

Detta dokument med översättning ska användas tillsammans med studiematerialet: "Rapportmall NO kortare variant". (Se [länk](#)).

Detta dokument med översättning ska användas tillsammans med studiematerialet: "Rapportmall NO kortare variant". (Se länk). Rubrik 1. Syfte I rapportens första del förklarar du, varför laborationen genomfördes. Vad hoppades du få svar på? Vad var syftet med laborationen? Exempel: "Syftet med denna laboration var, att med två olika metoder bestämma, om fyra olika föreningar var jonföreningar eller molekyLföreningar." 2. Teori Presentera fakta och bakgrundskunskap, som läsaren av rapporten behöver, för att förstå laborationen. Förklara begrepp och formler, som är viktiga för att kunna genomföra laborationen. Referera också till relevanta teorier, som du hämtar från andra källor. Dessa källor kan bestå av texter från läroboken och laborationshandledningen. Exempel: "Jonföreningar leder elektrisk ström i flytande form och i vattenlösning, men inte i fast form." "MolekyLföreningar är föreningar mellan ickemetaller och sker med så kallade..." "Laddade partiklar som rör sig och kan transportera elektriska laddningar är en förutsättning för en elektrisk ström." 3. Hypotes	أكتب هنا.
--	------------------

I det tredje avsnittet ska du redogöra, för vad du trodde att resultatet av laborationen skulle bli, innan du genomförde laborationen.

Hypotesen ska vara motiverad naturvetenskapligt.

Exempel:

“Urea är ett urinämne.

Föreningen antogs därför innehålla kväve....Urea förväntades alltså smälta...”

4. Material och kemikalier

I det fjärde avsnittet räknar du upp det material och de kemikalier, som du använde under laborationen.

Exempel:

Material

provrör

bägare

Kemikalier

0.9% natriumklorid

1% glukoslösning

5. Metod

I detta avsnitt ska du beskriva hur laborationen gjordes, på ett så tydligt och strukturerat sätt, så att en annan person skulle kunna göra om laborationen.

Exempel:

“För att undersöka hypotesens riktighet genomfördes följande undersökning”

“En bägare fylldes med vatten”

6. Beräkningar

Om beräkningar krävs för laborationen, ska du redovisa dem i detta avsnitt.

Beräkningarna måste vara fullständiga, så att det lätt går att följa din tankegång.

Glöm inte enheter!

7. Resultat

Redovisa resultatet av laborationen kortfattat i text och eventuellt med hjälp av tabeller och diagram. Vad observerades under laborationen? Exempel: I tabellen redovisas.... Relativ smältpunkt och strömledningsförmåga i vattenlösning: Ämne socker Smältpunkt låg I vattenlösning ej strömledande 8. Slutsats och diskussion Nu ska du dra slutsatser av dina resultat. Förklara resultaten med hjälp av dina teoretiska kunskaper. Jämför resultaten med din hypotes och med teorin, som du presenterade tidigare i rapporten. Är resultatet rimligt? Fundera över eventuella felkällor och om laborationen skulle kunna förbättras på något sätt. Det är först i detta avsnitt, som du får ta med egna tankar och funderingar. Exempel: "X smälte vid upphettning och ledde inte ström i vattenlösning. Slutsatsen är därför att...."	
--	--

Rubrik

1. Syfte

I rapportens första del förklarar du varför laborationen genomfördes. Vad hoppades du få svar på? Vad var syftet med laborationen?

Exempel:

“Syftet med denna laboration var att med två olika metoder bestämma om fyra olika föreningar var jonföreningar eller molekykföreningar.”

2. Teori

Presentera fakta och bakgrundskunskap som läsaren av rapporten behöver för att förstå laborationen. Förklara begrepp och formler som är viktiga för att kunna genomföra laborationen. Referera också till relevanta teorier som du hämtar från andra källor. Dessa källor kan bestå av texter från läroboken och laborationshandledningen.

Exempel:

“Jonföreningar leder elektrisk ström i flytande form och i vattenlösning, men inte i fastform.”

“Molekykföreningar är föreningar mellan ickemetaller och sker med så kallade...”

“Laddade partiklar som rör sig och kan transportera elektriska laddningar är en förutsättning för en elektrisk ström.”

3. Hypotes

I det tredje avsnittet ska du redogöra för vad du trodde att resultatet av laborationen skulle bli innan du genomförde laborationen. Hypotesen ska vara motiverad naturvetenskapligt.

Exempel:

“Urea är ett urinämne. Föreningen antogs därför innehålla kväve....Urea förväntades alltså smälta...”

4. Material och kemikalier

I det fjärde avsnittet räknar du upp det material och de kemikalier som du använde under laborationen.

Exempel:

Material Kemikalier

provörör 0.9% natriumklorid

bägare 1% glukoslösning

Sammanställd vid Komvux Malmö Pauli (JoF) uppdaterad 24/2-2015

5. Metod

I detta avsnitt ska du beskriva hur laborationen gjordes på ett så tydligt och strukturerat sätt så att en annan person kan skulle kunna göra om laborationen.

Exempel:

“För att undersöka hypotesens riktighet genomfördes följande undersökning”

“En bägare fylldes med vatten”

6. Beräkningar

Om beräkningar krävs för laborationen ska du redovisa dem i detta avsnitt. Beräkningarna måste vara fullständiga så att det lätt går att följa din tankegång. Glöm inte enheter!

7. Resultat

Redovisa resultatet av laborationen kortfattat i text och eventuellt med hjälp av tabeller och diagram. Vad observerades under laborationen?

Exempel:

I tabellen redovisas....

Relativ smältpunkt och strömledningsförmåga i vattenlösning:

Ämne Smältpunkt I vattenlösning

socker låg ej strömledande

8. Slutsats och diskussion

Nu ska du dra slutsatser av dina resultat. Förklara resultaten med hjälp av dina teoretiska kunskaper. Jämför resultaten med din hypotes och med teorin som du presenterade tidigare i rapporten. Är resultatet rimligt? Fundera över eventuella felkällor och om laborationen skulle kunna förbättras på något sätt. Det är först i detta avsnitt som du får ta med egna tankar och funderingar.

Exempel:

“X smälte vid upphettning och ledde inte ström i vattenlösning. Slutsatsen är därför att....”