



Name: \_\_\_\_\_

a)

b)

**Te**

In

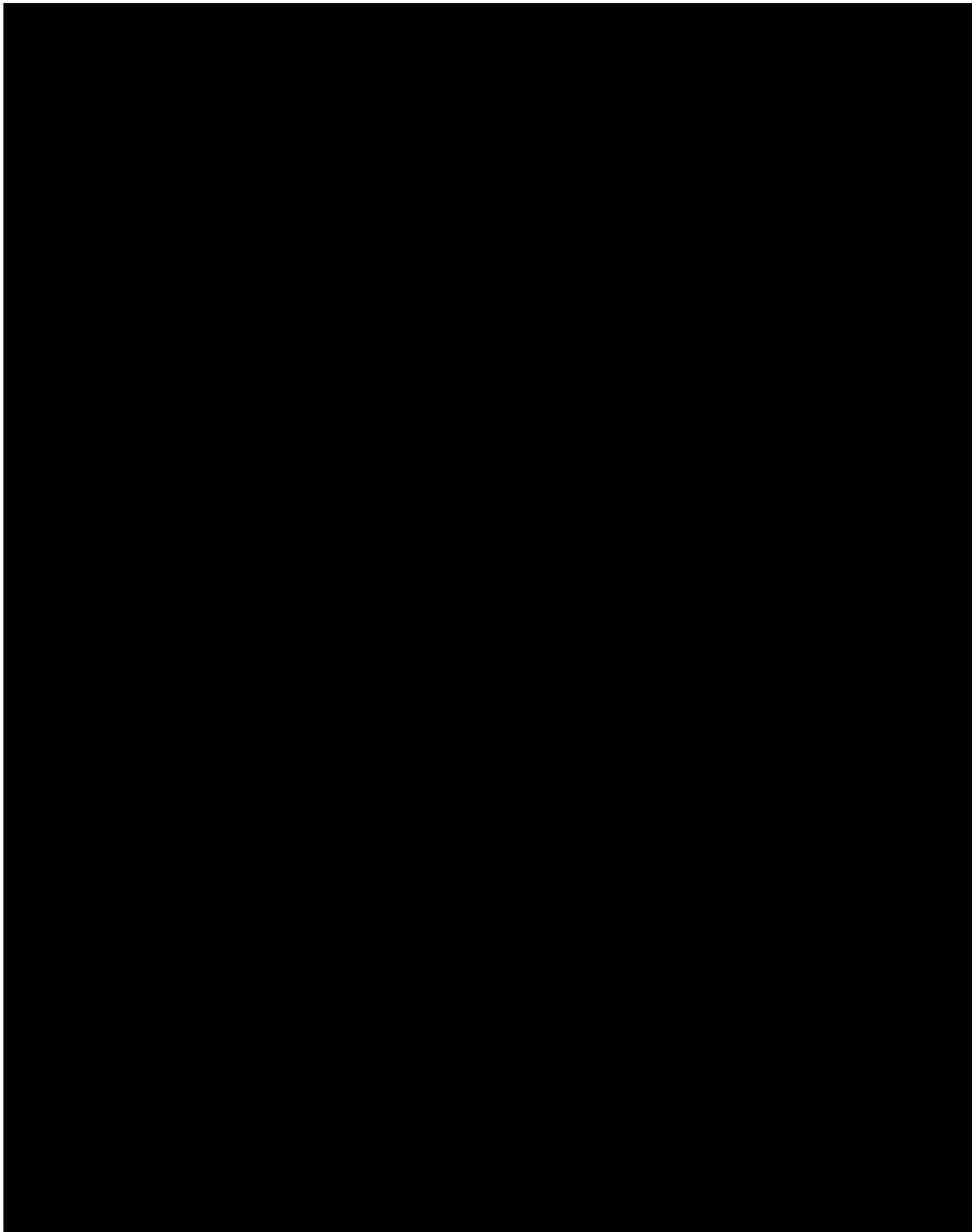
du

inc

aus

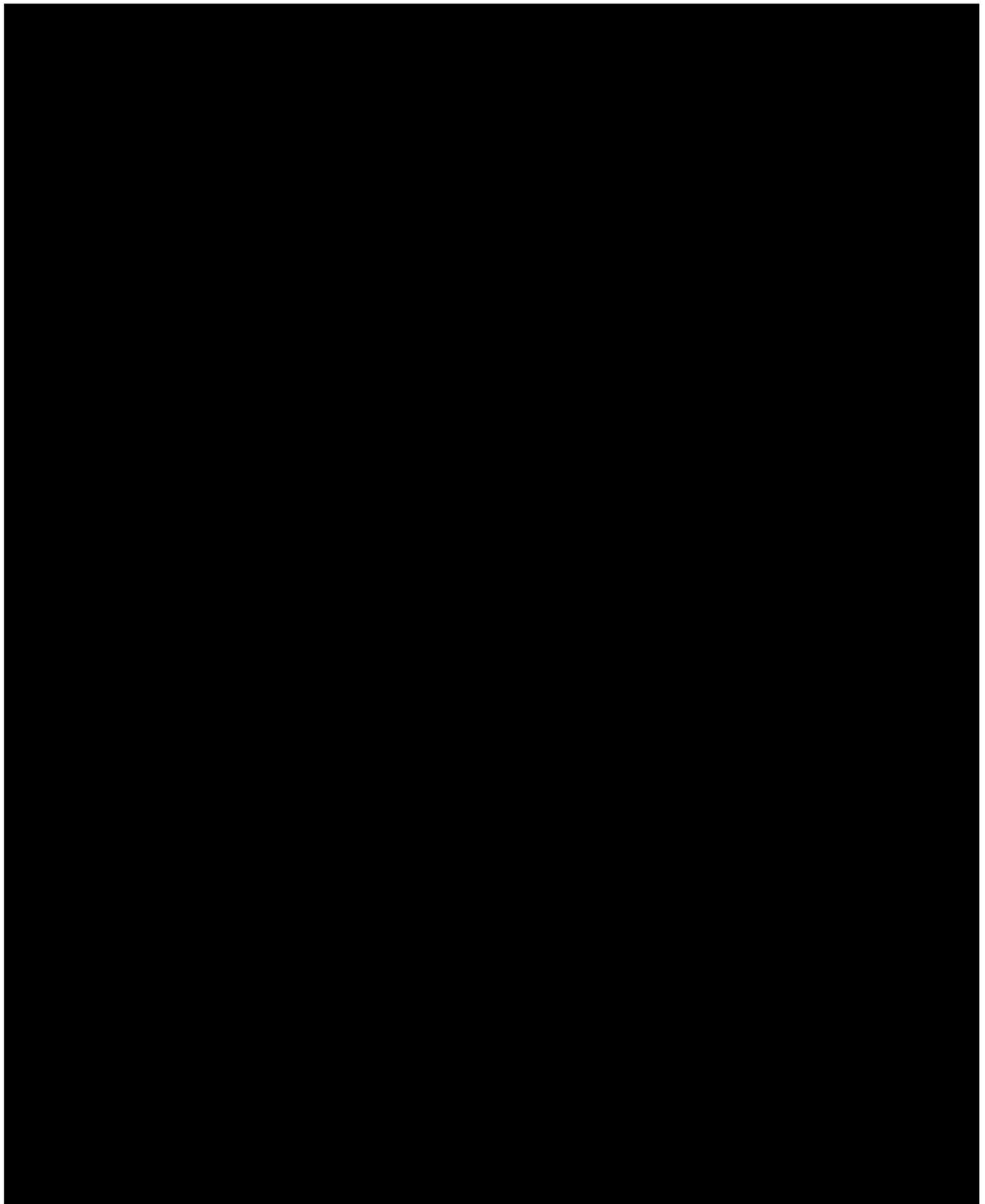


Name: \_\_\_\_\_





Name: \_\_\_\_\_





Namen:

A

B

sk

bc

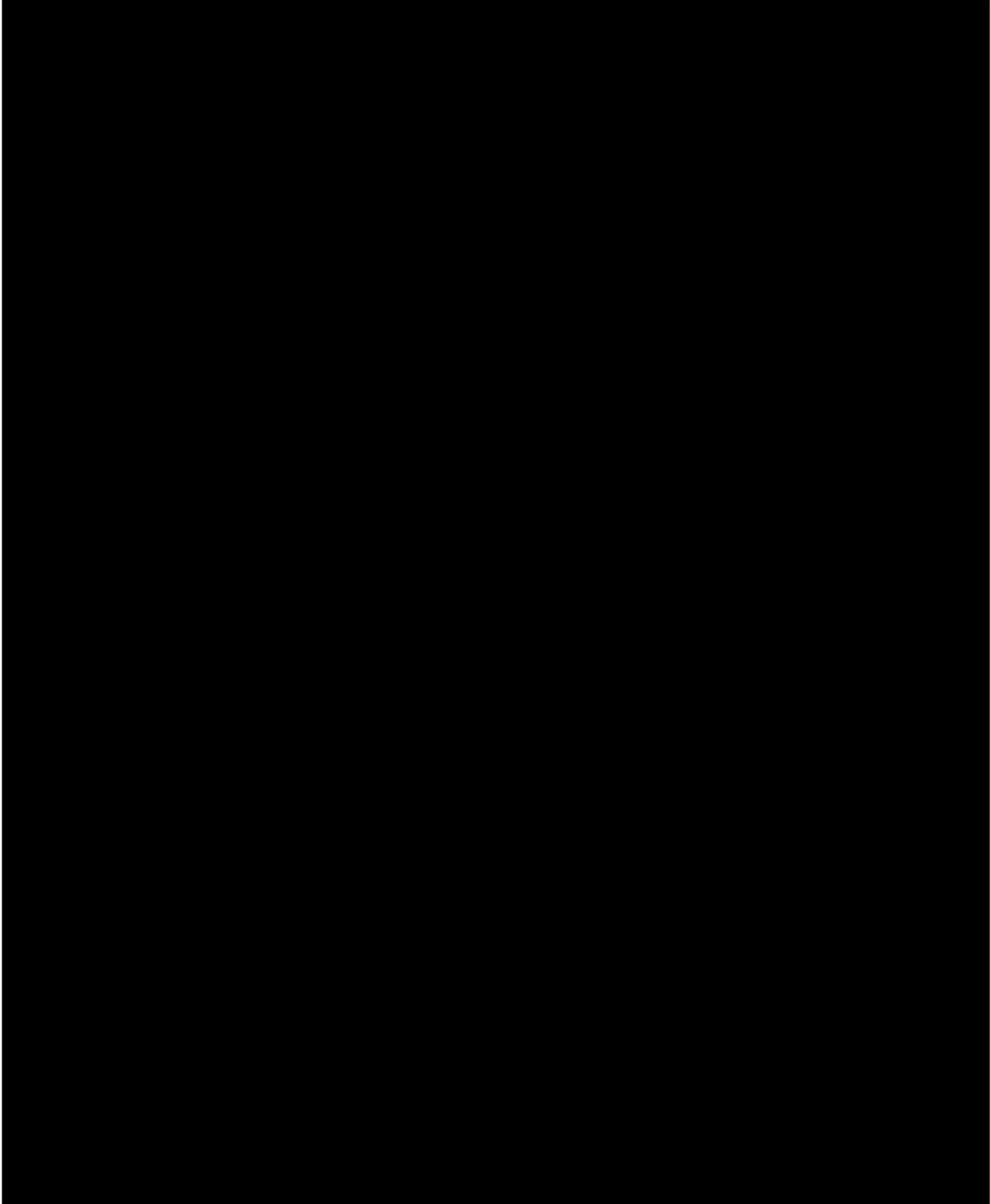
**Zugelassene Hilfsmittel:**

- Physikalische Formelsammlung
- Wissenschaftlicher Taschenrechner (ohne oder mit Grafikfähigkeit, auch mit CAS-Funktionalität)
- Wörterbuch zur deutschen Rechtschreibung

*Unterlagen für die Lehrkraft*

**Abiturprüfung 2013**

*Physik Grundkurs*

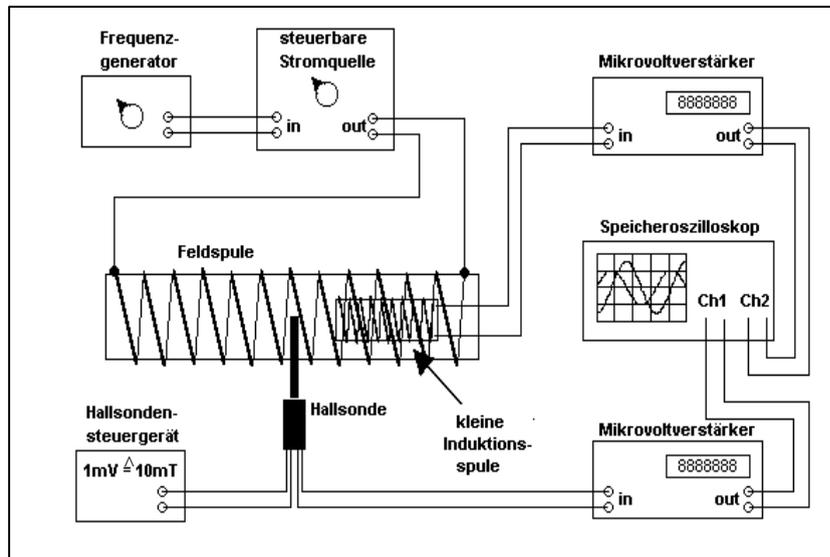


Die Aufgabenstellung deckt inhaltlich alle drei Anforderungsbereiche ab.

## Versuchsaufbau

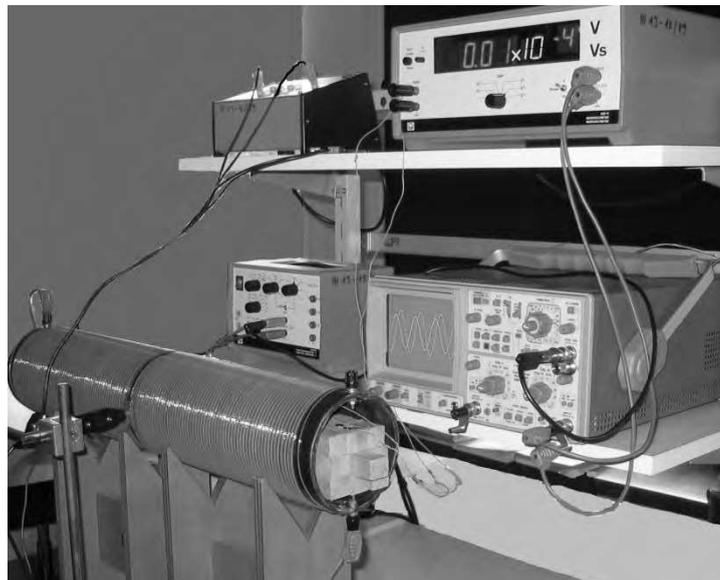
Der Aufbau erfolgt im Prinzip gemäß Abbildung 1 der Aufgabenstellung (siehe Vorlage der Prüfungsaufgabe für den Prüfling). Da in der Regel keine steuerbare Stromquelle mit integriertem Funktionsgenerator zur Verfügung steht, muss der Aufbau diesbezüglich vermutlich gemäß der nachfolgenden Abbildung erweitert werden. Diese Abbildung zeigt zusätzlich, wie der Aufbau mit einem zweiten Mikrovoltverstärker ergänzt werden kann, wenn das Teslameter nur die unverstärkte Hallspannung liefert. Wird die Hallspannung bereits im Hallsonden-Betriebsgerät vorverstärkt, so kann die entsprechende (zur Hallspannung proportionale) Spannung unmittelbar dem Kanal 1 des Speicheroszilloskops zugeführt werden (siehe Abbildung 1 in der Vorlage der Prüfungsaufgabe für den Prüfling). Es ist empfehlenswert, das Speicheroszilloskop **extern zu triggern**, als Triggersignal sollte dem Oszilloskop unmittelbar das Signal des Funktionsgenerators zugeführt werden. Dadurch ist es im Prinzip sogar möglich (unabhängig von der Art des verwendeten Teslameters), mit nur einem (Mikrovolt-)Verstärker zu arbeiten und die Signale für die Hallspannung und die Induktionsspannung zeitlich nacheinander aufzuzeichnen, was allerdings ein „Umstecken“ der Messleitungen erforderlich macht.

Die Abbildung zeigt entgegen der Darstellung im Schülermaterial einen Aufbau mit zwei Mikrovoltverstärkern, die Triggerleitung (s. o) ist nicht eingezeichnet.



Anmerkung zum abgebildeten Aufbau:

Das Foto zeigt einen Aufbau mit nur einem  $\mu\text{V}$ -Verstärker (s. o.)



## Anleitungstext zur Versuchsdurchführung

Vorbereitung vor der Prüfung (wird den Schülern nicht vorgeführt):

- Alle Geräte werden 30 Minuten vor der Versuchsdurchführung eingeschaltet, um temperaturbedingte Nullpunktdriften der Messverstärker zu minimieren.
- Der Stromkreis zum Betrieb der Feldspule wird unterbrochen, somit existiert in der Feldspule kein Magnetfeld und die Induktionsspannung ist gleich Null. Beide Eingänge des Speicheroszilloskops werden geerdet (GND), um das Oszilloskop vorzubereiten (Nullpunkt/Nulllinie einstellen; Einstellung der Zeitablenkung und der Verstärkungsfaktoren für die Aufnahme der Diagramme gemäß den Abbildungen 2 bzw. 3 der Vorlage der Prüfungsaufgabe für den Prüfling).
- Die Erdung der beiden Oszilloskopeingänge wird wieder aufgehoben (DC), der Mikrovoltverstärker und das Hallsondenbetriebsgerät sind somit an das Oszilloskop angeschlossen, die Nullpunkteinstellungen beider Geräte werden korrigiert.
- Erst jetzt wird der Stromkreis zum Betrieb der Feldspule wieder geschlossen. Am Funktionsgenerator werden die gewünschte Signalform, Amplitude und Frequenz eingestellt (eventuell ist ein noch vorhandener DC-Offset auf Null zu stellen).
- Die Triggerung des Oszilloskops wird so eingestellt, dass die Aufzeichnung (beider Kanäle) beginnt, wenn das Signal für  $U_{\text{Hall}}$  beim Anwachsen (positive Flanke) gerade den Wert Null überschreitet (Triggerung auf Kanal 1, positive Flanke, Triggerlevel auf ca. 0,01 Volt).
- Auf dem Oszilloskop sollte nun ein Diagramm sichtbar sein, das zumindest qualitativ der Abbildung 2 (bzw. 3) entspricht.
- Sollten die Signale nicht symmetrisch zur Nulllinie sein, darf dies nicht durch Verschiebung der y-Positionen der Signale am Oszilloskop korrigiert werden, stattdessen sind die Nullstellungen der Messverstärker bzw. der DC-Offset am Funktionsgenerator noch einmal zu überprüfen/zu korrigieren (siehe oben).
- Sind die Signale symmetrisch zur Nulllinie, können evtl. erforderliche Korrekturen der Verstärkungsfaktoren und/oder der Zeitauflösung (evtl. auch der Triggereinstellungen) vorgenommen werden, die Einstellungen des Mikrovoltverstärkers sollten aber nicht mehr geändert werden, da daraus häufig eine deutliche Nullpunktverschiebung resultiert.
- Da der Versuch ohnehin nur qualitativ vorgeführt wird, ist eine exakte Reproduktion des in Abbildung 2 (bzw. 3) gezeigten Diagramms nicht erforderlich, es reicht eine Darstellung, die der Abbildung 2 (bzw. 3) qualitativ entspricht (siehe Vorlage der Prüfungsaufgabe für den Prüfling).
- Alle Einstellungen sollten (im Hinblick auf die eigentliche Versuchsvorführung) gesichert werden.
- Eine Schaltskizze gemäß Abbildung 1 (der Vorlage der Prüfungsaufgabe für den Prüfling) sollte an der Tafel oder als Projektion deutlich sichtbar zur Verfügung stehen.

## Versuchsdurchführung

- Die Schülerinnen und Schüler erhalten die Gelegenheit, die Schaltskizze zu betrachten, danach zeigt und benennt die Lehrkraft die Geräte(-gruppen) sowohl in der Schaltskizze als auch im Versuchsaufbau.
- Die beiden Signale für  $U_{\text{Hall}}(t)$  bzw.  $B(t)$  und  $U_{\text{ind}}(t)$  werden mit der vorbereiteten Versuchsanordnung registriert, was aufgrund der geringen Signalfrequenzen gut zu beobachten ist.
- Die Kanäle 1 und 2 werden abwechselnd aus- und eingeblendet, so dass jeweils nur ein Signal zu sehen ist; die Lehrkraft benennt das jeweilige Diagramm mit  $B(t)$  bzw. mit  $U_{\text{ind}}(t)$ .
- Das gleichzeitige Registrieren der beiden Signale wird genau einmal wiederholt (also insgesamt zweimal vorgeführt).
- Der Versuch kann dann analog mit der anderen Signalform vorgeführt und auch noch einmal wiederholt werden.

Bezüglich der Versuchsdurchführung sind die Vorgaben der RISU zu beachten.

Die Arbeitszeit beginnt erst nach Durchführung und Erläuterung des Versuchs.

## 4. Bezüge zu den Vorgaben 2013

### 1. Inhaltliche Schwerpunkte

- Ladungen und Felder
  - Potenzielle Energie im elektrischen Feld
  - Magnetisches Feld, magnetische Feldgröße  $B$
- Elektromagnetismus
  - Elektromagnetische Induktion, Induktionsgesetz, Veränderung von  $A$  und  $B$
  - Selbstinduktion, Induktivität (verzögerter Einschaltvorgang bei Parallelschaltung von  $L$  und  $R$ , Ein- und Ausschaltvorgänge bei Spulen)

### 2. Medien/Materialien

- entfällt

## 5. Zugelassene Hilfsmittel

- Physikalische Formelsammlung
- Wissenschaftlicher Taschenrechner (ohne oder mit Grafikfähigkeit, auch mit CAS-Funktionalität)
- Wörterbuch zur deutschen Rechtschreibung

## 6. Vorgaben für die Bewertung der Schülerleistungen

### 6.1 Modelllösungen

#### Hinweis für die korrigierende Lehrkraft:

Die nachfolgenden Modelllösungen erfassen nicht notwendigerweise alle sachlich richtigen Lösungsalternativen.

Sollte die Auswertung der Messdaten mit Hilfe eines grafikfähigen TR oder CAS erfolgen, so muss der Prüfling die entstandenen Graphen für die korrigierende Lehrkraft skizzenhaft in seiner Reinschrift dokumentieren.

#### Modelllösungen Aufgabe: Aspekte zur experimentellen Überprüfung des Induktionsgesetzes

##### Teilaufgabe 1

a) Eine mögliche mathematische Darstellung ist:  $U_{\text{ind}}(t) = -\dot{\Phi}(t)$  mit  $\Phi = \vec{B} \cdot \vec{A}$ .

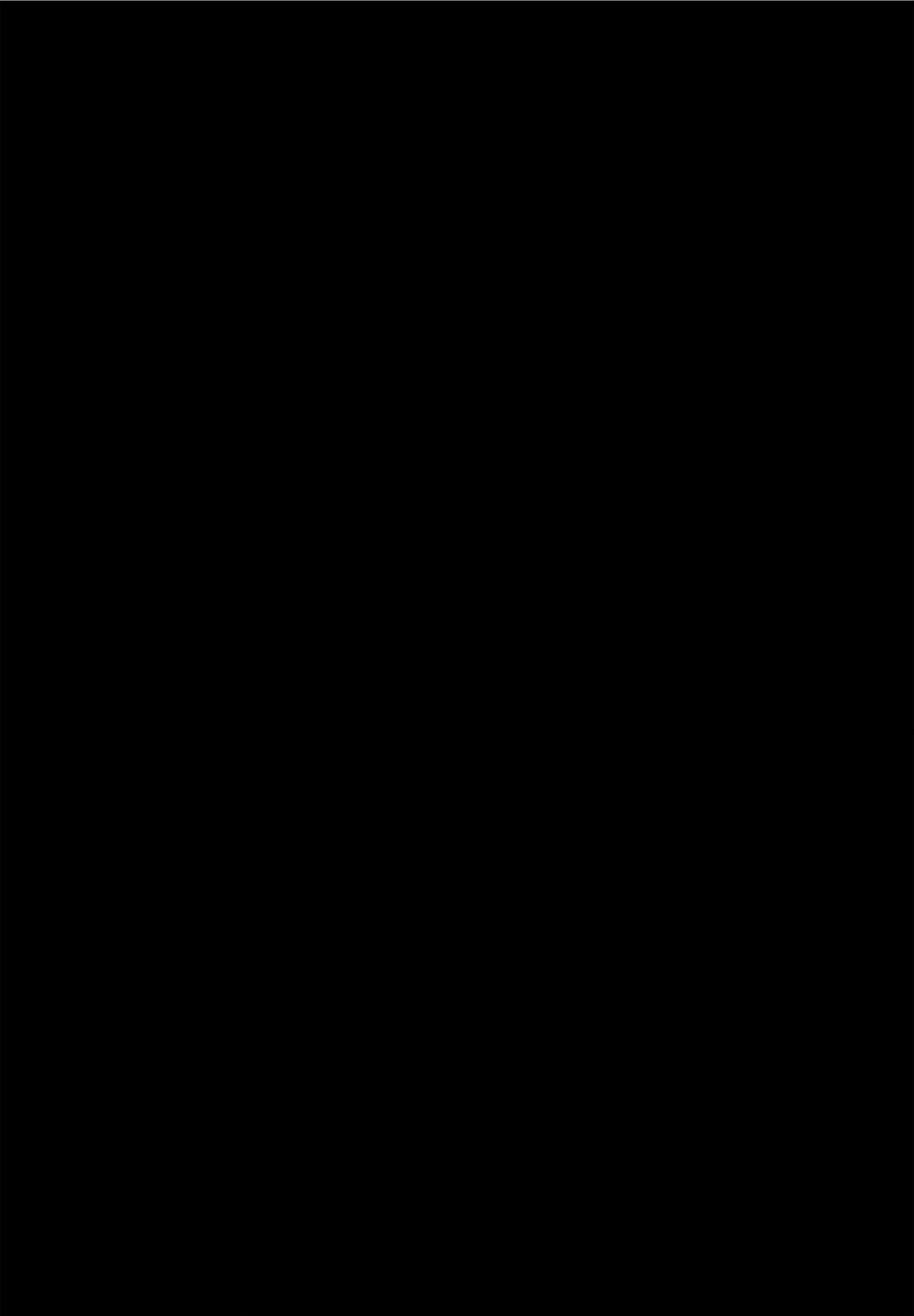
$\vec{A}$  repräsentiert eine Fläche, die von einem Magnetfeld der Stärke  $\vec{B}$  durchsetzt wird.

Das (Skalar-)Produkt aus  $\vec{B}$  und  $\vec{A}$  bezeichnet man als magnetischen Fluss  $\Phi$ .

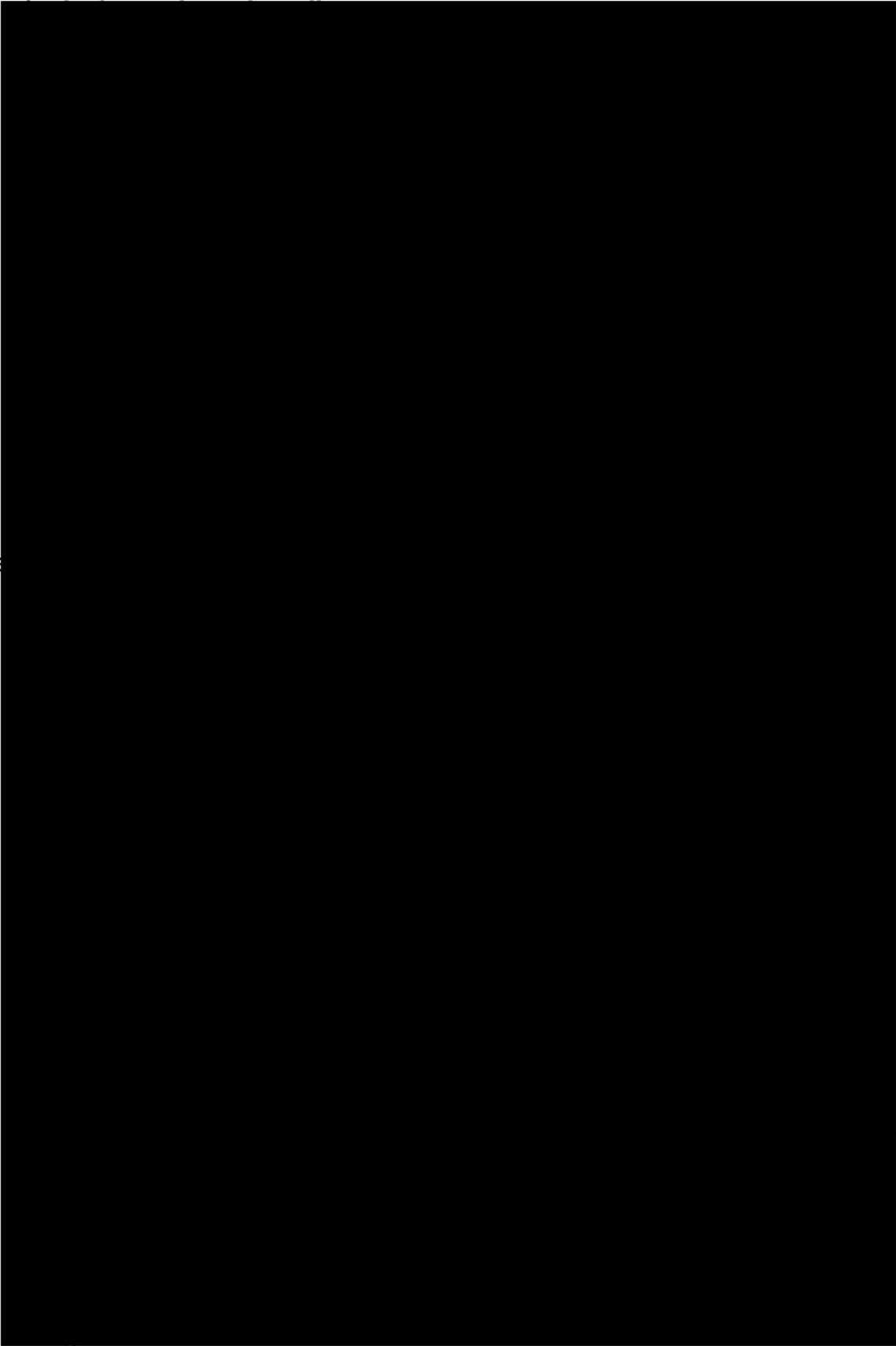
Wird beispielsweise eine Leiterschleife, deren Querschnittsfläche gerade durch  $\vec{A}$  repräsentiert wird, vom  $\vec{B}$ -Feld durchsetzt, so tritt an den Enden dieser Leiterschleife die induzierte Spannung  $U_{\text{ind}}(t)$  auf, sobald sich der magnetische Fluss zeitlich ändert.

#### Hinweise für die korrigierende Lehrkraft:

- Schülerlösungen können auch ohne explizite Erwähnung des Begriffs des magnetischen Flusses gleichwertig sein.
- Eine Darstellung für räumlich nicht konstante (inhomogene) Felder (mit oder ohne Verwendung des Integralbegriffs) wird nicht erwartet.
- Das Vorzeichen im Induktionsgesetz ist nicht wohldefiniert – das wäre es erst, wenn die Richtung des Flächenvektors und die „Richtung der Spannungsmessung“ definiert würden. Insofern ist das Minuszeichen im Induktionsgesetz „etwas“ willkürlich und sollte daher **nicht mitbewertet** werden, d. h., beide Vorzeichen sind als richtig anzusehen.



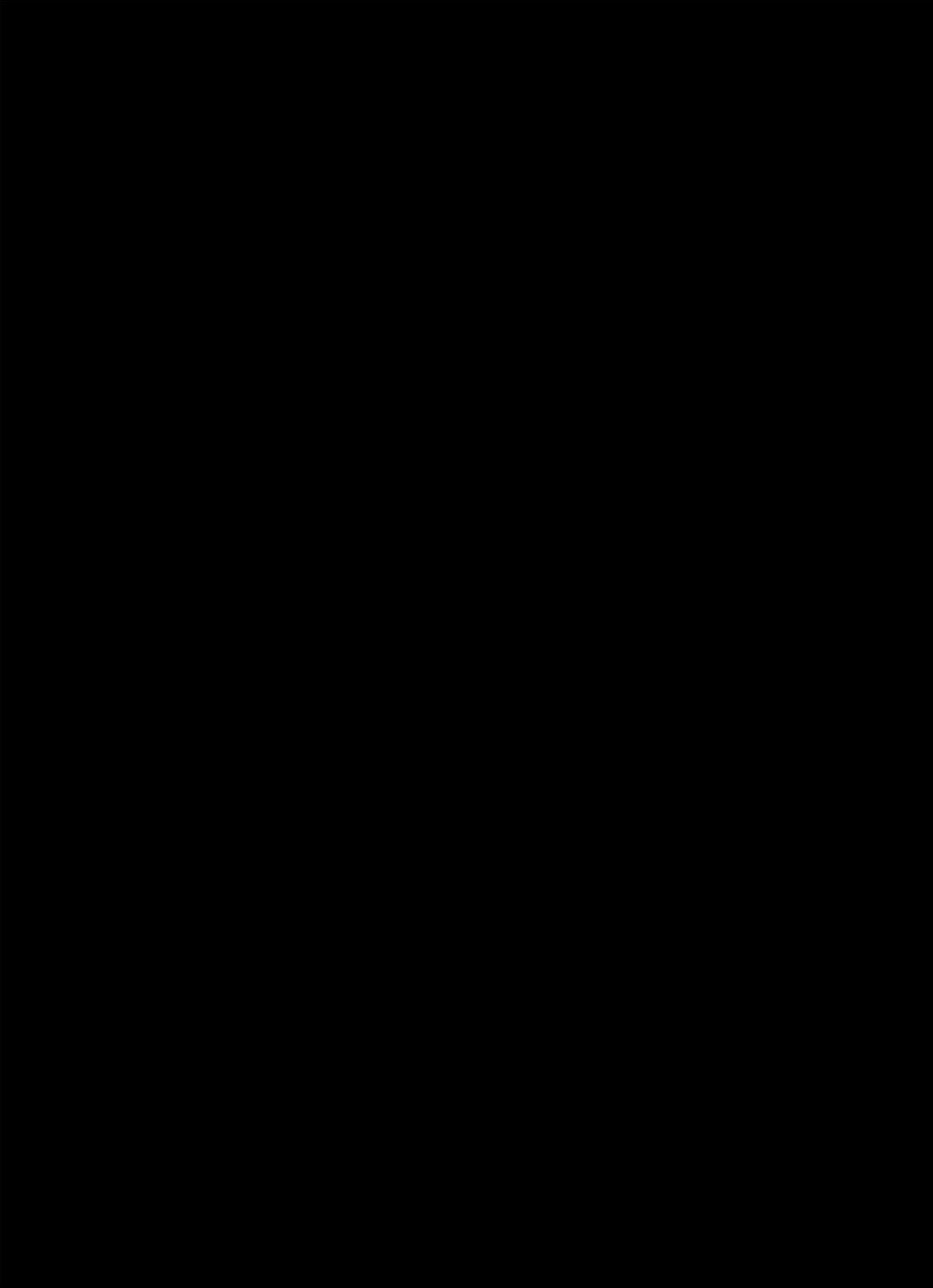
b) Aus dem allgemeinen Induktionsgesetz  $U_{\text{ind}}(t) = -n \cdot \dot{\Phi}$  mit  $\Phi = \vec{B} \cdot \vec{A}$  ergibt sich



Te  
a)

b)





**Teilaufgabe 2**

	Anforderungen	maximal erreichbare Punktzahl
	Der Prüfling	
a1)	bestimmt aus dem Diagramm in Abbildung 2 die Periodendauer $T$ der zeitlich veränderlichen Stärke $B(t)$ des magnetischen Feldes.	3
a2)	bestimmt aus dem Diagramm die Amplitude $B_0$ der zeitlich veränderlichen Stärke $B(t)$ des magnetischen Feldes.	3
a3)	ermittelt daraus die zeitliche Änderung $\dot{B}(t)$ .	6
b1)	berechnet die in der kleinen Spule induzierte Spannung $U_{\text{ind}}$ .	3
b2)	überprüft das rechnerische Ergebnis anhand des Messdiagramms in Abbildung 2.	3

**Teilaufgabe 3**

	Anforderungen	maximal erreichbare Punktzahl
	Der Prüfling	
a1)	gibt einen allgemeinen Funktionsterm für $B(t)$ an.	3
a2)	leitet, ausgehend vom allgemeinen Induktionsgesetz, den Term $U_{\text{ind}}(t) = -n \cdot A_0 \cdot B_0 \cdot \frac{2\pi}{T} \cdot \cos\left(\frac{2\pi}{T} \cdot t\right)$ für die Zeit-Induktionsspannungs-Funktion her.	5
b1)	berechnet für die Zeiten $t = 0$ s und $t = 1,5$ s jeweils die Induktionsspannung $U_{\text{ind}}(t)$ .	4
b2)	vergleicht die berechneten Werte mit den entsprechenden Messwerten aus dem Oszillogramm.	3

**Teilaufgabe 4**

	Anforderungen	maximal erreichbare Punktzahl
	Der Prüfling	
	begründet qualitativ, warum es nicht möglich ist, den ursprünglich gewünschten Verlauf von $B(t)$ zu realisieren, obwohl die steuerbare Stromquelle ein „rechteckförmiges“ Spannungssignal liefern kann.	6

## 7. Bewertungsbogen zur Prüfungsarbeit

Name des Prüflings: \_\_\_\_\_ Kursbezeichnung: \_\_\_\_\_

Schule: \_\_\_\_\_

### Aufgabe: Aspekte zur experimentellen Überprüfung des Induktionsgesetzes

#### Teilaufgabe 1

	Anforderungen	Lösungsqualität			
		maximal erreichbare Punktzahl	EK <sup>2</sup>	ZK	DK
	<b>Der Prüfling</b>				
a)	gibt eine mathematische ...	5			
b)	beschreibt zwei (prinzipiell) ...	4			
c)	erläutert und begründet ...	2			
	<b>Summe Teilaufgabe 1</b>	<b>11</b>			

#### Teilaufgabe 2

	Anforderungen	Lösungsqualität			
		maximal erreichbare Punktzahl	EK	ZK	DK
	<b>Der Prüfling</b>				
a1)	bestimmt aus dem ...	3			
a2)	bestimmt aus dem ...	3			
a3)	ermittelt daraus die ...	6			
b1)	berechnet die in ...	3			
b2)	überprüft das rechnerische ...	3			
	<b>Summe Teilaufgabe 2</b>	<b>18</b>			

#### Teilaufgabe 3

	Anforderungen	Lösungsqualität			
		maximal erreichbare Punktzahl	EK	ZK	DK
	<b>Der Prüfling</b>				
a1)	gibt einen allgemeinen ...	3			
a2)	leitet, ausgehend vom ...	5			
b1)	berechnet für die ...	4			
b2)	vergleicht die berechneten ...	3			
	<b>Summe Teilaufgabe 3</b>	<b>15</b>			

<sup>2</sup> EK = Erstkorrektur; ZK = Zweitkorrektur; DK = Drittkorrektur

**Teilaufgabe 4**

	Anforderungen	Lösungsqualität			
		maximal erreichbare Punktzahl	EK	ZK	DK
	<b>Der Prüfling</b>				
	begründet qualitativ, warum ...	6			
	<b>Summe Teilaufgabe 4</b>	<b>6</b>			

	<b>Summe insgesamt</b>	<b>50</b>			
--	------------------------	-----------	--	--	--

**Festlegung der Gesamtnote (Bitte nur bei der zweiten bearbeiteten Aufgabe ausfüllen.)**

	Lösungsqualität			
	maximal erreichbare Punktzahl	EK	ZK	DK
<b>Übertrag der Punktzahl aus der ersten bearbeiteten Aufgabe</b>	<b>50</b>			
<b>Übertrag der Punktzahl aus der zweiten bearbeiteten Aufgabe</b>	<b>50</b>			
<b>Punktzahl der gesamten Prüfungsleistung</b>	<b>100</b>			
<b>aus der Punktzahl resultierende Note</b>				
<b>Note ggf. unter Absenkung um ein bis zwei Notenpunkte gemäß § 13 Abs. 2 APO-GOST</b>				
<b>Paraphe</b>				

ggf. arithmetisches Mittel der Punktzahlen aus EK und ZK: \_\_\_\_\_

ggf. arithmetisches Mittel der Notenurteile aus EK und ZK: \_\_\_\_\_

Die Klausur wird abschließend mit der Note: \_\_\_\_\_ (\_\_\_\_ Punkte) bewertet.

Unterschrift, Datum

**Grundsätze für die Bewertung (Notenfindung)**

Für die Zuordnung der Notenstufen zu den Punktzahlen ist folgende Tabelle zu verwenden:

<b>Note</b>	<b>Punkte</b>	<b>Erreichte Punktzahl</b>
sehr gut plus	15	100 – 95
sehr gut	14	94 – 90
sehr gut minus	13	89 – 85
gut plus	12	84 – 80
gut	11	79 – 75
gut minus	10	74 – 70
befriedigend plus	9	69 – 65
befriedigend	8	64 – 60
befriedigend minus	7	59 – 55
ausreichend plus	6	54 – 50
ausreichend	5	49 – 45
ausreichend minus	4	44 – 39
mangelhaft plus	3	38 – 33
mangelhaft	2	32 – 27
mangelhaft minus	1	26 – 20
ungenügend	0	19 – 0



Name: \_\_\_\_\_

# Abiturprüfung 2013

## Physik, Grundkurs

### Aufgabenstellung:

### Aufgabe: Untersuchung von Spektren mit Hilfe optischer Gitter

#### Teilaufgabe 1: Subjektive Beobachtung des Wasserstoffspektrums

Zur Untersuchung des Wasserstoffspektrums wird eine mit Wasserstoff gefüllte Spektralröhre direkt vor einem Maßstab positioniert und durch ein optisches Gitter beobachtet.

Abbildung 1 zeigt ein Foto dieses Versuchsaufbaus, Abbildung 2 zeigt das Prinzip dieser so genannten subjektiven Beobachtungsmethode. Abbildung 3 zeigt das durch das Gitter beobachtete Spektrum des atomaren Wasserstoffs.

Der Abstand zwischen Maßstab und optischem Gitter beträgt  $d = 0,40 \text{ m}$ .

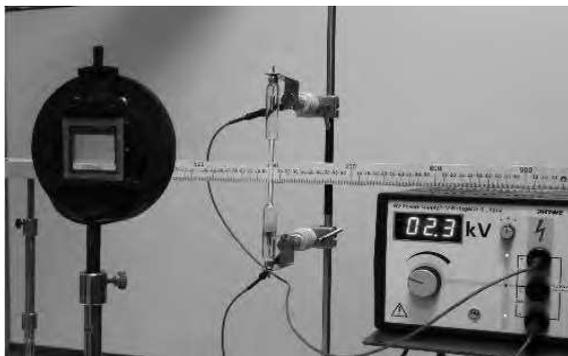


Abbildung 1: Versuchsaufbau zur subjektiven Beobachtung des Wasserstoffspektrums

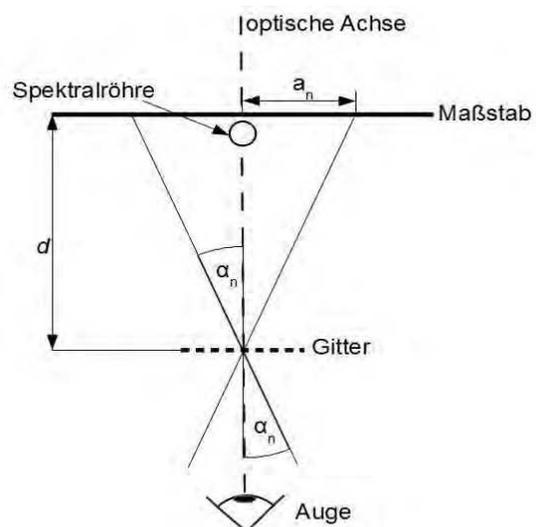
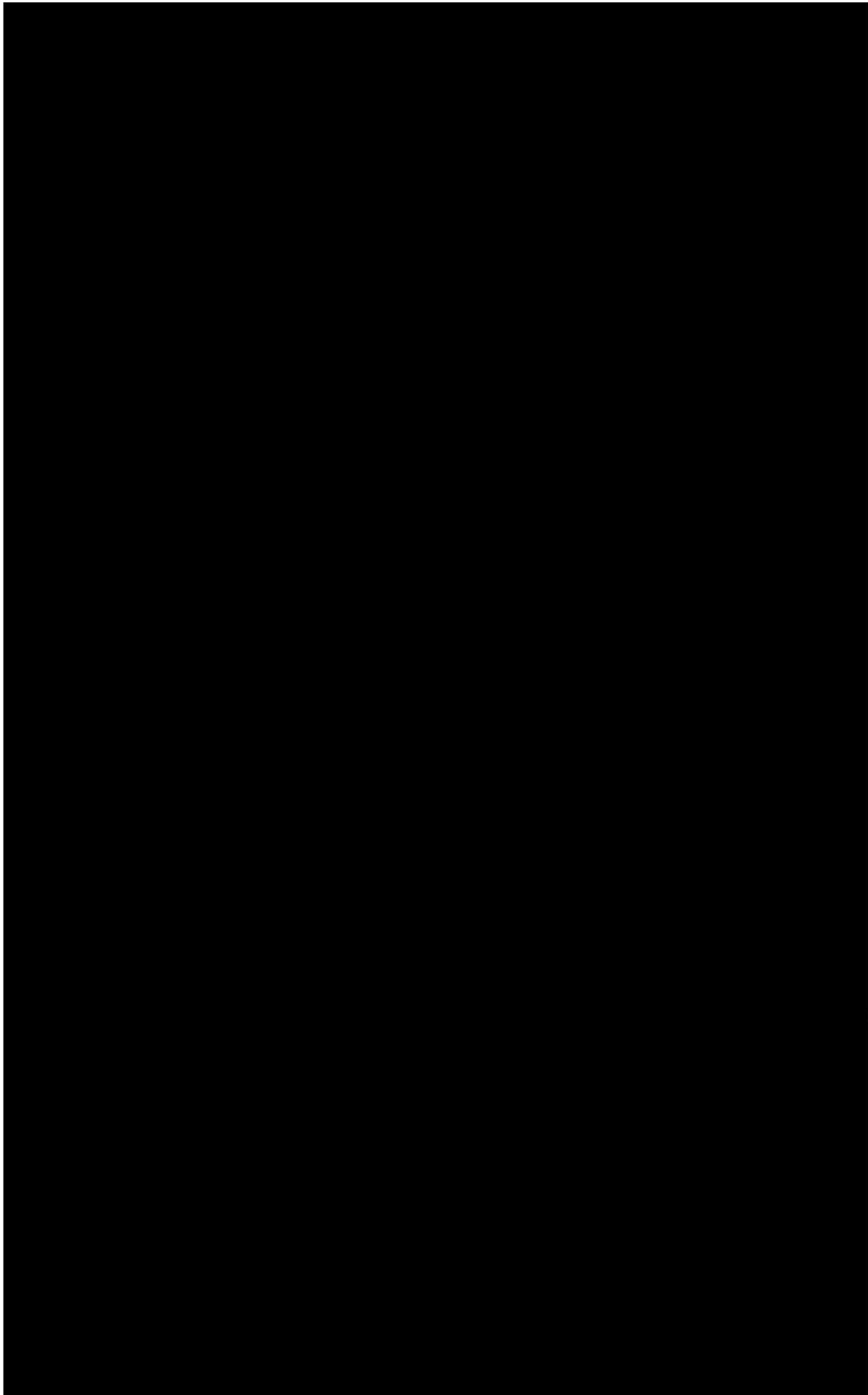


Abbildung 2: Prinzip der subjektiven Beobachtungsmethode





Name: \_\_\_\_\_

## Teilaufgabe 2: Das Bohr'sche Modell des Wasserstoffatoms

Das folgende Gedicht widmet sich auf eigenwillige Art dem Bohr'schen Atommodell, mit dessen Hilfe sich die Spektrallinien des Wasserstoffatoms erklären lassen.

### Hubert Cremer: 2 Minuten Atomphysik

- Auf KEPLERschen Ellipsen hetzen  
gemäß den COULOMBSchen Gesetzen  
die Elektronen froh und gern  
wohl um den positiven Kern.
- 5 Doch sind hierbei, wie überhaupt,  
diskrete Bahnen nur erlaubt.  
Beschränken wir uns klug und weise  
zunächst einmal auf simple Kreise,  
so sind nur solche Bahnen richtig
- 10 deren Impulsmoment (wie wichtig!)  
gleich  $n$  mal  $h$  durch  $2$  mal  $\pi$ ,  
und deren Radien, wissen Sie,  
verhalten sich dann allemal  
wie das Quadrat der Quantenzahl.
- 15 (Das  $h$  ist hierbei, Gott sei dank,  
das Wirkungsquantum des Herrn PLANCK;  
in absoluten Maßen fand sich  
rund  $6$  durch  $10$  hoch  $27^1$ .)  
Schwingt's Elektron auf solchen Kreis,  
20 es nimmermehr von Strahlung weiß.  
Am liebsten weilt es nah am Kern,  
und dünkt ihm mal ein Weg zu fern,  
dann – schwuppdwupp und mit Elan –  
springt's rasch in eine tiefe Bahn.
- 25 Dabei wird Energie entbehrlich;  
die setzt der Äther klug und ehrlich  
gleich  $h$  mal  $f$  – welch stolzes Wort! –  
und schickt sie dann als Strahlung fort.  
Die zwei Minuten sind nun leider um:
- 30 Auf Wiederhören, liebes Publikum!

<sup>1</sup> In einem alten Maßeinheitensystem

(Quelle: Cremer, H.: Carmina Mathematica. 3. Auflage. Aachen: Verlag Mayer 1965, S. 42)



Name: \_\_\_\_\_

a) *Geben Sie exemplarisch Zeilennummern an, in denen die Bohr'schen Postulate innerhalb des Gedichtes benannt werden.*

*Geben Sie die Bohr'schen Postulate in einer fachwissenschaftlich üblichen Formulierung wieder.*

b) *Wird das Nullniveau für die Gesamtenergie des Elektrons im Wasserstoffatom ins Unendliche gelegt, so ergibt sich für seine Gesamtenergie auf der  $n$ -ten Bahn:*

*Zeichnen Sie maßstäblich das Energieniveauschema des Wasserstoffatoms unter Angabe der Energien zu den jeweiligen Niveaus.*

c) *Bestimmen Sie diejenigen Übergänge im Wasserstoffatom, die zu den drei in Teilaufgabe 1 beobachteten Spektrallinien führen.*

d) *Ein Wasserstoffatom befinde sich im Grundzustand.*

*Begründen Sie, welche Übergänge angeregt werden können, wenn das Wasserstoffatom von einem Elektron mit der Energie 12,5 eV getroffen wird.*

(33 Punkte)

**Zugelassene Hilfsmittel:**

- Physikalische Formelsammlung
- Wissenschaftlicher Taschenrechner (ohne oder mit Grafikfähigkeit, auch mit CAS-Funktionalität)
- Wörterbuch zur deutschen Rechtschreibung

## Unterlagen für die Lehrkraft

# Abiturprüfung 2013

## Physik, Grundkurs

---

### 1. Aufgabenart

- Bearbeitung eines Demonstrationsexperiments
- Bearbeitung einer Aufgabe, die fachspezifisches Material enthält

### 2. Aufgabenstellung<sup>1</sup>

**Aufgabe: Untersuchung von Spektren mit Hilfe optischer Gitter** (50 Punkte)

**Hinweis:** Kombinierbar entweder mit HT 1 oder HT 4

### 3. Materialgrundlage

#### Versuchsmaterial und -aufbau

Für den in Teilaufgabe 1 beschriebenen Versuch werden folgende Geräte benötigt:

- Spektralröhre mit Wasserstoff
- Hochspannungsnetzgerät
- Hochspannungswarnschild
- Schutzwiderstand 100 k $\Omega$
- Gitter (z. B. 570 Striche pro mm; da keine Messungen durchgeführt werden, können auch andere geeignete Gitter verwendet werden)
- Messlatte
- Stativmaterial

Der Versuch ist möglichst als Demonstrationsexperiment aufzubauen. In diesem Fall sollte jedem Prüfling die Gelegenheit gegeben werden, die Linien der leuchtenden Spektralröhre einmal zu sehen. Es werden keine Messungen durchgeführt, die Daten stehen im Aufgabentext zur Verfügung.

Bezüglich der Versuchsdurchführung sind die Vorgaben der RISU zu beachten.

Die Arbeitszeit beginnt erst nach Durchführung und Erläuterung des Versuchs.

---

<sup>1</sup> Die Aufgabenstellung deckt inhaltlich alle drei Anforderungsbereiche ab.

**Hinweis zum Gedicht:**

Den Prüflingen ist zu sagen, dass mit dem „Impulsmoment“ in Zeile 10 des Gedichts in Teilaufgabe 2 nach heutiger Sprechweise der „Drehimpuls“ gemeint ist.

Sollte der Drehimpuls im Unterricht nicht bei der Darstellung des 1. Bohr'schen Postulats angesprochen worden sein, darf den Prüflingen gesagt werden, dass die Zeilen 10 und 11 die Aussage  $\lambda = \frac{2 \cdot \pi \cdot r}{n}$  beinhalten (dass es sich in Zeile 10 und 11 also um eine sprachlich veraltete Darstellung handelt).

**4. Bezüge zu den Vorgaben 2013****1. Inhaltliche Schwerpunkte**

- Elektromagnetische Schwingungen und Wellen einschließlich Resonanz
  - Interferenz (Lichtbeugung am Gitter, Wellenlängenmessung)
- Atom- und Kernphysik
  - Linienspektren in Absorption und Emission und Energiequantelung des Atoms, Atommodelle (Beobachtung von Spektrallinien am Gitter)

**2. Medien/Materialien**

- entfällt

**5. Zugelassene Hilfsmittel**

- Physikalische Formelsammlung
- Wissenschaftlicher Taschenrechner (ohne oder mit Grafikfähigkeit, auch mit CAS-Funktionalität)
- Wörterbuch zur deutschen Rechtschreibung

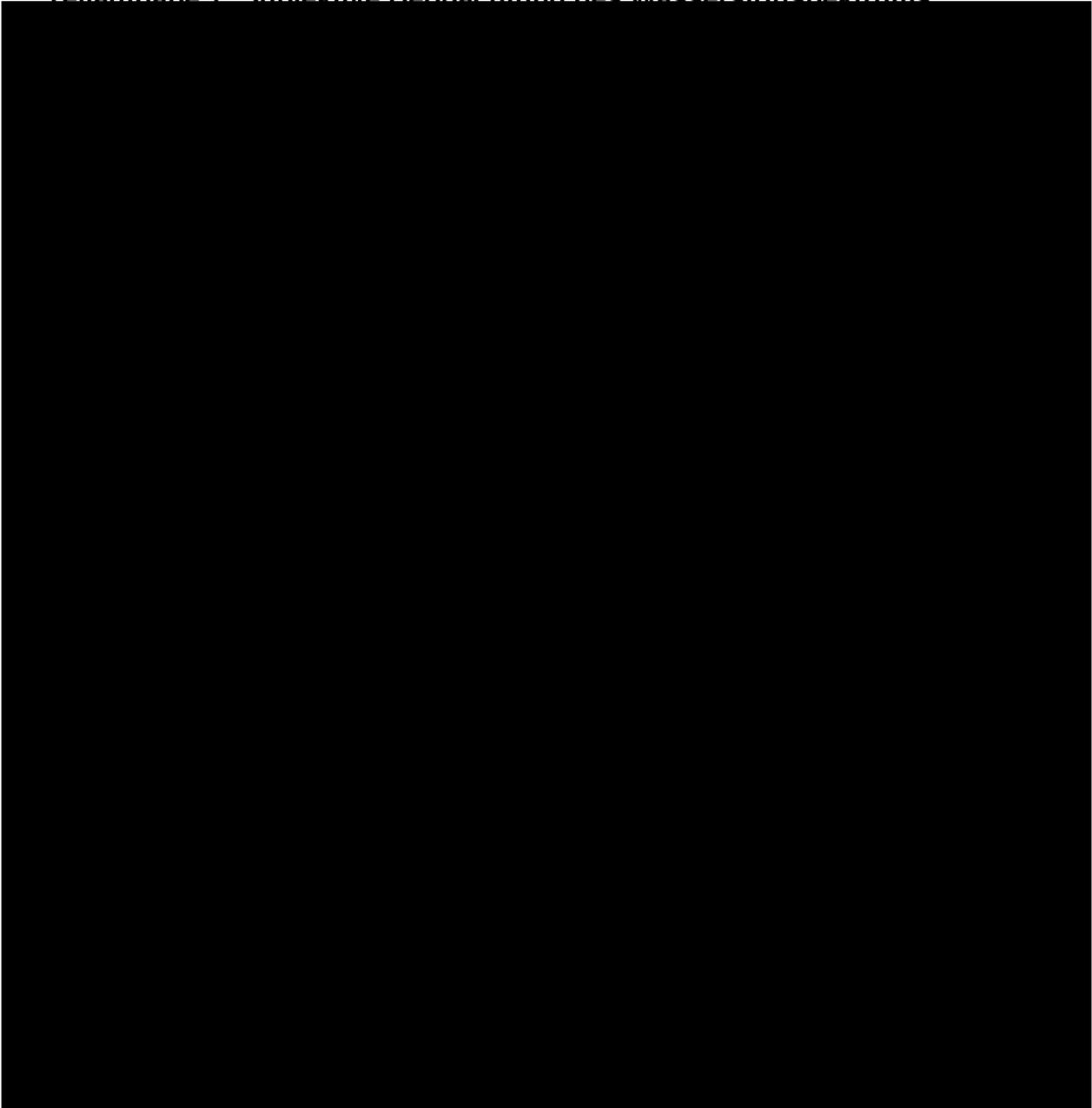
**6. Vorgaben für die Bewertung der Schülerleistungen****6.1 Modelllösungen****Hinweis für die korrigierende Lehrkraft:**

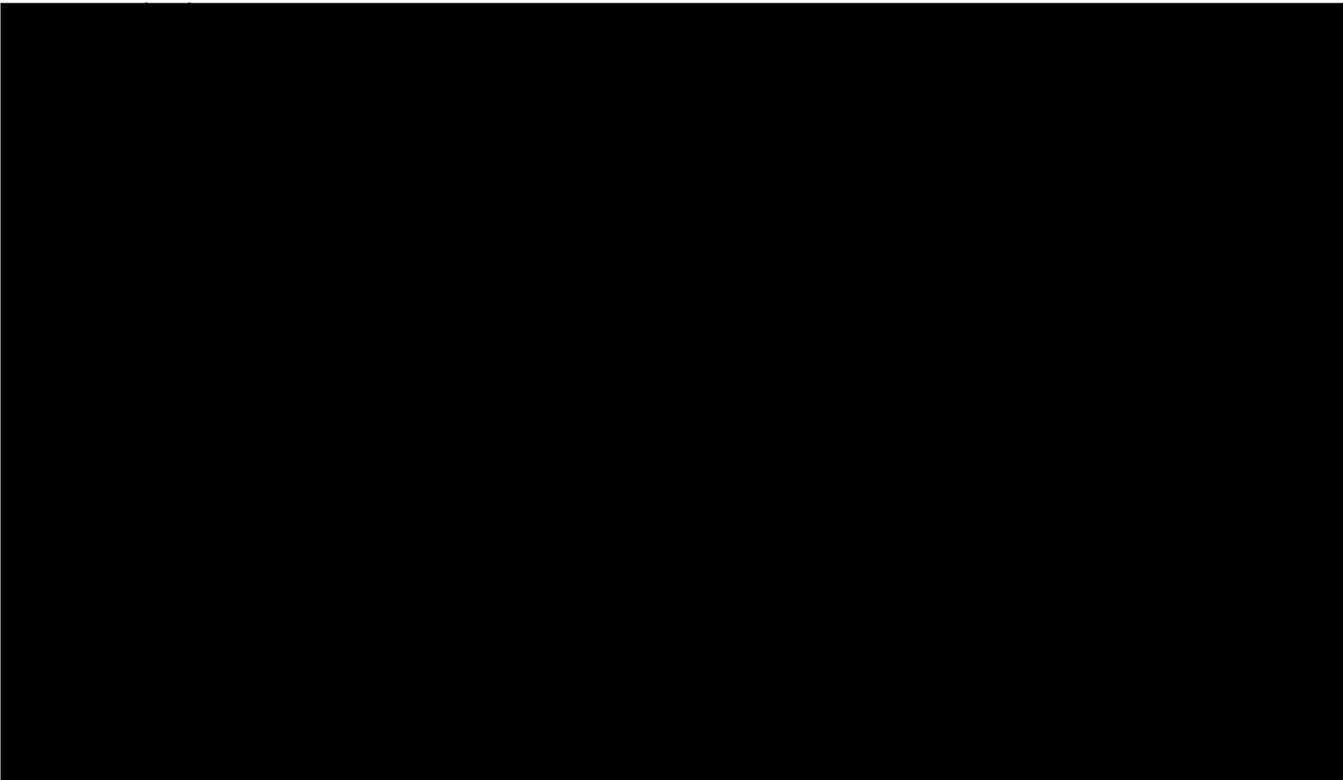
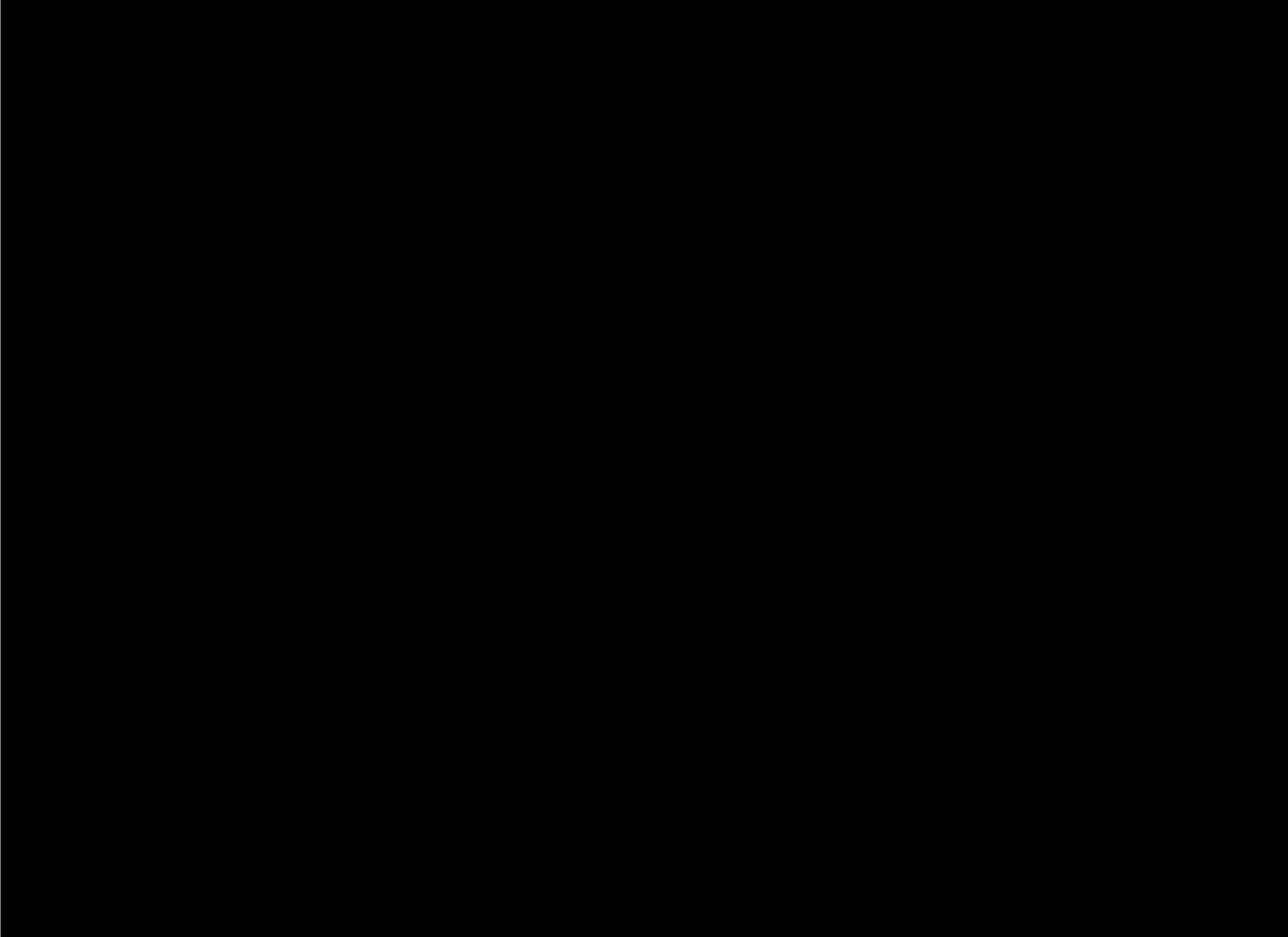
Die nachfolgenden Modelllösungen erfassen nicht notwendigerweise alle sachlich richtigen Lösungsalternativen.

Sollte die Auswertung der Messdaten mit Hilfe eines grafikfähigen TR oder CAS erfolgen, so muss der Prüfling die entstandenen Graphen für die korrigierende Lehrkraft skizzenhaft in seiner Reinschrift dokumentieren.

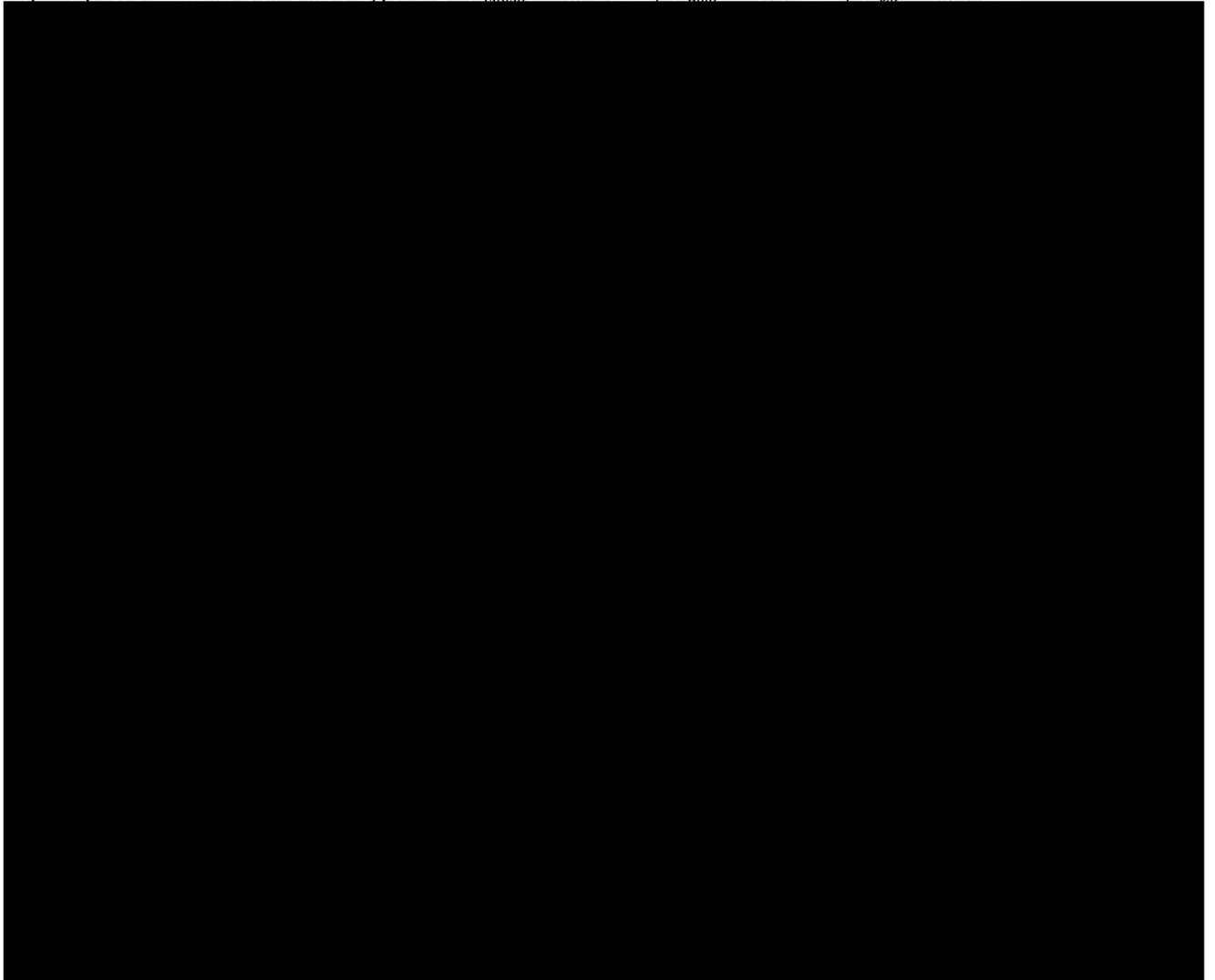
**Modelllösungen Aufgabe: Untersuchung von Spektren mit Hilfe optischer Gitter**

**Teilaufgabe 1: Subjektive Beobachtung des Wasserstoffspektrums**





c) Spektrallinien aus Teilaufgabe 1:  $\lambda_{\text{rot}}$  = 434 nm,  $\lambda_{\text{blau}}$  = 486 nm,  $\lambda_{\text{violett}}$  = 656 nm



**6.2 Teilleistungen – Kriterien****Aufgabe: Untersuchung von Spektren mit Hilfe optischer Gitter****Teilaufgabe 1**

	Anforderungen	maximal erreichbare Punktzahl
	Der Prüfling	
a1)	fertigt eine beschriftete Skizze an.	6
a2)	leitet die angegebene Beziehung her.	6
b)	bestimmt die Wellenlänge der violetten Spektrallinie.	5

**Teilaufgabe 2**

	Anforderungen	maximal erreichbare Punktzahl
	Der Prüfling	
a1)	gibt die Zeilennummern an, in denen die Bohr'schen Postulate benannt werden.	4
a2)	gibt die Bohr'schen Postulate wieder.	6
b1)	berechnet die Energie $E_n$ für $n \rightarrow \infty$ .	3
b2)	interpretiert das Ergebnis.	2
b3)	zeichnet das zugehörige Energieniveauschema.	6
c)	bestimmt diejenigen Übergänge im Wasserstoffatom, die zu den in Teilaufgabe 1 beobachteten Spektrallinien führen.	6
d)	begründet, welche Übergänge angeregt werden können, wenn das Wasserstoffatom von einem Elektron getroffen wird.	6

**7. Bewertungsbogen zur Prüfungsarbeit**

Name des Prüflings: \_\_\_\_\_ Kursbezeichnung: \_\_\_\_\_

Schule: \_\_\_\_\_

**Aufgabe: Untersuchung von Spektren mit Hilfe optischer Gitter****Teilaufgabe 1**

	Anforderungen	Lösungsqualität			
		maximal erreichbare Punktzahl	EK <sup>2</sup>	ZK	DK
	<b>Der Prüfling</b>				
a1)	fertigt eine beschriftete ...	6			
a2)	leitet die angegebene ...	6			
b)	bestimmt die Wellenlänge ...	5			
	<b>Summe Teilaufgabe 1</b>	<b>17</b>			

**Teilaufgabe 2**

	Anforderungen	Lösungsqualität			
		maximal erreichbare Punktzahl	EK	ZK	DK
	<b>Der Prüfling</b>				
a1)	gibt die Zeilennummern ...	4			
a2)	gibt die Bohr'schen ...	6			
b1)	berechnet die Energie ...	3			
b2)	interpretiert das Ergebnis.	2			
b3)	zeichnet das zugehörige ...	6			
c)	bestimmt diejenigen Übergänge ...	6			
d)	begründet, welche Übergänge ...	6			
	<b>Summe Teilaufgabe 2</b>	<b>33</b>			

	<b>Summe insgesamt</b>	<b>50</b>			
--	------------------------	-----------	--	--	--

<sup>2</sup> EK = Erstkorrektur; ZK = Zweitkorrektur; DK = Drittkorrektur

**Festlegung der Gesamtnote (Bitte nur bei der zweiten bearbeiteten Aufgabe ausfüllen.)**

	Lösungsqualität			
	maximal erreichbare Punktzahl	EK	ZK	DK
<b>Übertrag der Punktzahl aus der ersten bearbeiteten Aufgabe</b>	<b>50</b>			
<b>Übertrag der Punktzahl aus der zweiten bearbeiteten Aufgabe</b>	<b>50</b>			
<b>Punktzahl der gesamten Prüfungsleistung</b>	<b>100</b>			
<b>aus der Punktzahl resultierende Note</b>				
<b>Note ggf. unter Absenkung um ein bis zwei Notenpunkte gemäß § 13 Abs. 2 APO-GOST</b>				
<b>Paraphe</b>				

ggf. arithmetisches Mittel der Punktzahlen aus EK und ZK: \_\_\_\_\_

ggf. arithmetisches Mittel der Notenurteile aus EK und ZK: \_\_\_\_\_

Die Klausur wird abschließend mit der Note: \_\_\_\_\_ (\_\_\_\_ Punkte) bewertet.

Unterschrift, Datum

**Grundsätze für die Bewertung (Notenfindung)**

Für die Zuordnung der Notenstufen zu den Punktzahlen ist folgende Tabelle zu verwenden:

<b>Note</b>	<b>Punkte</b>	<b>Erreichte Punktzahl</b>
sehr gut plus	15	100 – 95
sehr gut	14	94 – 90
sehr gut minus	13	89 – 85
gut plus	12	84 – 80
gut	11	79 – 75
gut minus	10	74 – 70
befriedigend plus	9	69 – 65
befriedigend	8	64 – 60
befriedigend minus	7	59 – 55
ausreichend plus	6	54 – 50
ausreichend	5	49 – 45
ausreichend minus	4	44 – 39
mangelhaft plus	3	38 – 33
mangelhaft	2	32 – 27
mangelhaft minus	1	26 – 20
ungenügend	0	19 – 0



Name: \_\_\_\_\_

## Abiturprüfung 2013

### Physik, Grundkurs

---

#### Aufgabenstellung:

#### Aufgabe: Energiezustände in Atomen nach dem Bohr'schen Atommodell

In dieser Aufgabe werden Atome betrachtet, bei denen sich das äußerste Elektron in einem außergewöhnlich hohen Energieniveau, also weit weg vom Atomkern und knapp unterhalb der Ionisationsenergie, befindet (siehe Abbildung 1). Besonders interessant dabei ist, dass sich für diese hohen Energieniveaus in den Atomen (sogenannte „Rydberg-Atome“) Aussagen mit Hilfe des Bohr'schen Atommodells gewinnen lassen. Deshalb können die von Bohr für das Wasserstoffatom hergeleiteten Gleichungen für die Energien und die Bahnradien (siehe (1) und (2)) auch für Rydberg-Atome eines beliebigen Elements benutzt werden (für hinreichend große  $n$ ):

$$(1) E_n = -13,606 \text{ eV} \cdot \frac{1}{n^2} \qquad (2) r_n = \frac{\varepsilon_0 \cdot h^2 \cdot n^2}{\pi \cdot e^2 \cdot m_e}$$

Für die Rechnungen in dieser Aufgabe sind folgende Größenwerte zu verwenden:

$$h = 6,6261 \cdot 10^{-34} \text{ Js}$$

$$e = 1,6022 \cdot 10^{-19} \text{ C}$$

$$m_e = 9,1094 \cdot 10^{-31} \text{ kg}$$

$$\varepsilon_0 = 8,8542 \cdot 10^{-12} \frac{\text{C}}{\text{V} \cdot \text{m}}$$

$$c = 2,9979 \cdot 10^8 \frac{\text{m}}{\text{s}}$$



Name: \_\_\_\_\_

### Teilaufgabe 1

a) Leiten Sie die oben angegebene Gleichung (2) für den Bahnradius  $r_n$  aus der Bohr'schen

Bedingung  $m_e \cdot v_n \cdot r_n = \frac{n \cdot h}{2 \cdot \pi}$  und einem geeigneten Kraftansatz für das Wasserstoffatom her.

Begründen Sie die Wahl des Kraftansatzes.

Hierbei ist  $n$  die Hauptquantenzahl,  $h$  das Planck'sche Wirkungsquantum,  $e$  die Elementarladung,  $m_e$  die Masse des Elektrons,  $\epsilon_0$  die elektrische Feldkonstante und  $v_n$  die Geschwindigkeit des Elektrons auf der Bahn mit der Hauptquantenzahl  $n$ .

b) Berechnen Sie den Radius  $r_3$  für das Wasserstoffatom.

(13 Punkte)

### Teilaufgabe 2

Man kann sich ein Rydberg-Atom wie in Abbildung 1 dargestellt vorstellen:

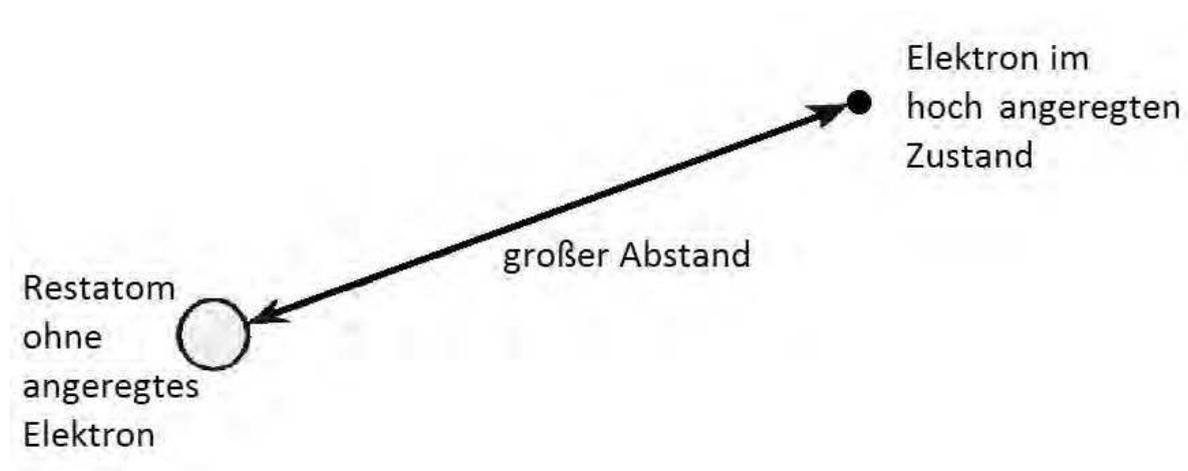


Abbildung 1: Modellvorstellung eines Rydberg-Atoms

Begründen Sie, warum bei einem Rydberg-Atom eines **beliebigen** Elements die für das hoch angeregte Elektron relevante effektive Zentralladung des Restatoms  $Q_{\text{Restatom}} = +1 \cdot e$  ist.

(6 Punkte)



Name: \_\_\_\_\_

### Teilaufgabe 3

#### Untersuchung von hoch angeregten Atomen

Zum Nachweis von Rydberg-Atomen benutzt man den in der Abbildung 2 skizzierten Versuchsaufbau. Es wird ein Strahl von Atomen im Grundzustand erzeugt. Durch zwei Laser wird dann den Atomen in zwei Stufen eine bestimmte Anregungsenergie zugeführt: Laser 1 regt die Atome mit einer festen Anregungsenergie auf einen Zwischenzustand an, Laser 2 ist in seiner Photonenenergie fein einstellbar und bringt die Atome auf hoch angeregte Endzustände. Danach gelangen die Atome in einen Ionisationskondensator. Ein messbarer Ionisationsstrom  $I_K$  ist ein Nachweis für das Vorhandensein hoch angeregter Elektronenzustände in den Atomen des Atomstrahls.

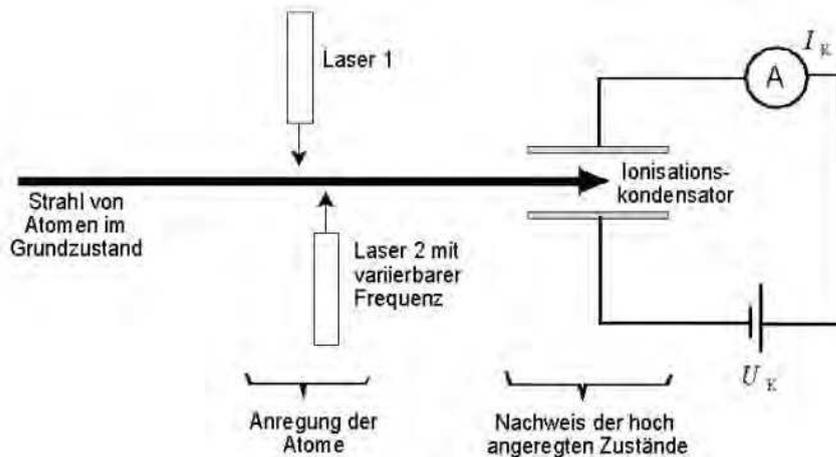


Abbildung 2: Versuchsaufbau

Abbildung 3 zeigt schematisch den Anregungsvorgang bei diesem Versuchsaufbau.

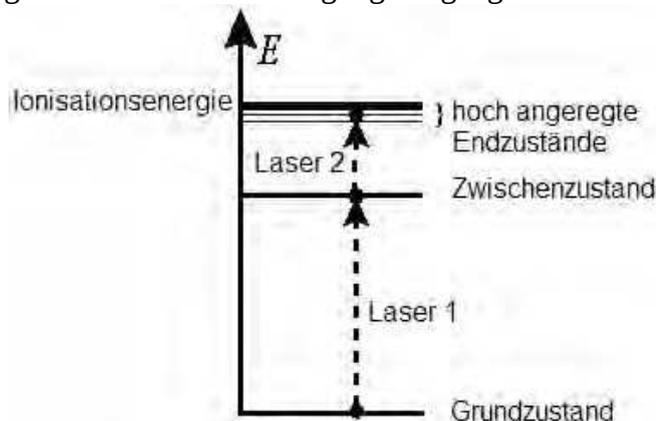


Abbildung 3: Zweistufiger Anregungsvorgang für Rydberg-Atome



Name: \_\_\_\_\_

Im Ionisationskondensator kann eine Ionisation der Atome stattfinden, wenn sich das Elektron in einem hoch angeregten Zustand unmittelbar unter der Ionisationsgrenze befindet (z. B. bei  $n = 29$ ) und die Kondensatorfeldstärke gerade für diese Ionisation hinreicht (vgl. Abbildung 4).

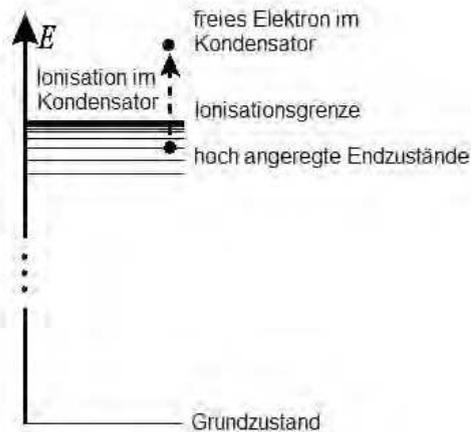


Abbildung 4: Ionisation im Kondensator

Zunächst besteht der Atomstrahl bei diesem Experiment aus Wasserstoffatomen.

- Beschreiben Sie im Rahmen des Bohr'schen Atommodells, wie es zu einer Anregung des Wasserstoffatoms durch Einstrahlung monochromatischen Lichts kommen kann.
- Bestimmen Sie die notwendige Photonenenergie des Lasers 1 und die zugehörige Wellenlänge, um (im ersten Schritt) ein Wasserstoffatom vom Grundzustand auf das Niveau  $n = 3$  anzuregen.  
(Kontrollwert: Photonenenergie  $E = 1,9377 \cdot 10^{-18} \text{ J}$ )
- Das Licht des Lasers 2 hat eine Wellenlänge von  $\lambda_2 = 826,56 \text{ nm}$ .  
Vergleichen Sie die Photonenenergie des Lasers 2 mit der des Lasers 1.
- Begründen Sie qualitativ mit Hilfe eines geeigneten Kraftansatzes, warum dieses elektrische Feld im Kondensator ein Wasserstoffatom in einem hoch angeregten Zustand (z. B.  $n = 29$ ) ionisieren kann, in einem niedrig angeregten Zwischenzustand (z. B. bei  $n = 3$ ) jedoch nicht.

[Hinweis: Sie können bei Ihrer Argumentation von den Bahnradien des klassischen Bohr'schen Atommodells ausgehen.]

(21 Punkte)



Name: \_\_\_\_\_

#### Teilaufgabe 4

Im Versuchsaufbau aus Abbildung 2 wird nun statt der Wasserstoffatome ein Strahl aus Lithiumatomen verwendet. Laser 1 regt das äußere Elektron eines Lithiumatoms aus seinem Grundzustand in ein bestimmtes Zwischenniveau an und Laser 2, dessen Frequenz variiert werden kann, bringt es anschließend auf einen hoch angeregten Endzustand.

Abbildung 5 zeigt den Ionisationsstrom  $I_K$  als Funktion der Frequenz von Laser 2.

[Hinweis: Dabei wird die Kondensatorfeldstärke gerade so groß eingestellt, dass nur die Lithiumatome im hoch angeregten Endzustand ionisiert werden.]

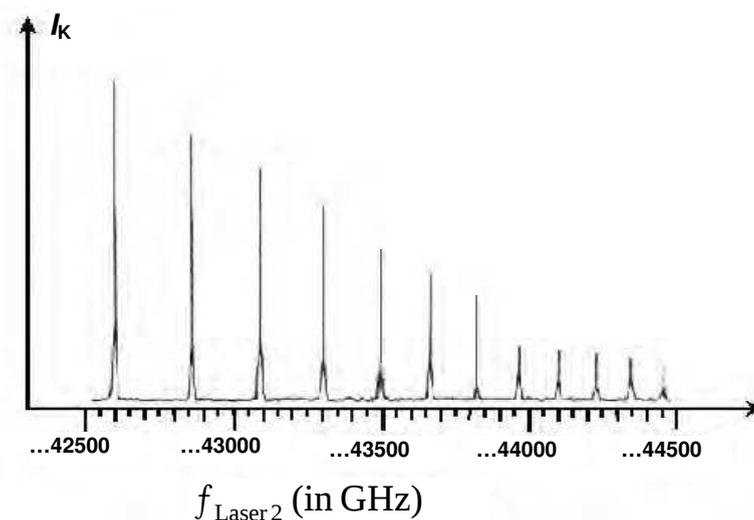


Abbildung 5: Experimentelle Ergebnisse für Lithium  
(nach Kleppner et al., Spektrum der Wissenschaft 07 (1981) 94, verändert)

- Erläutern Sie das Zustandekommen der scharfen Maxima.
- Beschreiben Sie qualitativ, welche Rückschlüsse sich aus der relativen Lage der Maxima zueinander über die Abfolge der hoch angeregten Zustände des Lithiums nahe der Ionisationsgrenze ergeben. (10 Punkte)

#### Zugelassene Hilfsmittel:

- Physikalische Formelsammlung
- Wissenschaftlicher Taschenrechner (ohne oder mit Grafikfähigkeit, auch mit CAS-Funktionalität)
- Wörterbuch zur deutschen Rechtschreibung

## Unterlagen für die Lehrkraft

# Abiturprüfung 2013

## Physik, Grundkurs

---

### 1. Aufgabenart

Bearbeitung einer Aufgabe, die fachspezifisches Material enthält

### 2. Aufgabenstellung<sup>1</sup>

**Aufgabe: Energiezustände in Atomen nach dem Bohr'schen Atommodell**

(50 Punkte)

**Hinweis:** Kombinierbar entweder mit HT 1 oder HT 4

### 3. Materialgrundlage

- entfällt

### 4. Bezüge zu den Vorgaben 2013

#### 1. Inhaltliche Schwerpunkte

- Ladungen und Felder
  - Elektrisches Feld, elektrische Feldstärke (Feldkraft auf Ladungsträger im homogenen Feld, radialsymmetrisches Feld)
- Atom- und Kernphysik
  - Energiequantelung des Atoms, Atommodelle

#### 2. Medien/Materialien

- entfällt

### 5. Zugelassene Hilfsmittel

- Physikalische Formelsammlung
- Wissenschaftlicher Taschenrechner (ohne oder mit Grafikfähigkeit, auch mit CAS-Funktionalität)
- Wörterbuch zur deutschen Rechtschreibung

---

<sup>1</sup> Die Aufgabenstellung deckt inhaltlich alle drei Anforderungsbereiche ab.

## 6. Vorgaben für die Bewertung der Schülerleistungen

### 6.1 Modellösungen

#### Hinweis für die korrigierende Lehrkraft:

Die nachfolgenden Modellösungen erfassen nicht notwendigerweise alle sachlich richtigen Lösungsalternativen.

Sollte die Auswertung der Messdaten mit Hilfe eines grafikfähigen TR oder CAS erfolgen, so muss der Prüfling die entstandenen Graphen für die korrigierende Lehrkraft skizzenhaft in seiner Reinschrift dokumentieren.

### Modellösungen Aufgabe: Energiezustände in Atomen nach dem Bohr'schen Atommodell

#### Teilaufgabe 1

a) In die Gleichung für die Zentripetal- und Coulombkraft  $F_z = F_C$ , d. h.

$$\frac{m_e \cdot v_n^2}{r_n} = \frac{e^2}{4 \cdot \pi \cdot \epsilon_0 \cdot r_n^2}, \text{ wird die Bedingung}$$

$$m_e \cdot v_n \cdot r_n = \frac{n \cdot h}{2 \cdot \pi}, \text{ aufgelöst nach } v_n, \text{ eingesetzt und dann nach } r_n \text{ aufgelöst. Dies ergibt}$$

die Gleichung (2).

Dieser Kraftansatz kann hier auf das Wasserstoffatom angewendet werden, da nach der Bohr'schen Theorie das einzelne Elektron den Kern, bestehend aus einem Proton, auf einer Kreisbahn umläuft. Demnach wirkt die Coulombkraft hier als Zentripetalkraft.

b) Nach Gleichung (2) ergibt sich mit eingesetzten Werten für den Radius:

$$r_3 = 4,7625 \cdot 10^{-10} \text{ m}.$$

#### Teilaufgabe 2

Bei Rydberg-Atomen hat das hoch angeregte Elektron nach Gleichung (2) einen sehr großen Abstand zum Restatom. Daher hat die räumliche Verteilung der inneren Elektronen des Atoms einen vernachlässigbaren Einfluss auf das angeregte Elektron. Das Restatom kann daher als System betrachtet werden, bei dem  $Z-1$  innere Elektronen die  $Z$ -fache Kernladung so abschirmen, dass das angeregte Elektron einen Atomrumpf der effektiven Kernladung  $+1e$  „sieht“. Dies entspricht dem System des Wasserstoffatoms.

**Teilaufgabe 3**

a) Im Rahmen des Bohr'schen Atommodells absorbiert das Elektron die Energie des einfallenden Lichts und wird dadurch auf eine Bahn mit größerer Hauptquantenzahl gebracht. Dies geschieht jedoch nur, wenn die Energie des Photons genau gleich der Differenzenergie zwischen den beiden Elektronenenergien auf den beiden Bahnen ist.

b) Mit der Gleichung (1) lassen sich die beiden Energien auf den Bahnen mit  $n = 1$  und  $m = 3$  und daraus die Differenzenergie berechnen:

$$E_{m,n} = 13,606 \text{ eV} \cdot \left( \frac{1}{n^2} - \frac{1}{m^2} \right)$$

$$E_{3,1} = 13,606 \text{ eV} \cdot \left( 1 - \frac{1}{9} \right) = 12,094 \text{ eV} = 1,9377 \cdot 10^{-18} \text{ J}.$$

Dies ist die erforderliche Photonenenergie.

Für die Wellenlänge ergibt sich mit  $E_{3,1} = h \cdot f_{3,1} = h \cdot \frac{c}{\lambda_{3,1}}$ :

$$\lambda_{3,1} = \frac{h \cdot c}{E_{3,1}} = \frac{6,6261 \cdot 10^{-34} \text{ Js} \cdot 2,9979 \cdot 10^8 \frac{\text{m}}{\text{s}}}{1,9377 \cdot 10^{-18} \text{ J}} = 1,0252 \cdot 10^{-7} \text{ m} = 102,52 \text{ nm}.$$

c) Mit der gegebenen Wellenlänge  $\lambda_2 = 826,56 \text{ nm}$  berechnet sich die Photonenenergie zu:

$$E_{\text{Laser2}} = h \cdot \frac{c}{\lambda_2} = 2,4033 \cdot 10^{-19} \text{ J}.$$

Im Vergleich zur Photonenenergie des Lasers 1 erkennt man, dass die Photonenenergie des Lasers 2 etwa um den Faktor 10 kleiner ist.

d) Für den Ionisationsvorgang muss die elektrische Feldkraft größer werden als die Coulombkraft zwischen äußerstem Elektron und Atomrumpf.

Für große Hauptquantenzahlen nahe der Ionisationsgrenze ist das Elektron weit vom Atomkern entfernt und somit die Coulombkraft gering. Bei kleineren Hauptquantenzahlen befindet sich das Elektron viel näher am Kern, die Coulombkraft ist entsprechend viel größer, sodass hier die elektrische Feldkraft nicht ausreicht, um das Elektron vom Atom zu entfernen.

**Teilaufgabe 4**

- a) Atome können nur durch solche Photonen angeregt werden, welche exakt eine für das Atom spezifische Anregungsenergie besitzen. Es entstehen also nur dann Rydberg-Atome (und damit nur dann ein Ionisationsstrom), wenn die von Laser 2 eingestrahlte Energie gleich der Energiedifferenz zwischen zwei Bahnen des Elektrons ist (z. B. zwischen dem hoch angeregten Zustand  $n = 29$  und dem niedrig angeregten Zustand  $n = 3$ ). Zwischenenergiewerte können keine Anregungen erzeugen.
- b) Es ist erkennbar, dass die Maxima bei größer werdenden Anregungsenergien des Lasers 2 immer enger zusammenliegen. Dies stimmt mit der Bohr'schen Theorie überein, nach der die Abstände der Energieniveaus mit steigenden Hauptquantenzahlen immer kleiner werden.

**6.2 Teilleistungen – Kriterien****Aufgabe: Energiezustände in Atomen nach dem Bohr'schen Atommodell****Teilaufgabe 1**

	Anforderungen	maximal erreichbare Punktzahl
	Der Prüfling	
a1)	leitet die Gleichung her.	6
a2)	begründet die Wahl des Kraftansatzes.	4
b)	berechnet den Radius.	3

**Teilaufgabe 2**

	Anforderungen	maximal erreichbare Punktzahl
	Der Prüfling	
	begründet die Zentralladung.	6

**Teilaufgabe 3**

	Anforderungen	maximal erreichbare Punktzahl
	Der Prüfling	
a)	beschreibt den Anregungsvorgang.	4
b)	bestimmt die Wellenlänge und die Photonenenergie.	6
c)	vergleicht die Energien.	5
d)	begründet die Ionisation.	6

**Teilaufgabe 4**

	Anforderungen	maximal erreichbare Punktzahl
	Der Prüfling	
a)	erläutert das Zustandekommen der Maxima.	5
b)	beschreibt qualitativ die Rückschlüsse.	5

## 7. Bewertungsbogen zur Prüfungsarbeit

Name des Prüflings: \_\_\_\_\_ Kursbezeichnung: \_\_\_\_\_

Schule: \_\_\_\_\_

### Aufgabe: Energiezustände in Atomen nach dem Bohr'schen Atommodell

#### Teilaufgabe 1

	Anforderungen	Lösungsqualität			
		maximal erreichbare Punktzahl	EK <sup>2</sup>	ZK	DK
	<b>Der Prüfling</b>				
a1)	leitet die Gleichung ...	6			
a2)	begründet die Wahl ...	4			
b)	berechnet den Radius.	3			
	<b>Summe Teilaufgabe 1</b>	<b>13</b>			

#### Teilaufgabe 2

	Anforderungen	Lösungsqualität			
		maximal erreichbare Punktzahl	EK	ZK	DK
	<b>Der Prüfling</b>				
	begründet die Zentralladung.	6			
	<b>Summe Teilaufgabe 2</b>	<b>6</b>			

#### Teilaufgabe 3

	Anforderungen	Lösungsqualität			
		maximal erreichbare Punktzahl	EK	ZK	DK
	<b>Der Prüfling</b>				
a)	beschreibt den Anregungsvorgang.	4			
b)	bestimmt die Wellenlänge ...	6			
c)	vergleicht die Energien.	5			
d)	begründet die Ionisation.	6			
	<b>Summe Teilaufgabe 3</b>	<b>21</b>			

<sup>2</sup> EK = Erstkorrektur; ZK = Zweitkorrektur; DK = Drittkorrektur

**Teilaufgabe 4**

	Anforderungen	Lösungsqualität			
		maximal erreichbare Punktzahl	EK	ZK	DK
	<b>Der Prüfling</b>				
a)	erläutert das Zustandekommen ...	5			
b)	beschreibt qualitativ die ...	5			
	<b>Summe Teilaufgabe 4</b>	<b>10</b>			

	<b>Summe insgesamt</b>	<b>50</b>			
--	------------------------	-----------	--	--	--

**Festlegung der Gesamtnote (Bitte nur bei der zweiten bearbeiteten Aufgabe ausfüllen.)**

	Lösungsqualität			
	maximal erreichbare Punktzahl	EK	ZK	DK
<b>Übertrag der Punktzahl aus der ersten bearbeiteten Aufgabe</b>	<b>50</b>			
<b>Übertrag der Punktzahl aus der zweiten bearbeiteten Aufgabe</b>	<b>50</b>			
<b>Punktzahl der gesamten Prüfungsleistung</b>	<b>100</b>			
<b>aus der Punktzahl resultierende Note</b>				
<b>Note ggf. unter Absenkung um ein bis zwei Notenpunkte gemäß § 13 Abs. 2 APO-GOST</b>				
<b>Paraphe</b>				

ggf. arithmetisches Mittel der Punktzahlen aus EK und ZK: \_\_\_\_\_

ggf. arithmetisches Mittel der Notenurteile aus EK und ZK: \_\_\_\_\_

Die Klausur wird abschließend mit der Note: \_\_\_\_\_ (\_\_\_\_ Punkte) bewertet.

Unterschrift, Datum

**Grundsätze für die Bewertung (Notenfindung)**

Für die Zuordnung der Notenstufen zu den Punktzahlen ist folgende Tabelle zu verwenden:

<b>Note</b>	<b>Punkte</b>	<b>Erreichte Punktzahl</b>
sehr gut plus	15	100 – 95
sehr gut	14	94 – 90
sehr gut minus	13	89 – 85
gut plus	12	84 – 80
gut	11	79 – 75
gut minus	10	74 – 70
befriedigend plus	9	69 – 65
befriedigend	8	64 – 60
befriedigend minus	7	59 – 55
ausreichend plus	6	54 – 50
ausreichend	5	49 – 45
ausreichend minus	4	44 – 39
mangelhaft plus	3	38 – 33
mangelhaft	2	32 – 27
mangelhaft minus	1	26 – 20
ungenügend	0	19 – 0



Name: \_\_\_\_\_

# Abiturprüfung 2013

## Physik, Grundkurs

---

### Aufgabenstellung:

#### Aufgabe: Anregung von Vanadium und Silber durch Neutronen

Vanadium besteht in der Natur zu 99,75 % aus dem stabilen Isotop  $^{51}_{23}\text{V}$ , Silber besteht aus den beiden stabilen Silberisotopen  $^{107}_{47}\text{Ag}$  (Anteil 51 %) und  $^{109}_{47}\text{Ag}$  (Anteil 49 %). Werden diese stabilen Isotope eine gewisse Zeit lang mit Neutronen einer Neutronenquelle bestrahlt, wandelt sich das Vanadiumisotop aufgrund des Neutroneneinfangs in ein radioaktives Vanadiumisotop mit einer Halbwertszeit in der Größenordnung „Minuten“ um, die beiden Silberisotope in radioaktive Silberisotope mit deutlich unterschiedlichen Halbwertszeiten.

#### Teilaufgabe 1: Die Aktivierung von Vanadium und Silber mit Hilfe einer Neutronenquelle

- a) Als Neutronenquelle verwendet man ein Gemisch aus  $^9_4\text{Be}$  und einem  $\alpha$ -Strahler. Wird ein  $^9_4\text{Be}$ -Kern von einem  $\alpha$ -Teilchen getroffen, wandelt er sich bei Aussendung eines Neutrons in einen Kohlenstoffkern um.  
*Geben Sie die Kernumwandlungsgleichung für diesen Prozess an.*
- b) Die Neutronen aktivieren anschließend das Vanadiumisotop  $^{51}_{23}\text{V}$  und die beiden Silberisotope  $^{107}_{47}\text{Ag}$  und  $^{109}_{47}\text{Ag}$ , indem diese Neutronen in Kerne des bestrahlten Materials aufgenommen werden. In allen drei Fällen entstehen dadurch neue Isotope, die durch  $\beta^-$ -Zerfall jeweils in einen stabilen Kern zerfallen.  
*Geben Sie für das Vanadiumisotop und für eines der Silberisotope die Gleichungen für die Kernumwandlung und für den anschließenden  $\beta^-$ -Zerfall an.*



Name: \_\_\_\_\_

**Hinweis:** Sie können den nachstehenden Ausschnitt aus dem Periodensystem verwenden.

21Sc Scandium 44,96	22Ti Titan 47,88	23V Vanadium 50,94	24Cr Chrom 52,00	25Mn Mangan 54,94	26Fe Eisen 55,85	27Co Cobalt 58,93	28Ni Nickel 58,69	29Cu Kupfer 63,55	30Zn Zink 65,37	31Ga Gallium 69,72
39Y Yttrium 88,91	40Zr Zirkonium 91,22	41Nb Niob 92,91	42Mo Molybdän 95,94	43Tc Technetium 97,91	44Ru Ruthenium 101,07	45Rh Rhodium 102,91	46Pd Palladium 106,42	47Ag Silber 107,87	48Cd Cadmium 112,41	49In Indium 114,82

(8 Punkte)

### Teilaufgabe 2: Der Zerfall des radioaktiven Vanadiumisotops

Abbildung 1 zeigt die grafische Darstellung der gemessenen zeitabhängigen Zählraten für das aktivierte Vanadiumisotop. Die Daten sind bereits um den Nulleffekt bereinigt.

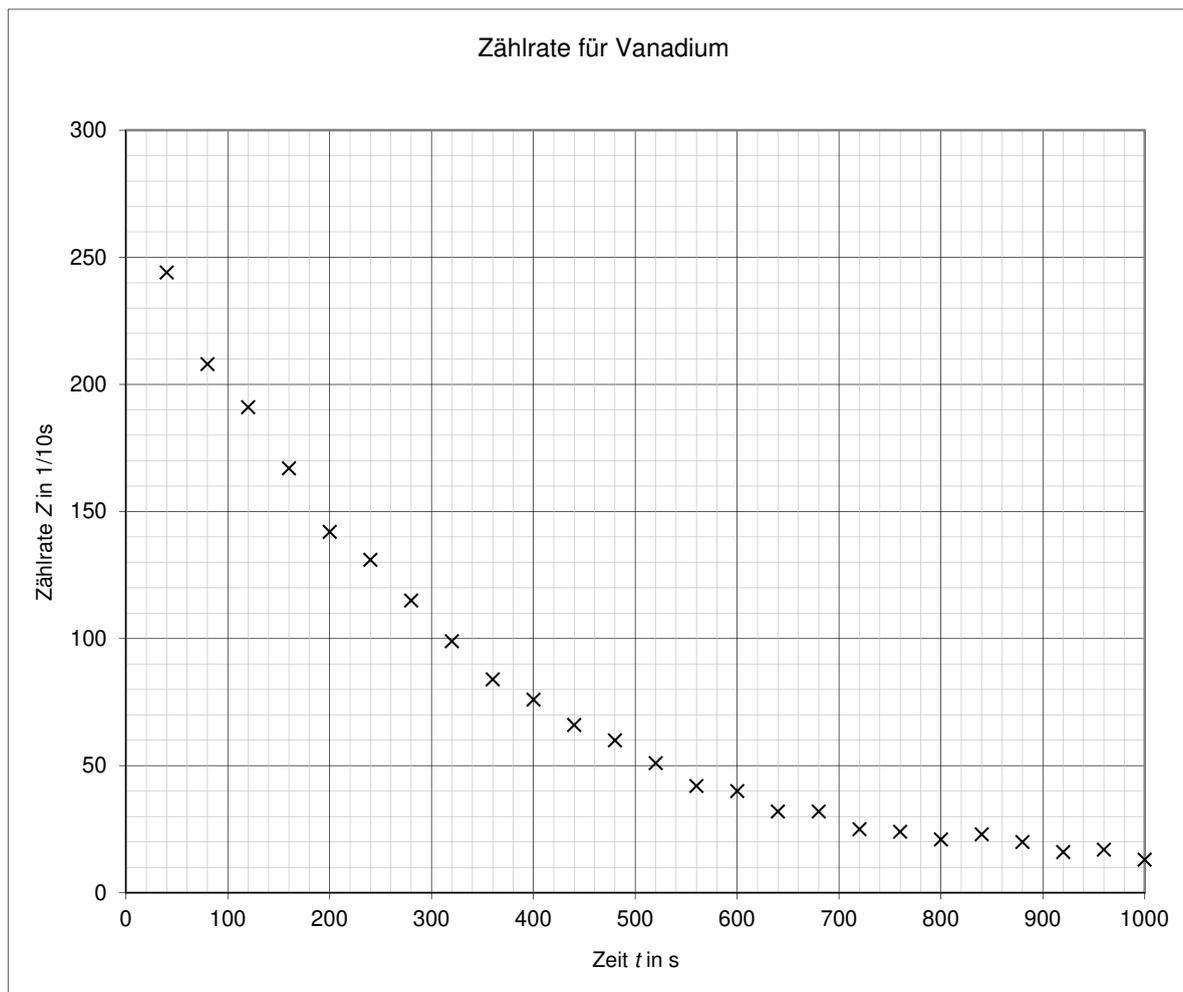


Abbildung 1: Zählraten für das aktivierte Vanadiumisotop in Abhängigkeit von der Zeit



Name: \_\_\_\_\_

- Zeichnen Sie eine Ausgleichskurve in Abbildung 1 ein und ermitteln Sie damit die Halbwertszeit  $T_{1/2V}$  für die Zählraten als Mittelwert aus drei verschiedenen Ablesungen.
- Begründen Sie, dass die in a) ermittelte Halbwertszeit für die Zählraten identisch ist mit der Halbwertszeit für das Vanadiumisotop.
- Leiten Sie aus dem Zerfallsgesetz für radioaktive Isotope  $N(t) = N_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t}$  die Gleichung  $T_{1/2} = \frac{\ln(2)}{\lambda}$  für die Halbwertszeit eines Isotops her.
- Geben Sie die Bedeutung der Konstanten  $\lambda$  an und ermitteln Sie ihren Wert für Vanadium.
- In Abbildung 2 sind für das aktivierte Vanadiumisotop die natürlichen Logarithmen der um den Nulleffekt bereinigten Zählraten in Abhängigkeit von der Zeit aufgetragen.

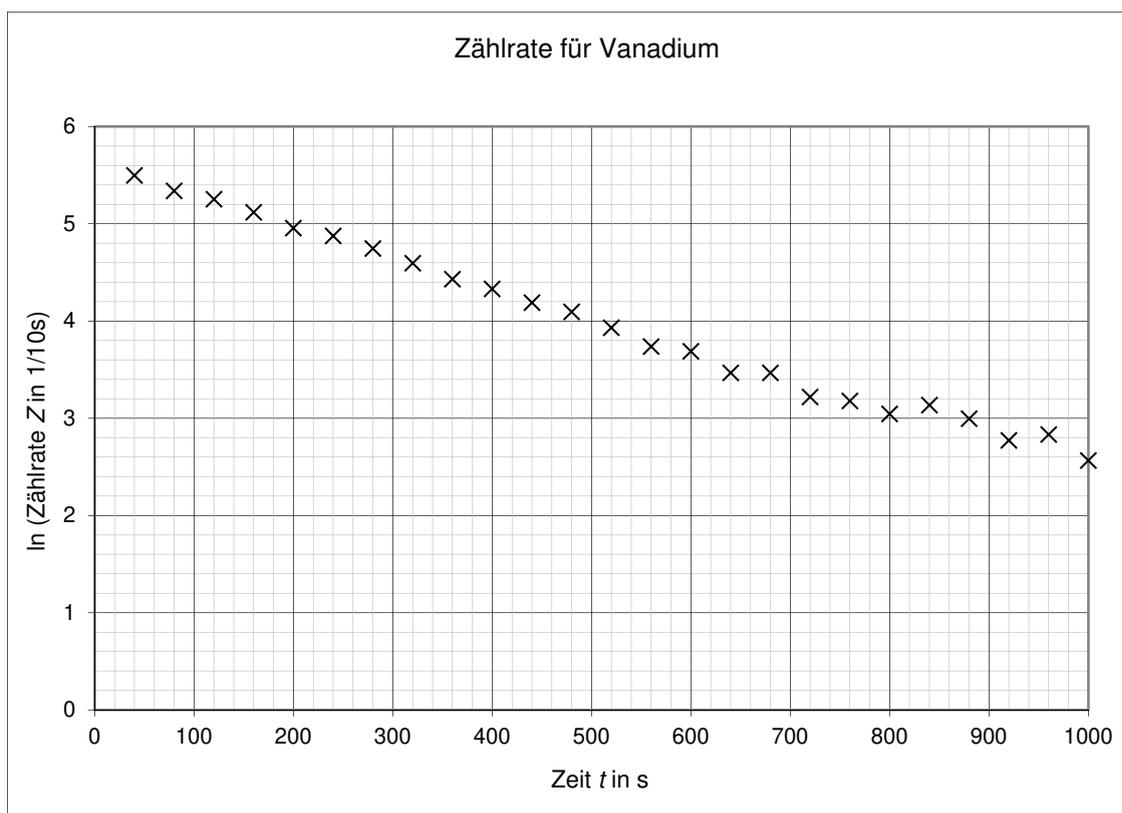


Abbildung 2: Logarithmische Darstellung der Zählraten für das aktivierte Vanadiumisotop

Begründen Sie mathematisch, warum sich bei dieser Darstellung als Ausgleichskurve in guter Näherung eine Gerade ergibt.

Begründen Sie zusätzlich die Streuung der Messwerte um diese Ausgleichsgerade.

(22 Punkte)



Name: \_\_\_\_\_

### Teilaufgabe 3: Der Zerfall der zwei radioaktiven Silberisotope

Abbildung 3 zeigt für das Gemisch der beiden aktivierten Silberisotope die natürlichen Logarithmen der bereits um den Nulleffekt bereinigten gemessenen zeitabhängigen Zählraten.

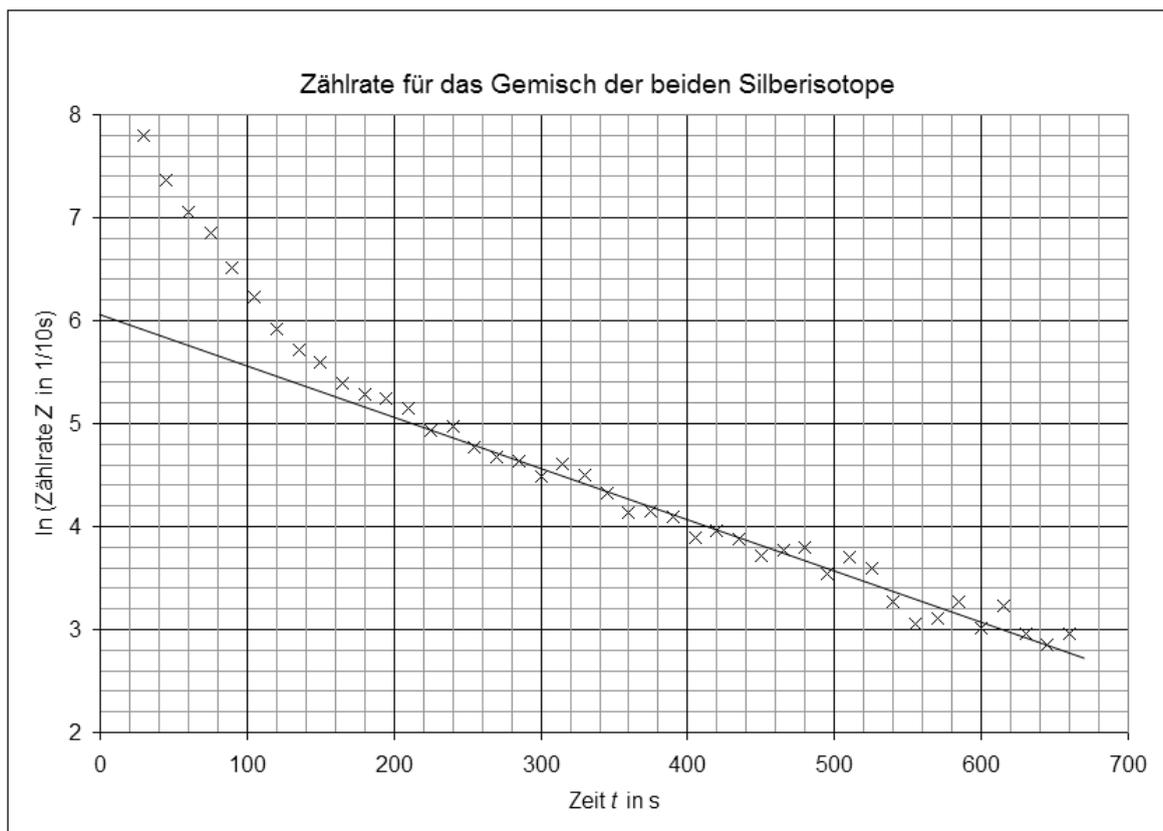


Abbildung 3: Logarithmische Darstellung der Zählrate für das Gemisch der beiden Silberisotope

Abbildung 3 zeigt, dass der Kurvenverlauf ab ca.  $t = 200$  s annähernd geradlinig verläuft. Für diesen Bereich wurde die beste Gerade bereits ermittelt und zu kleinen Zeiten hin extrapoliert.

- Ordnen Sie die Silberisotope (in Bezug auf ihre Lang- bzw. Kurzlebigkeit) den Kurvenabschnitten zu.
- Erläutern Sie anhand des Kurvenverlaufs in Abbildung 3, warum nach ca. 3½ Minuten praktisch nur noch eines der beiden Silberisotope vorhanden ist.



Name: \_\_\_\_\_

- c) Berechnen Sie für  $t = 60\text{ s}$  und für  $t = 135\text{ s}$  mit Hilfe der in Abbildung 3 ablesbaren Ordinatenwerte die beiden in der folgenden Tabelle noch fehlenden Gesamtzählraten für das Isotopengemisch sowie für die beiden zum langlebigen und zum kurzlebigen Isotop gehörenden Zählraten.

**Tabelle:** Zählraten in Abhängigkeit von der Zeit

Zeit in s	30	45	60	75	90	105	120	135	150	165	180	195	210
Gesamtzählrate in 1/10 s	2451	1576		952	677	511	378		274	227	205	195	178
Zählrate für das langlebige Isotop in 1/10 s	361	336		290	269	250	232		201	186	173	161	150
Zählrate für das kurzlebige Isotop in 1/10 s	2090	1240		662	408	261	146		73	41	32	34	28

- d) Zeichnen Sie die Logarithmen aller zum kurzlebigen Isotop gehörenden Zählraten (aus der Tabelle) in das Diagramm in Abbildung 3 ein.
- e) Bestimmen Sie anhand des vervollständigten Diagramms in Abbildung 3 die Halbwertszeiten der beiden Silberisotope.

(20 Punkte)

**Zugelassene Hilfsmittel:**

- Physikalische Formelsammlung
- Wissenschaftlicher Taschenrechner (ohne oder mit Grafikfähigkeit, auch mit CAS-Funktionalität)
- Wörterbuch zur deutschen Rechtschreibung

## Unterlagen für die Lehrkraft

# Abiturprüfung 2013

## Physik, Grundkurs

---

### 1. Aufgabenart

Bearbeitung einer Aufgabe, die fachspezifisches Material enthält

### 2. Aufgabenstellung<sup>1</sup>

**Aufgabe: Anregung von Vanadium und Silber durch Neutronen** (50 Punkte)

**Hinweis:** Kombinierbar entweder mit HT 1, HT 2 oder HT 3

### 3. Materialgrundlage

- entfällt

### 4. Bezüge zu den Vorgaben 2013

1. *Inhaltliche Schwerpunkte*

- Atom- und Kernphysik
  - Radioaktiver Zerfall (Halbwertszeitmessung, Reichweite von Gammastrahlung, Absorption von Gammastrahlung)

2. *Medien/Materialien*

- entfällt

### 5. Zugelassene Hilfsmittel

- Physikalische Formelsammlung
- Wissenschaftlicher Taschenrechner (ohne oder mit Grafikfähigkeit, auch mit CAS-Funktionalität)
- Wörterbuch zur deutschen Rechtschreibung

---

<sup>1</sup> Die Aufgabenstellung deckt inhaltlich alle drei Anforderungsbereiche ab.

## 6. Vorgaben für die Bewertung der Schülerleistungen

### 6.1 Modellösungen

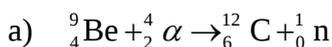
#### Hinweis für die korrigierende Lehrkraft:

Die nachfolgenden Modellösungen erfassen nicht notwendigerweise alle sachlich richtigen Lösungsalternativen.

Sollte die Auswertung der Messdaten mit Hilfe eines grafikfähigen TR oder CAS erfolgen, so muss der Prüfling die entstandenen Graphen für die korrigierende Lehrkraft skizzenhaft in seiner Reinschrift dokumentieren.

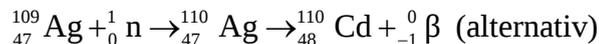
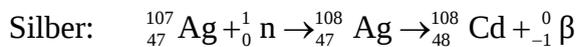
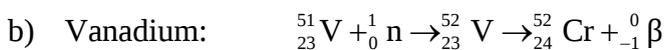
### Modellösungen Aufgabe: Anregung von Vanadium und Silber durch Neutronen

#### Teilaufgabe 1: Die Aktivierung von Vanadium und Silber mit Hilfe einer Neutronenquelle



#### Hinweis für die korrigierende Lehrkraft:

Ggf. abweichende, im Unterricht verwendete Notationen sind ebenso zulässig.

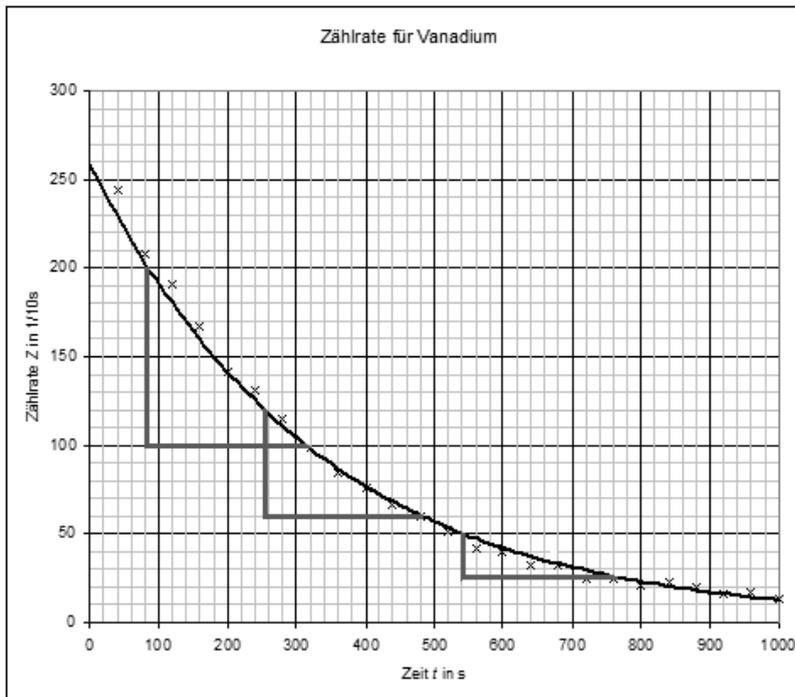


#### Hinweis für die korrigierende Lehrkraft:

Ggf. abweichende, im Unterricht verwendete Notationen sind ebenso zulässig.  
Neutrinos brauchen nicht genannt zu werden.

**Teilaufgabe 2: Der Zerfall des radioaktiven Vanadiumisotops**

a)



Die drei exemplarisch in der vorstehenden Abbildung eingezeichneten Zeitspannen für jeweilige Halbierung der Zählraten sind praktisch gleich groß. Man erhält aus ihnen:

$$T_{1/2V} \approx 225 \text{ s.}$$

[Zur Information: Literaturwert  $T_{1/2V} = 3,743 \text{ min} \approx 225 \text{ s}$  ]

b) Begründung des Vorgehens:

Die Halbwertszeit eines radioaktiven Isotops kann in einer  $N(t)$ - bzw. in einer

$\dot{N}(t)$ -Kurve ermittelt werden (da beide Größen proportional zueinander sind:

$\dot{N}(t) \sim N(t)$ ). Da die von einem Detektor registrierte Zählrate  $Z(t)$  – als ein fester Bruchteil der Aktivität – proportional zur Aktivität  $A(t)$  ist, ist die Halbwertszeit für die Zählrate gleich der Halbwertszeit des Vanadiums.

- c) Definitionsgemäß versteht man unter der Halbwertszeit diejenige Zeit, die vergeht, bis (beginnend bei einem beliebigen Zeitpunkt) nur noch die Hälfte des ursprünglich vorhandenen Isotops eines Stoffes vorhanden ist. Es ist also diejenige Zeitspanne  $T_{1/2}$  zu

$$\text{berechnen, für die gilt: } N(t + T_{1/2}) = \frac{1}{2} \cdot N(t).$$

Da  $N(t) = N_0 \cdot e^{-\lambda t}$  ist, ergibt sich:

$$N(t + T_{1/2}) = N_0 \cdot e^{-\lambda(t+T_{1/2})} = N_0 \cdot e^{-\lambda t} \cdot e^{-\lambda T_{1/2}} = N(t) \cdot e^{-\lambda T_{1/2}}.$$

Mit  $N(t + T_{1/2}) = \frac{1}{2} \cdot N(t)$  folgt:  $\frac{1}{2} \cdot N(t) = N(t) \cdot e^{-\lambda T_{1/2}}$ , also  $\frac{1}{2} = e^{-\lambda T_{1/2}}$ , woraus sich

$$-\lambda \cdot T_{1/2} = \ln\left(\frac{1}{2}\right) \text{ bzw. } T_{1/2} = \frac{\ln(2)}{\lambda} \text{ ergibt.}$$

**Hinweis für die korrigierende Lehrkraft:**

Es genügt für das Erreichen der vollen Punktzahl, wenn der Prüfling bei der Ermittlung der Gleichung  $T_{1/2} = \frac{\ln(2)}{\lambda}$  von  $t = 0$ , also vom Ansatz  $N(T_{1/2}) = \frac{1}{2} \cdot N(0)$  ausgeht.

- d) Bedeutung der Konstanten  $\lambda$ :  $\lambda$  gibt als Zerfallskonstante denjenigen Anteil an, der von einer gegebenen Stoffmenge innerhalb der nächsten Zeiteinheit zerfällt.

**Hinweis für die korrigierende Lehrkraft:**

Die physikalische Interpretation als Zerfallswahrscheinlichkeit wird nicht explizit verlangt.

Für Vanadium erhält man mit dem oben ermittelten Wert  $T_{1/2V} \approx 225$  s:

$$\lambda_V = \frac{\ln(2)}{T_{1/2V}} \approx 0,0031 \frac{1}{s}.$$

- e) Begründung der linearen Ausgleichskurve:

Abbildung 2 entsteht, indem man die natürlichen Logarithmen (prinzipiell auch möglich: die Logarithmen zu einer beliebigen Basis) der Zahlenwerte der Zählraten gegen die Zeit aufträgt.

Es ist  $N(t) = N_0 \cdot e^{-\lambda t}$ , also ist

$$\ln(N(t)) = \ln(N_0 \cdot e^{-\lambda t}) = \ln(N_0) + \ln(e^{-\lambda t}) = \ln(N_0) - \lambda \cdot t. \text{ Es liegt daher ein linearer}$$

Zusammenhang zwischen  $\ln(N(t))$  und  $t$  vor, also im Graphen eine Gerade.

Begründung der Streuung:

Die Streuung der real gemessenen Zählraten ist dadurch bedingt, dass es sich beim radioaktiven Zerfall um einen Zufallsprozess handelt.

**Hinweis für die korrigierende Lehrkraft:**

Die alleinige Begründung der Streuung mit der „Ungenauigkeit“ von Messwerten genügt nicht den Anforderungen.

### Teilaufgabe 3: Der Zerfall der zwei radioaktiven Silberisotope

- a) Kurvenabschnitt von 0 s bis ca. 180 s: Beide Silberisotope sind erkennbar vorhanden.  
Kurvenabschnitt ab ca. 180 s: Nur noch das langlebige Silberisotop ist vorhanden, das kurzlebige ist offenbar bereits (fast) vollständig zerfallen.

- b) Für Zeiten nach ungefähr 200 s zeigt die Kurve, in der die Logarithmen der Zählratenwerte aufgetragen sind, einen geradlinigen Verlauf. Also liegt dort eine rein exponentielle Abnahme vor, woraus man auf den Zerfall eines alleinigen radioaktiven Isotops schließen kann.

Denn läge dort noch der voneinander unabhängige Zerfall zweier Isotope vor, wäre der Logarithmus der dann relevanten Summe nicht linear:

$$\begin{aligned} \ln(N_{0A} \cdot e^{-\lambda_1 t} + N_{0B} \cdot e^{-\lambda_2 t}) &\neq \ln(N_{0A} \cdot e^{-\lambda_1 t}) + \ln(N_{0B} \cdot e^{-\lambda_2 t}) \\ &= \ln(N_{0A}) + \ln(N_{0B}) - \lambda_1 \cdot t - \lambda_2 \cdot t = a - c \cdot t \end{aligned}$$

**Hinweis für die korrigierende Lehrkraft:**

Die letztgenannte formale Begründung wird vom Prüfling nicht explizit verlangt.

c) Für das *Isotopengemisch*:

Ablesung für Gesamtzählrate bei  $t = 60$  s :

$$\ln(Z_{t=60\text{s}}) \approx 7,05, \text{ also } Z_{t=60\text{s}} \approx e^{7,05} \approx 1153 \text{ (Originalmesswert: 1166)}$$

Ablesung für Gesamtzählrate bei  $t = 135$  s :

$$\ln(Z_{t=135\text{s}}) \approx 5,7, \text{ also } Z_{t=135\text{s}} \approx e^{5,7} \approx 299 \text{ (Originalmesswert: 309)}$$

Für das *langlebige Isotop*:

Ablesung für Zählrate für das langlebige Isotop bei  $t = 60$  s :

$$\ln(Z_{\text{lang } t=60\text{s}}) \approx 5,75, \text{ also } Z_{t=60\text{s}} \approx e^{5,75} \approx 314$$

Ablesung für Zählrate für das langlebige Isotop bei  $t = 135$  s :

$$\ln(Z_{\text{lang } t=135\text{s}}) \approx 5,35, \text{ also } Z_{t=135\text{s}} \approx e^{5,35} \approx 211$$

Für das *kurzlebige Isotop*:

Zählrate für das kurzlebige Isotop bei  $t = 60$  s :

$$Z_{\text{kurz } t=60\text{s}} = Z_{t=60\text{s}} - Z_{\text{lang } t=60\text{s}} \approx 1153 - 314 = 839$$

Zählrate für das kurzlebige Isotop bei  $t = 135$  s :

$$Z_{\text{kurz } t=135\text{s}} = Z_{t=135\text{s}} - Z_{\text{lang } t=135\text{s}} \approx 299 - 211 = 88$$

Die vervollständigte Tabelle lautet:

Zeit in s	30	45	60	75	90	105	120	135	150	165	180	195	210
Gesamtzählrate in 1/10 s	2451	1576	<b>1153</b>	952	677	511	378	<b>299</b>	274	227	205	195	178
Zählrate für das langlebige Isotop in 1/10 s	361	336	<b>314</b>	290	269	250	232	<b>211</b>	201	186	173	161	150
Zählrate für das kurzlebige Isotop in 1/10 s	2090	1240	<b>839</b>	662	408	261	146	<b>88</b>	73	41	32	34	28

#### Hinweise für die korrigierende Lehrkraft:

- Es genügt, wenn die Prüflinge die Rechnungen mit den reinen Zahlenwerten ausführen.
- Es sind angemessen große Abweichungen von den o. g. Werten wegen der aus den Ableseungenauigkeiten folgenden Schwankungen (Exponentiation) zuzulassen.

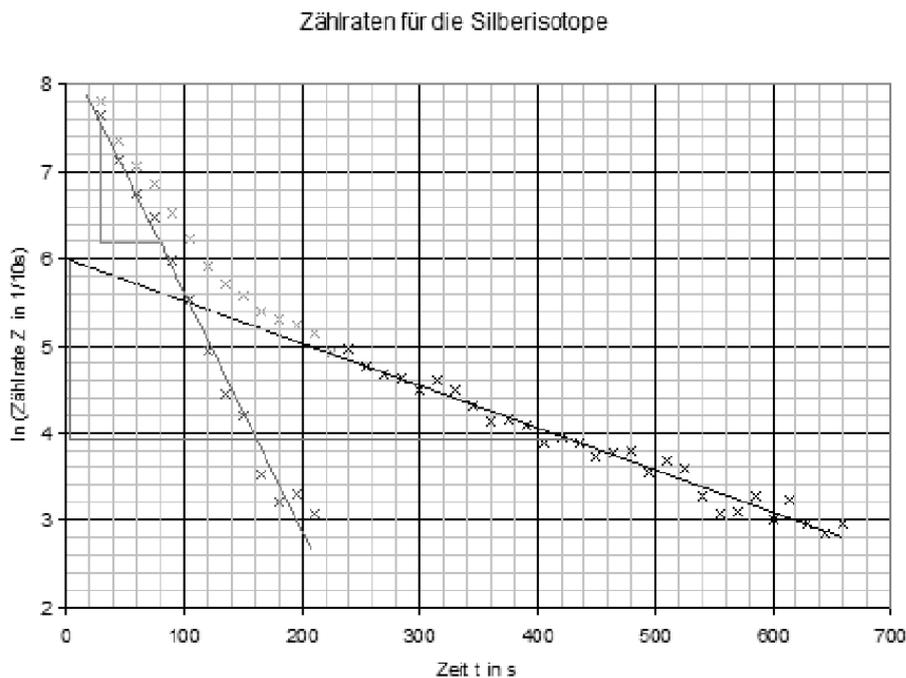
d) Die nachfolgende Abbildung zeigt die eingetragenen Werte:



**Hinweise für die korrigierende Lehrkraft:**

- Hier sind Abweichungen der Prüflinge in angemessener Weise zuzulassen. (Die in der Tabelle genannten Werte sind u. a. anhand der rechnerischen Ermittlung der besten Geraden berechnet worden.)
- Hat ein Prüfling in Aufgabenteil c) die Zählrate für das kurzlebige Isotop nicht bestimmt, so ist dennoch die angemessene Punktzahl zuzuerkennen, wenn er anhand der in der Tabelle gegebenen Werte die Zählraten für das kurzlebige Isotop einträgt.

e) Hilfsweise Eintragung der sich ergebenden Geraden für das kurzlebige Silberisotop:



Unter Ausnutzung der im vorstehenden Diagramm eingetragenen Ausgleichsgeraden für das kurzlebige und das langlebige Silberisotop erhält man als Halbwertszeiten:

Für das kurzlebige Silberisotop:

Abnahme für (beispielsweise) zwei Halbwertszeiten von  $N = 2000$  auf  $N = 500$ , also von  $7,6 \approx \ln(2000)$  auf  $6,2 \approx \ln(500)$  (s. eingezeichnetes „kleines“ Steigungsdreieck):

$$2 \cdot T_{1/2 \text{ Ag kurz}} (N = 2000 \text{ auf } N = 500) \approx 80 \text{ s} - 30 \text{ s} = 50 \text{ s}, \text{ also } T_{1/2 \text{ Ag kurz}} \approx 25 \text{ s}$$

[Zur Information: Literaturwert  $T_{1/2 \text{ }^{110}\text{Ag}} = 24,6 \text{ s}$ ]

Für das langlebige Silberisotop:

Abnahme für (beispielsweise) drei Halbwertszeiten von  $N = 400$  auf  $N = 50$ , also von  $6,0 \approx \ln(400)$  auf  $3,9 \approx \ln(50)$  (siehe eingezeichnetes „großes“ Steigungsdreieck):

$$3 \cdot T_{1/2 \text{ Ag lang}} (N = 400 \text{ auf } N = 50) \approx 425 \text{ s} - 5 \text{ s} = 420 \text{ s}, \text{ also } T_{1/2 \text{ Ag lang}} \approx 140 \text{ s}.$$

[Zur Information: Literaturwert  $T_{1/2 \text{ }^{108}\text{Ag}} = 2,37 \text{ min} \approx 142 \text{ s}$ ]

#### Hinweise für die korrigierende Lehrkraft:

- Andere richtige Auswertungsmethoden, die das vervollständigte Diagramm berücksichtigen, sind ebenso zu akzeptieren.
- Hat ein Prüfling in Aufgabenteil c) die Zählrate für das kurzlebige Isotop nicht bestimmt, so ist dennoch die angemessene Punktzahl zuzuerkennen, wenn er anhand der in der Tabelle gegebenen Werte die Halbwertszeit für das kurzlebige Isotop bestimmt.

**6.2 Teilleistungen – Kriterien****Aufgabe: Anregung von Vanadium und Silber durch Neutronen****Teilaufgabe 1**

	Anforderungen	maximal erreichbare Punktzahl
	Der Prüfling	
a)	gibt die Kernumwandlungsgleichung für den Be-Kern an.	2
b1)	gibt die Kernumwandlungsgleichung für Vanadium an.	3
b2)	gibt die Kernumwandlungsgleichung für eines der Silberisotope an.	3

**Teilaufgabe 2**

	Anforderungen	maximal erreichbare Punktzahl
	Der Prüfling	
a)	zeichnet eine Ausgleichskurve ein und ermittelt die Halbwertszeit für die Zählrate.	4
b)	begründet die Gleichheit der Halbwertszeiten.	3
c)	leitet die Gleichung $T_{1/2} = \frac{\ln(2)}{\lambda}$ für die Halbwertszeit her.	4
d1)	gibt die Bedeutung der Konstanten $\lambda$ an.	2
d2)	ermittelt den Wert der Konstanten $\lambda$ für Vanadium.	3
e1)	begründet mathematisch, warum sich bei der Darstellung als Ausgleichskurve eine Gerade ergibt.	4
e2)	begründet die Streuung der Messwerte.	2

**Teilaufgabe 3**

	Anforderungen	maximal erreichbare Punktzahl
	Der Prüfling	
a)	ordnet die Silberisotope den Kurvenabschnitten zu.	3
b)	erläutert anhand des Kurvenverlaufs, inwiefern nach ca. 3½ Minuten praktisch nur noch das langlebige Silberisotop vorhanden ist.	3
c1)	berechnet die beiden fehlenden Gesamtzählraten für das Isotopengemisch.	3
c2)	berechnet die beiden fehlenden Zählraten für das langlebige Isotop.	3
c3)	berechnet die beiden fehlenden Zählraten für das kurzlebige Isotop.	2
d)	zeichnet die Logarithmen der ermittelten Zählraten zum kurzlebigen Isotop in das Diagramm ein.	2
e)	bestimmt die Halbwertszeiten der beiden Silberisotope.	4

**7. Bewertungsbogen zur Prüfungsarbeit**

Name des Prüflings: \_\_\_\_\_ Kursbezeichnung: \_\_\_\_\_

Schule: \_\_\_\_\_

**Aufgabe: Anregung von Vanadium und Silber durch Neutronen****Teilaufgabe 1**

	Anforderungen	Lösungsqualität			
		maximal erreichbare Punktzahl	EK <sup>2</sup>	ZK	DK
	<b>Der Prüfling</b>				
a)	gibt die Kernumwandlungsgleichung ...	2			
b1)	gibt die Kernumwandlungsgleichung ...	3			
b2)	gibt die Kernumwandlungsgleichung ...	3			
	<b>Summe Teilaufgabe 1</b>	<b>8</b>			

**Teilaufgabe 2**

	Anforderungen	Lösungsqualität			
		maximal erreichbare Punktzahl	EK	ZK	DK
	<b>Der Prüfling</b>				
a)	zeichnet eine Ausgleichskurve ...	4			
b)	begründet die Gleichheit ...	3			
c)	leitet die Gleichung ...	4			
d1)	gibt die Bedeutung ...	2			
d2)	ermittelt den Wert ...	3			
e1)	begründet mathematisch, warum ...	4			
e2)	begründet die Streuung ...	2			
	<b>Summe Teilaufgabe 2</b>	<b>22</b>			

<sup>2</sup> EK = Erstkorrektur; ZK = Zweitkorrektur; DK = Drittkorrektur

**Teilaufgabe 3**

	Anforderungen	Lösungsqualität			
		maximal erreichbare Punktzahl	EK	ZK	DK
	<b>Der Prüfling</b>				
a)	ordnet die Silberisotope ...	3			
b)	erläutert anhand des ...	3			
c1)	berechnet die beiden ...	3			
c2)	berechnet die beiden ...	3			
c3)	berechnet die beiden ...	2			
d)	zeichnet die Logarithmen ...	2			
e)	bestimmt die Halbwertszeiten ...	4			
	<b>Summe Teilaufgabe 3</b>	<b>20</b>			

	<b>Summe insgesamt</b>	<b>50</b>			
--	------------------------	-----------	--	--	--

**Festlegung der Gesamtnote (Bitte nur bei der zweiten bearbeiteten Aufgabe ausfüllen.)**

	Lösungsqualität			
	maximal erreichbare Punktzahl	EK	ZK	DK
<b>Übertrag der Punktzahl aus der ersten bearbeiteten Aufgabe</b>	<b>50</b>			
<b>Übertrag der Punktzahl aus der zweiten bearbeiteten Aufgabe</b>	<b>50</b>			
<b>Punktzahl der gesamten Prüfungsleistung</b>	<b>100</b>			
<b>aus der Punktzahl resultierende Note</b>				
<b>Note ggf. unter Absenkung um ein bis zwei Notenpunkte gemäß § 13 Abs. 2 APO-GOST</b>				
<b>Paraphe</b>				

ggf. arithmetisches Mittel der Punktzahlen aus EK und ZK: \_\_\_\_\_

ggf. arithmetisches Mittel der Notenurteile aus EK und ZK: \_\_\_\_\_

Die Klausur wird abschließend mit der Note: \_\_\_\_\_ (\_\_\_\_ Punkte) bewertet.

Unterschrift, Datum

**Grundsätze für die Bewertung (Notenfindung)**

Für die Zuordnung der Notenstufen zu den Punktzahlen ist folgende Tabelle zu verwenden:

<b>Note</b>	<b>Punkte</b>	<b>Erreichte Punktzahl</b>
sehr gut plus	15	100 – 95
sehr gut	14	94 – 90
sehr gut minus	13	89 – 85
gut plus	12	84 – 80
gut	11	79 – 75
gut minus	10	74 – 70
befriedigend plus	9	69 – 65
befriedigend	8	64 – 60
befriedigend minus	7	59 – 55
ausreichend plus	6	54 – 50
ausreichend	5	49 – 45
ausreichend minus	4	44 – 39
mangelhaft plus	3	38 – 33
mangelhaft	2	32 – 27
mangelhaft minus	1	26 – 20
ungenügend	0	19 – 0