

Lehrerinformation zu den Versuchen „Kohlenhydrate in Lebensmitteln“

Zu den mengenmäßig wichtigen Gruppen der Nährstoffe gehören neben Fetten und Eiweißen **Kohlenhydrate**. Wie wir sehen werden, ist diese Gruppe ungeheuer vielfältig. Zu ihnen gehören z.B. die süßen Verbindungen wie Glucose (Traubenzucker), Fructose (Fruchtzucker) oder Saccharose (der übliche „Haushaltszucker“), die wir allgemein als „Zucker“ bezeichnen. Dazu gehört aber auch als einer der kleinsten Vertreter das Glycerin, das in Wein vorkommt, aber auch als Frostschutzmittel dienen kann. Die grünen Pflanzen, die diese kleinen Zuckerbausteine mit Hilfe von Sonnenlicht aus Kohlendioxid (CO_2) und Wasser (H_2O) wie in einer kleinen chemischen Fabrik synthetisieren (produzieren), legen sich diese süße Leckerei aber auch gern als Energiereserve auf Lager. Dazu bauen sie die kleinen Bausteine zu langen Ketten wie z.B. der Stärke zusammen, die dann in kleinen Körnern in der Pflanzenzelle herumliegt und bei Bedarf wieder mobilisiert werden kann. Wenn die Pflanze einen anderen Bauplan benutzt, kann sie aus denselben Glucosebausteinen, aus denen die Stärke besteht, auch Cellulose aufbauen. Cellulose ist das weltweit größte Syntheseprodukt: Ca. 2×10^{11} t produzieren die Pflanzen davon jedes Jahr, weil sie sie als Stütz- und Gerüstsubstanz für ihre einzigartigen Zellwände brauchen. Leider können wir die Cellulose nicht verwerten, aber Kühe z.B. mit Hilfe von Bakterien, die in ihrem Pansen (einem Teilmagen bei Wiederkäuern) wohnen. Auch die beim Celluloseabbau beteiligten Mikroorganismen dienen wiederum der Ernährung der Kühe: sie werden mit dem nun aufgeschlossenen Pflanzenmaterial weiter durch den Verdauungstrakt transportiert und liefern zusätzliches Protein.

Richtige Ernährung: Bedeutung der Kohlenhydrate in einer ausgewogenen Ernährung

Eine ausgewogene Ernährung ist die Voraussetzung für einen gesunden und leistungsfähigen Organismus. Wichtig ist es, die erforderliche Energie mit allen lebensnotwendigen Nährstoffen aufzunehmen. Die Energielieferanten in der Nahrung sind Kohlenhydrate, Fette und Eiweiß. Empfohlen wird, den täglichen Energiebedarf zu 50-55 % mit Kohlenhydraten, 30 % mit Fetten und 10-15 % mit Eiweiß zu decken.

Neben den energieliefernden Nährstoffen Fette, Kohlenhydrate und Eiweiß sind weiterhin die nicht-energieliefernden Nährstoffe wie Vitamine, Mineralstoffe und Spurenelemente, Ballaststoffe sowie Wasser von Bedeutung.

Bei der Kohlenhydrataufnahme ist es wichtig, dass der Anteil an Mono- und Disacchariden, also der zuckerhaltigen Lebensmittel, nicht zu hoch ist (er sollte möglichst 10 % der Nahrungsenergie nicht überschreiten). Besser ist es, stärkehaltige Lebensmittel wie Getreide, Kartoffeln und Gemüse aufzunehmen. Diese Lebensmittel haben neben den Kohlenhydraten höhere Gehalte an Vitaminen und Mineralstoffen. Gleichzeitig sind sie ballaststoffhaltig und fördern so die Darmtätigkeit. Im Gegensatz zu den schnell verdaubaren zuckerhaltigen Lebensmitteln verbleiben sie länger im Verdauungstrakt. An sie gebundene Kohlenhydrate werden so langsamer abgebaut, was dazu führt, dass das Sättigungsgefühl länger anhält und der Blutzuckerspiegel konstanter bleibt.

Es ist also gut, möglichst wenig von den sehr energiereichen Lebensmitteln zu sich zu nehmen wie z. B. Marmelade, Süßigkeiten und Gebäck und mehr Gemüse, Kartoffeln und Vollkornprodukten zu essen.

Genau wie beim Fettverzehr gilt bei der Aufnahme an Kohlenhydraten: ein Zuviel an aufgenommenen Kohlenhydraten wird überwiegend als körpereigenes Depotfett abgelagert.

Es ist erwiesen, dass der Verzehr von zuckerhaltigen Sachen maßgeblich zur Entwicklung von Karies beiträgt. Karies ist eine ernährungsabhängige chronische Krankheit der Zähne. Diese

Krankheit hat nicht nur eine Ursache, sondern verschiedene Faktoren müssen zusammen wirken, damit ein kariöses Loch entsteht. Wie zahnschädigend (kariogen) ein zuckerhaltiges Lebensmittel ist, ist auch davon abhängig wie lange es im Mundraum bleibt. Ein süß-klebriger Kaubonbon hat also eine hohe Kariogenität. Auch sollte man den Süßwarenkonsum nicht auf viele kleine Portionen über den ganzen Tag verteilen, sondern auf wenige Anlässe konzentrieren. Gute Zahnpflege ist natürlich unerlässlich.

Da die üblichen Zucker zahnschädigend sind, versucht man auch nicht kariogene Süßungsmittel einzusetzen.

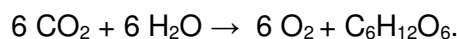
Entstehung von Karies:

Auf der Zahnoberfläche bildet sich durch Mikroorganismen ein Zahnbelag, die sogenannte Plaque. Die Bakterien im Zahnbelag bauen Kohlenhydrate, vor allem Saccharose, aus der Nahrung ab und bilden dabei Säuren. Diese Säuren können die Zahnoberfläche angreifen, wobei schließlich ein Loch im Zahn entsteht. Bei Kindern ist besonders problematisch, dass der Zahnschmelz von Zähnen, die gerade in die Mundhöhle durchgebrochen sind, besonders leicht angegriffen werden kann.

Chemischer Aufbau der Kohlenhydrate

Keine Angst! - Wenn hier vom chemischen Aufbau die Rede ist, dann soll vor allem deutlich werden, was die Kohlenhydrate gemeinsam haben und weshalb sie so bezeichnet werden. Auch die schon genannten Fette und Eiweiße folgen einem bestimmten Bauprinzip, aber eben einem anderen. Und weil die Struktur oder Zusammensetzung im Kleinen, wir sagen auf der molekularen Ebene, auch die Eigenschaften und das Verhalten der vielen Moleküle eines Stoffes bestimmt, die wir sehen können, wenn sie alle auf einem Haufen liegen (bei 1 Gramm Glucose sind das 3.5×10^{21} Moleküle!), gucken sich ChemikerInnen stellvertretend nur die Struktur eines Moleküls an.

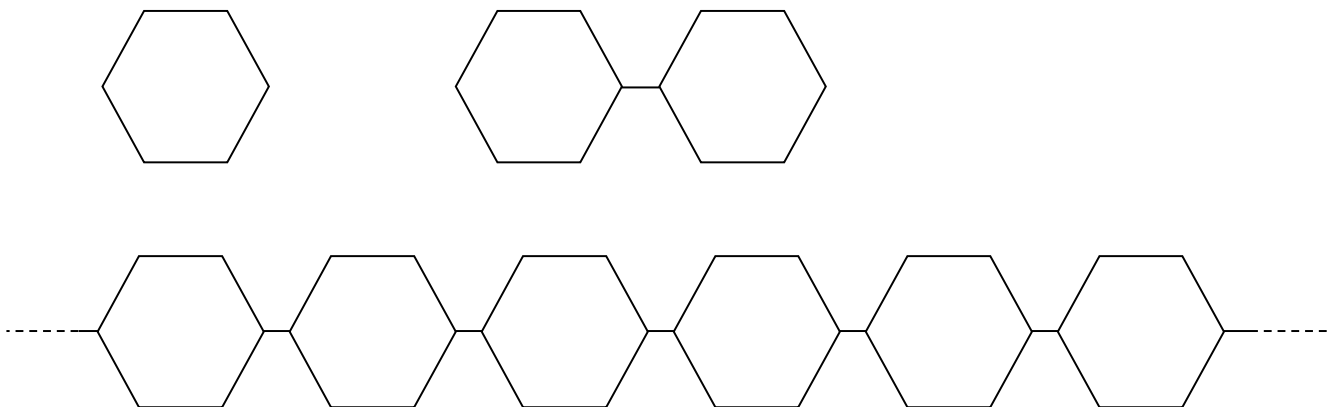
Was ist also das gemeinsame und besondere der Kohlenhydrate? Im Namen steckt der Kohlenstoff (C), der wichtigste Baustein aller organischen Materie, und Hydrat, das für Wasser (H_2O) steht. Daraus ergibt sich für Kohlenhydrat erst einmal $\text{C}(\text{H}_2\text{O})$. Nun hatte ich bereits erwähnt, dass die Wiege aller Kohlenhydrate die grünen Pflanzen sind, die sie aus so billigem Material wie Kohlendioxid und Wasser in der sogenannten Photosynthese herstellen. Und dabei produzieren sie neben der Glucose auch noch Sauerstoff (O_2), den wir auch gut brauchen können. Ohne große Chemiekenntnisse kann man nun leicht sehen, dass die Rechnung aufgeht wenn man aus $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{O}_2 + \text{C}(\text{H}_2\text{O})$ macht. Bei der Glucose braucht man von jeder Sorte der Zutaten 6 und dann wird aus unserer Photosynthese Gleichung



$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ ist also die Summenformel der Glucose. Weil in der Glucose alle Bausteine miteinander richtig fest verknüpft sind und nicht nebeneinander liegen, wird die Gesamtzahl der einzelnen Atome (C, H, O) unten rechts als Index hingeschrieben. Die Schreibweise H_2O meint z.B. auch, dass Wasser aus 2 Wasserstoffatomen und einem Sauerstoffatom besteht, die miteinander verknüpft sind. Erst durch diese Verknüpfung entsteht der neue Stoff mit den neuen Eigenschaften, den man daher auch **Verbindung** nennt. Steine ergeben ja auch erst ein Haus, wenn man sie nach einem bestimmten Bauplan mit Mörtel verbindet. Sonst sind es eben nur Steine.

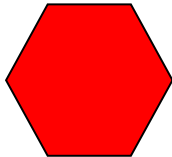
Glucose oder auch andere wie die schon genannte Fructose sind nun die einfachsten Zuckerbausteine, die gleich Perlen zu kleinen oder großen Ketten verknüpft werden können. Das ist auch bei den Eiweißen so, bei denen die Bausteine Aminosäuren heißen, aber das Besondere bei den Kohlenhydraten ist, dass sie auf viele verschiedene Weisen miteinander verknüpft werden können. Darum passt das Bild mit der Perle auch nicht so gut, weil die Perle rund ist. Wir wollen uns besser Sechsecke vorstellen, die über (fast) jede Ecke miteinander verknüpft wer-

den können. Wenn Sie sich das einmal aufmalen und Ihrer Fantasie freien Lauf lassen, werden Sie auf dem Papier schnell eine Unmenge verschiedener Kohlenhydrate geschaffen haben.

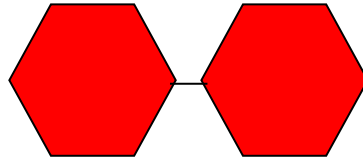


Nun gibt es ja nicht nur Glucose. Um die Einfachzucker (= Monosaccharide) voneinander zu unterscheiden, geben wir ihnen verschiedene Farben: So besteht z.B. der Milchzucker, die Lactose, aus Galactose (**gelb**) und Glucose (**rot**). Und der Rübenzucker oder Rohrzucker (die Saccharose) besteht aus Glucose (**rot**) und Fructose (**grün**). Und die Fructose ist hier ein Fünfeck. Durch die Verknüpfung kommt man dann zu sogenannten Disacchariden, was so viel heißt wie Doppelzucker.

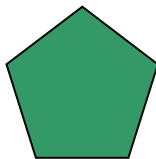
□



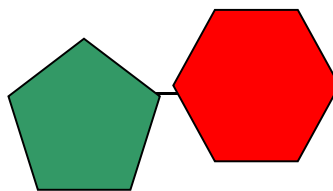
Glucose



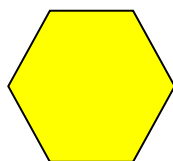
Maltose



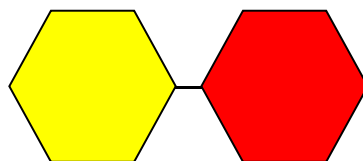
Fructose



Saccharose



Galactose



Lactose

In Wirklichkeit ist es noch ein wenig komplizierter – die Verbindungen zwischen den Fünf- und Sechsringen liegen nämlich nicht in der Papierebene, wie wir sie malen, sondern zeigen nach oben oder unten. Damit kann man räumlich betrachtet noch mehr Strukturen aufbauen, z.B. ein Faden- (Cellulose) oder ein schraubenförmiges Molekül (Stärke). Aber das macht einen guten Baukasten eben aus, ob Lego, Fischer-Technik oder eben Molekülbaukasten: Man möchte möglichst viel damit machen können. – Und natürlich bieten gute Molekülbaukästen das auch.

Und wenn man immer weiter baut, kommt man über die Oligosaccharide („Mehrfachzucker“) schließlich zu den Polysacchariden („Vielfachzucker“). Und die können nicht nur aus langen Ketten bestehen, sondern auch verzweigt sein wie das Amylopektin in der Stärke. Außerdem können sie aus einer Bausteinsorte wie bei der Stärke und Cellulose, oder aus zwei oder mehr verschiedenen aufgebaut sein, wie z.B. das Pektin, das sehr raffiniert zusammengesetzt ist.

Kohlenhydrate in Lebensmitteln und anderen Produkten des Alltags

Nachdem wir nun einen Einblick in die Architektur der Kohlenhydrate erhalten haben, sollen nun wichtige Vertreter dieser Stoffgruppe genannt werden. Einige wurden ja bereits erwähnt, allen voran die Glucose.

Glucose ist ein wichtiger Energielieferant für uns, aber genauso für Tiere und Pflanzen. Sie gelangt schnell ins Blut und kann von Körper direkt verwertet werden, weshalb Sportler vorm Wettkampf oder Schüler/innen vor Klassenarbeiten noch schnell Dextroenergen essen. Dextrose ist ein weiterer Name für Glucose oder Traubenzucker.

Da wir nicht beliebig viel Glucose im Blut haben dürfen, muss unser Körper den Blutzuckerspiegel kontrollieren. Wenn er das nicht richtig hinbekommt, ist man zuckerkrank und muss statt Zucker sogenannte Zuckerersatzstoffe bzw. Austauschstoffe zu sich nehmen. Diese gehören z.T. auch zu den Kohlenhydraten, z.B. die Fructose oder auch Sorbit, und liefern uns auch Energie. Süßstoffe wie Saccharin, Cyclamat oder Aspartam sind dagegen keine Kohlenhydrate, sind einfach nur zufällig extrem süß.

Fructose kommt wie Glucose in süßen Früchten und im Honig vor und findet als Zuckeraustauschstoff für Diabetiker Verwendung. Aus vielen Fructosebausteinen erhält man Fructane. Dazu gehört z.B. das **Inulin**, das als „präbiotisch“ bezeichnet wird und z.B. gut für unsere Darmflora sein soll. Inulin kommt in der Zichorie (Wegwarte) vor, wird präbiotischem Joghurt zugesetzt oder kann das Wasser in Halbfettmargarinen binden und dieser Margarine trotzdem eine fettige Konsistenz verleihen.

Saccharose wird aus Zuckerrohr oder bei uns aus Zuckerrüben gewonnen. In Niedersachsen kennen wir alle die Kampagnezeit, wenn im Herbst die Rüben geerntet und zu den Zuckerfabriken gefahren werden. Dort wird der Zucker mit heißem Wasser aus den klein gehackten Rüben herausgelöst. Dabei gehen natürlich auch noch andere Inhaltsstoffe in Lösung. In verschiedenen ausgeklügelten Schritten werden diese wieder ausgefällt und schließlich der schöne weiße Zucker kristallisiert. Mit Bleichen, wie immer wieder behauptet wird, hat das nichts zu tun. Zuckerraffinade ist wohl die reinste Verbindung, die wir im Lebensmittelgeschäft kaufen können. Der sogenannte braune Rohzucker ist einfach noch stark verunreinigt, die durch Einkochen des Rübensaftes entstanden sind.

Im Darm wird die Saccharose durch Enzyme rasch in Glucose und Fructose gespalten, die dann schnell resorbiert werden können.

Lactose ist der Zucker der Milch. Daher hat er auch seinen Namen. Er besteht aus Galactose und Glucose. Lactose schmeckt längst nicht so süß wie die oben genannten Zucker. Stellt man eine Reihenfolge auf, so ist die Süßkraft von Fructose > Saccharose > Glucose > Lactose.

Stärke ist ein Polysaccharid, das aus vielen miteinander verknüpften Glucosemolekülen aufgebaut ist. Dabei gibt es zwei verschieden gebaute Komponenten: die **Amylose**, bei der bis u

6000 Glucosebausteine zu einer langen, schraubenförmigen Kette (Helix) verknüpft sind, und das Amylopektin, das zusätzlich noch verzweigt ist wie ein Weihnachtsbaum und aus 60.000 bis 600.000 Glucosen besteht. Diese beiden Komponenten sind dann in den Stärkekörnern kunstvoll angeordnet. Unter dem Mikroskop kann man besonders bei Kartoffelstärke schön die Schichtung der Wachstumsringe erkennen. Stärke ist ein wichtiger Energielieferant für den menschlichen Körper. Im Körper des Menschen wird die Stärke mit Hilfe von Verdauungsenzymen gespalten und zu den einzelnen Glucosebausteinen abgebaut, die dann dem Stoffwechsel zur Energiegewinnung dienen. Eines dieser Enzyme ist in unserer Spucke enthalten, so dass wir bei längerem Kauen von Brot (enthält Stärke) einen süßen Geschmack im Mund wahrnehmen können.

Da Stärke den Pflanzen als Energiereserve dient, kommt sie besonders reichhaltig in Samenkörnern oder anderen Speicherorganen wie den Kartoffeln vor. Hauptstärkelieferanten sind Kartoffeln, Mais und Weizen. Speisestärke ist wie Rübenzucker ein ziemlich reiner und einheitlicher Stoff, den wir im Lebensmittelgeschäft kaufen können. Im Gegensatz zu Mehl, dessen Hauptbestandteil ja auch Stärke ist, enthält sie keine Mineralstoffe und kein Protein mehr. Verwendung findet Stärke v.a. wegen ihrer dickenden Wirkung (Suppen, Soßen) und der Ausbildung fester Gele (Pudding). Stärke kann auch zum Kleben verwendet werden (Stärkekleister). Folgeprodukte von Stärke werden z.B. in großen Mengen in der Papierherstellung verwendet.

Zu den Polysacchariden gehören neben Stärke und **Cellulose** noch viele andere sogenannte Dickungsmittel, die in Lebensmittel Verwendung finden, z.B. **Pektin**, **Johannisbrotkernmehl** oder **Xanthan**.

Woher wissen wir eigentlich, welche Lebensmittel süß sind, in welchen Zucker enthalten sind und in welchen Stärke vorkommt?

Für unseren Körper ist es, wie schon erwähnt, von großer Bedeutung die richtigen Nahrungsmittel zu sich zu nehmen. Da man den Lebensmitteln von außen nicht ansieht, was für Stoffe sie enthalten brauchen wir also Methoden, mit denen wir herausfinden können, was in unseren Lebensmitteln steckt. Erst mit dem Wissen über die Zusammensetzung der Lebensmittel können wir eine ausgewogene Ernährung zusammenstellen. Einige diese Nachweismethoden sollen nun durch die folgenden Versuche erläutert werden.

Nun wollen wir uns an die Erklärung der Versuche wagen:

Erklärung zum Versuch „Nachweis von Stärke“

Stärke besteht zu 70-80% aus Amylopektin und zu 20-30 % aus Amylose.

In den Hohlraum der spiralförmigen Amylose können verschiedene Stoffe eingelagert werden, sie müssen nur die richtige Passform haben.

Bei dem Nachweis von Stärke durch Iodlösung, bildet die Stärke mit dem Iod eine Einschlussverbindung (Iod legt sich ins Innere der Kette), was eine starke Blaufärbung zu Folge hat. Die Iodatome (Symbol für Iod = I) fassen sich dabei sozusagen an den „Händen“ und bilden eine lange Kette im Amylosetunnel. Dadurch werden sie so leicht erregbar, dass sie aus dem weißen Sonnenlicht die orange Farbe schlucken (absorbieren) und für unser Auge blauviolett erscheinen (das ist der gemischte Rest aus dem Regenbogenspektrum des Sonnenlichtes, der nach dem Schlucken des Orange noch übrig bleibt). Die Iodlösung selbst ist nämlich braun. Das kennen Sie vielleicht von Betaisodona-Salbe (enthält Iod, ist braun) oder Iodtinktur zum Desinfizieren vom Wunden.

Das verzweigte und verästelte Amylopektin kann immer nur kurze spiralförmige Abschnitte ausbilden. Dort hinein passen nur relativ kurze Iodketten und so reicht es nur zu einer schwach roten Färbung.

Wenn wir die Iodlösung direkt auf die Lebensmittel tropfen, sieht der Fleck bei positiver Reaktion fast schwarz aus. Den eigentlichen Farbton kann man erst richtig erkennen, wenn man eine

Stärkelösung mit Iodlösung versetzt und gegebenenfalls mit Wasser verdünnt, bis man die blauviolette Farbe gegen das Licht gehalten gut erkennen kann.

Fazit: Die Amylose macht also, dass das braune Iod dunkelblau aussieht.

Erklärung zum Versuch „Nachweis von Zucker mit Fehlingscher Lösung“

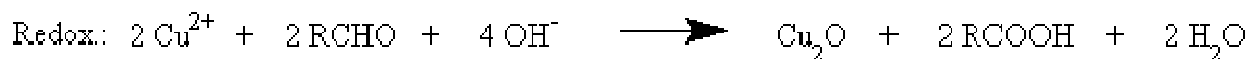
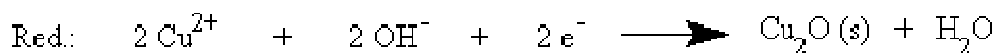
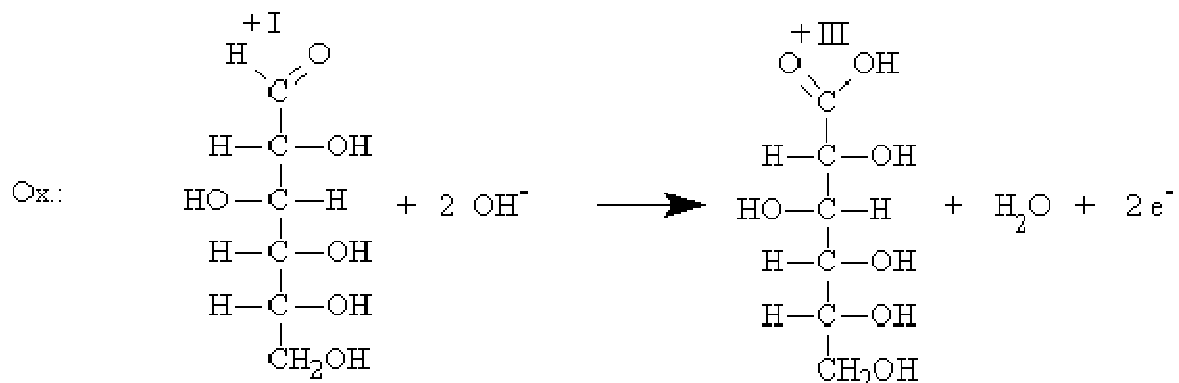
Diese Nachweisreaktion ist ein klassischer Nachweis von reduzierenden Zuckern benannt nach dem Stuttgarter Chemieprofessor Hermann von Fehling (1811-1885).

„Reduzierend“ meint hier eine bestimmte chemische Eigenschaft, die typisch ist für die meisten Kohlenhydrate. Um diese Eigenschaft „ausleben“ zu können, brauchen die Zucker einen (Reaktions)partner, der sich reduzieren lässt. Dazu dienen Kupfersalze, die eine schöne blaue Lösung bilden. In diese sogenannte Fehlingsche Lösung, die man vor dem Versuch aus zwei Lösungen zusammenmischt, gehören noch einige andere Zutaten, um das richtige Reaktionsmilieu zu schaffen, z.B. einen alkalischen pH-Wert (Gegenteil von sauer). Wenn man dann noch ein wenig einheizt, reduziert die Glucose die blauen Kupferionen (Cu^{2+} -Ionen) zu solchen (Cu^+ -Ionen), die nicht mehr löslich sind und einen orange-roten Niederschlag bilden. Und natürlich kommt dann auch die Glucose nicht ungeschoren davon. Sie wird oxidiert.

Fazit: Ein oranger bzw. roter Niederschlag ist also ein Nachweis von Zucker.

Saccharose reagiert dagegen nicht, weil sich Glucose und Fructose durch ihre Verknüpfung gegenseitig daran hindern. Wenn man die Saccharose kurz mit Säure erwärmt, bekommt man die beiden Bausteine, die den Nachweis geben.

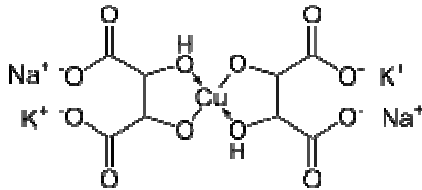
ChemikerInnen fassen das Geschehen in folgenden Formeln zusammen:



Spezialwissen:

Bemerkung: Die Fehlingsche Probe nutzt die Reaktivität der Aldehyde gegenüber den in alkalischer Lösung schwach oxidierend wirkenden Cu^{2+} -Ionen. Neben den Kupferionen enthält die Fehling Lösung Tartrationen als Komplexbildner, durch welche die Kupferionen in Lösung gehalten werden. Ohne Tartrationen würde sich in alkalischer Lösung ein Niederschlag von $\text{Cu}(\text{OH})_2$ bilden. Die Tartrationen vermögen mit den Cu^+ -Ionen keinen Komplex zu bilden, so dass die Reduktion von Cu^{2+} zu Cu^+ durch reduzierende Zucker zur Bildung eines roten Niederschlags von Cu_2O führt.

Kupfer-Tartrat-Komplex:



Erklärung zum Versuch „Woraus besteht die Stärke in der Kartoffel“

Weiter oben wurde schon erwähnt, dass unser Speichel ein Enzym enthält, das die Stärkeketten in ihre Bausteine zerlegt (hydrolysiert). Deshalb wird Brot, wenn man es länger kaut, auch süß. Dies ist der erste Schritt der Verdauung von Nahrungsmitteln und passiert mit Hilfe des Speichels.

Teil B des Versuchs zum Stärkeabbau zielt auf den Nachweis der freigesetzten Glucosebausteine, Teil A auf den Nachweis des Verschwindens der Stärke. Die Ergebnisse der beiden Nachweisversuche ergänzen sich.

In Teil A des Versuches wird gezeigt, dass Stärke durch Speichel abgebaut wird. Stärke wird bekanntlich mit dem Iod-Test nachgewiesen. Dabei färbt Iodlösung die Stärke intensiv blau. Während die Stärke abgebaut wird, nimmt auch die Blaufärbung ab. Sie kann sogar ganz verschwinden.

In Teil B des Versuches wird gezeigt, dass die Stärke aus Zuckerbausteinen aufgebaut ist. Durch den Speichel wird die Stärke bis zur Glucose abgebaut, die sich durch Fehlings Reagenz (orange Färbung) nachweisen lässt (siehe oben). Bei der Stärkesuspension ohne Speichel gelingt der Nachweis nicht, die Lösung bleibt bläulich gefärbt.

Erklärung zum Versuch „Herstellung einer Folie aus Stärke“

Stärke ist nicht nur als Kohlenhydratquelle für den menschlichen Körper von Bedeutung. Stärke und ihre Derivate können vielfältig eingesetzt werden. Neben vielen Bereichen der Lebensmittelwirtschaft wird immer mehr der technische Bereich erschlossen, so z. B. in der Papierindustrie.

Für die Herstellung von „Stärkefolien“ ist eine Eigenschaft der Stärke von besonderem Interesse: Stärke in wässrigen Lösungen bildet beim Eintrocknen leicht Filme. Zwar sind diese Filme ziemlich spröde, aber man kann dies durch den Einsatz sogenannter Weichmacher (z.B. Glycerin) ausgleichen. Das Glycerin schiebt sich zwischen die Stärke und verhindert, dass sich brüchige Stärkekristalle bilden. Auch ist Glycerin wasseranziehend (hygroskopisch) und verhindert so das völlige Austrocknen der Stärkefolie und hält sie so geschmeidig.

Stärkespezialfolien werden z.B. auch für Overheadfolien verwendet.

Hinweis zum Versuch: wenn mehrere Schüler zusammenarbeiten, bietet sich an, einen größeren Ansatz zu machen, so dass mehr Folie hergestellt werden kann. Es besteht auch die Möglichkeit, Lebensmittelfarbstoffe bei der Herstellung zuzugeben, um so die Folie einzufärben. Beim Gießen Blasenbildung vermeiden.