

# Protokoll PAP2 Versuch 256: Röntgenfluoreszenz

Leonard Scheuer

## Motivation

In diesem Versuch wollen wir die Energien der  $K_\alpha$  und  $K_\beta$ -Strahlung einiger Elemente bestimmen und schließlich auch umgekehrt Materialzusammensetzungen aus den Spektren bestimmen. Auch soll die Vorhersage des Mosley'schen Gesetzes damit überprüft werden.

## Grundlagen

### Röntgenfluoreszenz

Wird Materie mit Röntgenstrahlung bestrahlt, so können manche Elektronen auf inneren Schalen (wir nutzen hier vereinfachend das Schalenmodell) herausgeschlagen werden, sodass höherenergetische Elektronen unter Abgabe eines Lichtquants nachrücken. Die Übergangsgrößen sind dabei charakteristisch für das Element. Die verschiedenen möglichen Übergänge für ein allgemeines Atom sind in der nachfolgenden Abbildung dargestellt.

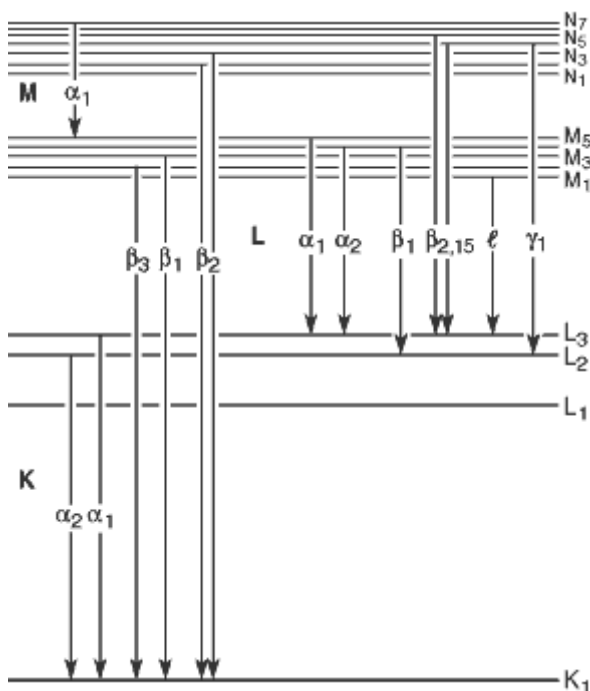


Abb. 1: Elektrische Übergänge in einem Atom. (Quelle: [X-Ray Data Booklet](#))

Aus dem Bohrschen Atommodell lassen sich die jeweiligen Energiegrößen

näherungsweise herleiten, man erhält:

$$\Delta E = E_2 - E_1 = \text{ch } R_\infty \left( \frac{(Z - \sigma_{n_1})^2}{n_1^2} - \frac{(Z - \sigma_{n_2})^2}{n_2^2} \right) \quad (1)$$

wobei  $Z$  die Kernladungszahl,  $R_\infty$  die Rydbergkonstante und Die  $\sigma_i$  die sog. Abschirmungskonstanten sind, welche die Abschirmungswirkung weiterer Hüllenelektronen auf den Kern miteinbeziehen. Wir führen vereinfachend eine mittlere Abschirmungskonstante  $\sigma_{12}$  ein, die obige Beziehung vereinfacht sich so zu

$$\Delta E = E_2 - E_1 = \text{ch } R_\infty (Z - \sigma_{12})^2 \left( \frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2} \right) \quad (2)$$

Mit der Rydberg-Energie  $E_R = \text{ch } R_\infty$  findet man schließlich das \* **Mosleysche Gesetz**:

$$\Delta E = E_2 - E_1 = \text{ch } R_\infty (Z - \sigma_{12})^2 \left( \frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2} \right) \quad (3)$$

Für  $K_\alpha$  kann bei nicht zu schweren Kernen ( $Z < 30$ )  $\sigma_{12} \approx 1$  angenommen werden. Wir erhalten für diesen Fall:

$$\Delta E = E_2 - E_1 = \text{ch } R_\infty (Z - \sigma_{12})^2 \left( \frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2} \right) \quad (4)$$

## Röntgenenergieedetektor

Um die oben beschriebenen Energien messen zu können, müssen die Energien der abgegebenen Photonen gemessen werden. Dafür wird eine PIN-Diode verwendet, im gegensatz zu einer gewöhnlichen pn-Diode besitzt diese noch eine undotierte Halbleiterschicht zwischen den dotierten.

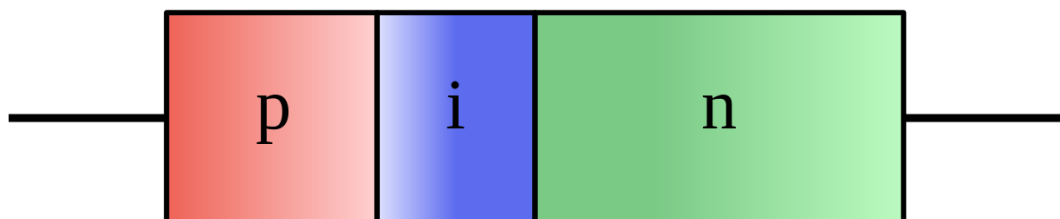


Abb. 2: PIN-Diode (Quelle: [Wikipedia](#))

Wir betreiben die Diode in Sperrichtung, trifft nun ein Photon in die Undotierte Zone, so bilden sich daraus Loch-Elektron-Paare aus, wessen komponenten in etgegengesetzte Richtungen "abgesaugt" werden. Die dabei freiwerdene Ladung ist proportional zur Energie.



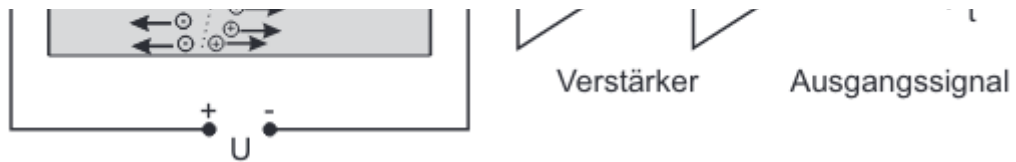


Abb.

#### 4: Funktionsprinzip des Röntgenenergiedetektors (Quelle: [Script](#))

Die generierten Impulse werden mit dem Vielkanalanalysator ausgewertet. Die Energiekalibrierung findet in diesem Versuch mit Eisen und Molybdän statt.

## Material

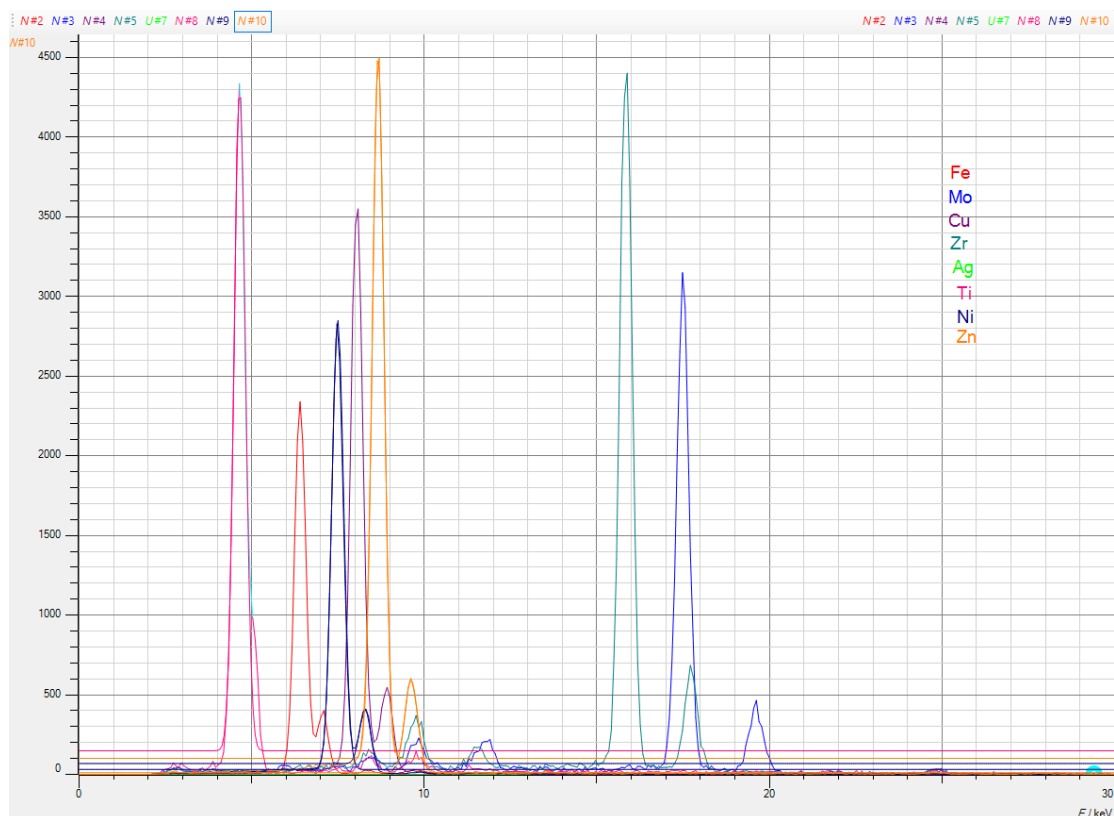
- Röntgengerät mit Röntgenröhre
- Röntgenenergiedetektor
- Vielkanalanalysator
- Metallproben

## Durchführung

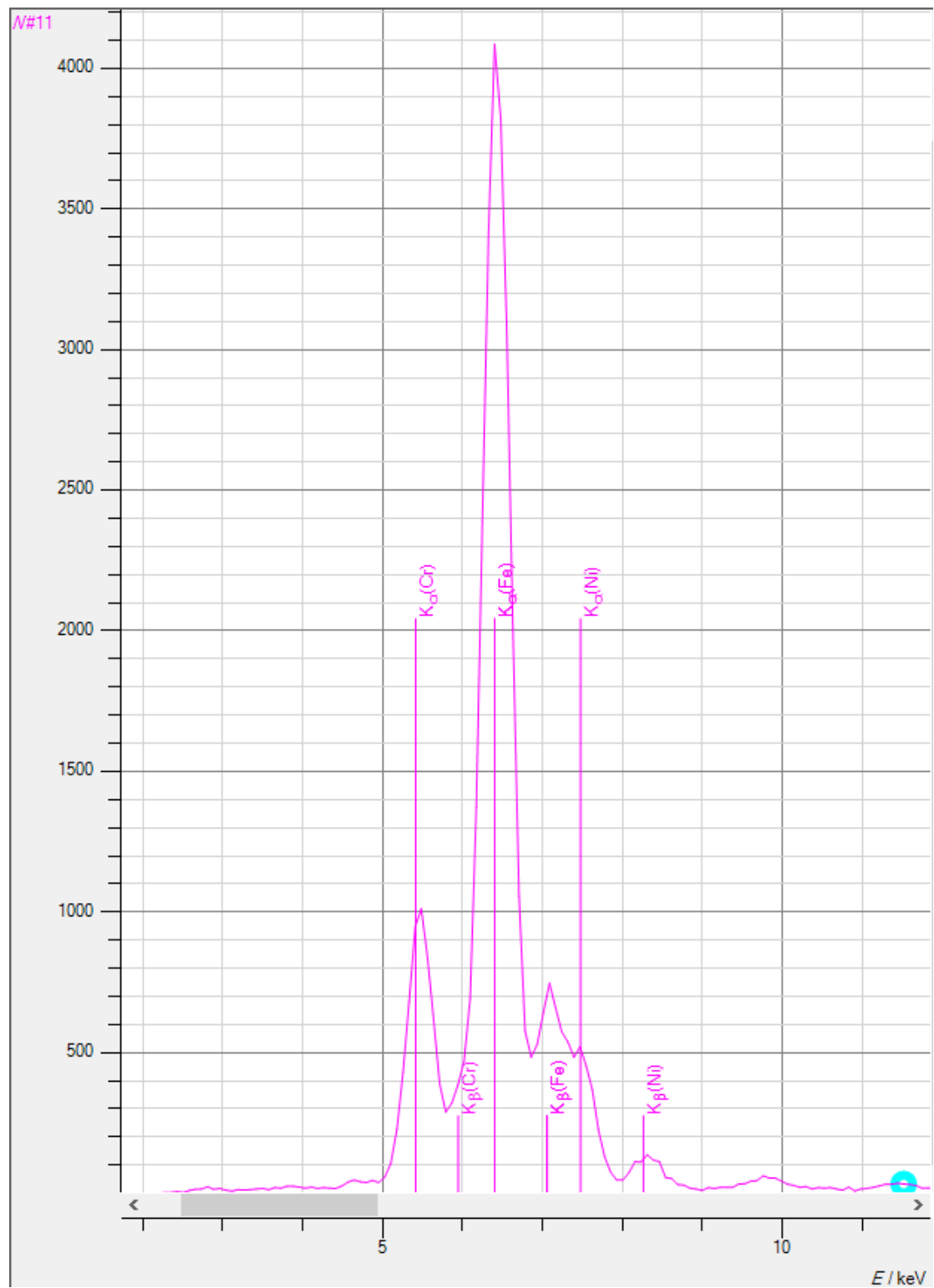
1. Alle Metallplättchen werden vermessen
2. Die Energiekalibrierung (s.o.) wird durchgeführt und mit dem programmeigenen Gausfitt die Mittelwerte und Peakbreiten der  $K_{\alpha}$  und  $K_{\beta}$ -Linien aufgenommen.

Technische Feinheiten des Vorgehens können dem [Script](#) entnommen werden.

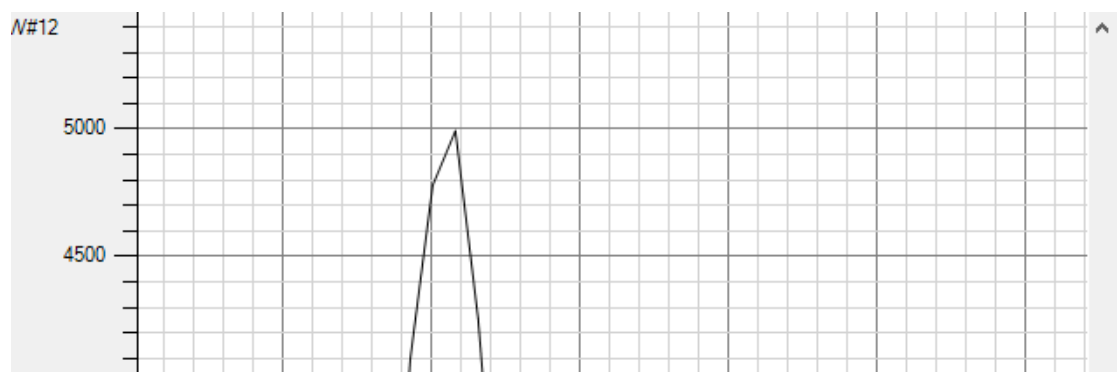
## Messdaten

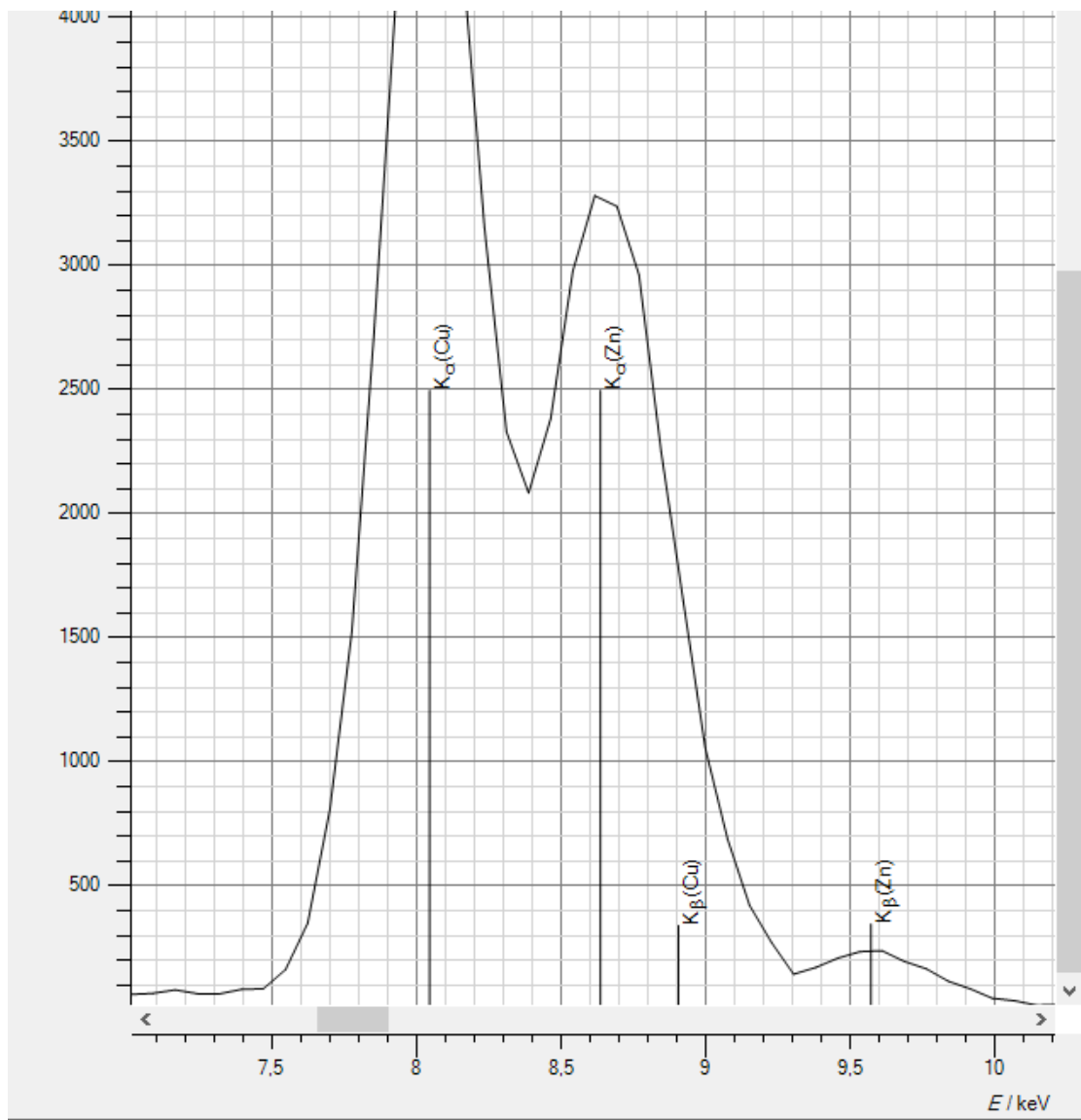


# Metallplättchen

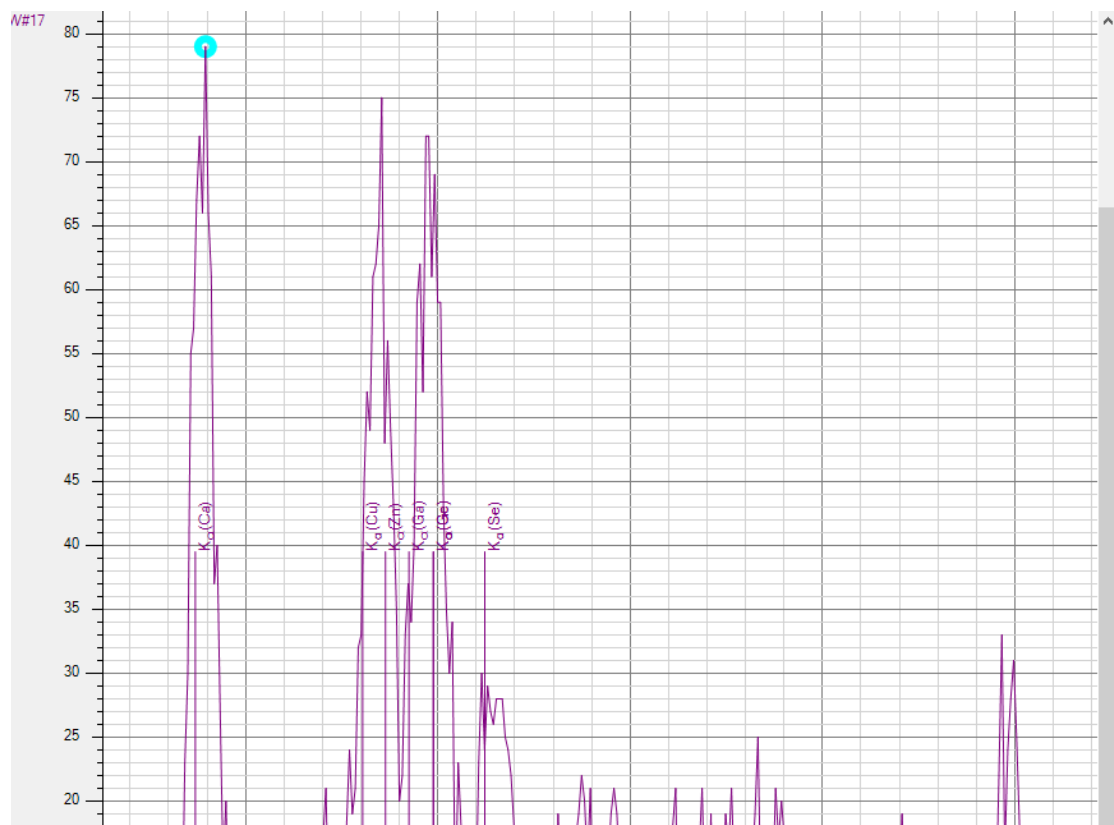


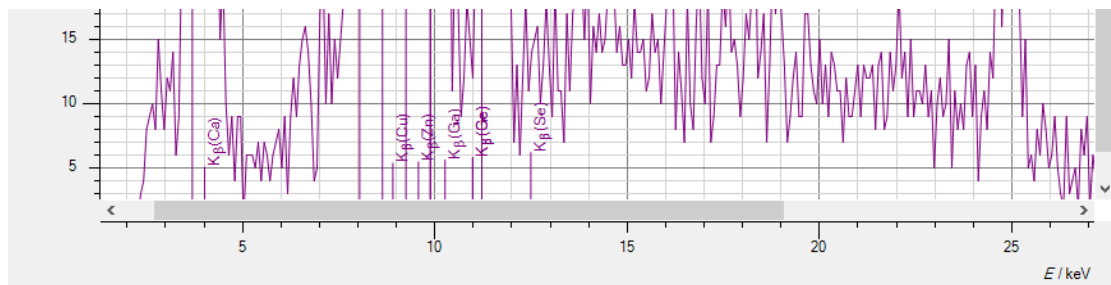
Legierung 1: Cr Fe Ni



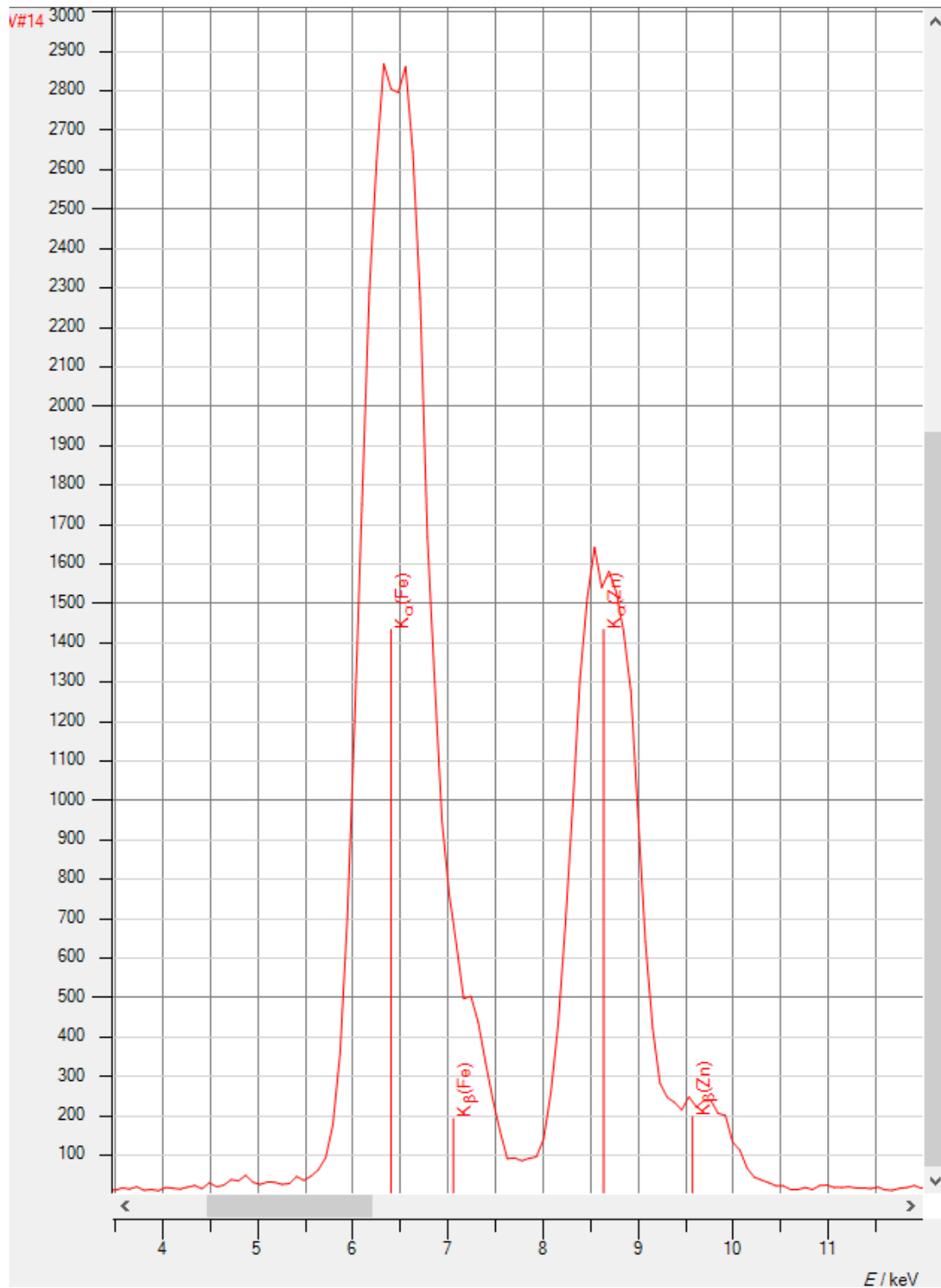


Legierung 2: Cu Zn

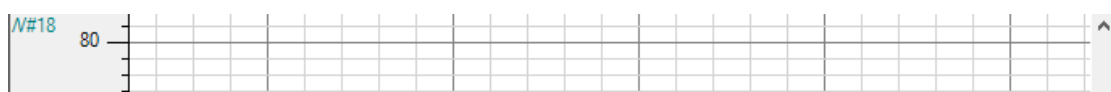


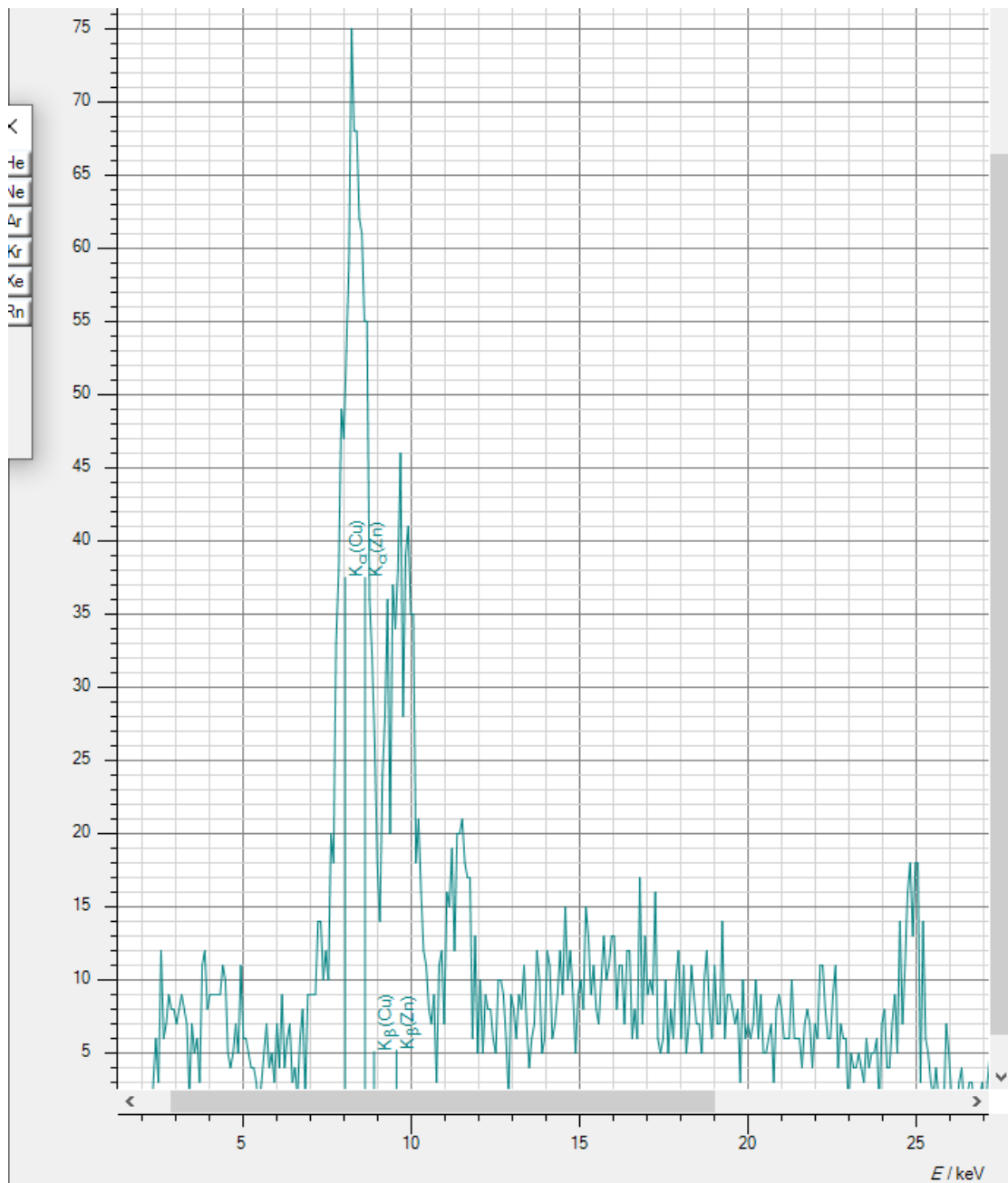


Legierung 3: Pulver



Legierung 4: Fe Zn





Legierung 5: Münze

## Auswertung

Wir tragen wir  $E_\alpha$  und fitten eine Funktion der Form von Gl. (2) an, wobei  $n_1 = 1$  und  $n_2 = 2$ . Wir geben die Fitparameter aus und prüfen die Abweichung der Rydbergenergie zum Literaturwert.

```
In [ ]: #Initialisierung
import numpy as np
import matplotlib.pyplot as plt
%matplotlib inline
from scipy.optimize import curve_fit
from scipy.stats import chi2

def comma_to_float(valstr):
    return float(valstr.decode("utf-8").replace(',', '.'))

def fit_func(x, Er, sig12):
    return Er * (x - sig12)**2 * (1 / n1**2 - 1 / n2**2)

Z, mu1, mu1_err, mu2, mu2_err = np.genfromtxt("v1.csv", delimiter = ';',
```

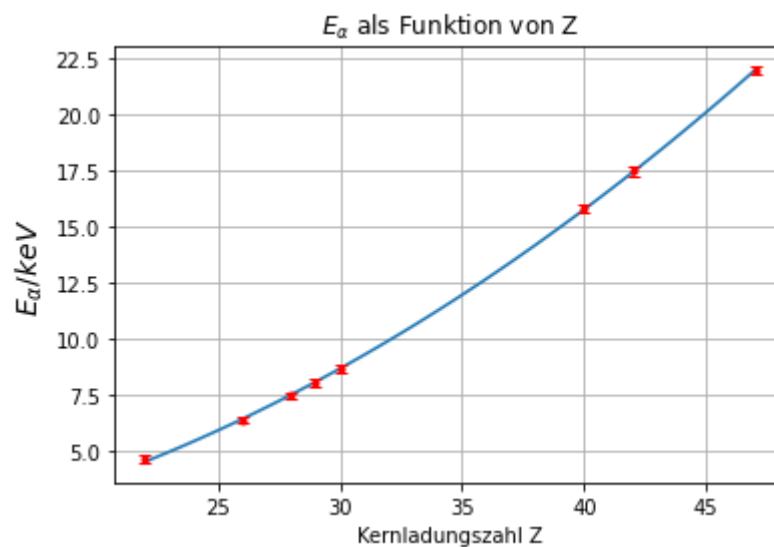
```
In [6]: n1 = 1
n2 = 2

zs = np.linspace(22, 47, 100)

popt, pcov = curve_fit(fit_func, Z, mu1, sigma = mu1_err)
plt.plot(zs, fit_func(zs, *popt))

plt.errorbar(Z, mu1, mu1_err, fmt = "r.", capsize = 3)

plt.title(r'$E_{\alpha}$ als Funktion von Z')
plt.xlabel('Kernladungszahl Z')
plt.ylabel(r'$E_{\alpha}/\text{keV}$ ', fontsize = 14)
plt.grid("dotted")
```



```
In [4]: E_R_lit = 13.605693

E_R1 = popt[0] * 10**3
E_R1_err = np.sqrt(pcov[0][0]) * 10**3

print("sig12 = {0:.2f} ± {1:.2f}".format(popt[1], np.sqrt(pcov[1][1])))
print("E_R = ({0:.2f} ± {1:.2f})eV".format(E_R1, E_R1_err))
print("Abweichung zum Literaturwert: {0:.1f} sigma".format(np.abs(E_R1 - E_R_lit)))

sig12 = 1.25 ± 0.16
E_R = (14.02 ± 0.12)eV
Abweichung zum Literaturwert: 3.4 sigma
```



```
In [5]: chi2_ = np.sum((fit_func(Z, *popt) - mu1)**2 / mu1_err**2)
dof = len(mu1) - 2
chi2_red = chi2_ / dof

print("chi^2 = {0:.1f}".format(chi2_))
print("chi^2_red = {0:.1f}".format(chi2_red))

chi^2 = 1.0
chi^2_red = 0.2
```

```
In [6]: prob = round(1 - chi2.cdf(chi2_, dof), 2) * 100
print("Fitwahrscheinlichkeit: {0}%".format(prob))

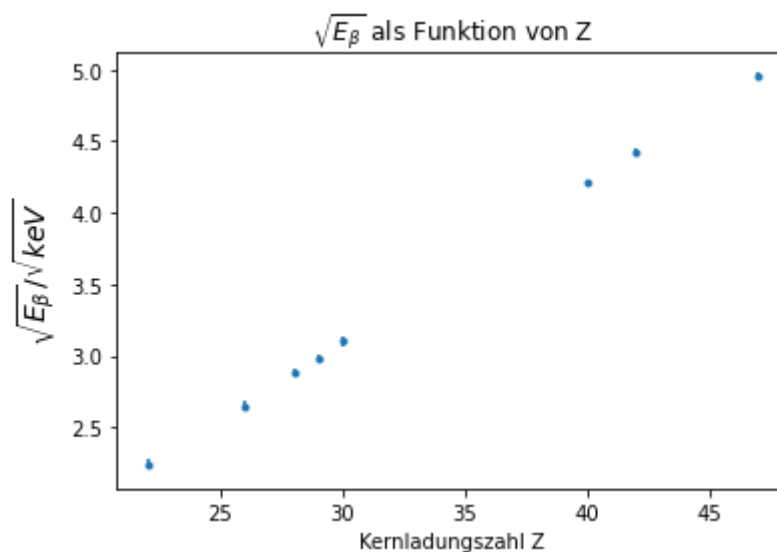
Fitwahrscheinlichkeit: 99.0%
```

## $K_\beta$ -Strahlung

Wir wiederholen die obige Auswertung komplett analog mit der  $K_\beta$ -Strahlung, hier ist  $n_1 = 1$  und  $n_2 = 3$ .

```
In [7]: sqrt_K_bet = np.sqrt(mu2)
sqrt_K_bet_err = 0.5 * mu2_err / np.sqrt(mu2)

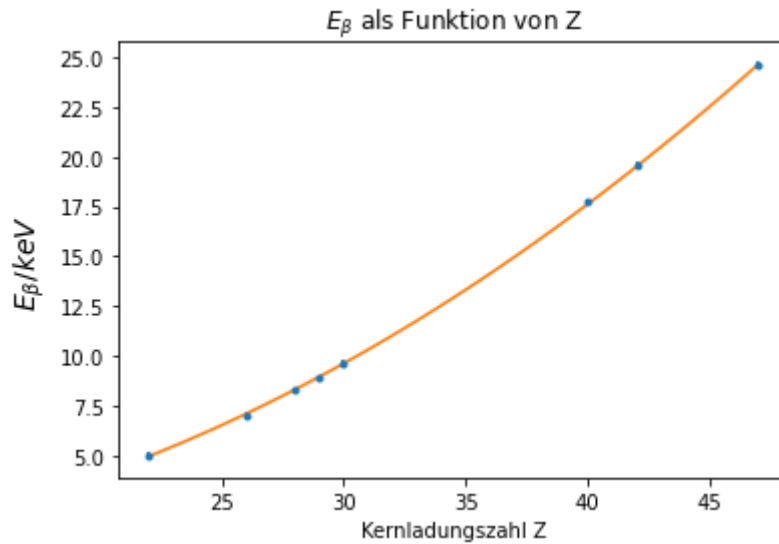
plt.errorbar(Z, sqrt_K_bet, sqrt_K_bet_err, fmt = ".")
plt.xlabel('Kernladungszahl Z')
plt.ylabel(r'$\sqrt{E_\beta}/\sqrt{\text{keV}}$', fontsize = 14)
plt.title(r'$\sqrt{E_\beta}$' + ' als Funktion von Z')
plt.savefig("256-3.jpeg")
```



```
In [8]: n1 = 1
n2 = 3

popt2, pcov2 = curve_fit(fit_func, Z, mu2, sigma = mu2_err)

plt.errorbar(Z, mu2, yerr = mu2_err, fmt = ".")
plt.xlabel('Kernladungszahl Z')
plt.ylabel(r'$E_\beta/\text{keV}$ ', fontsize = 14)
plt.title(r'$E_\beta$' + ' als Funktion von Z')
plt.plot(zs, fit_func(zs, *popt2))
plt.savefig("256-4.jpeg")
```



```
In [9]: E2_R = popt2[0] * 10**3
E2_R_err = np.sqrt(pcov2[0][0]) * 10**3

print("sig13 = {0:.2f} ± {1:.2f}".format(popt2[1], np.sqrt(pcov2[1][1])))
print("E_R = ({0:.2f} ± {1:.2f})eV".format(E2_R, E2_R_err))
print("Abweichung zum Literaturwert: {0:.1f} sigma".format(np.abs(E2_R -
```

sig13 = 1.71 ± 0.15  
E\_R = (13.53 ± 0.12)eV  
Abweichung zum Literaturwert: 0.6 sigma

```
In [10]: chi2_ = np.sum((fit_func(Z, *popt2) - mu2)**2 / mu2_err**2)
dof = len(mu2) - 2
chi2_red = chi2_ / dof

print("chi^2 = {0:.1f}".format(chi2_))
print("chi^2_red = {0:.1f}".format(chi2_red))

chi^2 = 1.2
chi^2_red = 0.2
```

```
In [11]: prob = round(1 - chi2.cdf(chi2_, dof), 2) * 100
print("Fitwahrscheinlichkeit: {0}%".format(prob))

Fitwahrscheinlichkeit: 98.0%
```

# Diskussion

Mittels des Mosleyschen Gesetzes konnten wir hier zumindest mittels der  $K_{\beta}$ -Strahlung die Rydbergenergie gut bestimmen ( $0.6\sigma$  Abweichung zum Literaturwert). Die Bestimmung desselbigen mittels der  $K - \alpha$ -Werte war jedoch weniger erfolgreich, das Ergebnis weicht signifikant ( $3.4\sigma$ ) vom Literaturwert ab. Da ersteres Ergebnis jedoch keine nennenswerte Abweichung vom Literaturwert besitzt, scheint ein systematischer Fehler am Messgerät aber unwahrscheinlich.

Wir haben uns in diesem Versuch mit der Methodik der Röntgenspektroskopie gut vertraut machen können, dazu haben wir die verschiedenen Metallplättchen vermessen und den jeweiligen Metallen zugeordnet. Abschließend haben wir die Zusammensetzungen fünf verschiedener Legierungen bestimmt. Die gefundenen Elemente scheinen plausibel, es gibt jedoch keine Referenz zum Vergleichen. Einige der Proben waren etwas verschmutzt/oxidiert sodass Fehler dadurch prinzipiell nicht ausgeschlossen werden können.