

# AK MiniLabor

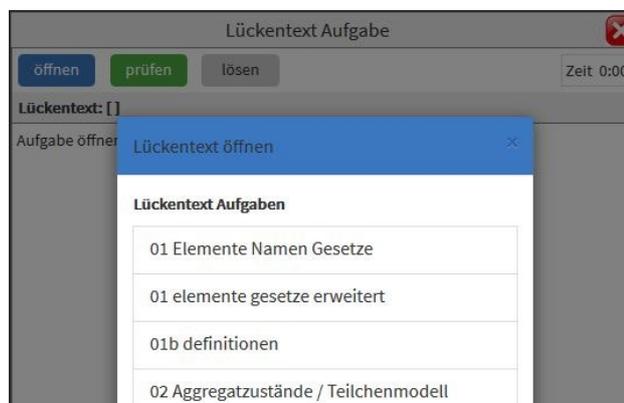
## 1. Kategorie: Denken & Daddeln



### Lückentexte

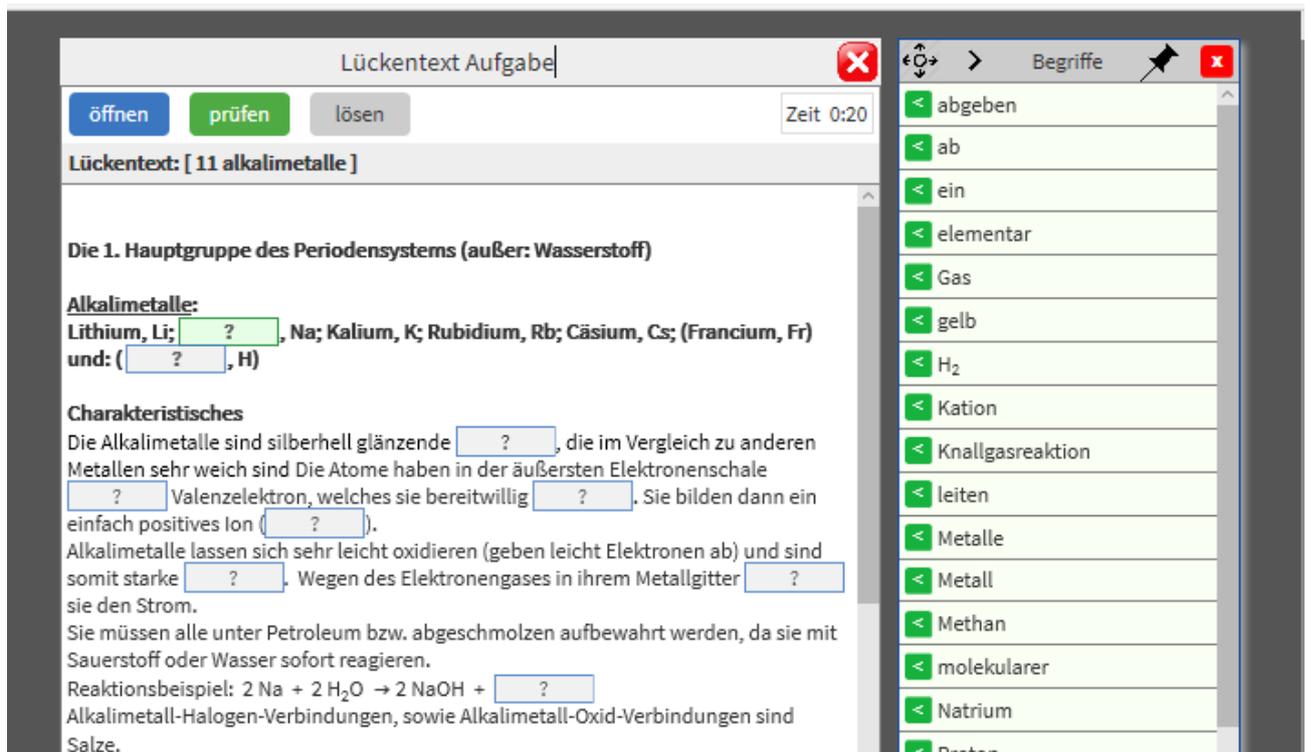
#### Programmbeschreibung:

Mit den Lückentexten sind zu sehr vielen Unterrichtseinheiten des Chemieunterrichts Vorgaben / **Aufgabentexte** vorhanden, bei denen die Schüler für sich das Gelernte im Nachhinein überprüfen können. Beim Klick auf das Icon und dann auf „**öffnen**“ kommt eine Aufstellung der vorhandenen Themen.



#### Bedienungsanleitung:

Als Beispiel für einen Lückentext klickt man auf „11 alkalimetalle“.



Klickt man auf **eines der Fragezeichen**, erscheint ein **Block mit den möglichen Lückentextbegriffen** in alphabetischer Reihenfolge.

**Diesen Block platziert man mit (Klick auf dem Pfeil nach rechts) „≥“ an den rechten Rand.**

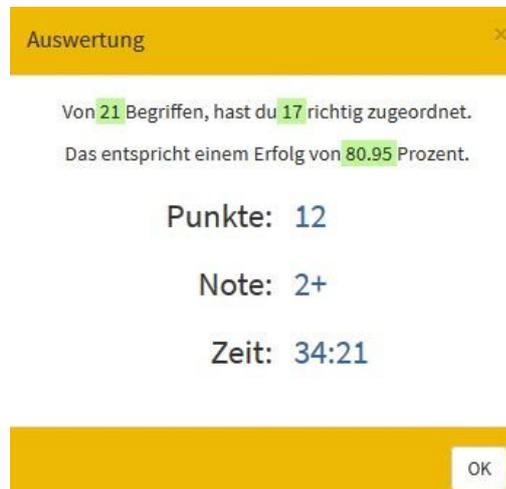
Durch Klick auf ein **Lückentextwort** erfolgt die Zuordnung.

Das Wort selbst ist durch die Zuordnung aus dem Lösungsangebot verschwunden.

Erkennt man, dass man eine **falsche Zuordnung** getroffen hat – z.B. beim ersten Fragezeichen hat man statt „Natrium“ den Begriff „ab“ eingegeben - dann kann man dies **korrigieren**:

Man klickt auf das falsche „ab“ und in der Antworttabelle auf „Natrium“. Natrium verschwindet aus der Antworttabelle und kommt an die gewünschte Stelle. Der Begriff „ab“ geht zurück in die Tabelle.

Wenn die gesamte Aufgabe bearbeitet ist oder man in der oberen Menüleiste auf „prüfen“ klickt, werden richtige und falsche Eintragungen markiert und man erhält beispielsweise die folgende Rückmeldung:



Auswertung ✕

Von 21 Begriffen, hast du 17 richtig zugeordnet.  
Das entspricht einem Erfolg von 80.95 Prozent.

Punkte: 12

Note: 2+

Zeit: 34:21

OK

Klickt man in der oberen Menüleiste auf „lösen“, kann man sehen, wo Fehler gemacht worden sind.

## Übersicht: Aktuelle Lückentexte

Klick auf einen Titel startet ein Thema mit dem jeweiligen Text ohne weitere Voreinstellungen.  
Das dahinterstehende Fragezeichen führt zum PDF-Text der mit markierten Lösungen.

Direkt-Link zum Thema	Fragen PDF		Direkt-Link zum Thema	Fragen PDF
<a href="#">01 Elemente</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">25 Alkanale -one</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">01a Elemente (erw.)</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">26 Alkansäuren</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">01b Definitionen</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">27 Fette-Öle</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">02 Teilchen/Aggregatz</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">28 Tenside</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">03 Namen v. Verbindungen</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">29 Kohlenhydrate</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">03a Namen v. Verbind. Erw</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">30 optische Aktivität</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">04 Atommodelle 1</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">31 Eiweiße</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">04a Atommodelle 2</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">32 Kunststoffe</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">11 Alkalimetalle</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">33 Farbigkeit</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">12 Erdalkalimetalle</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">33a Azofarbstoffe</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">13 Dritte Hauptgruppe</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">33b Triphenylfarbstoffe</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">14 Vierte Hauptgruppe</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">33c weitere Farbstoffe</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">15 Fünfte Hauptgruppe</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">33d Textilfärbung</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">16 Chalkogene</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">33f Fotometrie</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">17 Halogene</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">33l Gesetz von Lambert-Bee</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">18 Edalgase</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">40 Oxidation und Reduktion</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">20 OC Funktionelle Gruppen</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">41 Halbzellen - Zellen</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">21 OC Alkane</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">42 Spannungsreihen</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">21a Erdöl-Kraftstoffe</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">43 Nernst-Gleichung</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">22 OC Halogenalkane</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">44 Elektrolysen</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">23 OC ungesättigte KW</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">44a Faraday-Gesetze</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">23a MO-Theorie</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">45 Protolyse</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">23b Benzol u. Aromaten</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">46 Schwache Säuren/Basen</a>	<a href="#">?</a>
<a href="#">24 Alkanole</a>	<a href="#">?</a>		<a href="#">47 pH-Beispiele im Alltag</a>	<a href="#">?</a>