

TARTU ÜLIKOOL
LOODUS- JA TEHNOLOOGIATEADUSKOND
KEEMIA INSTITUUT

AUTOR

PEALKIRI

BAKALAUREUSETÖÖ (12 EAP)

Juhendaja:
JUHENDAJA

Kaitsmisele lubatud:

Juhendaja:

Juhendaja:

TARTU 2013

Sisukord

Lühendid	2
1 Sissejuhatus	3
1.1 Mis see on?	3
1.2 Kasutamine	3
1.3 Struktuur	3
1.4 Litsents	3
2 Valdkonna ülevaade	4
2.1 Lühendid ja mõisted	4
2.2 Valemid	4
2.3 Tabelid	4
2.4 Joonised	5
2.5 Viitamine	5
3 Materjal ja metoodika	6
4 Tulemused ja arutelu	7
5 Kokkuvõte	8
6 Tänuavaldused	9
7 Summary	10
Lisa A Lisa	11

Lühendid

AIM akronüüm ilma mitmuseta

KTA kolmetäheline akronüüm

tavaline mõiste tavalise mõiste veel tavalisem seletus

1 Sissejuhatus

1.1 Mis see on?

Tegemist on 2013. aastal Keemia Instituudis kaitstud bakalaureusetöö vormistusnäidisega. Kui ma hakkasin tööd kirjutama, ei leidnud ma ühtegi terviklikku LaTeXis vormistatud lõputöö näidist ja pidin seetõttu otsast peale alustama. Loodetavasti on tulevastel LaTeXi-huvilistel töökirjutamine/vormistamine veidi lihtsam.

1.2 Kasutamine

Tööga on kaasas 'Rakefile', mis lihtsustab mõnevõrra kompileerimist. Selle kasutamiseks peab olema paigaldatud Ruby ja 'rake'.

```
gem install rake
```

L^AT_EX-i failide kompileerimiseks saad kasutada käsku 'rake compile' ja töökataloogi puhastamiseks ajutistest failidest 'rake clean'. Tulemus on failis 'thesis.pdf'.

1.3 Struktuur

Põhifail on 'thesis.tex'. Tiitelleht ja kõik peatükid on eraldi failides. Failid on võimaluste piires kommenteeritud.

1.4 Litsents

Töö on avaldatud MITi litsentsi all. Täpsemalt saab lugeda failist 'LICENSE'.

2 Valdkonna ülevaade

2.1 Lühendid ja mõisted

Tavaline mõiste on mõiste, mis ilmub pärast teksti lisamist automaatselt ka mõistete leheküljele. Akronüüm ilma mitmuseta (AIM) on tavaline akronüüm. AIMi teistkordsel kasutamisel ilmub teksti ainult lühend. Kolmetähelised akronüümid (KTA-d) on akronüümid, mille jaoks on defineeritud ka mitmus.

2.2 Valemid

Valemeid saab kasutada nii teksti sees ($I = I_0 \cdot \exp(-\epsilon l c)$) kui ka eraldiseisvalt:

$$\nabla \cdot \mathbf{D} = \rho \quad (1)$$

$$\nabla \cdot \mathbf{B} = 0 \quad (2)$$

$$\nabla \times \mathbf{E} = -\frac{\partial \mathbf{B}}{\partial t}$$

$$\nabla \times \mathbf{H} = \mathbf{J} + \frac{\partial \mathbf{D}}{\partial t}$$

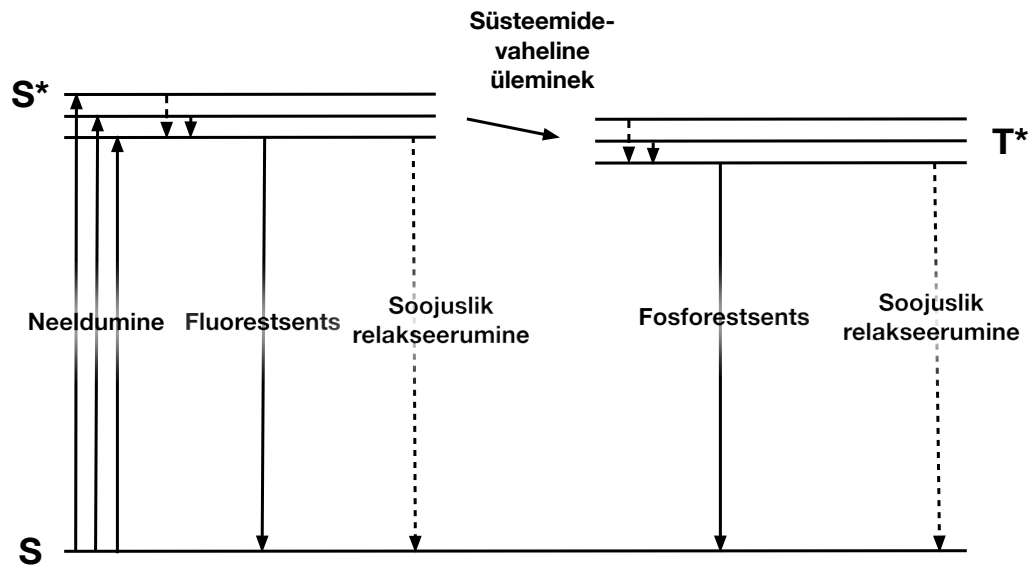
2.3 Tabelid

Tabel 1: Tabel huvitavate numbritega

Number	Esimene arv	Teine arv
1	123	456
2	789	101112
3	131415	161718
4	192021	222324
5	252627	282930

Väike seletustekst tabeli lõppu

2.4 Joonised



Joonis 1: Lihtsustatud Jablonski diagramm. S vastab ühendi ergastamata põhi-olekule, S^* ja T^* tähistavad vastavalt singletset ning tripletset ergastatud olekut. Punktiirjoonega on tähistatud mittekiirguslikud protsessid (nendega ei kaasne fooni neeldumist või eraldumist).

2.5 Viitamine

Viidata saab nii valemitele (vt valemeid 1 ja 2), tabelitele (vaata tabel 1) kui ka joonistele (vt joonis 1).

Viidata saab ka artiklitele [1] ning raamatutele [2, 3].

3 Materjal ja metoodika

4 Tulemused ja arutelu

5 Kokkuvõte

6 Tänuavaldused

7 Summary

Title in English

Author

Kasutatud kirjandus

- [1] IUPAC, International Union of Pure and Applied Chemistry Compendium of Chemical Terminology. (2012).
- [2] P. W. Atkins, R. S. Friedman, Molecular Quantum Mechanics. 4th Ed., Oxford University Press, 2005, ISBN: 9780199541423.
- [3] J. R. Lakowicz, Principles of Fluorescence Spectroscopy. 3rd Ed., Springer, 2006, ISBN: 978-0-387-46312-4.

Lisa A Lisa