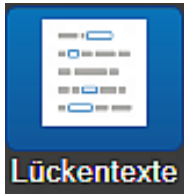


AK MiniLabor

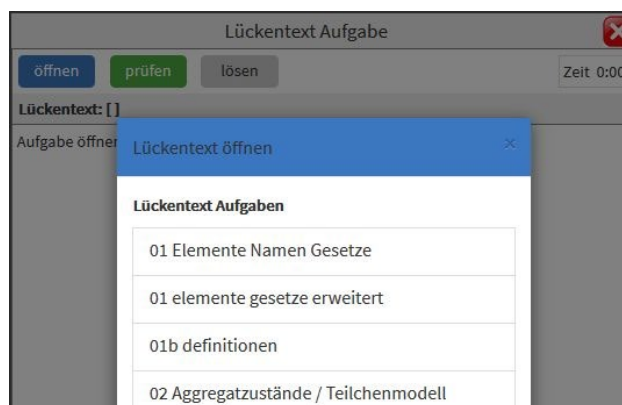
1. Kategorie: Denken & Daddeln



Lückentexte

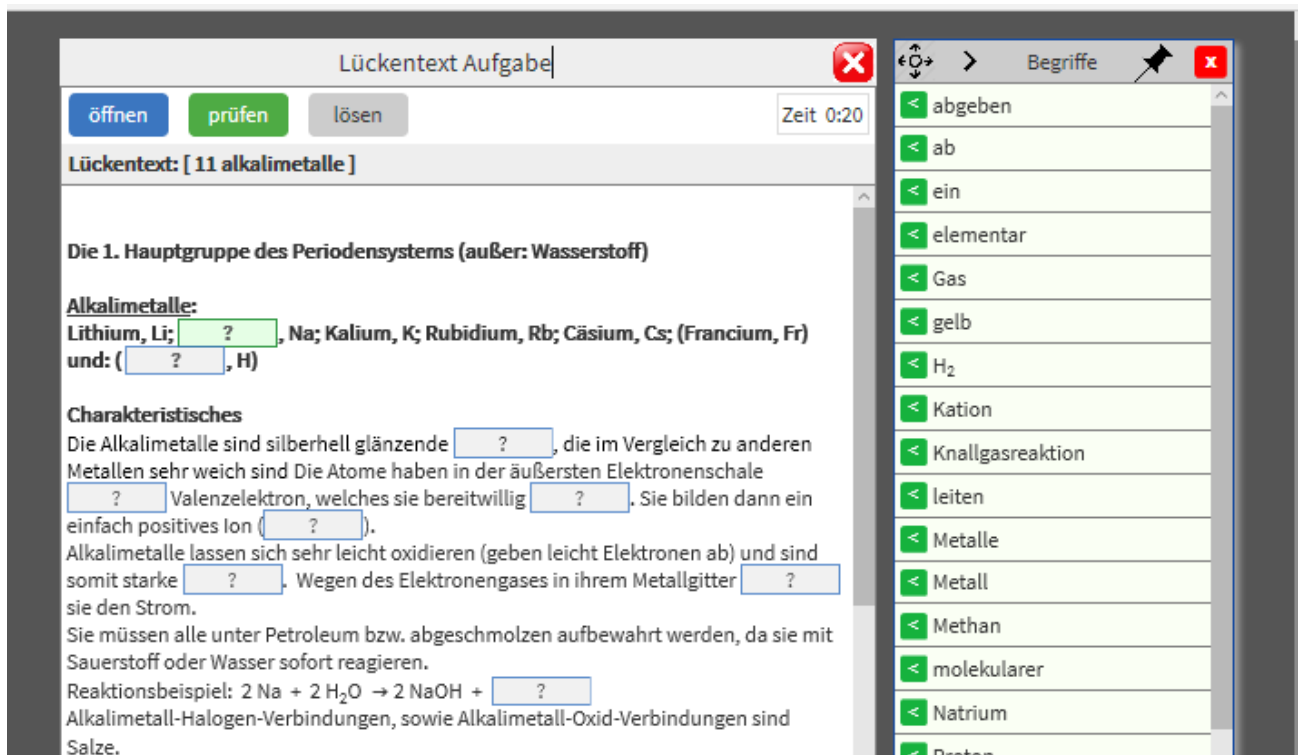
Programmbeschreibung:

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) „ \geq “ an den rechten Rand.

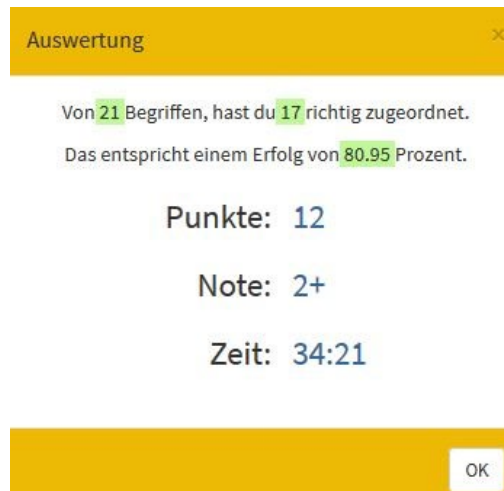
Durch Klick auf ein **Lückentextwort** erfolgt die Zuordnung.

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