



**James Franck**  
(\* 1882 in Hamburg,  
† 1964 in Göttingen)



**Gustav Hertz**  
(\* 1887 in Hamburg,  
† 1975 in Ost-Berlin)

Ist Energie kontinuierlich ?  
Das Franck-Hertz-Experiment  
(Neon)

15. September 2017

## Inhaltsverzeichnis

<b>1 Was versteht man unter dem Franck-Hertz-Experiment?</b>	<b>2</b>
1.1 Historischer Hintergrund . . . . .	2
1.2 Prinzipieller Versuchsaufbau mit Neon . . . . .	2
<b>2 Experimente</b>	<b>3</b>
2.1 Das Franck-Hertz-Experiment mit Neon . . . . .	3
2.1.1 Versuchsaufbau . . . . .	3
2.1.2 Quantitative Aufnahme der Kurve. Berechnung der Frequenz und der Wellenlänge des Überganges . . . . .	3
<b>3 Quellen</b>	<b>6</b>
<b>4 Anhang: Deutung des Franck-Hertz-Experiments</b>	<b>7</b>
4.1 Deutung mit Quecksilber . . . . .	7
4.2 Deutung mit Neon . . . . .	8

# 1 Was versteht man unter dem Franck-Hertz-Experiment?

## 1.1 Historischer Hintergrund

Gegen Ende des 19. Jahrhunderts waren viele Wissenschaftler davon überzeugt, dass die Physik als Wissenschaft fast abgeschlossen war. Der große Erfolg der **Newtonschen Mechanik** und der **Maxwell'schen Theorie des Elektromagnetismus** veranlasste sie zu dem Glauben, praktisch alle fundamentalen physikalischen Phänomene deuten zu können. Die Hauptaufgabe der kommenden Physikergenerationen sah man darin, komplexe Probleme zu lösen und die Messgenauigkeit weiter zu verbessern. Das Finden wirklich neuer Erkenntnisse wurde nicht erwartet. Es sollte jedoch ganz anders kommen:

Zwei Experimente erschütterten die Grundfeste der klassischen Physik und ließen sich mit den bekannten physikalischen Modellen trotz größter Anstrengungen nicht deuten. Sie lieferten die Grundlage für zwei ganz neue physikalische Bereiche: Die **Quantenphysik** und die **Relativitätstheorie**.

Das erste dieser Experimente war das **Michelson-Morley-Experiment** mit dem die Existenz des **Lichtäthers** nachgewiesen werden sollte<sup>1</sup>. Das Experiment fiel negativ aus, d.h. man fand keine Hinweise auf die Existenz eines solchen Äthers. Als eine Folgerung hieraus ergab sich, dass sich Licht unabhängig von der Bewegung der Lichtquelle in alle Raumrichtungen gleich schnell ausbreitet – ein Vorgang, der dem Verhalten anderer Wellen völlig widersprach und zu scheinbar unglaublichen Konsequenzen führte, die **Albert Einstein** in seiner 1905 veröffentlichten „speziellen **Relativitätstheorie**“ darlegte.

Das zweite Experiment kam aus der **Thermodynamik**. Ende des 19. Jahrhunderts wurden **Spektren** untersucht, die von **glühenden Körpern** ausgesendet werden. Deren Verlauf konnte mit der klassischen Physik nicht gedeutet werden. Nur mit der radikalen Annahme, dass Energie von der **elektromagnetischen Strahlung** nicht kontinuierlich, sondern quantisiert, d.h. in kleinen diskreten „Energieportionen“, den so genannten **Photonen**, übertragen wird, konnte **Max Planck** 1900 die Entstehung der Spektren erklären. Dies war die Geburt der **Quantenphysik**. Mit der in den Folgejahren immer weiter entwickelten Quantentheorie konnte man viele Eigenschaften der Atome sehr gut erklären. Ein grundlegendes Experiment zum Nachweis **diskreter Energiestufen in Atomen** wurde 1913 von **James Franck** und **Gustav Hertz** durchgeführt. Sie wiesen erstmalig nach, dass Atome beim Zusammenstoß mit beschleunigten Elektronen nur diskrete Energiequanten aufnehmen können (→ **Physiknobelpreis 1925**). Dieses als **Franck-Hertz-Versuch** bekannt gewordene Experiment wird im Folgenden beschrieben.

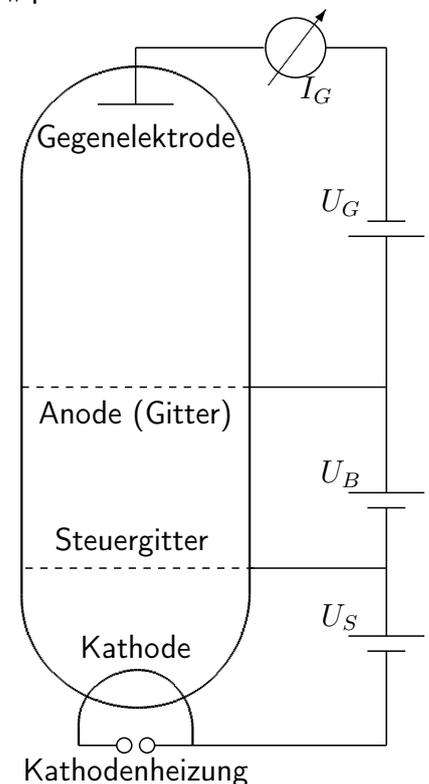


Abbildung 1: Schaltbild des Franck-Hertz-Versuchs mit Neon.

## 1.2 Prinzipieller Versuchsaufbau mit Neon

Beim Franck-Hertz-Versuch werden Elektronen beschleunigt, um sie mit anderen Atomen zusammenstoßen zu lassen. In seiner klassischen Form handelte es sich bei diesen Atomen um Quecksilber. Gern werden aber auch Neonatome dafür benutzt. Beide Versuchsaufbauten sind bei uns vorhanden.

Kernstück des Versuchs ist die Franck-Hertz-Röhre: Es handelt dabei sich um einen evakuierten Glaskolben, in dem die Stoßprozesse ablaufen. Darin befinden sich eine Elektronenerzeugungs- und Beschleunigungseinrichtung sowie das Element, (d.h. hier Neon), mit dessen Atomen diese Elektronen zusammenstoßen sollen. Das Edelgas **Neon** ist in der Röhre in starker Verdünnung enthalten. In

<sup>1</sup>Man nahm an, dass Licht – wie jede andere damals bekannte Welle – ein Trägermedium bräuchte, um sich räumlich auszubreiten. Dieses Trägermedium nannte man den „Äther“. (Nicht zu verwechseln mit der chemischen Substanz!)

die Röhre ist zusätzlich zur **Kathode**, zur **Anode** und zur Gegenelektrode ein Steuergitter eingelassen, das dazu dient, die Elektronen vorzubeschleunigen.

Die Kathode wird durch einen elektrischen Stromfluss erhitzt, bis sie durch **Glühemission Elektronen** freisetzt. Diese werden durch die zwischen **Kathode** und **Anode** anliegende (Beschleunigungs-) Spannung  $U_B$  beschleunigt. Zwischen Anode und Gegenelektrode liegt die (Gegen-)Spannung  $U_G$  an. Diese ist betragsmäßig kleiner als die Beschleunigungsspannung und wirkt zu ihr entgegengesetzt, d.h. die Elektronen werden beim Durchlaufen dieses Wegstückes abgebremst.

Gemessen wird die Stromstärke  $I_G$  in Abhängigkeit von der Beschleunigungsspannung  $U_B$ . Die maximale Beschleunigungsspannung beträgt 80 V.

## 2 Experimente

### 2.1 Das Franck-Hertz-Experiment mit Neon

#### 2.1.1 Versuchsaufbau

Unser Versuchsaufbau besteht aus einer Röhre, einem Betriebsgerät und einem **Oszilloskop**. Das Betriebsgerät ist speziell auf diesen Versuch abgestimmt und hat eine nahezu selbsterklärende Verkabelung – allerdings auch einen gewissen „Black-Box-Charakter“. Es enthält einen Wandler, der die Stromstärke in eine hierzu proportionale Spannung umwandelt, weil die **Oszilloskope** nur mit Spannungen angesteuert werden können.

Die Beschleunigungsspannung wird mit einer Frequenz von 60 Hz zwischen Null und 80 V variiert, wobei jedesmal eine typische Franck-Hertz-Kurve entsteht. Die Beschleunigungsspannung  $U_B$  liegt auf dem  $x$ -Eingang des **Oszilloskops** und eine zur Stromstärke  $I_G$  proportionale Spannung auf dem  $y$ -Eingang, wodurch die Kurve auf dem Bildschirm zu sehen ist.

#### 2.1.2 Quantitative Aufnahme der Kurve. Berechnung der Frequenz und der Wellenlänge des Überganges

##### Aufbau und Durchführung:

- Bauen Sie das Experiment gemäß Abb. 3 auf.
- Schalten Sie das **Oszilloskop** ein und nehmen Sie daran folgende Einstellungen vor:
  - Schalten Sie die Horizontalfrequenz auf externe Quelle: Die rote Taste Hor.ext. muss gedrückt sein.
  - Schalten Sie die Empfindlichkeit für die beiden Eingänge  $I$  und  $II$  jeweils auf 1 V/cm. In der Regel müssen Sie dies später noch nachjustieren (insbesondere die vertikale Ablenkung, die auf Eingang  $I$  liegt).
- Schalten Sie das **Betriebsgerät** ein und nehmen sie daran nacheinander die folgenden Einstellungen vor:
  - Prüfen Sie, ob der Modus „Manuell“ oder „Ramp“ eingeschaltet ist. Sollte „Manuell“ eingeschaltet sein, schalten sie ihn auf „Ramp“. Hiermit stellen Sie ein, dass die Beschleunigungsspannung im Sägezahnmodus mit 60 Hz kontinuierlich durchlaufen wird.

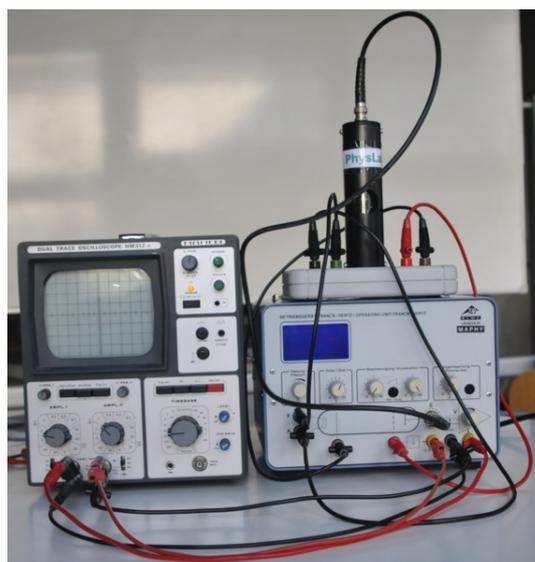


Abbildung 2: Aufbau des Franck-Hertz-Versuchs mit Neon.

- Stellen Sie die Steuergitterspannung  $U_S$  (siehe Abb. 1) auf 9 V (sofern Sie mit einem Gerät arbeiten, an dem diese Spannung eingestellt werden kann).
- Die Beschleunigungsspannung  $U_B$  muss für Neon bis zum Anschlag ( $U_B = 80\text{ V}$ ) aufgedreht werden. Sofern Sie mit einem Gerät arbeiten, das hierfür zwei Regler hat, stellen Sie den anderen Regler (den linken) auf Null.
- Drehen Sie den Regler für die Heizspannung (für die **Glühemission**) so weit auf, bis ein orangefarbenes Leuchten in der Röhre zwischen Anode und Steuergitter sichtbar wird. Danach drehen Sie den Regler auf 7 V zurück.
- Erhöhen Sie die Gegenspannung  $U_G$  so weit, dass die Messkurve fast waagrecht liegt. Dies ist bei etwa 6–9 V der Fall. Sie können auch gleichzeitig die Steuergitterspannung  $U_S$  vermindern, was den gleichen Effekt zur Folge hat (sofern Sie mit einem Gerät arbeiten, an dem diese Spannung eingestellt werden kann).
- Das Signal von der Gegenelektrode ist sehr schwach und muss mit einem Messverstärker (der im Betriebsgerät integriert ist) verstärkt werden. Drehen Sie hierfür den Drehknopf für die Verstärkung (neben/im Dreieckssymbol) so weit auf, dass Sie eine deutliche Struktur (Abweichung von einer geraden Linie) in der Messkurve wahrnehmen! Sollte dies nicht ausreichen, müssen Sie **am Oszilloskop** die Empfindlichkeit des  $y$ -Eingangs so weit wie nötig erhöhen.

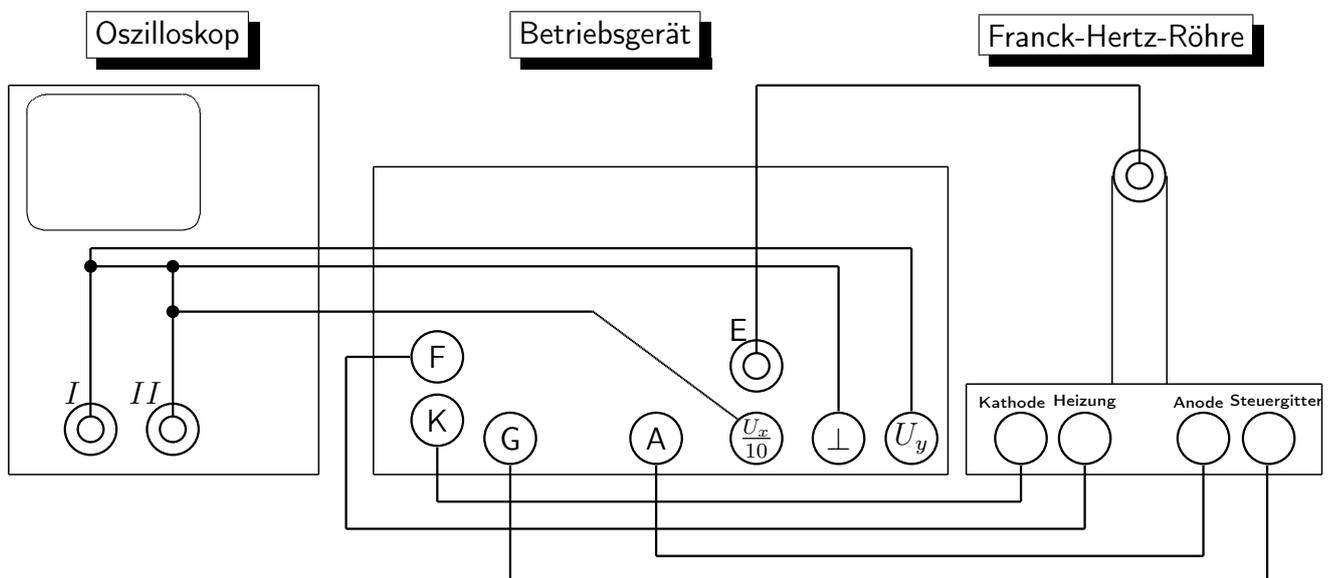


Abbildung 3: Verkabelungsskizze für den Franck-Hertz-Versuch mit Neon und Darstellung der Kurve mit einem **Oszilloskop**. Aus dem Steuergeräteausgang  $\frac{U_x}{10}$  kommt die Anodenspannung (Ausgang A) geteilt durch Zehn. Sie können das Oszilloskop nicht direkt an Ausgang A anschließen, weil hier die Maximalspannung 80 V beträgt, was für das Oszilloskop zu hoch ist. Beim Ablesen der Beschleunigungsspannung am Oszilloskop müssen Sie also die *abgelesene Spannung mit 10 multiplizieren*! Beachten Sie auch, dass wir 2 unterschiedliche Betriebsgerätetypen haben, von denen nur der eine hier abgebildet ist. Der andere Typ unterscheidet sich aber nur in der Anordnung der Anschlüsse.

**Aufgaben:**

1. Falls nötig, passen Sie die Empfindlichkeit der beiden Eingänge  $I$  und  $II$  so an, dass der gesamte Bildschirm für die Darstellung der Kurve ausgenutzt wird. Notieren Sie die eingestellten Empfindlichkeiten. Mit den Reglern für die  $x$ -Position und die  $y$ -Position  $I$  können Sie die Kurve auch auf dem Bildschirm geeignet verschieben.
2. Variieren Sie die Gegenspannung  $U_G$  und falls möglich, die Steuergitterspannung  $U_S$  und beobachten Sie die Auswirkung auf die Messkurve. Ggf. können Sie danach noch einmal die Empfindlichkeit der beiden Eingänge  $I$  und  $II$  so anpassen, dass der Bildschirm voll ausgenutzt wird.
3. Machen Sie ein Foto des [Oszilloskopbildschirms](#).
4. Werten Sie die Kurve hinsichtlich der Beschleunigungsspannung qualitativ (also hinsichtlich dessen, was physikalisch passiert) und quantitativ aus. Beachten Sie hierbei, dass am Oszilloskop nur ein Zehntel der Beschleunigungsspannung anliegt und Sie also die abgelesene  $x$ -Spannung *mit Zehn multiplizieren* müssen, um die Beschleunigungsspannung zu erhalten !

**Hinweise zur Auswertung:**

Auf dem Bildschirm sehen Sie jetzt eine Kurve mit Maxima und Minima. Bestimmen Sie die kinetische Energie der beschleunigten Elektronen an den Maxima und den Minima, sowie die Energieunterschiede je zweier benachbarter Maxima und Minima. Benutzen Sie die horizontale Skalierung des Bildschirms und lesen damit die Spannungsdifferenzen zwischen den Minima untereinander und den Maxima untereinander ab. Beachten Sie, dass die abgelesene Spannung mit 10 multiplizieren müssen, um die Beschleunigungsspannung zu erhalten!

Die Energiedifferenzen berechnen sich nach der Formel  $\Delta E = q \cdot \Delta U$ . Da die Ladungsträger einzelne Elektronen sind (also  $q = 1e$ , mit  $e = 1,602 \cdot 10^{-19}$  C), bietet es sich hier an, die Energieeinheit „[Elektronenvolt](#)“ (eV) zu benutzen: Durchläuft ein Elektron eine Spannungsdifferenz von 1 V, so hat es eine kinetische Energie von 1 eV ( $= 1,602 \cdot 10^{-19}$  J). Mit dieser Einheit sparen Sie sich die Umrechnung in Joule, weil Sie die Zahlenwerte der gemessenen Spannungsdifferenzen direkt als Energiewerte benutzen können.

Von der Franck-Hertz-Röhre wird [elektromagnetische Strahlung](#) emittiert, deren orange-gelbliche Farbe Sie gut sehen können. Um zu überprüfen, ob sich [Frequenz](#) und [Wellenlänge](#) dieser Strahlung aus den Energiedifferenzen zweier benachbarter Maxima (oder Minima) ergeben, brauchen Sie die Beziehungen<sup>2</sup>:

$$\Delta E = h \cdot f \Leftrightarrow f = \frac{\Delta E}{h} \text{ mit } h = 4,14 \cdot 10^{-15} \text{ eVs bzw. } h \approx 6,6 \cdot 10^{-34} \text{ Js}$$

$$c = \lambda \cdot f \Leftrightarrow \lambda = \frac{c}{f} \text{ mit } c \approx 3,0 \cdot 10^8 \text{ m/s}$$

**Aufgabe:**

Berechnen Sie [Frequenz](#) und [Wellenlänge](#) der erwarteten Strahlung! Ordnen Sie diese ein: Handelt es sich um [sichtbares Licht](#)? [Infrarotlicht](#)? [UV-Licht](#)? Passt die berechnete [Wellenlänge](#) mit der [Wellenlänge](#) der beobachteten Strahlung zusammen, und wenn nein, warum nicht ?

<sup>2</sup>Man bezeichnet  $h$  als „Plancksches Wirkungsquantum“ oder „Planck-Konstante“. Der Buchstabe  $c$  steht für die (Vakuum-)Lichtgeschwindigkeit.

Raum für Antworten und Rechnungen:

### 3 Quellen

- **Bilder auf der Titelseite:**

Links: James Franck, Wikimedia Commons, Copyright aus dem Nachlass von Friedrich Hund, im Besitz von Gerhard Hund.

Rechts: Gustav Hertz, Wikimedia Commons, public domain Fotografie.

- Eichler, Kronfeldt, Sahm; Das Neue Physikalische Grundpraktikum, Springer-Verlag Berlin Heidelberg 2001
- Kuhn; Handbuch der experimentellen Physik (Sek. II), Band 8: Atome und Quanten, Aulis Verlag Deubner & Co KG, Köln 1996
- Robert E. Robson, Malte Hildebrandt und Ronald D. White; Ein Grundstein der Atomphysik, Physik Journal 13 (2014) Nr. 3, Seite 43

## 4 Anhang: Deutung des Franck-Hertz-Experiments

### 4.1 Deutung mit Quecksilber

Befindet sich die Franck-Hertz-Röhre im kalten Zustand, so steigt der Strom  $I_G$  streng monoton mit der angelegten Beschleunigungsspannung  $U_B$  (rote, gestrichelte Kurve in Abb. 4). Dieses Verhalten lässt sich wie folgt verstehen: Die geheizte Kathode emittiert aufgrund des **glühelektrischen Effekts** Elektronen. Diese Elektronen bilden vor der Kathode eine Raumladungswolke. Bei einer kleinen Beschleunigungsspannung nimmt nur ein sehr kleiner Teil der Elektronen aus der Raumladungswolke am Stromtransport teil – die anderen fallen in die Kathode zurück. Die „abgesaugten“ Elektronen werden durch das elektrische Feld beschleunigt und haben anschließend die kinetische Energie  $E_{\text{kin}} = e \cdot U_B$ . Die Anode besitzt eine Gitterstruktur, die die meisten Elektronen passieren können (sie fliegen durch die Maschen). Die Elektronen, die das Gitter passiert haben, müssen nun durch ein Gegenfeld laufen und werden abgebremst, erreichen bei genügend hoher kinetischer Energie aber schließlich die Gegenelektrode.

Wird die Beschleunigungsspannung weiter erhöht, so werden immer mehr Elektronen aus der Raumladungswolke abgesaugt und gelangen zur Gegenelektrode; der Strom nimmt zu. Das in der Röhre befindliche Quecksilber stört den Prozess nicht, da bei Zimmertemperatur der Quecksilberdampfdruck sehr gering ist (Dampfdruck  $p_{\text{Hg}} = 2 \mu\text{bar}$ ) und es kaum Quecksilberatome gibt, mit denen die Elektronen wechselwirken können.

Die Kurve sieht jedoch völlig anders aus, wenn die Röhre auf eine Temperatur von ca.  $180^\circ\text{C}$  aufgeheizt wird. In regelmäßigen Abständen zeigt die Kurve dann Minima und Maxima wie in Abb. 4 dargestellt.

#### Deutung:

Durch das Aufheizen ist das **Quecksilber** in die Dampfphase übergegangen (Dampfdruck  $p_{\text{Hg}} = 20 \text{ mbar}$ ). Die Wahrscheinlichkeit, dass es zwischen den Elektronen und den Quecksilberatomen zu **Stößen** kommt, ist nun erheblich größer. Bei geringen Beschleunigungsspannungen entspricht der Strom-Spannungsverlauf dem bei Zimmertemperatur, d.h. die Elektronen geben trotz der Stöße keine Energie an die Quecksilberatome ab. Die Quecksilberatome nehmen keine Energie auf, d.h. die **Stöße** sind *elastisch*<sup>3</sup>.

Bei steigender (Beschleunigungs-)Spannung fällt die Kurve plötzlich stark ab. Dies kann nur so gedeutet werden, dass die Elektronen durch die Stöße Energie verloren haben und nun nicht mehr alle in der Lage sind, die Gegenspannung zu überwinden und zur Gegenelektrode zu gelangen.

Dieses Verhalten ist ein Hinweis auf quantisierte Energiestufen der Elektronen im Quecksilberatom. Erst wenn ein stoßendes Elektron genügend kinetische Energie besitzt, um ein äußeres Elektron im Quecksilberatom energetisch mindestens auf die nächsthöhere Stufe anzuregen, kann es an dieses

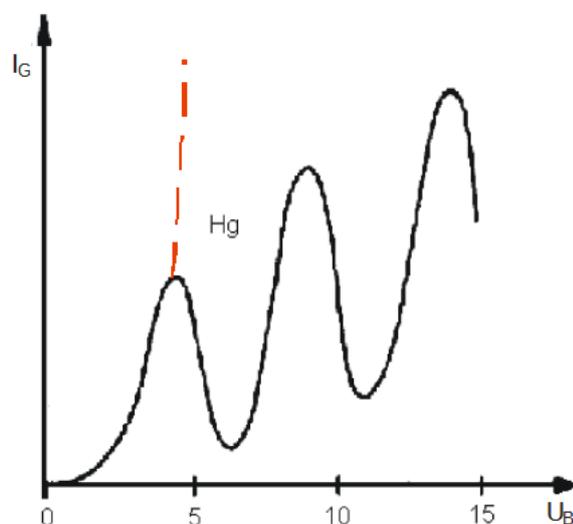


Abbildung 4: Franck-Hertz-Kurve für Quecksilber.

<sup>3</sup>Ein *elastischer* Stoß ist ein Stoßprozess, bei dem keine kinetische Energie in andere Energieformen umgewandelt wird. Hier bleiben sowohl Bewegungsenergie als auch Impuls erhalten. Ein *inelastischer* Stoß ist ein Stoßprozess, bei dem die kinetische Energie in andere Energieformen umgewandelt wird. Der (Gesamt-)Impuls bleibt jedoch auch hier erhalten.

seine Energie übertragen und der Stoß wird inelastisch.

Ein solcher inelastischer Stoß passiert das erste Mal räumlich direkt vor der Anode, weil die Elektronen auf dem Weg von der Kathode zur Anode kontinuierlich schneller werden. Wird die Beschleunigungsspannung weiter erhöht, so werden solche inelastischen Stöße räumlich bereits vor Erreichen der Anode stattfinden, denn die dafür notwendige Geschwindigkeit wird dann schon vorher erreicht. Die dadurch abgebremsten Elektronen können auf ihrem restlichen Weg zur Anode wieder Energie aus dem elektrischen Feld aufnehmen und die Gegenspannung zwischen Gegenelektrode und Anode überwinden; der Strom  $I_G$  steigt wieder an. Der zweite Abfall in der Kurve beginnt bei derjenigen Beschleunigungsspannung, bei der die Elektronen auf ihrem Weg von der Kathode zur Anode die Quecksilberatome zweimal hintereinander anregen können. Die kinetische Energie reicht nun wieder nicht aus, um das Gegenfeld zu überwinden; der Strom beginnt wieder zu fallen.

Mit steigender Beschleunigungsspannung erhöht sich die Stromstärke wieder, bis jeweils weitere inelastische Stöße erfolgen können.

### Aufgaben:

- Überlegen Sie sich *wo* in der Franck-Hertz-Röhre die Stöße der Elektronen mit den Hg-Atomen stattfinden.  
*Hilfsfragen:* Wie nimmt die kinetische Energie der Elektronen im Bereich der Beschleunigungsspannung zwischen Kathode und Anode zu? Wie ist sie z.B. am Anfang, in der Mitte, am Ende?
- Welche Konsequenz hat eine weitere Erhöhung der Beschleunigungsspannung  $U_B$  auf die räumlich Lage der Orte, an denen die Elektronen die Hg-Atome inelastisch stoßen?

## 4.2 Deutung mit Neon

Grundsätzliche physikalische Unterschiede zum Franck-Hertz-Versuch mit Quecksilber gibt es nicht. Eine Kaltkurve, wie bei Quecksilber, kann nicht aufgenommen werden, weil **Neon** gasförmig ist, so dass die Neonatome immer den stoßenden Elektronen im Weg sind.

Der Stoßmechanismus ist genau der gleiche wie bei Quecksilber. Einziger Unterschied ist die Anregungsenergie von **Neon**. Diese liegt bei ca. 18 V, d.h. erst ab einer kinetischen Energie der stoßenden Elektronen von 18 eV können inelastische Stöße auftreten. Demgemäß liegen im Spannungsbereich bis 80 V weniger Berge und Täler als bei Quecksilber.

Die Stoßzonen sind in der Neon-Franck-Hertz-Röhre gut sichtbar, weil sie auffällig orange-gelb leuchten. Erwarten würde man dies aufgrund des Energieunterschiedes nicht: Der Energieunterschied der beiden Niveaus liegt weit im **ultravioletten** Bereich. Warum trotzdem orange-gelbes Licht zu sehen ist, liegt an den quantenmechanischen Eigenschaften der beiden beteiligten Energieniveaus. Bei Aussenden eines Photons ändert sich nämlich die sogenannte **Drehimpulsquantenzahl** des zurückfallenden Elektrons um Eins. Das bedeutet: Ein Zurückfallen des angeregten Elektrons auf sein ursprüngliches Niveau ist nur dann möglich, wenn sich die Drehimpulsquantenzahlen von angeregtem Niveau und ursprünglichem Niveau **um Eins unterscheiden**. Genau das ist aber bei diesem Übergang in Neon nicht der Fall. Das angeregte Elektron kann also nicht direkt zurückspringen.

Stattdessen fällt es zuerst auf ein Zwischenniveau zurück, das relativ dicht am angeregten Niveau liegt und das eine um Eins unterschiedliche Drehimpulsquantenzahl hat. Die dabei emittierte **elektromagnetische Strahlung** hat dann genau die Wellenlänge orange-gelben Lichts. Von diesem Zwischeniveau kann das Elektron direkt auf sein ursprüngliches Niveau zurückfallen, wobei die dann ausgesandte Strahlung immer noch weit im ultravioletten Bereich des Spektrums liegt.

Wer aufgepasst hat, wird sich jetzt die Frage stellen: Wieso kann das Elektron direkt vom unteren Niveau auf das obere angeregt werden, obwohl es von dort nicht sofort wieder auf das untere Niveau

zurückfallen kann? Schließlich handelt es sich ja um die gleichen Niveaus. Der Grund liegt im Unterschied der beiden Prozesse:

- Bei der Anregung wird das Hüllenelektron von einem äußeren Elektron gestoßen. Dabei kann sich die Drehimpulsquantenzahl ändern, muss es aber nicht. Ein Photon ist hierbei nicht beteiligt.
- Beim Zurückfallen auf das Grundniveau **muss** ein Photon emittiert werden, um die Energie wieder abzugeben. Diese Photonenemission erfordert zwingend eine Änderung der Drehimpulsquantenzahl.

Der Grund liegt also in dem Photon. Gäbe es eine Möglichkeit die Energie abzugeben ohne ein Photon zu emittieren, dann wäre ein direkter Rücksprung möglich.