

# Bestimmung der Gleichgewichtskonstante für ein heterogenes Gleichgewicht [1]

Autor: Florian KLUIBENSCHEDL

Bericht verfasst am: 21. März 2019

Versuchsdurchführung am: 12. März 2019  
Gruppe, Matrikelnummer: 3, 11805747  
Lehrveranstaltung: PR Allgemeine Chemie A  
Institut: Allgemeine, Anorganische  
und Theoretische Chemie  
Assistent: Kriesche Bernhard

## Zusammenfassung

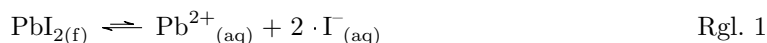
Gleichgewichtskonstanten spielen eine bedeutende Rolle in der Chemie. Insofern ist es unumgänglich, Methoden ihrer Bestimmung zu kennen.

In diesem Experiment wurde über Titration das Löslichkeitsprodukt von  $\text{PbI}_{2(\text{f})}$  bestimmt. Dazu wurde eine 0.50 M  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$  Lösung mit einer 0.020 M KI Lösung titriert. Endpunkt der Titration war eine gelbliche Trübung der Lösung. Das Löslichkeitsprodukt wurde durch Extrapolation des gemessenen, von der Gesamtkonzentration unabhängigen Löslichkeitsprodukt bestimmt. Dazu wurde Mathematica verwendet. Die auf diese Weise erhaltenen Werte sind:  $K_L = 3.66 \times 10^{-9}$ ,  $L_M = 9.70 \times 10^{-4} \text{ mol L}^{-1} \equiv 0.45 \text{ g L}^{-1}$ . Ein Vergleich mit dem Literaturwert ( $K_L = 9.8 \times 10^{-9}$  bei 25 °C [4, S. 8-819]) zeigt, dass die Bestimmung recht genau war.

# 1 Theoretische Grundlagen

## 1.1 Motivation

Salze besitzen in Wasser unterschiedliche Löslichkeiten. Kochsalz NaCl löst sich beispielsweise sehr gut. Beim gelben  $\text{PbI}_2$  handelt es sich um ein schwerlösliches Salz. Die entsprechende Lösereaktion wird in 1 beschrieben.



Werden nun zu einer Lösung von  $\text{Pb}^{2+}_{(\text{aq})}$  Ionen  $\text{I}^{-}_{(\text{aq})}$  Ionen hinzugegeben, fällt  $\text{PbI}_{2(\text{f})}$  aus, wenn das Löslichkeitsprodukt knapp überschritten wird. Dieser Punkt ist erkennbar durch den charakteristischen, gelben Niederschlag von  $\text{PbI}_{2(\text{f})}$ . Es liegt also eine annähernd gesättigte Lösung vor und man kann annehmen, dass das Ionenprodukt von  $\text{Pb}^{2+}_{(\text{aq})}$  und  $\text{I}^{-}_{(\text{aq})}$  dem Löslichkeitsprodukt entspricht. Ist die Menge an beteiligtem  $\text{Pb}^{2+}_{(\text{aq})}$  und  $\text{I}^{-}_{(\text{aq})}$  bekannt, kann somit über das Ionenprodukt das Löslichkeitsprodukt berechnet werden.

Da Blei unter anderem giftig ist, ist eine exakte Kenntnis der Bleikonzentration vonnöten, um z. B. zu überprüfen, ob bestimmte Grenzwerte eingehalten werden. Die Konzentration von  $\text{Pb}^{2+}_{(\text{aq})}$  Ionen kann bei bekanntem Löslichkeitsprodukt berechnet werden.

Anmerkung zur Angabe von Konstanten im Protokoll: um Probleme mit mathematischen Funktionen wie etwa dem Logarithmus bzw. der Exponentialfunktion zu vermeiden, werden alle Gleichgewichtskonstanten dimensionslos angegeben. Dazu werden alle Spezies im jeweiligen Massenwirkungsgesetz durch die Standardkonzentration ( $c_{\text{Standard}} = 1\text{M}$ ) dividiert.

## 1.2 Ziel des Experiments

Auf Basis der obigen Überlegungen ist das Ziel, über Titration eine möglichst exakte Bestimmung des Löslichkeitsproduktes von  $\text{PbI}_{2(\text{f})}$  durchzuführen.

## 2 Experimenteller Teil

### 2.1 Verwendete Materialien

Tabelle 1: Auflistung der verwendeten Geräte und Chemikalien

Geräte	Hersteller	Chemikalie	Hersteller
600 mL Becherglas	BRAND	0.50 M $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ Lösung	Vorrat
( $25.000 \pm 0.075$ ) mL Bürette	BRAND	0.020 M KI Lösung	Vorrat
( $25.000 \pm 0.045$ ) mL Vollpipette	BRAND	deionisiertes $\text{H}_2\text{O}$	Labor
100 mL Erlenmeyerkolben	DURAN		
100 mL Becherglas	DURAN		
digitales Thermometer	TFA Digital		
Stativ mit Klammern			
Magnetrührer	CAT M 6.1		
Rührfisch			

### 2.2 Versuchsdurchführung

Zunächst wurden 25 mL einer 0.50 M  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_3$  Lösung in einen 100 mL Erlenmeyerkolben pipettiert und mit einer 0.020 M KI Lösung bis zum Endpunkt titriert. Dabei wurde die Lösung konstant mit einem Rührfisch und Magnetrührer bei ca. 70 rpm gerührt. Am Endpunkt war eine gelbliche Trübung der Lösung durch  $\text{PbI}_{2(f)}$  beobachtbar. Das bis zu diesem Punkt benötigte Volumen wurde notiert. Da die gelbe Trübung nicht eindeutig ist, wurden weitere Tropfen KI Lösung hinzugegeben und beobachtet, ob die gelbliche Trübung intensiver wurde. War dies der Fall, wurde der notierte Wert genommen.

Die nächsten Titrationen erfolgten bei unterschiedlichen Konzentrationen der  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_3$  Lösung. Dazu wurde eine Verdünnungsreihe erstellt. Mit einer Vollpipette wurden 25 mL der 0.50 M  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_3$  Lösung mit 25 mL deionisiertem Wasser verdünnt. Von der resultierenden 0.25 M  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_3$  Lösung wurden 25 mL mit der 0.020 M KI Lösung wie oben beschrieben titriert. Der verbleibende Rest der verdünnten Lösung (25 mL) wurde mithilfe einer Vollpipette mit deionisiertem Wasser auf 50 mL aufgefüllt. Die resultierende 0.125 M  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_3$  Lösung wurde wie oben beschrieben titriert und verdünnt. Diese Prozedur wurde wiederholt und man erhielt eine 0.063 M, 0.031 M und 0.016 M  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_3$  Lösung. Der Verbrauch an KI Lösung sowie die Temperatur am Endpunkt der Titration<sup>1</sup> wurden jeweils notiert. Die gesättigten  $\text{PbI}_2$  Lösungen und andere Bleiabfälle wurden im Schwermetall-Abfall entsorgt.

<sup>1</sup>es wurde darauf geachtet, starke Temperaturunterschiede zu vermeiden, da die Löslichkeit stark temperaturabhängig ist und die Ergebnisse sonst nicht vergleichbar wären

### 2.3 Auswertung

Die Konzentration von  $\text{Pb}^{2+}_{(\text{aq})}$  und  $\text{I}^{-}_{(\text{aq})}$  kann mit dem von der Gesamtkonzentration abhängigen Löslichkeitsprodukt  $K_{L,c}$  berechnet werden - siehe (1). Dabei wird angenommen, dass die Aktivität des Feststoffes  $\text{PbI}_{2(\text{f})}$  gleich eins ist.

$$K_{L,c} = \frac{a_{\text{Pb}^{2+}_{(\text{aq})}} \cdot a_{\text{I}^{-}_{(\text{aq})}}^2}{a_{\text{PbI}_{2(\text{f})}}} = a_{\text{Pb}^{2+}_{(\text{aq})}} \cdot a_{\text{I}^{-}_{(\text{aq})}}^2 = f_{\text{Pb}^{2+}_{(\text{aq})}} [\text{Pb}^{2+}_{(\text{aq})}] \cdot f_{\text{I}^{-}_{(\text{aq})}}^2 [\text{I}^{-}_{(\text{aq})}]^2 \quad (1)$$

Unter der Annahme, dass die Wechselwirkungen zwischen den Ionen und Molekülen der Lösung vernachlässigt werden können, ergibt sich aus (1) das bekannte Löslichkeitsprodukt  $K_L$  - siehe (2). Es gilt also  $\lim_{c_{ges.} \rightarrow 0} f_i = 1 \Leftrightarrow \lim_{c_{ges.} \rightarrow 0} K_{L,c} = K_L$ .

$$K_L = [\text{Pb}^{2+}_{(\text{aq})}] \cdot [\text{I}^{-}_{(\text{aq})}]^2 \quad (2)$$

Die symbolische Konzentration von  $\text{PbI}_2$  in der Lösung wird durch die Löslichkeit  $L_M$  ausgedrückt. Sie errechnet sich aus dem Löslichkeitsprodukt - siehe (3).

$$L_M = [\text{Pb}^{2+}_{(\text{aq})}] = \frac{1}{2} [\text{I}^{-}_{(\text{aq})}] = \sqrt[3]{\frac{K_L}{4}} \quad (3)$$

Im Folgenden werden weitere Beziehungen angegeben, die für die Berechnung der Werte in Tabelle 2 benötigt wurden. Die Berechnung von  $[\text{Pb}(\text{NO}_3)_3]$  wird nicht angeführt, da dies bereits in 2.2 erledigt wurde.

$$pK_{L,c} = -\log_{10}(K_{L,c}) \quad (4)$$

$$V_{\text{Ende}} = V_{\text{KI}} + V_{\text{Pb}(\text{NO}_3)_3} \quad (5)$$

$$[\text{Pb}^{2+}_{(\text{aq})}]_{eq.} = \frac{[\text{Pb}(\text{NO}_3)_3] \cdot V_{\text{Pb}(\text{NO}_3)_3}}{V_{\text{Ende}}} \quad (6)$$

$$[\text{I}^{-}_{(\text{aq})}]_{eq.} = \frac{[\text{KI}] \cdot V_{\text{KI}}}{V_{\text{Ende}}} \quad (7)$$

## 2.4 Messergebnisse und Literaturwerte

In Tabelle 2 sind alle Messwerte angeführt, die im Rahmen der Versuchsdurchführung wie in 2.2 beschrieben, gemessen wurden. Volumina sind in L, Konzentrationen in  $\text{mol L}^{-1}$  angegeben. Die einzelnen aus den Messdaten errechneten Werte wurden gemäß den in 2.3 angeführten Beziehungen berechnet.

Tabelle 2: Messdaten und daraus abgeleitete Größen

Nr.	$V_{\text{Pb}(\text{NO}_3)_3}$	$[\text{Pb}(\text{NO}_3)_3]$	$V_{\text{KI}}$	$V_{\text{Ende}}$	$[\text{Pb}^{2+}_{(\text{aq})}]_{\text{eq.}}$	$[\text{I}^-_{(\text{aq})}]_{\text{eq.}}$	$K_{L,c}$	$pK_{L,c}$	T in K
1	0.025	0.50	0.0054	0.0304	0.41	0.0036	$5.19 \times 10^{-6}$	5.285	296.3
2	0.025	0.25	0.0036	0.0286	0.22	0.0025	$1.39 \times 10^{-6}$	5.859	296.7
3	0.025	0.125	0.0024	0.0274	0.11	0.0018	$3.50 \times 10^{-7}$	6.456	297.1
4	0.025	0.063	0.0018	0.0268	0.058	0.0013	$1.05 \times 10^{-7}$	6.978	297.1
5	0.025	0.031	0.0015	0.0265	0.030	0.0011	$3.78 \times 10^{-8}$	7.422	296.8
6	0.025	0.016	0.0013	0.0263	0.015	0.00099	$1.45 \times 10^{-8}$	7.839	296.6

## 3 Ergebnisse und Diskussion

Aus den in Tabelle 2 angegebenen Daten errechnen sich folgende Werte:  $K_{L,c} = (1.18 \pm 2.03) \times 10^{-6}$  ( $s = \pm 2.03 \times 10^{-6}$ ,  $\alpha = 0.05$ ,  $N = 6$ ),  $pK_{L,c} = 5.33 \pm 2.72$  ( $s = \pm 2.72$ ,  $\alpha = 0.05$ ,  $N = 6$ ).

Um nun einen Ausdruck für  $K_L$  zu erhalten, wird eine Extrapolation durchgeführt. Dazu wurden zwei Programme verwendet.

Im Folgenden werden die Ergebnisse der Extrapolation mit LibreOfficeCalc [2] diskutiert. Eine Auftragung der  $pK_{L,c}$  Werte von Tabelle 2 gegen  $[\text{Pb}^{2+}_{(\text{aq})}]_{\text{eq.}}$  ergibt Diagramm 1. Das Modell, das diese Punkte statistisch am besten beschreibt, ist ein quadratisches (die Gleichung wird in 1 angegeben). Wird dieses Polynom an der Stelle null ausgewertet, erhält man den Wert für  $pK_L = 7.862$  und daraus errechnet sich folgender Wert für das gesuchte Löslichkeitsprodukt:  $K_L = 1.37 \times 10^{-8}$ . Die Löslichkeit berechnet sich zu:  $L_M = 1.51 \times 10^{-3} \text{ mol L}^{-1} \equiv 0.70 \text{ g L}^{-1}$ .

Wird Mathematica [3] verwendet, erhält man Diagramm 2. Das verwendete Programm zur Extrapolation wird auf der letzten Seite angehängt. Wertet man die von Mathematica berechnete Funktion an der Stelle null aus, erhält man  $pK_L = 8.437$  und damit folgende Werte:  $K_L = 3.66 \times 10^{-9}$ ,  $L_M = 9.70 \times 10^{-4} \text{ mol L}^{-1} \equiv 0.45 \text{ g L}^{-1}$ .

Ein Vergleich mit dem Literaturwert ( $K_L = 9.8 \times 10^{-9}$  bei  $25^\circ\text{C}$  [4, S. 8-819]) zeigt, dass der Wert der Extrapolation mit LibreOfficeCalc um eine Größenordnung abweicht. Der Wert der Extrapolation mit Mathematica hingegen kommt dem Literaturwert erstaunlich nahe. Diese Abweichungen sollen im Folgenden diskutiert werden.

Eine Internetrecherche lieferte sehr unterschiedliche Werte für das Löslichkeitsprodukt - siehe z. B. [5], [6] oder [7]. Wie man sieht, unterscheiden sich auch die deutsche und englische Wikipedia.org Seite. Die auf diesen Seiten gefundene Werte für das Löslichkeitsprodukt liegen zwischen  $1.4 \times 10^{-8}$  und  $9.8 \times 10^{-9}$ . Als Literaturwert wurde  $9.8 \times 10^{-9}$  herangezogen, da die oben angegebene Quelle als am vertrauenswürdigsten erscheint.

Der Unterschied zwischen den beiden verwendeten Extrapolationsmethoden erklärt sich dadurch, dass Mathematica keinen analytischen Ausdruck erzeugt im Gegensatz zu LibreOfficeCalc und dadurch mehr *Freiheiten* beim Folgen des Trends hat, weswegen es die Extrapolationsfunktion diesem besser anpassen kann. Dafür fehlt eine Art Bestimmtheitsmaß, mit dem die Methode auf Genauigkeit abgeschätzt werden kann. Dennoch wird der Wert der Extrapolation mit Mathematica als *besser* eingeschätzt.

Grundsätzliche Fehlerquellen werden im Folgenden diskutiert: es gilt zu bedenken, dass die Messungen nicht bei 25 °C durchgeführt wurden. Die Messtemperaturen können Tabelle 2 entnommen werden. Da das Löslichkeitsprodukt grundsätzlich stark temperaturabhängig ist, kann dies eine gewisse Abweichung der Messungen vom Literaturwert erklären. Man müsste die gemessenen Löslichkeitsprodukte mithilfe der Van't Hoff Beziehung auf 25 °C *umrechnen*. Der vermutlich größte Fehler liegt jedoch beim Erkennen des Endpunktes der Titration. Dieser ist erreicht, wenn sich die Lösung etwas trüblich gelb färbt, was in der Praxis mit freiem Auge schwierig zu erkennen ist (Streu-licht, Reflexionen, Sehkraft des Experimentators, ...). Eine Möglichkeit, die Genauigkeit schlagartig zu verbessern, wäre z. B. die Verwendung eines Photometers zur Endpunktanzeige. Eine weitere Fehlerquelle liegt in der Herstellung der Verdünnungsreihe. Wird am Anfang falsch pipettiert, hat dies Auswirkungen auf alle weiteren Messungen.

Zusammenfassend wird das Experiment als gelungen angesehen mit folgenden Ergebnissen:  $K_L = 3.66 \times 10^{-9}$ ,  $L_M = 9.70 \times 10^{-4} \text{ mol L}^{-1} \equiv 0.45 \text{ g L}^{-1}$ .

### 3.0.1 Extrapolationskurven

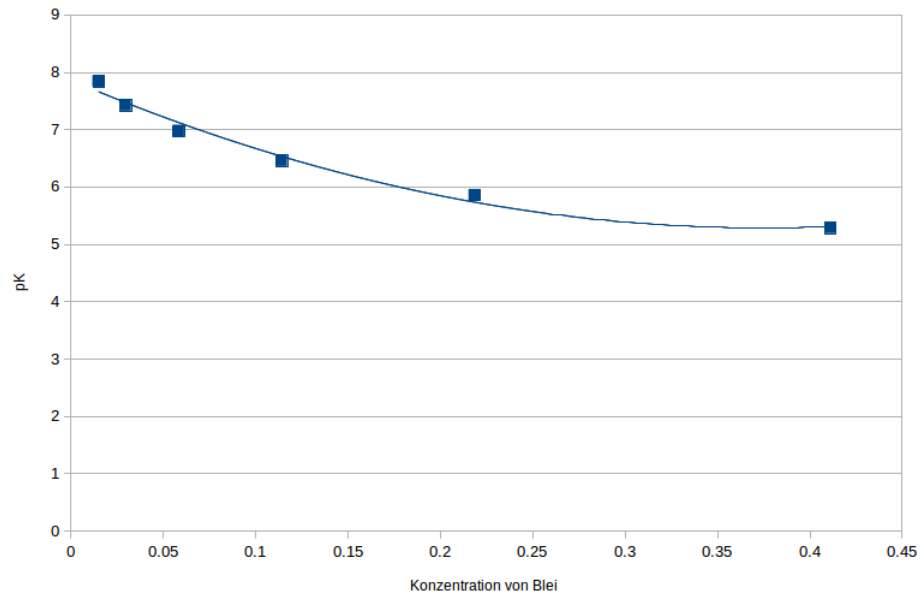


Abbildung 1: LibreOfficeCalc - Extrapolationskurve zur Bestimmung von  $pK_L$ : (x-Achse)  $[\text{Pb}^{2+}_{(\text{aq})}]_{\text{eq.}}$  in M, (y-Achse)  $pK_{L,c}$ ;  $y = 18.281x^2 - 13.725x + 7.862$ ,  $R^2 = 0.983$

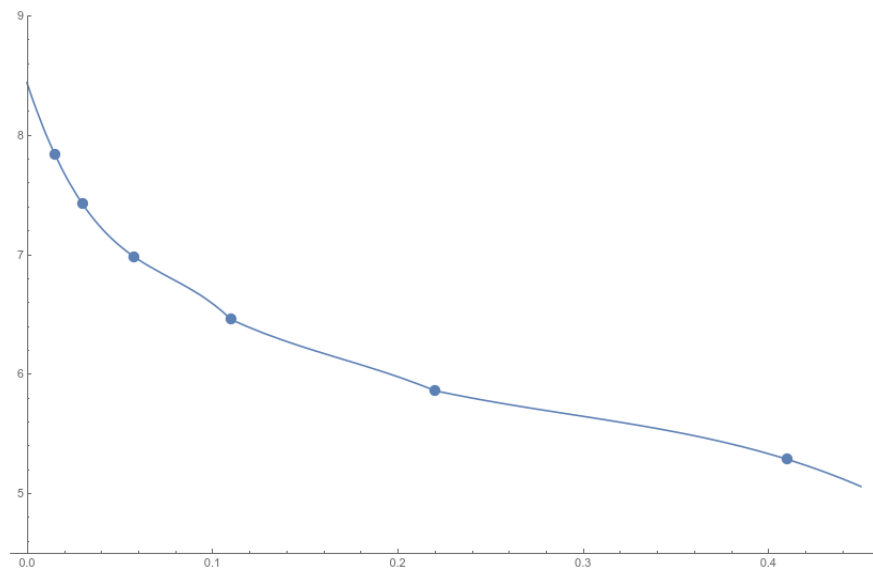


Abbildung 2: Mathematica - Extrapolationskurve zur Bestimmung von  $pK_L$ : (x-Achse)  $[Pb^{2+}]_{(aq)}$  in M, (y-Achse)  $pK_{L,c}$



## Reaktionsverzeichnis

Reaktion Rgl. 1 . . . . .	2
---------------------------	---

## Literaturverzeichnis

- [1] Wolfgang Viertl et al. *Versuchsvorschriften PR Allgemeine Chemie - Universität Innsbruck*. 2019 (siehe S. 1).
- [2] *LibreOffice*. 2019. URL: <https://de.libreoffice.org/> (siehe S. 5).
- [3] *Mathematica Software*. 2019. URL: <https://www.wolfram.com/mathematica/?source=nav> (siehe S. 5).
- [4] *CRC Handbook of Chemistry and Physics*. 87. Aufl. 2019 (siehe S. 1, 5).
- [5] wikipedia.org. *Lead(II) iodide*. 2019. URL: [https://en.wikipedia.org/wiki/Lead\(II\)\\_iodide](https://en.wikipedia.org/wiki/Lead(II)_iodide) (siehe S. 5).
- [6] wikipedia.org. *Blei(II)-iodid*. 2019. URL: [https://de.wikipedia.org/wiki/Blei\(II\)-iodid](https://de.wikipedia.org/wiki/Blei(II)-iodid) (siehe S. 5).
- [7] socratic.org. 2019. URL: <https://socratic.org/questions/use-the-value-ksp-1-4x10-8-for-pbi2-to-solve-the-following-problems> (siehe S. 5).

## Abbildungsverzeichnis

1 Extrapolationskurve zur Bestimmung von $pK_L$ mit LibreOfficeCalc, Quelle: Autor . . .	7
2 Extrapolationskurve zur Bestimmung von $pK_L$ mit Mathematica, Quelle: Autor . . .	8

## Tabellenverzeichnis

1 Materialienliste, Quelle: Autor . . . . .	3
2 Messdaten und daraus abgeleitete Größen, Quelle: Autor . . . . .	5

```
In[1]:= pKlBlei = {{0.41, 5.285}, {0.22, 5.859},  
               {0.11, 6.456}, {0.058, 6.978}, {0.03, 7.422}, {0.015, 7.839}};  
interpolatepKlBlei = Interpolation[pKlBlei];  
interpolateValue = interpolatepKlBlei[0]
```

Out[3]= 8.43731

```
In[4]:= modellpKlBlei = Plot[interpolatepKlBlei[x], {x, 0, 0.45}, PlotRange -> {4.5, 9}];  
graphpKlBlei = ListPlot[pKlBlei];  
Show[modellpKlBlei, graphpKlBlei]
```

