Stoffverteilung: Klasse 10 LB 2 Zusammensetzung unserer Lebensmittel (15 Ustd.)

Std.	Thema	Wesentliche Inhalte	zu erreichendes fachliches Niveau der Lernzielebene
1	Einblick in die	- gemeinsames Frühstück (nicht im Chemiezimmer)	Erfahrungswelt der Schüler auf
	Zusammensetzung von Lebensmitteln	- Inhaltsstoffe, ein Lebensmittel aussuchen für Präsentation	Chemie übertragen
2	Fette als Ester	- Margarine mit mehrfach ungesättigten FS	Anwendung: Säurenachweis mit
		- Stichpunkt für Bau, - SDE: Unitest mit Öl - keine Reaktion??? - Erarbeitung zum Bau eines Fettes	Unitest - Widerspruch, Problemstellung, Übertragung des Wissens über Esterbildung
3/4	Bau und Eigenschaften,	- SE in Lerngruppen: Hydrophobie, Mischbarkeit mit	experimentelle Fertigkeiten,
	Unterscheidung zum Mineralöl	Wasser, Löseverhalten Salze, Fettfleckprobe, Nachweis von Mehrfachbindungen	Eigenschaften der Fette kennen
5/6/7/8	Kohlenhydrate	- LDE: Zuckerkohle (Schwefelsäure + Zucker)	
		- Ableitung des Namens KH	Kennen des Baus (funktionelle
		Vertreter und Bau der KHNachweisreaktionen: Fehlingsche Probe,Silberspiegel, Stärkenachweis	Gruppen) und der Eigenschaften der KH, experimentelle Fertigkeiten,
		- Hydrolyse von Stärke (Brot kauen bis es süß wird)	Erfahrungswelt
		- Wasserlöslichkeit von Mono- Di- und Polysacchariden (Voraussagen und Begründungen)	
		- Stärkekleister	
9/10	Eiweiße	- LDE: Verdauungsexperiment (Mezym forte)	Kennen des Baus (funktionelle
		- Bau der Eiweiße	Gruppen) und der Eigenschaften der Eiweiße,
		- Proteinstrukturen	experimentelle Fertigkeiten,
		- Bau der AS mit funktionellen Gruppen	Erfahrungswelt

Dieses Material wurde erstellt durch St. Schäfer und steht unter der Lizenz CC BY-SA 4.0. Teilen und Bearbeiten unter Bedingung der Namensnennung und Weitergabe unter gleichen Bedingungen



11		- Peptidbindung - Übungsbeispiele	Peptidbildung als Kondensationsreaktion kennen - Transfer
12	Lebensmittelzusatzstoffe	- E-Nummern - Internet-Recherche	Medienkompetenz
13	Zusammensetzung, Herstellung physiologische Wirkung und Bedeutung eines Lebensmittels	- Gestaltung und Vorbereitung der Präsentation incl. SDE zum eigenen Lebensmittel	Zusammenhänge erstellen und erkennen (Gruppenarbeit, Teamgeist)
14	Präsentation	- Experimente - Poster - Erläuterungen	Darstellen eigenen Wissens
15		LK	



Std.	Thema	Wesentliche Inhalte	zu erreichendes fachliches Niveau der Lernzielebene
1	Arbeitsschutzbelehrung Wiederholung Ethanol als Vertreter der Alkohole	- Zsh. Struktur- Eigenschaften- Verwendung - alkoholische Gärung	Beherrschen
2	Vom Ethanol zum Speiseessig	- Essigsäuregärung	Anwenden Kennen
3/ 4/ 5/6/7	Essigsäure als Säure	 Lernen an Stationen Essig mit versch. Laugen Essig mit versch. unedlen Metallen Essig als Entkalker Essig im Vgl. mit anorganischen Säuren gegenüber Unitest, Leitfähigkeit, Kennen der Stoffmengenkonzentration als Konzentrationsmaß- Herstellen einer Lösung - Berechnungen 	Übertragen
	Ergebnis Präsentation		Gestalten/ Problemlösen Kennen
8/ 9	Weitere Carbonsäuren	 Methan-, Propan-, Butansäure höhere Alkansäuren (→ Fettsäuren) Carbonsäuren mit mehren fkt. Gruppen (Auswahl treffen) 	Kennen Einblick gewinnen



10/ 11/	Esterbildung und -zerfall	- LDE Herstellen eines Esters	Kennen
12/ 13		- Vermittlung der Fachtermini (Ester, Estergruppe,	
		Substitution, Kondensation, Veresterung)	
		- Praktikum (Protokoll)	
		- Herstellen von Propansäurepropylester	Übertragen/ Anwenden
		- Arbeit mit Texten	
		- Bedeutung von Estern	Einblick gewinnen
		- Praktikum (Protokoll)	
		- Verseifung Fachtermini (Hydrolyse, umkehrbare	Kennen/ Anwenden
		Reaktion)	
		- LDE (SE wenn AM vorhanden) Veresterung→	
		Herausarbeiten des unvollständigen Stoffumsatzes→	Einblick gewinnen
		Einführung des chemischen Gleichgewichtes	
14	Chemisches Gleichgewicht	- Vermittlung der Fachtermini (konstantes	Beherrschen/ Anwenden
		Konzentrationsverhältnis, Einstellzeit, dynamisches	
		Gleichgewicht)	
15	Systematisierung	- Vorbereiten der Lernzielkontrolle	Beherrschen
16	Leistungskontrolle		Arbeitsauftrag für Lernbereich 2
			formulieren

