

	Grundlagen (A)	Anwendung (B)	Definition (C)	Sonstiges (D)
1	Erkläre den Aufbau des Atoms (nach Bohr bzw. Orbitalmodell)	Aufbau des Photometers	Wellenlänge	Welche Farbe hat Na in der Flammenfärbung?
2	Erkläre die Anregung von Elektronen	Nachweis (qualitativ) von Elementen	Frequenz	Warum gilt das Lambert-Beersche Gesetz nur für verdünnte Lösungen?
3	Erkläre das Prinzip der Flammenfärbung	Konzentrations-/Gehaltsbestimmung (quantitativ) von Elementen	Was ist ein Linienspektrum?	Warum dauert die Flammenfärbung unterschiedlich lange an?
4	Erkläre wie die unterschiedlichen Farben zustande kommen	Erkläre die Kolorimetrie	Was ist ein Bandenspektrum?	Was ist Lumineszenz?
5	Was ist Absorption?	Wozu benötigt man ein Spektroskop?	Was ist ein kontinuierliches Spektrum?	Was ist das besondere am Laser?
6	Was ist Emission ?	Wie funktioniert ein Spektroskop?	Nenne 7 wichtige Strahlungsarten	Nenne 3 Möglichkeiten einen Stoff anzuregen!
7	Welche beiden Eigenschaften besitzt Licht?	Was macht ein Monochromator?	Was ist ein Spektroskop?	Was passiert mit der Extinktion, wenn die Transmission zunimmt?
8	Was sind Fraunhofersche Linien?	Was macht die Fotozelle?	Was macht ein Photometer?	Was passiert mit der Transmission, wenn die Extinktion zunimmt?
9	Welche Eigenschaft der Stoffe nutzt man bei der Fotometrie aus?	Wozu benötigt man einen Spalt?	Was versteht man unter Absorptionsoptimum?	Welche Farbe hat Ca in der Flammenfärbung?
10	Warum spielt die optimale Wellenlänge eine wichtige Rolle bei der Fotometrie?	Wozu braucht man eine Kalibriergerade?	Was bedeutet quantitativ u. qualitativ?	Welche Farbe hat Li in der Flammenfärbung?

