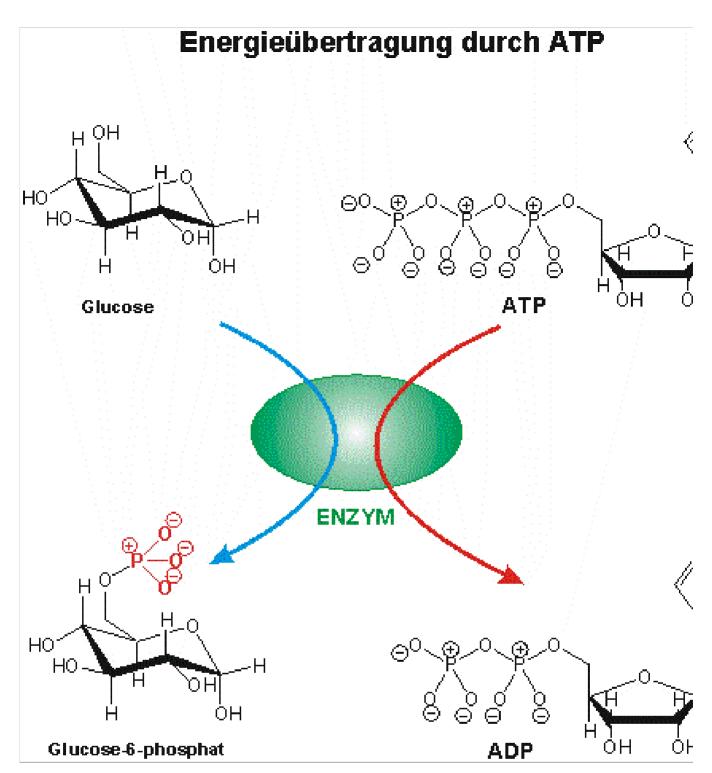


Bild 13.3: ATP und Energie

Ein ebenso wichtiger Prozess wie die Übertragung der Energie ist die Übertagung von Wasserstoffatomen. So entsteht z. B. in den Muskeln bei starker Belastung durch eine reduktive Wasserstoffübertragung aus Brenztraubensäure Milchsäure. Der Wasserstoff wird von einem ebenso universellen Molekül, dem Coenzym NADH, Nicotinamid-Adenin-Dinucleotid geliefert. Es besitzt die Fähigkeit Wasserstoff locker zu binden und ihn bei Bedarf wieder abzugeben.

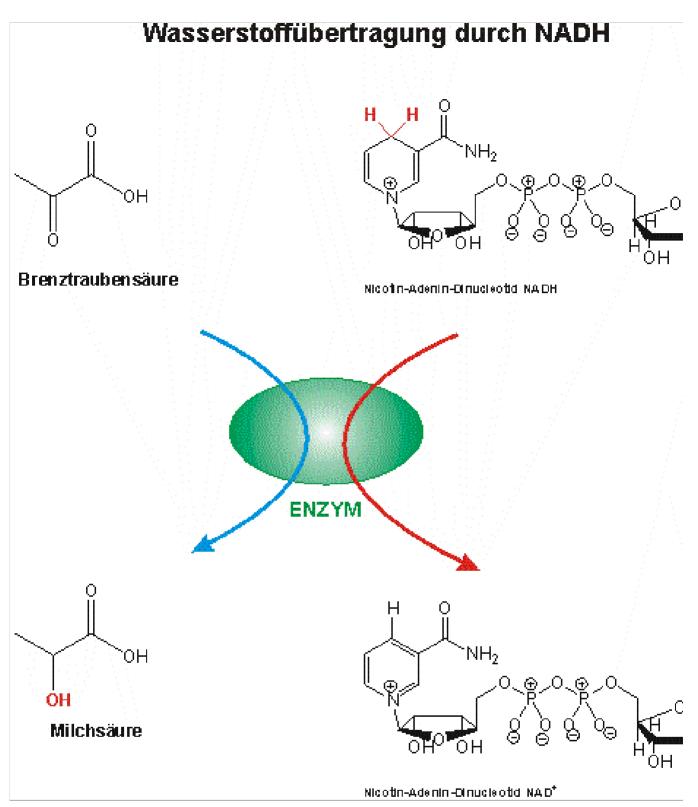


Bild 13.4: Nicotinamid-Adenin-Dinucleotid

13.2 Die Glycolyse

Die Glycolyse de beschreibt die Umwandlung, den Abbau von Kohleydraten. Kohlehydrate nehmen wir in der Nahrung in Form von Monosaccariden, z. B. Glucose, Disacchariden, z. B.

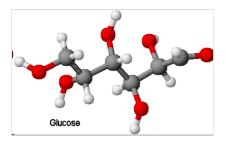


Bild 13.5: Glucose

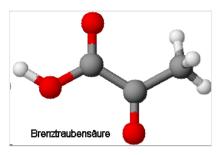


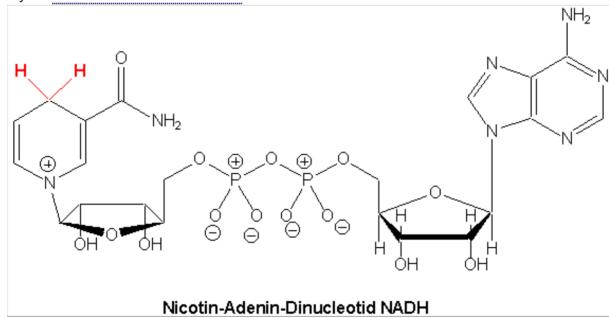
Bild 13.7: Brenztraubensäure

Saccharose oder Polysacchariden, vor allem Stärke zu uns. Die erste Phase des Verdauungsvorganges spaltet die Di- und Polysaccharide in blutbahngängige Glucoseeinheiten, die dann in der Glycolyse verwertet werden. Bei diesem Prozess wird im Cytoplasma eine Glucoseeinheit C₆ in zwei Einheiten Brenztraubensäure C₃ umgewandelt.

Die Glycolyse beginnt mit einer Aktivierung der Glucose. Unter Verbrauch einer ATP-Einheit 💷 wird Glucose-6-phosphat 🖪 gebildet. Glucose-6-phosphat ist energiereicher und damit reaktionsfreudiger. In dieser Form kann es die Zellmembran nicht mehr durchdringen, bleibt also in der Zelle gefangen. Nach einer Umlagerung zu Fructose-6-phosphat (Bild) 🗖 wird das erneut phosphoryliert Fructose-1.6zu bisphosphat, welches schliesslich in zwei C₃-Einheiten gespaltet wird, in Glycerinaldehyd-3-phosphat (Bild) 💆 und Dihydroxyacetonphosphat (Bild) 💆 . Diese beiden Moleküle stehen miteinander in einem chemischen Gleichgewicht .

Glycerinaldehyd wird in einem weiteren Schritt <u>oxidiert</u> und phosphoryliert zu <u>Glycerinsäure-1,3-bisphosphat</u> Dieser Schritt, die Oxidation des Aldehyds ist der energieliefernde Schritt in der Glycolyse.

Alles über alles gesehen erwirbt sich eine Zelle bei der Glycolyse einen Gewinn an Energie in Form zweier Moleküle ATP pro Glucosemolekül. Im weiteren entstehen zwei Moleküle des Coenzyms Nicotin-Adenin-Dinucleotid



(NADH), welches der Zelle für weitere Reaktionen zur Verfügung steht. Die Glycolyse 🗖

13.3 Der Citronensäurezyklus

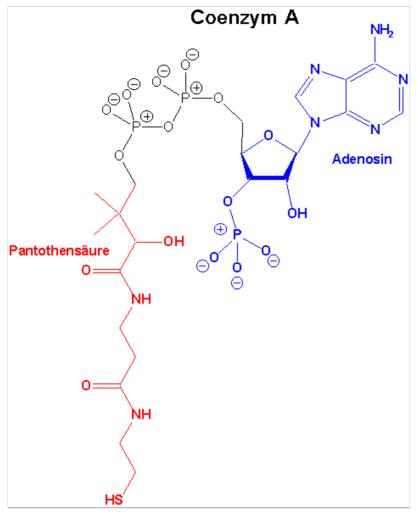


Bild 13.16: Coenzym A

Bei der Glycolyse wird Glucose in zwei Moleküle Brenztraubensäure gespaltet. Die Brenztraubensäure wird in einem weiteren Schritt, einer oxidativen Decarboxylierung Dabei wird zerlegt. CO₂ abgespaltet und gleichzeitig NADH gebildet. Es bleibt schliesslich eine C₂-Einheit, ein Essigsäuregerüst welches sich mit dem übrig, Coenzym zu Acetyl-Coenzym A 🖪 verbindet. In dieser Weise wurde die C2-Einheit in einen reaktiveren Zustand, das Acetyl-CoA versetzt. Acetyl-CoA ist zentrale Verbindung gesamten Stoffwechsel, es wird im weiteren Verlauf des Kohlenhydratstoffwechsels in den Citronensäurezyklus eingebracht.

Im Citronensäurezyklus verknüpft sich Acetyl-Coenzym A mit Oxalessigsäure, wobei das Coenzym A abgespaltet wird. Aus der Oxalessigsäure , einer C4-

Einheit wird in dieser Weise eine C₆-Einheit, <u>Citronensäure</u> gebildet.



Bild 13.19: Citronensäure

n einem mehrstufigen Kreisprozess wird von der Citronensäure nun insgesamt zweimal CO_2 abgespaltet und über die Stationen Isocitronensäure (Bild) , α - Ketoglutarsäure (Bild) Bernsteinsäure (Bild) character (Bild) charact

Wasserstoff, der beim Reaktionszyklus entsteht an wasserstoffübertragende Coenzyme gebunden und in dieser Weise für weitere Reaktionen konserviert.

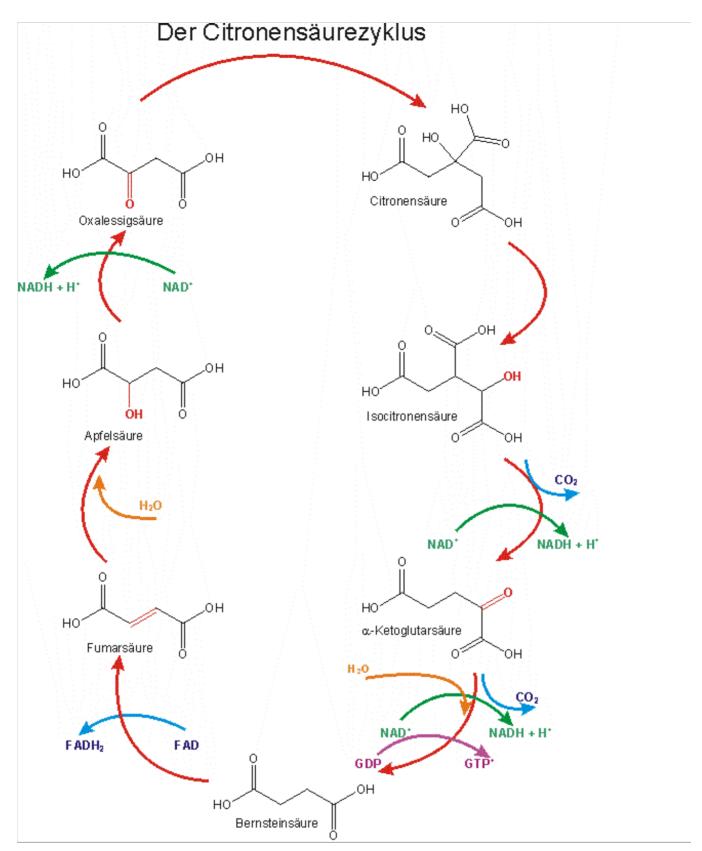


Bild 13.26: Der Citronensäurezyklus

13.4 Der Harnstoffzyklus

Der Harnstoffzyklus 🗗 ist ein Analogon zum Citronensäurezyklus allerdings mit dem Zweck

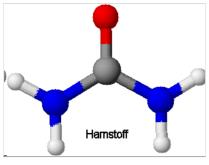


Bild 13.27: Harnstoff

Proteine abzubauen und zu verwerten. Proteine , welche unserem Körper mit der Nahrung zugeführt werden, werden im Magen und Dünndarm in ihre kleinsten Einheiten, die Aminosäuren zerlegt. Die Zerlegung geschieht durch spezielle Enzyme, die Proteasen. Die so erhaltenen Aminosäuren werden verwendet um körpereigene Proteine aufzubauen, oder aber der weiteren Aufspaltung zugeführt. Beim Aminosäureabbau, z. B. der oxidativen Desaminierung können in den Mitochondrien Zellgifte wie z. B. Ammoniak entstehen. Damit dieses Zellgift keinen Schaden anrichten kann, wird es in

Harnstoff umgewandelt, der problemlos ausgeschieden werden kann. Der Harnstoff wird über mehrere Stufen synthetisiert.

Ammoniak aus der Desaminierung von Aminosäuren und Kohlendioxid aus der Atmung oder der Decarboxylierung von Aminosäuren werden unter enormem Energieaufwand miteinander zu Carbamylphosphat verknüpft. Dieses Molekül wird an Ornithin , eine Aminosäure gebunden und so in den Harnstoffzyklus eingeschleust.

Das Molkül Citrullin ist das Produkt der Verknüpfung von Carbamylphosphat und Ornithin . Es reagiert mit einer weiteren Aminosäure, Asparaginsäure und Zu Arginin wobei eine C4-Einheit, Fumarsäure abgespaltet wird. Arginin spaltet Harnstoff ab, der nun ausgeschieden werden kann und bildet dadurch erneut Ornithin. So ist der Zyklus geschlossen und kann von neuem beginnen. Über die im vorletzten Schritt abgespaltete Fumarsäure steht der Harnstoffzyklus direkt mit dem Citronensäurezyklus in Verbindung. Durch diese Verbindung kann die im einen Zyklus gewonnene Energie in den anderen übertagen werden.

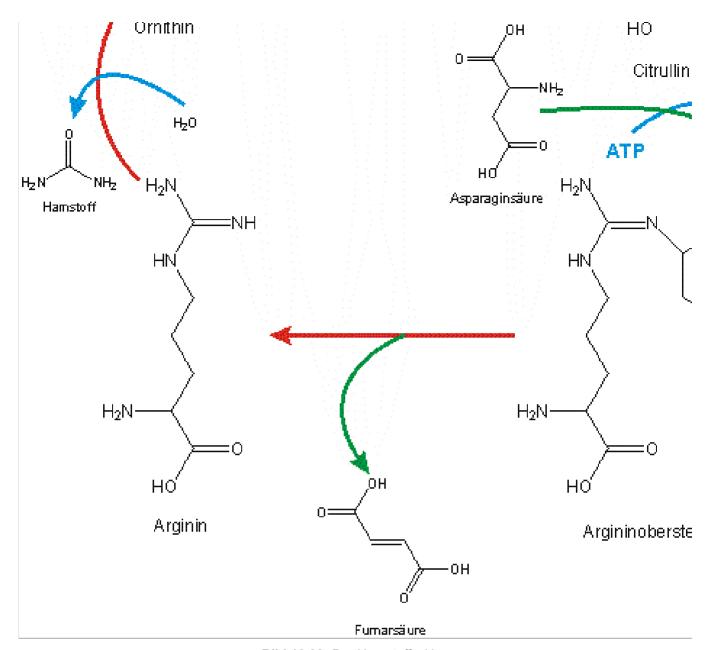


Bild 13.33: Der Harnstoffzyklus

13.5 Der Fettabbau

Fette sind in Form von Glyceriden hervorragende Energiespeicher. Sie werden im Cytoplasma von Fettzellen abgelagert. Der Fettgehalt eines menschlichen Körpers normaler Statur beträgt ziwschen 10 und 15 % kann aber durchaus variieren bei Fettleibigkeit oder sehr durchtrainierten Athleten.

Der Abbau von Fetten beginnt damit, dass ein Glycerid gespaltet wird in Glycerin und die Fettsäuren. Das Glycerinmolekül wird über mehrere Stufen bis hin zum Glycerinaldehyd-3-phosphat umgewandelt und dann in der Glycolyse weiterverarbeitet.

Die Fettsäuren werden in mehrstufige Abbauzyklen eingebracht, die β-Oxidation. Sie

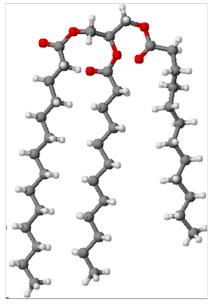


Bild 13.34: Ein Glycerid

beschreibt die Oxidation des Kohlenstoffatoms in β-Stellung zur Carbonsäurefunktion. Die Fettsäure wird vor dem eigentlichen Abbau aktiviert durch eine Verknüpfung mit Coenzym A. Beim einmaligen Durchlauf des Fettabbau-Zyklus wird die Fettsäure um eine C2-Einheit verkürzt. Bei diesem Prozess wird Wasserstoff frei, der von FAD aufgenommen und aespeichert wird. In einer weiteren Dehvdrierung. Wasserstoffabspaltung wird der Wasserstoff von NAD+ aufgenommen und schliesslich die C2-Einheit abgespaltet. Die C2-Einheit, ein Essigsäuregerüst wird an Coenzym A angelagert, wodurch Acetyl-Coenzym A e entsteht. Acetyl-Co A wird in den Citronensäurezyklus eingeschleust und liefert erneut Energie. Alles über alles gesehen hat Fett rund den doppelten Energieinhalt wie Glucose bei gleichen Massen.

Als Bilanz des Fettabbaus entstehen pro C_2 -Einheit einer Fettsäure 2 Einheiten \overline{ATP} . Im weiteren kommen durch den Abbau von Acetyl-Co A jeweils eine GTP- und eine $FADH_2$ -Einheit hinzu. Schliesslich fallen 3 Moleküle NADH an. Dies ergibt eine stolze Summe von energiespeichernden Molekülen beim Abbau eines einzigen $\underline{Glycerids}$

Coenzym A

ATP

AMP

FADH₂

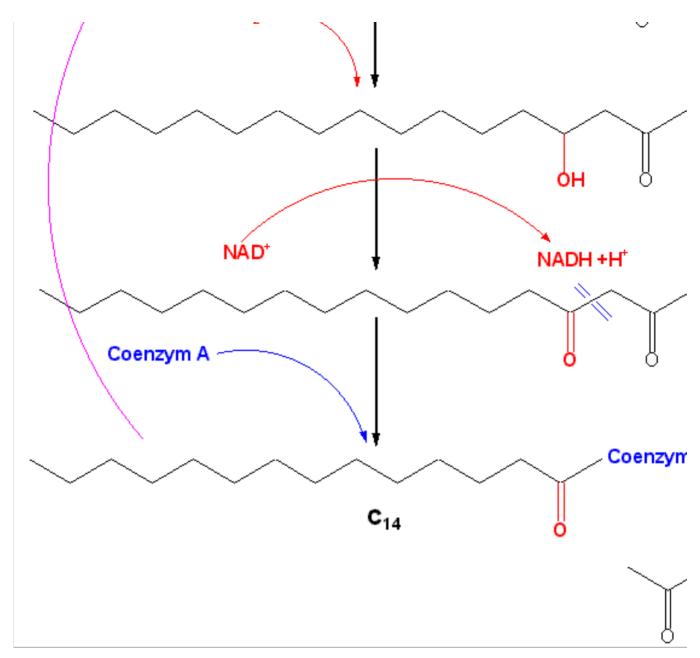


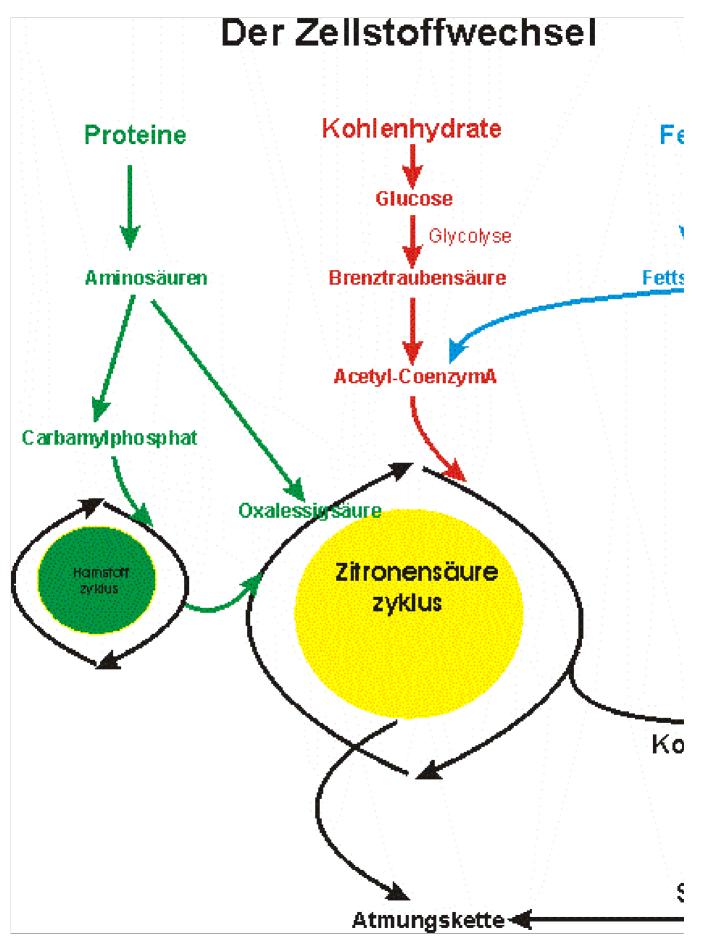
Bild 13.37: Der Fettabbau

13.6 Verknüpfungen im Zellstoffwechsel

Die einzelnen Vorgänge Fettabbau, Citronensäurezyklus, Harnstoffzyklus und Atmungskette sind in einer Zelle eng miteinander verknüpft. Der zentrale Vorgang, die Drehscheibe der Energiemaschine ist dabei der Citronensäurezyklus. In ihm münden der Fettabbau, der Kohlenhydratabbau, der Harnstoffzyklus und der Proteinabbau. Der grösste Teil der reduzierten Coenzyme, welche in der Atmungskette unter riesigem Energiegewinn wieder oxidiert werden können, entsteht im Citronensäurezyklus.

Der grösste Teil der Stoffwechselvorgänge spielt sich in den Mitochondrien, dem Kraftwerk einer Zelle ab. Die Bildung von ATP erlaubt es die Biosynthesen körpereigener Stoffe

durchzuführen. Jedes der entstandenen Zwischenprodukte im Zellstoffwechsel kann grundsätzlich für den Aufbau körpereigener Stoffe wiederverwendet werden.



13.7 Lernkontrolle

1.	Zucker gehört bei den Nahrungsmittel in die Klasse der a) Vitamine b) Proteine c) Kohlenhydrate
2.	Fette sind a) Glycerine b) Proteine c) Glyceride
3.	Die Energie im Zellstoffwechsel wird gespeichert in a) O ATP b) O NAD ⁺ c) O Coenzym A
4.	Die Übertragung von Wasserstoff geschieht durch a) Vitamin C b) ATP c) NADH
5.	Polysaccharide werden bei der Verdauung zerlegt in a) Glucose b) Saccharose c) Proteine
6.	Das Endprodukt der Glycolyse ist a) Glucose b) Glycerin c) Brenztraubensäure
7.	Der erste Schritt der Glycolyse ist a) Odie Aktivierung von Glucose b) Odie Deaktivierung von Glucose c) Odie Abspaltung von Kohlendioxid
8.	Während der Glycolyse wird a) Wasserstoff übertragen b) Glucose dimerisiert c) insgesamt Energie verbraucht

9. Coenzym A

	 a) ist ein Vitamin b) enthält Vitamin C c) enthält Pantothensäure
10.	Zu Beginn des Citronensäurezyklus a) Obindet sich ein Acetylrest an Oxalessigsäure b) Obindet sich Coenzym A an Citronensäure c) Obindet sich Wasserstoff an Citronensäure
11.	Oxalessigsäure und Apfelsäure a) Osind identisch b) Weisen dieselbe Anzahl C-Atome auf c) Weisen eine unterschiedliche Anzahl C-Atome auf
12.	Fumarsäure ist a) o eine starke Säure b) o eine ungesättigte Dicarbonsäure c) ein Enzym
13.	FAD dient a) Oder Speicherung von Vitaminen b) Oder Speicherung von Sauerstoff c) Oder Speicherung von Wasserstoff
14.	FAD enthält a) Ribose b) Coenzym A c) Vitamin B2
15.	Der Harnstoffzyklus dient der Verwertung von a) Vitaminen b) Kohlenhydraten c) Proteinen
16.	Harnstoff a) wird in den Zellen gespeichert b) wird ausgeschieden c) lagert sich an Coenzym A
17.	Ornithin ist a) o eine Aminosäure b) ein Protein c) ein Energiespeicher
18.	Der Harnstoffzyklus steht mit dem Citronensäurezyklus in Verbindung a)

19. Fette sind	
 a) hervorragende Energiespeicher b) schlechte Energiespeicher c) nicht abbaubar 	
20. Beim Fettabbau	
 a) ○ werden C₂-Einheiten abgeschnitten b) ○ werden C₄-Einheiten abgeschnitten c) ○ wird viel Energie benötigt 	

korrigieren

13.8 Literatur

W. Christen

Grundlagen der organischen Chemie

Diesterweg/Salle, Sauerländer, 1982

Div. Autoren

Lexikon der Naturwissenschaftler

Spektrum, 1996

E. Pretsch, J. Seibl, W. Simon, T. Clerc

Strukturaufklärung organischer Verbindungen

Springer, 1981

H. Hediger

Quantitative Spektroskopie

Hüthig, 1985

Div. Autoren

Lexikon der Chemie

Spektrum, 2000

W. Miram, K.H. Scharf

Biologie heute SII

Schrödel, 1988

Allgemein

Theorie 🗗

Citronensäurezyklus

Theorie 🗗

Glycolyse

Theorie 🗗

Fettabbau

Theorie 🛃

Harnstoffzyklus

Theorie 🗗