${\mbox{Hypothesis testing and sensitivity analysis of Hydrolysis}} \\ {\mbox{HPLC data}}$

Vidianos Giannitsis

June 11, 2024

Contents

| 1 | Dependencies | 2 |
|----------|--|----|
| 2 | Φόρτωση των δεδομένων | 2 |
| 3 | Επεξεργασία πρωτογενών δεδομένων | 3 |
| 4 | Visualization των αποτελεσμάτων αυτών | 3 |
| 5 | Δημιουργία ψευδο-κατανομής των δεδομένων | 6 |
| | 5.1 Υπολογισμός της τυπικής απόκλισης | 7 |
| | 5.1.1 Outliers | |
| | 5.2 Δημιουργία των κατανομών | |
| | 5.3 Sampling | 8 |
| 6 | ANOVA | 9 |
| 7 | Άλλα hypothesis tests | 10 |
| | 7.1 ANOVA σε 2 mL και πάνω | 10 |
| | 7.2 Τ-test για 4-8 ml στους 40 | 11 |
| | 7.3 ANOVA σε 2 ml και κάτω | 11 |
| | 7.4 Επίδραση της θερμοκρασίας | 12 |
| 8 | Code block όλων των ελέγχων υποθέσεων | 13 |
| 9 | Σενάριο χωρίς ορισμένα outliers | 13 |
| | 9.1 Αλλαγές που παραητρούνται στο σενάριο αυτό | 15 |
| 10 | θ Τελικά συμπεράσματα από τα hypothesis tests | 15 |
| | 10.1~ Απόρριψη με $95%$ βεβαιότητα | 15 |
| | 10.2Δ εν μπόρεσαν να απορριφθούν | 15 |
| 11 | Ι Ανάλυση Ευαισθησίας | 16 |
| | 11.1 Εφαρμογή της ανάλυσης ευαισθησίας | 18 |
| | 11.2 Αποτελέσματα | |
| | 11.2.1 Morris | 23 |
| | 11.2.2 Sobol | 25 |
| | 11.3 Plotting σε tornado diagrams | 26 |

Abstract

Έχουμε πάρει πολλά δεδομένα από την HPLC για διάφορες συγχεντρώσεις σε χάθε πείραμα. Ένα χαλό ερώτημα το οποίο δεν έχουμε εξετάσει είναι χατά πόσο είναι στατιστιχά σημαντιχή η προσθήχη του μιξ γενιχά ή χαι ξεχωριστά από το ένα επίπεδο στο άλλο. Σχοπός του αρχείου αυτού είναι να εξετάσει χάτι τέτοιο με χρήση της ΑΝΟΥΑ. Έπειτα, αν δούμε ότι η επίδραση είναι σημαντιχή μπορούμε να προχωρήσουμε χαι σε μία ανάλυση ευαισθησίας για να δούμε και ποσότιχα πόσο επηρεάζει, εχτός από ποιοτιχά.

1 Dependencies

Αρχικά, όπως και στα άλλα notebooks, πρέπει να κάνουμε load κάποια dependencies τα οποία θα χρειαστούμε για αυτό το code base.

```
using DrWatson
@quickactivate "Masters_Thesis"
include(srcdir("filenames.jl"))
using CSV, DataFrames, Statistics, Distributions
```

2 Φόρτωση των δεδομένων

Έπειτα, πρέπει να διαβάσουμε τα CSVs με τα δεδομένα για να μπορέσουμε να κάνουμε την ανάλυση μας.

```
# Read all the data
\exp_35 = "10_11"
\exp_40 = "28_{11}"
\exp_{45} = "23_{10}"
mix_amount = ["0", "1", "2", "4", "8"]
# Experiment @35 C
df35_0 = CSV.read(get_conc_csv(exp_35, mix_amount[1]), DataFrame)
df35_1 = CSV.read(get_conc_csv(exp_35, mix_amount[2]), DataFrame)
df35_2 = CSV.read(get_conc_csv(exp_35, mix_amount[3]), DataFrame)
df35_4 = CSV.read(get_conc_csv(exp_35, mix_amount[4]), DataFrame)
df35_8 = CSV.read(get_conc_csv(exp_35, mix_amount[5]), DataFrame)
# Experiment @40 C
df40_0 = CSV.read(get_conc_csv(exp_40, mix_amount[1]), DataFrame)
df40_1 = CSV.read(get_conc_csv(exp_40, mix_amount[2]), DataFrame)
df40_2 = CSV.read(get_conc_csv(exp_40, mix_amount[3]), DataFrame)
df40_4 = CSV.read(get_conc_csv(exp_40, mix_amount[4]), DataFrame)
df40_8 = CSV.read(get_conc_csv(exp_40, mix_amount[5]), DataFrame)
# Experiment @45 C
df45_1 = CSV.read(get_conc_csv(exp_45, mix_amount[2]), DataFrame)
df45_2 = CSV.read(get_conc_csv(exp_45, mix_amount[3]), DataFrame)
```

3 Επεξεργασία πρωτογενών δεδομένων

Βέβαια, δεν θέλουμε αυτούς τους πίναχες. Αρχικά θέλουμε να συγκρίνουμε τις 5 ποσότητες σε κάθε θερμοκρασία, οπότε θέλουμε τα vector των τελικών συγκεντρώσεων κάθε ένωσης.

```
# Take the maximum instead of defaulting for the last element as we
# know ethanol is consumed so the last isn't the maximum which is the
# one we are interested in.
prod35_0 = map(maximum, eachcol(df35_0[:, 5:8]))
prod35_1 = map(maximum, eachcol(df35_1[:, 5:8]))
prod35_2 = map(maximum, eachcol(df35_2[:, 5:8]))
prod35_4 = map(maximum, eachcol(df35_4[:, 5:8]))
prod35_8 = map(maximum, eachcol(df35_8[:, 5:8]))
prod40_0 = map(maximum, eachcol(df40_0[:, 5:8]))
prod40_1 = map(maximum, eachcol(df40_1[:, 5:8]))
prod40_2 = map(maximum, eachcol(df40_2[:, 5:8]))
prod40_4 = map(maximum, eachcol(df40_4[:, 5:8]))
prod40_8 = map(maximum, eachcol(df40_8[:, 5:8]))
prod_35 = hcat(prod35_0, prod35_1, prod35_2, prod35_4, prod35_8)
prod_40 = hcat(prod40_0, prod40_1, prod40_2, prod40_4, prod40_8)
# Collect the 4 vectors which have the output variable in every condition
lact_mean_35 = prod_35[1,:]
acet_mean_35 = prod_35[2,:]
prop_mean_35 = prod_35[3,:]
eth_mean_35 = prod_35[4,:]
lact_mean_40 = prod_40[1,:]
acet_mean_40 = prod_40[2,:]
prop_mean_40 = prod_40[3,:]
eth_mean_40 = prod_40[4,:]
# For the sensitivity analysis, we want to compare both variables
# simultaneously, so we group the two prod vectors.
prod = hcat(prod35_0, prod35_1, prod35_2, prod35_4, prod35_8, prod40_0,
→ prod40_1, prod40_2, prod40_4, prod40_8)
lact = prod[1,:]
acet = prod[2,:]
prop = prod[3,:]
eth = prod[4,:]
```

4 Visualization των αποτελεσμάτων αυτών

Για να είναι πιο ευπαρουσίαστα τα αποτελέσματα της ανάλυσης, αξίζει να κάνουμε κάποια διαγράμματα που δείχνουν την τελική συγκέντρωση της κάθε ένωσης ανάλογα με το mix

amount και την θεροκρασία. Ο καλύτερος τρόπος να γίνει visualized αυτό είναι μέσω κάποιων stacked bar plots.

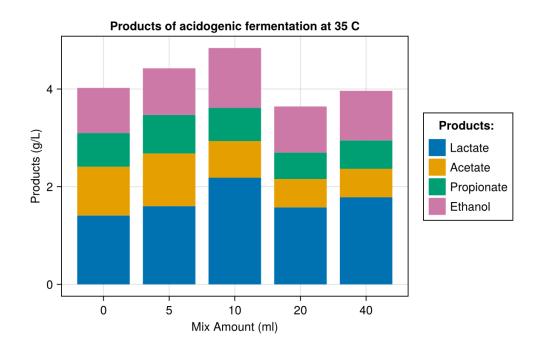
```
using CairoMakie
colors = Makie.wong_colors()
xtick = ["0", "5", "10", "20", "40"]
plot_label = ["Lactate", "Acetate", "Propionate", "Ethanol"]
xdata = [1, 1, 1, 1, 2, 2, 2, 2, 3, 3, 3, 3, 4, 4, 4, 4, 5, 5, 5, 5]
grp = [1, 2, 3, 4, 1, 2, 3, 4, 1, 2, 3, 4, 1, 2, 3, 4, 1, 2, 3, 4]
vfa_conc_35 = vcat(prod35_0, prod35_1, prod35_2, prod35_4, prod35_8)
vfa_conc_40 = vcat(prod40_0, prod40_1, prod40_2, prod40_4, prod40_8)
fig_35 = Figure(size = (600, 400))
ax_35 = Axis(fig_35[1,1], xticks = (1:5, xtick),
            title = "Products of acidogenic fermentation at 35 C",
            xlabel = "Mix Amount (ml)",
            ylabel = "Products (g/L)")
prod_35 = barplot!(ax_35, xdata, vfa_conc_35, stack = grp, color =

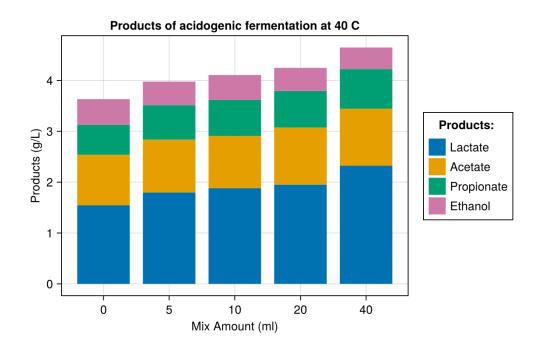
    colors[grp])

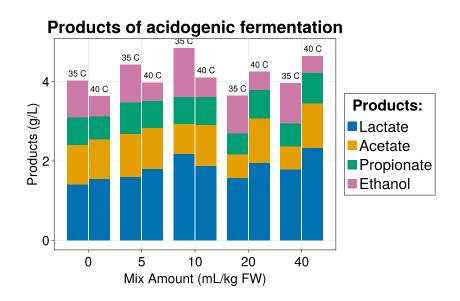
elements = [PolyElement(polycolor = colors[i]) for i in
→ 1:length(plot_label)]
Legend(fig_35[1,2], elements, plot_label, "Products: ")
save(get_plot_name("final_product", "10_11", "bar"), fig_35)
fig_40 = Figure(size = (600, 400))
ax_40 = Axis(fig_40[1,1], xticks = (1:5, xtick),
            title = "Products of acidogenic fermentation at 40 C",
            xlabel = "Mix Amount (ml)",
            ylabel = "Products (g/L)")
prod_40 = barplot!(ax_40, xdata, vfa_conc_40, stack = grp, color =

    colors[grp])

elements = [PolyElement(polycolor = colors[i]) for i in
→ 1:length(plot_label)]
Legend(fig_40[1,2], elements, plot_label, "Products: ")
save(get_plot_name("final_product", "28_11", "bar"), fig_40)
prod_plot = vcat(prod35_0, prod35_1, prod35_2, prod35_4, prod35_8,
→ prod40_0, prod40_1, prod40_2, prod40_4, prod40_8)
xdata_complete = [1, 1, 1, 1, 2, 2, 2, 2, 3, 3, 3, 3, 4, 4, 4, 4, 5, 5, 5,
\rightarrow 5, 1, 1, 1, 1, 2, 2, 2, 2, 3, 3, 3, 4, 4, 4, 4, 5, 5, 5, 5]
grp1 = [1, 2, 3, 4, 1, 2, 3, 4, 1, 2, 3, 4, 1, 2, 3, 4, 1, 2, 3, 4, 1, 2,
\rightarrow 3, 4, 1, 2, 3, 4, 1, 2, 3, 4, 1, 2, 3, 4, 1, 2, 3, 4]
bar_1 = ["", "", "", "35 C", "", "", "35 C", "", "", "", "35 C", "",
→ "", "", "35 C", "", "", "35 C", "", "", "", "40 C", "", "", "40 C", "", "", "40 C"]
```







5 Δημιουργία ψευδο-κατανομής των δεδομένων

Για να κάνουμε ANOVA χρειάζεται κάθε μέτρηση να έχει ένα sample size μεγαλύτερο του 1 (και εφόσον κάνουμε στατιστική ανάλυση, τυπικά θέλουμε πάνω από 5 για στατιστικά σημαντικά αποτελέσματα). Δεν μπορούμε να κάνουμε το πείραμα τόσες φορές, οπότε χρειαζόμαστε έναν μηχανισμό για να φτιάξουμε δεδομένα.

Ένα claim το οποίο δεν είναι κακό είναι ότι αν κάναμε πολλές φορές το πείραμα, τα αποτελέσματα θα ακολουθούσαν κανονική κατανομή. Οπότε, με έναν μέσο όρο και μία τυπική απόκλιση, μπορούμε να φτιάξουμε δεδομένα τα οποία θα είναι περίπου σωστά και να τρέξουμε

με αυτά την ANOVA. Οι μέσοι όροι θα είναι προφανώς οι τιμές που θα έχουμε παρατηρήσει. Για τις τυπικές αποκλίσεις θέλουμε κάτι άλλο. Από τα συγκεκριμένα πειράματα δεν μπορούμε να βγάλουμε κάπως ακριβής τυπική απόκλιση. Όμως, έχουμε το προπαρασκευαστικό πείραμα που έγινε στους 45 C στο οποίο είχαμε συχνή δειγματοληψία. Παρότι οι μεταβολές που παρατηρούνται μεταξύ των τριών μετρήσεων της ίδιας μέρας μπορεί να οφείλονται και στην διεξαγωγή των αντιδράσεων, θα υποθέσουμε ότι αυτό είναι αμελητέο και μπορεί να υπολογιστεί τυπική απόκλιση από αυτά. Θα υπολογιστεί η ημερήσια τυπική απόκλιση του πειράματος και στις κατανομές θα χρησιμοποιήσουμε τον μέσο όρο αυτής.

5.1 Υπολογισμός της τυπικής απόκλισης

Για να πάρουμε τα δεδομένα ακολουθούμε μία παρόμοια λογική με παραπάνω και μόλις βρούμε τα διανύσματα που θέλουμε υπολογίζουμε το standard deviation τους.

5.1.1 Outliers

Αξίζει να σημειωθεί πως η στιγμή 0 και η 26η ώρα στην 1η μέρα είναι πιθανά outliers για το γαλακτικό και ίσως δεν πρέπει να ληφθούν υπόψην. Αντίστοιχα για το οξικό στις 72 ώρες. Ακόμη, η αιθανόλη την στιγμή 0 (είναι unusually high σε σύγκριση με τα άλλα).

Τα διορθωμένα αναφέρονται αλλά σε πρώτη φάση θα γίνει η δοχιμή να μην συμπεριληφθούν.

```
prod45 = select(df45_1, 1, 5:8)
# Day 0
d0_{prod} = prod45[1:7, 2:5]
std_d0 = std.(eachcol(d0_prod))
# Corrected ethanol std
#std_eth = std(prod45[2:7, 5])
#std_d0[4] = std_eth
# Day 1
d1_prod = prod45[8:10, 2:5]
std_d1 = std.(eachcol(d1_prod))
# Day 2
d2_{prod} = prod45[11:13, 2:5]
std_d2 = std.(eachcol(d2_prod))
# Day 3
d3_prod = prod45[14:16, 2:5]
std_d3 = std.(eachcol(d3_prod))
std_final = mean([std_d0, std_d1, std_d2, std_d3])
4-element Vector{Float64}:
0.07235587586610763
 0.07148864731972664
 0.03241511496441318
 0.058181767226506316
```

5.2 Δημιουργία των κατανομών

Έχοντας την τυπική απόκλιση και τον μέσο όρο μπορούμε να φτιάξουμε τις κατανομές. Χάριν ευκολίας, θα φτιαχτούν vectorized κατανομές.

```
lact_dist_35 = [Normal(lact_mean_35[i], std_final[1]) for i in
→ 1:length(lact_mean_35)]
acet_dist_35 = [Normal(acet_mean_35[i], std_final[2]) for i in
→ 1:length(acet_mean_35)]
prop_dist_35 = [Normal(prop_mean_35[i], std_final[3]) for i in
→ 1:length(prop_mean_35)]
eth_dist_35 = [Normal(eth_mean_35[i], std_final[4]) for i in

    1:length(eth_mean_35)]

lact_dist_40 = [Normal(lact_mean_40[i], std_final[1]) for i in
→ 1:length(lact_mean_40)]
acet_dist_40 = [Normal(acet_mean_40[i], std_final[2]) for i in
→ 1:length(acet_mean_40)]
prop_dist_40 = [Normal(prop_mean_40[i], std_final[3]) for i in
→ 1:length(prop_mean_40)]
eth_dist_40 = [Normal(eth_mean_40[i], std_final[4]) for i in

    1:length(eth_mean_40)]
```

5.3 Sampling

Έχοντας τις κατανομές, μπορούμε να κάνουμε sample έναν αριθμό από δείγματα για να τρέξουμε την ΑΝΟVA. Εφόσον έχουμε την δυνατότητα να πάρουμε όσα samples θέλουμε, μπορούμε να βάλουμε και μεγάλα νούμερα, αλλά για παράδειγμα 20 δείγματα είναι μάλλον ένα καλό νούμερο.

```
using Random
samples = 20
Random.seed! (1234)
lact_samples_35 = [rand(lact_dist_35[i], samples) for i in
→ 1:length(lact_mean_35)]
acet_samples_35 = [rand(acet_dist_35[i], samples) for i in
→ 1:length(acet_mean_35)]
prop_samples_35 = [rand(prop_dist_35[i], samples) for i in
→ 1:length(prop_mean_35)]
eth_samples_35 = [rand(eth_dist_35[i], samples) for i in
→ 1:length(eth_mean_35)]
lact_samples_40 = [rand(lact_dist_40[i], samples) for i in
→ 1:length(lact_mean_40)]
acet_samples_40 = [rand(acet_dist_40[i], samples) for i in
→ 1:length(acet_mean_40)]
prop_samples_40 = [rand(prop_dist_40[i], samples) for i in
→ 1:length(prop_mean_40)]
```

```
eth_samples_40 = [rand(eth_dist_40[i], samples) for i in

\( \to 1:\length(eth_mean_40)\right) \)
```

6 ANOVA

Έχοντας κάνει sample έχουμε τώρα κάποια διανύσματα όπου τα καθένα έχει 20 παρατηρήσεις και μπορεί να γίνει μία ANOVA για να δείξει σε ποιά από τα 8 συστήματα (4 προιόντα, 2 θερμοκρασίες) έπαιξε όντως ρόλο η προσθήκη του μιξ και σε ποιά δεν φαίνεται να έπαιξε. Αρχικά, γράφουμε ένα function που κάνει implement την ANOVA.

```
<<dependencies>>
include(scriptsdir("hypothesis_sensitivity_preprocessing.jl"))
using HypothesisTests
function manualANOVA(allData)
   nArray = length.(allData)
   d = length(nArray)
    xBarTotal = mean(vcat(allData...))
    xBarArray = mean.(allData)
    ssBetween = sum( [nArray[i]*(xBarArray[i] - xBarTotal)^2 for i in 1:d]
    ssWithin = sum([sum([(ob - xBarArray[i])^2 for ob in allData[i]])
                                for i in 1:d])
    dfBetween = d-1
    dfError = sum(nArray)-d
   msBetween = ssBetween/dfBetween
   msError = ssWithin/dfError
    fStat = msBetween/msError
    pval = ccdf(FDist(dfBetween,dfError),fStat)
    return fStat, pval
end
```

και έπειτα το εφαρμόζουμε στα 8 διανύσματα που παράξαμε πριν. Το output θα είναι η τιμή του f-statistic καθώς και το p-value. Τυπικά σε μία ANOVA, αν το f-statistic είναι κοντά στο f δεν μπορούμε να απορρίψουμε την υπόθεση f0 η οποία λέει πως δεν έπαιξε ρόλο η προσθήκη του f1 προσθήκη του f2 πλλά έγινε τυχαία. Το f3 p-value μας λέει με τι f4 βεβαιότητα απορρίπτουμε ή όχι την υπόθεση.

```
lact_anova_35 = manualANOVA(lact_samples_35)
acet_anova_35 = manualANOVA(acet_samples_35)
prop_anova_35 = manualANOVA(prop_samples_35)
eth_anova_35 = manualANOVA(eth_samples_35)
```

Από τα αποτελέσματα αυτά, είναι εμφανές πως η ποσότητα του mix που προστίθεται είναι σίγουρα σημαντική επειδή όλα τα p-values είναι πάρα πολύ χαμηλά.

Μπορούμε επίσης να τα αποθηκεύσουμε σε έναν ωραίο πίνακα:

7 'Aλλα hypothesis tests

7.1 ANOVA σε 2 mL και πάνω

Από τα διαγράμματα που είχαμε κάνει, είχε παρατηρηθεί πως ενδέχεται να μην έχει νόημα να βάλουμε πάνω από 2 ml του mix. Στους 35, η συμπεριφορά που παρατηρήθηκε ήταν καθαρά αρνητική ενώ στους 40 σε πολλά φάνηκε να είναι περίπου αμελητέα αν όχι αρνητική. Οπότε, έχει νόημα να κάνουμε anova και εδώ για να δούμε τι βγάζει.

Προχύπτει πως στους 35 όλες οι μεταβολές είναι στατιστικά σημαντικές και είναι όλες μειώσεις. Οπότε σίγουρα δεν θέλουμε πάνω από $2~\mathrm{ml}$.

Στους 40 επίσης όλες οι μεταβολές είναι στατιστικά σημαντικές, αλλά 3 από τα 4 προιόντα αυξάνονται. Αξίζει να αναφερθεί ότι αν συμπεριληφθεί στο stdev της αιθανόλης η πρώτη τιμή (η οποία είναι πάνω από διπλάσια των άλλων), θα απορριφθεί η στατιστική σημαντικότητα της αιθανόλης. Στην πράξη όμως, εφόσον μειώνεται, το να είναι στατιστικά ασήμαντη μεταβολή οδηγεί στο ίδιο συμπέρασμα (δεν βελτιώνεται).

7.2 T-test για 4-8 ml στους 40

Εφόσον στους 40 υπάρχει evidence για να πάμε πάνω από 2 ml, αξίζει να δούμε και αν υπάρχει evidence για να πάμε στα 8 ml ή αν δεν είναι στατιστικά σημαντικό σε σχέση με το 4.

Τα αποτελέσματα του test αυτού δείχνουν πως η αλλαγή του οξικού δεν είναι στατιστικά σημαντική με μεγάλη βεβαιότητα. Ακόμη για την αιθανόλη απορρίπτεται η υπόθεση μόνο με 95% βεβαιότητα. Οπότε, αν σκεφτούμε το αυξημένο κόστος της προσθήκης μεγαλύτερης ποσότητας, αφού επηρεάζεται μόνο το γαλακτικό και το προπιονικό είναι πιθανό να μην μας ενδιαφέρει πολυ η προσθήκη 8 ml σε αντίθεση με τα 4.

7.3 ΑΝΟVΑ σε 2 ml και κάτω

Εφόσον στους 35 δεν έχει νόημα να πάμε πάνω από 2, αξίζει να εξεταστεί αν έχει νόημα και το 2 ή μήπως ούτε αυτό χρειάζεται και θα λειτουργούσε το ίδιο και χωρίς ένζυμα. Χάριν ευκολίας, εξετάζουμε το ίδιο ερώτημα και για τους 40, παρόλο που έκει έχουμε δείξει ότι το 4 ml είναι σημαντικά καλύτερο από το 2 και αναμένουμε ότι κάτι παρόμοιο θα ισχύει και εδώ.

```
lact_anova_35_2minus = manualANOVA(lact_samples_35[1:3])
acet_anova_35_2minus = manualANOVA(acet_samples_35[1:3])
prop_anova_35_2minus = manualANOVA(prop_samples_35[1:3])
eth_anova_35_2minus = manualANOVA(eth_samples_35[1:3])
lact_anova_40_2minus = manualANOVA(lact_samples_40[1:3])
```

Για τους 35, προχύπτει με πολύ μεγάλη βεβαιότητα ότι οι μεταβολές που υπάρχουν μεταξύ αυτών των 3 ποσοτήτων είναι στατιστικά σημαντικές. Βέβαια, το οξικό και το προπιονικό μειώνονται με στατιστικά σημαντικό τρόπο, δεν αυξάνονται.

Για τους 40, προχύπτει πως δεν μπορούμε σε χαμία περίπτωση να πούμε ότι το οξιχό αυξάνεται με στατιστιχά σημαντιχό τρόπο στην περιοχή αυτή. Όπως είδαμε παραπάνω, επίσης ρόλο δεν παίζει η μεταβολή από 4 σε 8 ml. Οπότε στην πράξη, η μόνη αλλαγή που έπαιξε ρόλο στην συγχέντρωση του οξιχού ήταν αυτή από τα 2 στα 4 ml που ούτε αυτή έπαιξε μεγάλο ρόλο. Αχόμη, η μεταβολή της αιθανόλης από 0 εώς 2 βγαίνει οριαχά ότι δεν μπορεί να απορριφθεί με confidence interval 95%.

7.4 Επίδραση της θερμοχρασίας

Εκτός από τα παραπάνω που έδειξαν ότι οι διαφορετικές παίζουν ρόλο και ανάλογα με το τι θέλουμε επιλέγουμε ποια θα πάρουμε, έχει νόημα να εξετάσουμε και αν είναι στατιστικά σημαντική η επίδραση της θερμοκρασίας. Για αυτό, πρέπει να κάνουμε t-test μεταξύ ίδιων ποσοτήτων στις 2 θερμοκρασίες. Ο κώδικας για αυτό είναι παρακάτω.

Από τα αποτελέσματα, είναι εμφανές πως η θερμοκρασία παίζει ρόλο σχεδόν παντού. Οι μόνες περιπτώσεις όπου δεν παίζει ρόλο είναι για το οξικό στις ποσότητες 0 και 1 ml όπου η συμπεριφορά είναι ίδια. Αυτό οδηγεί και στο συμπέρασμα ότι το οξικό παράγεται μάλλον από μικροοργανισμούς που υπάρχουν ήδη στα food waste και δεν εξαρτάται τόσο από την θερμοκρασία. Όμως, η προσθήκη του μιξ στους 35, μειώνει σημαντικά το παραγώμενο οξικό οξύ, οπότε μάλλον στους 35 υπάρχει μία μεσόφιλη αντίδραση κατανάλωσης του οξικού οξέος που ενεργοποιείται από τους μικροοργανισμούς του μιξ και η οποία φαίνεται να απενεργοποιείται με την αύξηση της θερμοκρασίας.

8 Code block όλων των ελέγχων υποθέσεων

Σε ορισμένες περιπτώσεις είναι χρήσιμο να κάνουμε έναν προς έναν τους ελέγχους υποθέσεων, αλλά σε άλλες περιπτώσεις βολεύει περισσότερο να κάνουμε eval ένα code block και να γίνουν όλα μαζί updated. Οπότε, στο code block, με χρήση του noweb syntax κάνουμε evaluate όλους τους ελέγχους υποθέσεων. Δεν κάνει tangle πουθενά επειδή είναι καθαρά convenience στο org version.

```
<<anova_results>>
<<anova_tables>>
<<ANOVA_2_plus>>
<<ttest_40>>
<<ANOVA_2_minus>>
<<temperature_ttest>>
```

9 Σενάριο χωρίς ορισμένα outliers

Όπως φάνηκε από τους παραπάνω ελέγχους υποθέσεων, απορρίφθηκαν μόνο σενάρια του οξικού και της αιθανόλης. Με βάση την παραπάνω αναφορά, μία τιμή της αιθανόλης και μία του οξικού φαινόντουσαν ως outliers στον υπολογισμό της τυπικής απόκλισης, οπότε, μπορούμε να δοκιμάσουμε τι θα γίνει αν δεν συμπεριληφθούν αυτά και αν κάπως αλλάζουν τα συμπεράσματα μας. Για να εξεταστεί αυτό, ξαναυπολογίζουμε διαφορετικά τις τυπικές αποκλίσεις και έπειτα τρέχουμε όλους τους ελέγχους υποθέσεων. Επειδή εκτός από αυτό το code block όλα τα υπόλοιπα είναι τα ίδια, θα γίνει χρήση του noweb synatx του org για να ξανακάνει evaluate όλα τα blocks.

Επειδή αυτό θα τοποθετηθεί σε διαφορετικά script file για λόγους οργάνωσης, αρχικά κάνουμε load όλα τα dependencies.

```
<<dependencies>>
<<data_reading>>
<<data_processing>>
prod45 = select(df45_1, 1, 5:8)
# Day 0
d0_prod = prod45[1:7, 2:5]
std_d0 = std.(eachcol(d0_prod))
# Corrected ethanol std
std_eth = std(prod45[2:7, 5])
std_d0[4] = std_eth
# Day 1
d1_prod = prod45[8:10, 2:5]
std_d1 = std.(eachcol(d1_prod))
# Day 2
d2_{prod} = prod45[11:13, 2:5]
std_d2 = std.(eachcol(d2_prod))
# Day 3
d3_{prod} = prod45[14:16, 2:5]
std_d3 = std.(eachcol(d3_prod))
# Corrected acetate std
std_acet = std([prod45[14, 3], prod45[16, 3]])
std_d3[2] = std_acet
std_final = mean([std_d0, std_d1, std_d2, std_d3])
   Έπειτα, κάνουμε sampling και τρέχουμε όλους τους ελέγχους υποθέσεων με το conve-
nience block που ορίστηκε παραπάνω
<<alternate_stdev>>
<<distribution_definitions>>
<<sampling>>
<<hypothesis_test_complete>>
```

Βέβαια, επειδή αυτό κάνει save CSVs με τα αποτελέσματα του, μαζί του κάνουμε provide και ένα code block με τα original για να κάνουμε swap μεταξύ των csv που θέλουμε στην κάθε περίπτωση.

```
<<stdev_calc>>
<<distribution_definitions>>
```

```
<<sampling>>
<<hypothesis_test_complete>>
```

9.1 Αλλαγές που παραητρούνται στο σενάριο αυτό

Γενικά όλα τα pValues που έχουν να κάνουν με οξικό και αιθανόλη μειώνονται (αφού μειώσαμε την τυπική τους απόκλιση). Από αυτά τα οποία είχαμε απορρίψει, το μόνο συμπέρασμα το οποίο μπορεί να αλλάξει είναι αυτό στην περίπτωση της ANOVA σε ποσότητες μιξ 0-2 ml.

Εχεί, και η αιθανόλη και το οξικό είχαν μεγάλα pValue και δεν μπορούσαμε να απορρίψουμε την υπόθεση ότι δεν παίζει ρόλο η προσθήκη του μιξ σε αυτά. Αν βγάλουμε τις δύο τιμές που θεωρήσαμε outliers, φαίνεται ότι με 95% βεβαιότητα είναι στατιστικά σημαντική η διαφορά που προκαλούν αυτές οι 2 ποσότητες.

Η αιθανόλη στους 40 για ποσότητες 4 με 8 ml παραμένει απορρίψημη μόνο με 95% βεβαιότητα (το pValue δεν μίκρυνε αρκετά για να γίνει κάτω από 0.01 και να απορριφθεί με 99% βεβαιότητα) ενώ το οξικό σε ποσότητες 4 με 8 ml και η θερμοκρασιακή του επίδραση για ποσότητες 0 και 1 παραμένουν να έχουν μεγάλα pValue και να μην μπορούν να απορριφθούν.

10 Τελικά συμπεράσματα από τα hypothesis tests

Στο αρχείο αυτό έγιναν διάφορα hypothesis tests με σχοπό να δούμε αν οι παραμέτροι που ελέγχουμε έχουν στατιστικά σημαντική επίδραση στην τελική συγκέντρωση των προιόντων. Σε γενικές γραμμές, οι περισσότερες παραμέτροι έχουν σημαντική επίδραση, καθώς σε ελάχιστες περιπτώσεις δεν μπορούσε να απορριφθεί η υπόθεση H_0 . Σε κάποιες περιπτώσεις όμως, αυτό το συμπέρασμα δεν μπορεί να βγεί με τόση βεβαιότητα.

Τα τεστ που έγιναν είναι τα εξής: ANOVA μεταξύ των 5 διαφορετικών ποσοτήτων mix στις 2 δύο θερμοχρασίες και στα 4 προιόντα. ANOVA μεταξύ των ποσοτήτων 2, 4 και 8 ml και στις 2 θερμοχρασίες για να δούμε αν πραγματικά επιφέρει κάτι η προσθήκη πάνω από 2 ml. t-test μεταξύ 4 και 8 ml στους 40 (όπου είχε νόημα να αυξήσουμε πάνω από 2 ml με βάση το προηγούμενο). ANOVA μεταξύ 0, 1 και 2 ml στους 35 για να δούμε αν έχουν νόημα τα 2 ml επειδή τα παραπάνω σίγουρα δεν έχουν. t-test συγκρίνοντας τις 2 θερμοκρασίες για κάθε mix_{amount} και ένωση.

Καθώς οι περισσότερες υποθέσεις απορρίφθηκαν με μεγάλη βεβαιότητα (μεγαλύτερη από 99.99%), παρακάτω θα σημειωθούν όσες απορρίφθηκαν με λιγότερη ή δεν μπόρεσαν να απορριφθούν.

10.1 Απόρριψη με 95% βεβαιότητα

Αιθανόλη στους 40 σε ποσότητες 4 με 8 ml. Στο domain 2-8 είναι σημαντική η μεταβολή οπότε από 2 σε 4 υπάρχει αλλαγή.

Αιθανόλη και οξικό στους 40 για ποσότητες 0-2 ml αν αφαιρεθεί ένα outlier στον υπολογισμό της τυπικής τους απόκλισης. Σε άλλη περίπτωση, δεν μπορούν να απορριφθούν οι υποθέσεις αυτές.

10.2 Δεν μπόρεσαν να απορριφθούν

Οξικό σε ποσότητες 4 με 8 ml. Γενικά και για την αιθανόλη και το οξικό βλέπουμε ότι η σημαντικότερη αλλαγή και στα 2 είναι μεταξύ 2 και 4 ml, απλώς στο οξικό είναι πιο δύσκολο να πούμε ότι συνέβη και κάπου αλλού.

Η επίδραση της θερμοκρασίας στο οξικό στα 0 και 1 ml mix.

Οπότε, το τελικό συμπέρασμα είναι πως στους 35, υπάρχει ευαισθησία σε όλο το εύρος των ποσοτήτων που βάλαμε, αλλά στα 2 ml φαίνεται να λειτουργεί καλύτερα από ότι σε παραπάνω. Στους 40, τα 4 ml δείχνουν να έχουν την καλύτερη λειτουργία καθώς αποτελούν βελτίωση από τα 2 ml και δεν είναι στατιστικά σημαντική η βελτίωση αν πάμε στα 8 ml για 1 από τις 4 ενώσεις, ενώ άλλη μία (αιθανόλη) μειώνεται κιόλας. Οπότε, το κόστος αύξησης στα 8 ml λογικά δεν είναι επιθυμητό. Από άποψη θερμοκρασίας, το οξικό στα 0 και 1 ml είναι ίδιο και στις 2 περιπτώσεις.

11 Ανάλυση Ευαισθησίας

Έχοντας δει κάποια ποιοτικά συμπεράσματα από την ΑΝΟΥΑ παραπάνω και γνωρίζοντας πλέον ότι σχεδόν όλες οι μεταβολές είναι στατιστικά σημαντικές, μπορούμε να προχωρήσουμε σε ποσοτικά αποτελέσματα και να δούμε πόσο επηρεάζει η κάθε παράμετρος πραγματικά. Αυτό μπορεί να γίνει με ανάλυση ευαισθησίας. Για να τρέξουμε την ανάλυση ευαισθησίας ως προς τις δύο παραμέτρους λειτουργίας, χρειαζόμαστε για κάθε ένωση μία συνάρτηση η οποία παίρνει ένα διάνυσμα των δύο μεταβλητών και δίνει μία προβλεπόμενη συγκέντρωση. Από τα πειράματα, έχουμε 10 διαφορετικά σημεία για 5 ποσότητες μιξ και 2 θερμοκρασίες. Μεταξύ των σημείων δεν έχουμε κάποιο δεδομένο, οπότε η μόνη προσέγγιση που μπορούμε να κάνουμε είναι πως συνδέουμε γραμμικά τα σημεία. Αυτό ενέχει ένα σφάλμα σίγουρα, αλλά είναι η καλύτερη δυνατή προσέγγιση που μπορεί να γίνει. Ως κομμάτι του preprocessing, θα γίνει και αυτό tangled στο ίδιο αρχείο με τα παραπάνω, καθώς χρησιμοποιεί και τα ίδια δεδομένα.

```
using Interpolations, GlobalSensitivity
nodes = ([0.0, 1.0, 2.0, 4.0, 8.0], [35, 40])
lact_itp = interpolate(nodes, reshape(lact, 5, 2), Gridded(Linear()))
acet_itp = interpolate(nodes, reshape(acet, 5, 2), Gridded(Linear()))
prop_itp = interpolate(nodes, reshape(prop, 5, 2), Gridded(Linear()))
eth_itp = interpolate(nodes, reshape(eth, 5, 2), Gridded(Linear()))
function lact_interp(x)
    lact_itp(x[1], x[2])
end
function acet_interp(x)
    acet_itp(x[1], x[2])
end
function prop_interp(x)
    prop_itp(x[1], x[2])
end
function eth_interp(x)
    eth_itp(x[1], x[2])
end
```

Έπειτα, μπορούμε να τρέξουμε την ανάλυση ευαισθησίας σε όλη την πειραματική περιοχή

ή σε κάποια subdomain της. Αρχικά, το αρχείο του sensitivity analysis πρέπει να έχει τα dependencies και να κάνει include το preprocessing.

```
<<dependencies>>
include(scriptsdir("hypothesis_sensitivity_preprocessing.jl"))
```

Το GlobalSensitivity.jl προσφέρει δύο είδη ανάλυσης ευαισθησίας. Το πρώτο, βασίζεται στη μέθοδο Morris, η οποία είναι μία στοχαστική μέθοδος που υπολογίζει την παράγωγο της συνάρτησης ως προς τις παραμέτρους της (το οποίο τον ορισμό της ευαισθησίας) αριθμητικά, αλλά με μεγάλα βήματα. Έτσι, δεν υπολογίζει ακριβής παραγώγους, αλλά μέσες τιμές αυτής σε μεγάλο εύρος. Με πολλές επαναλήψεις, αυτή η μέθοδος πετυχαίνει μία καλή προσέγγιση της παραγώγου. Λόγω της στοχαστικής φύσης της όμως, παρόλο που κάθε τρέξιμο της συνάρτησης έχει από μόνο του πολλές επαναλήψεις, καλό είναι να την τρέξουμε πολλές φορές και να πάρουμε ένα μέσο όρο των μέσων όρων για να έχει επαναληψιμότητα αυτό που κάνουμε. Χάριν ευκολίας για την επεξεργασία των δεδομένων αποθηκεύουμε ένα vector με τα 4 vectors ευαισθησιών (ένα για κάθε ένωση). Αυτό φαίνεται παρακάτω.

```
function morris_sens_analysis(bounds)
    sens_mean_vector = []
    for i in 1:200
        lact_sens = gsa(lact_interp, Morris(), bounds)

        acet_sens = gsa(acet_interp, Morris(), bounds)

        prop_sens = gsa(prop_interp, Morris(), bounds)

        eth_sens = gsa(eth_interp, Morris(), bounds)

        push!(sens_mean_vector, [lact_sens.means, acet_sens.means, or prop_sens.means, eth_sens.means])
    end

    return mean(sens_mean_vector)
end
```

Η άλλη μέθοδος που χρησιμοποιείται συχνά είναι η μέθοδος Sobol. Η μέθοδος αυτή βασίζεται στην ίδια λογική με την ΑΝΟVΑ, ότι μπορούμε σπάσουμε την συνολική μεταβλητότητα της συνάρτησης σε διάφορους παράγοντες. Στην περίπτωση της μεθόδου Sobol, σπάμε τη μεταβλητότητα σε μεταβλητότητα λόγω της κάθε μεταβλητής ξεχωριστά και έπειτα σε αλληλεπιδράσεις τους. Στην περίπτωση των 2 μεταβλητών υπάρχουν μόνο 3 όροι, οι δύο μεταβλητές ξεχωριστά και η αλληλεπίδραση τους. Το αποτέλεσμα που δίνει η μέθοδος αυτή είναι τα Sobol indices που δείχνουν τον λόγο της μεταβλητότητας ως προς μία μεταβλητή προς την συνολική μεταβλητότητα. Στην περίπτωση μας, χρειαζόμαστε μόνο τα first order indices καθώς η αλληλεπίδραση αποτελεί το 1-το άθροισμα των άλλων δύο, αφού το άθροισμα των επιμέρους μεταβλητοτήτων πρέπει να είναι η συνολική μεταβλητότητα. Η εφαρμογή της είναι η εξής

```
function sobol_sens_analysis(bounds)
    lact_sens = gsa(lact_interp, Sobol(), bounds, samples = 500)
    acet_sens = gsa(acet_interp, Sobol(), bounds, samples = 500)
    prop_sens = gsa(prop_interp, Sobol(), bounds, samples = 500)
    eth_sens = gsa(eth_interp, Sobol(), bounds, samples = 500)

S1_res = hcat(lact_sens.S1, acet_sens.S1, prop_sens.S1, eth_sens.S1)
end
```

11.1 Εφαρμογή της ανάλυσης ευαισθησίας

Έχοντας γράψει τα παραπάνω, μπορούμε να ορίσουμε διάφορα domains και να τρέξουμε σε αυτά την ανάλυση. Εκτός από το συνολικό domain, έχει ενδιαφέρον να κοιτάξουμε τις περιοχές των χαμηλών και υψηλών ποσοτήτων του mix (0 εώς 2 και 2 εώς 8) για να ενισχύσουμε περαιτέρω την υπόθεση μας ότι από 0 εώς 2 έχουμε ισχυρές θετικές επιδράσεις ενώ από 2 εώς 8 ελαφρώς θετικές ή και αρνητικές. Επίσης, έχει ενδιαφέρον να προσπαθήσουμε να δούμε την επίδραση του mix amount στα δύο επίπεδα θερμοκρασίας πιο συγκεκριμένα, καθώς μπορεί να δώσει διαφορετικά συμπεράσματα από τα παραπάνω. Αυτό το τελευταίο δεν έχει νόημα να συμπεριληφθεί στην ανάλυση Sobol, καθώς εκεί θα βγεί ότι στο domain αυτό το 99.999% της μεταβλητότητας εξαρτάται από το mix amount ή κάτι παρόμοιο.

```
sens_bounds = [[0,8],[35,40]]
sens_bound_35 = [[0,8],[35,35.1]]
sens_bound_40 = [[0,8],[39.9,40]]
sens_bound_low = [[0,2],[35,40]]
sens_bound_high = [[2, 8],[35,40]]

total_sens = morris_sens_analysis(sens_bounds)
sens_35 = morris_sens_analysis(sens_bound_35)
sens_40 = morris_sens_analysis(sens_bound_40)
sens_low = morris_sens_analysis(sens_bound_low)
sens_high = morris_sens_analysis(sens_bound_high)

total_sens_sobol = sobol_sens_analysis(sens_bound_low)
sens_low_sobol = sobol_sens_analysis(sens_bound_low)
sens_high_sobol = sobol_sens_analysis(sens_bound_high)
```

Έπειτα, αλλάζουμε λίγο τα δεδομένα, για να είναι πιο εύχολο να γίνουν visualized, για να τα ερμηνεύσουμε. Αυτό θα γίνει με χρήση του CairoMakie, ενός πολύ καλού visualization library.

```
# For the Morris sensitivity analysis, we need one Matrix instead of # Vectors of vectors for each data set. Furthermore, the data from the # sensitivity analyses in the two temperatures, don't need to be # plotted separately, as its going to be one row each, compared to the
```

```
# others being two rows (one for mix amount sensitivity and one for
# temperature).
total_sens2 = vcat(total_sens[1], total_sens[2], total_sens[3],

    total_sens[4])

sens_35_2 = vcat(sens_35[1], sens_35[2], sens_35[3], sens_35[4])[:,1]
sens_40_2 = vcat(sens_40[1], sens_40[2], sens_40[3], sens_40[4])[:,1]
sens_temp = hcat(sens_35_2, sens_40_2)
sens_low2 = vcat(sens_low[1], sens_low[2], sens_low[3], sens_low[4])
sens_high2 = vcat(sens_high[1], sens_high[2], sens_high[3], sens_high[4])
# For the Sobol data, we just want to add a column containing the
# interaction, which for this system can be 1 - the sum of the other
# terms.
total_sens_sobol_data = vcat(total_sens_sobol, [1 -

    sum(total_sens_sobol[:, i]) for i in 1:4]')

sens_low_sobol_data = vcat(sens_low_sobol, [1 - sum(sens_low_sobol[:, i])
\hookrightarrow for i in 1:4]')
sens_high_sobol_data = vcat(sens_high_sobol, [1 - sum(sens_high_sobol[:,
\rightarrow i]) for i in 1:4]')
```

Πριν το visualization όμως, μπορούμε να αποθηκεύσουμε τα δεδομένα σε CSVs για εύκολο access. Τα δεδομένα θα αποθηκευτούν στα processed experimental data στο datadir.

```
names = ["Mix Amount", "Temperature", "Interaction"]
# Save the data of the Morris analysis
total_sens_morris_table = Tables.table(hcat(names[1:2], total_sens2'),
→ header = [:Variable, :Lactate, :Acetate, :Propionate, :Ethanol])
CSV.write(datadir("exp_pro", "total_sens_morris.csv"),

→ total_sens_morris_table)

total_sens_morris_df = DataFrame(total_sens_morris_table)
sens_low_morris_table = Tables.table(hcat(names[1:2], sens_low2'), header
→ = [:Variable, :Lactate, :Acetate, :Propionate, :Ethanol])
CSV.write(datadir("exp_pro", "sens_low_morris.csv"), sens_low_morris_table)
sens_low_morris_df = DataFrame(sens_low_morris_table)
sens_high_morris_table = Tables.table(hcat(names[1:2], sens_high2'),
→ header = [:Variable, :Lactate, :Acetate, :Propionate, :Ethanol])
CSV.write(datadir("exp_pro", "sens_high_morris.csv"),

    sens_high_morris_table)

sens_high_morris_df = DataFrame(sens_high_morris_table)
temp_sens_morris_table = Tables.table(hcat(["35 C", "40 C"], sens_temp'),
→ header = [:Temperature, :Lactate, :Acetate, :Propionate, :Ethanol])
CSV.write(datadir("exp_pro", "temp_sens_morris.csv"),

    temp_sens_morris_table)

temp_sens_morris_df = DataFrame(temp_sens_morris_table)
```

Τέλος, μπορούμε να κάνουμε το visualization των δύο αναλύσεων και να δούμε τι συμπεράσματα προκύπτουν. Το Morris sensitivity θα γίνει plotted σε heatmap, το οποίο είναι ένα ωραίο representation για αυτόν τον σκοπό, ενώ το Sobol sensitivity θα γίνει plotted σε pie plot όπου δείχνει πόση από την μεταβλητότητα αφορά κάθε παράγοντα.

```
using CairoMakie
x_label = ["Lactate", "Acetate", "Propionate", "Ethanol"]
y_label = ["Mix Amount", "Temperature"]
# Make the Morris plots
gs_fig = Figure(size = (600, 400))
ax, hm = CairoMakie.heatmap(gs_fig[1,1], total_sens2, axis = (xticks =
→ (1:4, x_label), yticks = (1:2, y_label), title = "Global Sensitivity
→ Analysis"))
Colorbar(gs_fig[1, 2], hm)
save(plotsdir("sensitivity/global_morris.png"), gs_fig)
sfig_temp = Figure(size = (600, 400))
ax1, hm1 = CairoMakie.heatmap(sfig_temp[1,1], sens_temp, axis = (xticks =
→ to mix amount in specific temperature"))
Colorbar(sfig_temp[1, 2], hm1)
save(plotsdir("sensitivity/temp_morris.png"), sfig_temp)
sens_low_fig = Figure(size = (600, 400))
ax, hm = CairoMakie.heatmap(sens_low_fig[1,1], sens_low2, axis = (xticks =
→ (1:4, x_label), yticks = (1:2, y_label), title = "Sensitivity in mix

→ amounts 0-2 ml"))
Colorbar(sens_low_fig[1, 2], hm)
```

```
save(plotsdir("sensitivity/morris_low.png"), sens_low_fig)
sens_high_fig = Figure(size = (600, 400))
ax, hm = CairoMakie.heatmap(sens_high_fig[1,1], sens_high2, axis = (xticks
→ = (1:4, x_label), yticks = (1:2, y_label), title = "Sensitivity in mix

→ amounts 2-8 ml"))
Colorbar(sens_high_fig[1, 2], hm)
save(plotsdir("sensitivity/morris_high.png"), sens_high_fig)
# Make the Sobol plots
colors = Makie.wong_colors()[1:3]
sobol_tot_fig = Figure(size = (600, 400))
Label(sobol_tot_fig[1,1:3], "Decomposition of Total Variance to the effect
→ of Mix Amount, Temperature and their Interaction")
ax1, plt = pie(sobol_tot_fig[2,1], total_sens_sobol_data[:,1], color =
ax2, plt = pie(sobol_tot_fig[2,2], total_sens_sobol_data[:,2], color =
ax3, plt = pie(sobol_tot_fig[3,1], total_sens_sobol_data[:,3], color =
ax4, plt = pie(sobol_tot_fig[3,2], total_sens_sobol_data[:,4], color =

    colors, axis = (aspect=DataAspect(), title = "Ethanol"))

hidedecorations!(ax1)
hidedecorations!(ax2)
hidedecorations!(ax3)
hidedecorations!(ax4)
hidespines!(ax1)
hidespines!(ax2)
hidespines!(ax3)
hidespines!(ax4)
Legend(sobol_tot_fig[3,3], [PolyElement(color=c) for c in colors], names,

    framevisible=false)

save(plotsdir("sensitivity/global_sobol.png"), sobol_tot_fig)
sobol_low_fig = Figure(size = (600, 400))
Label(sobol_low_fig[1,1:3], "Decomposition of Total Variance to the effect
→ of Mix Amount, Temperature and their Interaction\n Results for mix

→ amounts between 0-2 ml")

ax1, plt = pie(sobol_low_fig[2,1], sens_low_sobol_data[:,1], color =
\hookrightarrow colors, axis = (aspect=DataAspect(), title = "Lactate"))
ax2, plt = pie(sobol_low_fig[2,2], sens_low_sobol_data[:,2], color =
ax3, plt = pie(sobol_low_fig[3,1], sens_low_sobol_data[:,3], color =
ax4, plt = pie(sobol_low_fig[3,2], sens_low_sobol_data[:,4], color =

    colors, axis = (aspect=DataAspect(), title = "Ethanol"))

hidedecorations!(ax1)
hidedecorations!(ax2)
```

```
hidedecorations!(ax3)
hidedecorations!(ax4)
hidespines!(ax1)
hidespines!(ax2)
hidespines!(ax3)
hidespines!(ax4)
Legend(sobol_low_fig[3,3], [PolyElement(color=c) for c in colors], names,

    framevisible=false)

save(plotsdir("sensitivity/low_sobol.png"), sobol_low_fig)
sobol_high_fig = Figure(size = (600, 400))
Label(sobol_high_fig[1,1:3], "Decomposition of Total Variance to the effect
→ of Mix Amount, Temperature and their Interaction\n Results for mix

→ amounts between 2-8 ml")

ax1, plt = pie(sobol_high_fig[2,1], sens_high_sobol_data[:,1], color =
ax2, plt = pie(sobol_high_fig[2,2], sens_high_sobol_data[:,2], color =
ax3, plt = pie(sobol_high_fig[3,1], sens_high_sobol_data[:,3], color =

    colors, axis = (aspect=DataAspect(), title = "Propionate"))

ax4, plt = pie(sobol_high_fig[3,2], sens_high_sobol_data[:,4], color =

    colors, axis = (aspect=DataAspect(), title = "Ethanol"))

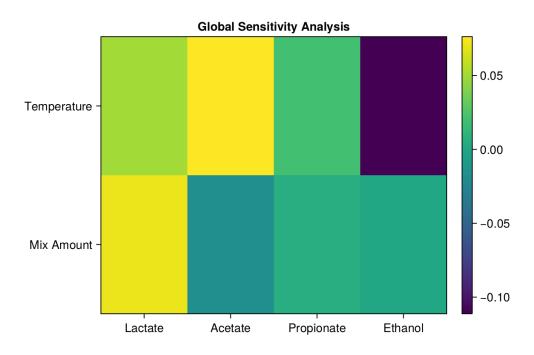
hidedecorations!(ax1)
hidedecorations!(ax2)
hidedecorations!(ax3)
hidedecorations!(ax4)
hidespines!(ax1)
hidespines!(ax2)
hidespines!(ax3)
hidespines!(ax4)
Legend(sobol_high_fig[3,3], [PolyElement(color=c) for c in colors], names,

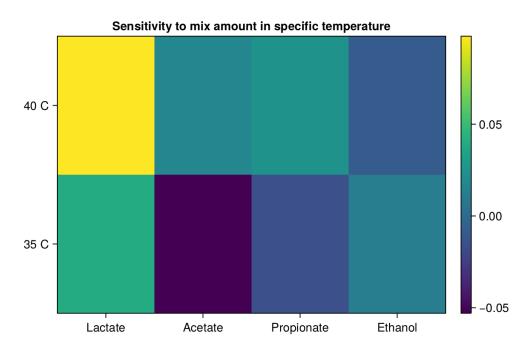
    framevisible=false)

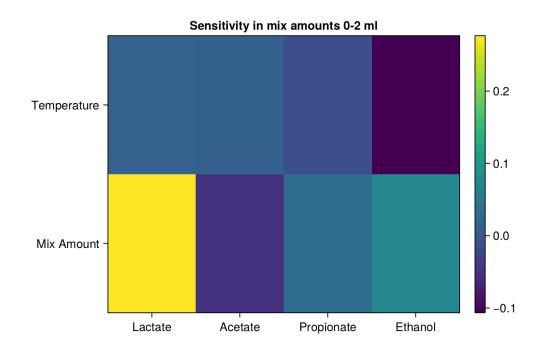
save(plotsdir("sensitivity/high_sobol.png"), sobol_high_fig)
```

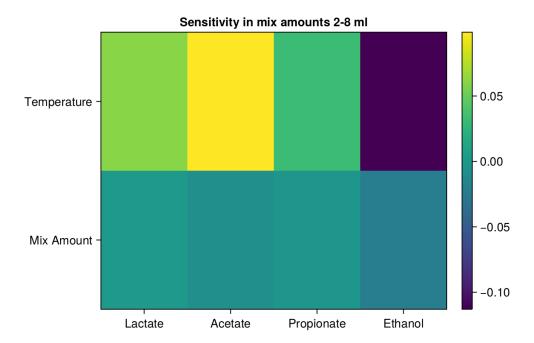
11.2 Αποτελέσματα

11.2.1 Morris



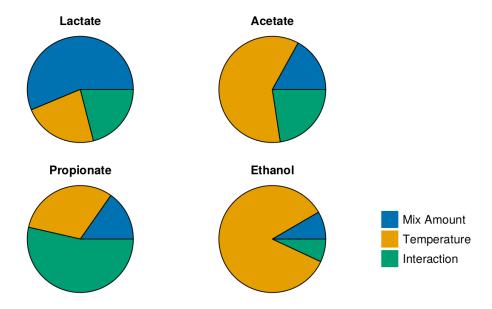




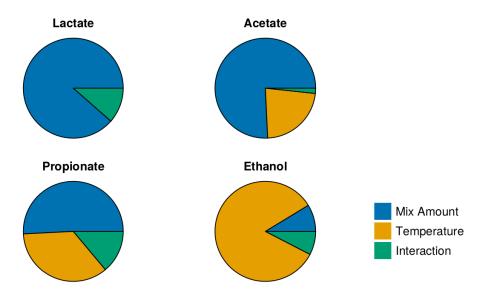


11.2.2 Sobol

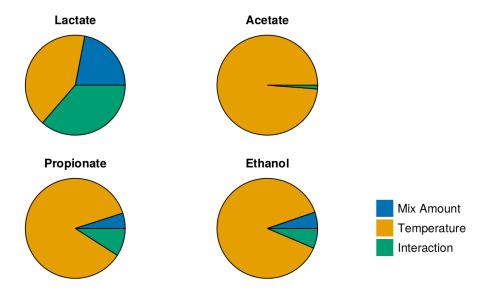
Decomposition of Total Variance to the effect of Mix Amount, Temperature and their Interaction



Decomposition of Total Variance to the effect of Mix Amount, Temperature and their Interaction Results for mix amounts between 0-2 ml



Decomposition of Total Variance to the effect of Mix Amount, Temperature and their Interaction Results for mix amounts between 2-8 ml



11.3 Plotting σε tornado diagrams

Τα tornado diagrams είναι χρήσιμα διαγράμματα στην ανάλυση ευαισθησίας καθώς δίνουν ένα πιο εύκολο στην κατανόηση look στην ευαισθησία. Το παρακάτω code block κάνει plot τα αντίστοιχα αποτελέσματα σε ένα tornado plot. Για να γίνει αυτό, κάνουμε sort τα αποτελέσματα της ευαισθησίας μαζί με τα labels τους κατ'απόλυτη τιμή αλλά δεν κάνουμε plot την απόλυτη τιμή επειδή θέλουμε να φαίνεται πότε μία επίδραση είναι αρνητική. Έπειτα, ορίζουμε δύο χρώματα (ένα για τις θετικές και ένα για τις αρνητικές επιδράσεις) και κάνουμε plot το tornado diagram με αυτά τα στοιχεία. Αυτό επαναλαμβάνεται για όλες τις αναλύσεις που κάναμε.

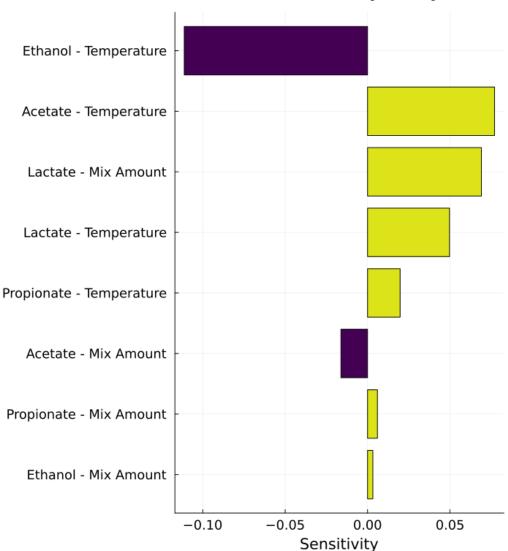
```
colors_total = ifelse.(sorted_sens_total .< 0, "#440154", "#DCE319")</pre>
# Create the tornado plot
global_tornado = bar(xrange_total, sorted_sens_total, color = colors_total,
                    xlabel = "Sensitivity", yticks = (xrange_total,
                     orientation = :h, legend = false,
                     title = "Global Sensitivity Analysis",
                     size = (700, 800), tickfontsize = 12, guidefontsize =
                     \rightarrow 14,
                     left_margin = 6Plots.mm, titlefontsize = 18)
savefig(global_tornado, plotsdir("sensitivity", "global_tornado.png"))
# Do this for the low mix amount domain
reshaped_sens_low = reshape(sens_low2, 1:8)
sorted_indices_low = sortperm(abs.(reshaped_sens_low))
sorted_sens_low = reshaped_sens_low[sorted_indices_low]
sorted_names_low = name_matrix[sorted_indices_low]
# Define an x-range
xrange_low = LinRange(minimum(sorted_sens_low), maximum(sorted_sens_low),
# Define colors based on the sign of sensitivity values
colors_low = ifelse.(sorted_sens_low .< 0, "#440154", "#DCE319")</pre>
# Create the tornado plot
low_tornado = bar(xrange_low, sorted_sens_low, color = colors_low,
                 xlabel = "Sensitivity", yticks = (xrange_low,
                  orientation = :h, legend = false,
                 title = "Sensitivity Analysis - Mix Amounts 0-2 ml",
                  size = (700, 800), tickfontsize = 12, guidefontsize = 14,
                  left_margin = 6Plots.mm, titlefontsize = 15)
savefig(low_tornado, plotsdir("sensitivity", "tornado_low.png"))
# And the high mix amount domain
reshaped_sens_high = reshape(sens_high2, 1:8)
sorted_indices_high = sortperm(abs.(reshaped_sens_high))
sorted_sens_high = reshaped_sens_high[sorted_indices_high]
sorted_names_high = name_matrix[sorted_indices_high]
# Define an x-range
xrange_high = LinRange(minimum(sorted_sens_high),

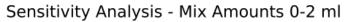
→ maximum(sorted_sens_high), 8)
# Define colors based on the sign of sensitivity values
```

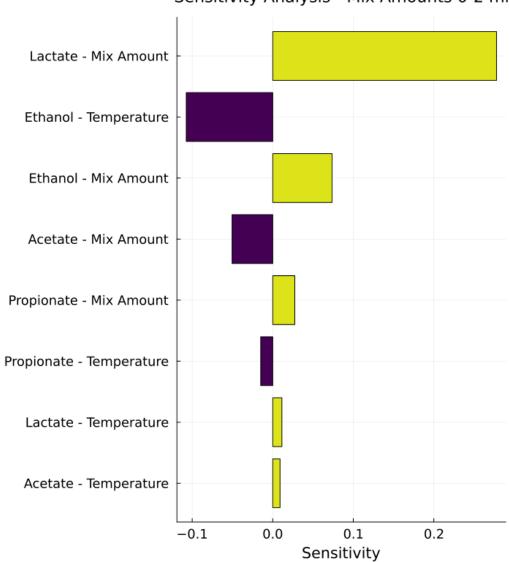
```
colors_high = ifelse.(sorted_sens_high .< 0, "#440154", "#DCE319")</pre>
# Create the tornado plot
high_tornado = bar(xrange_high, sorted_sens_high, color = colors_high,
                   xlabel = "Sensitivity", yticks = (xrange_high,
                   orientation = :h, legend = false,
                   title = "Sensitivity Analysis - Mix Amounts 2-8 ml",
                   size = (700, 800), tickfontsize = 12, guidefontsize =
                   \rightarrow 14,
                   left_margin = 6Plots.mm, titlefontsize = 15)
savefig(high_tornado, plotsdir("sensitivity", "tornado_high.png"))
# We also want to do a tornado plot of the sensitivity analysis
# performed for each temperature. Theoretically, the sensitivity we
# have is how each parameter affects the system on its own, but making
# the domain smaller (studying each temperature separately) also gave
# interesting results.
name_matrix2 = ["Lactate - 35 C", "Acetate - 35 C", "Propionate - 35 C",
\rightarrow "Ethanol - 35 C", "Lactate - 40 C", "Acetate - 40 C", "Propionate - 40
\rightarrow C", "Ethanol - 40 C"]
# Sort the data and their labels
reshaped_sens_temp = reshape(sens_temp, 1:8)
sorted_indices_temp = sortperm(abs.(reshaped_sens_temp))
sorted_sens_temp = reshaped_sens_temp[sorted_indices_temp]
sorted_names_temp = name_matrix2[sorted_indices_temp]
# Define an x-range
xrange_temp = LinRange(minimum(sorted_sens_temp),
→ maximum(sorted_sens_temp), 8)
# Define colors based on the sign of sensitivity values
colors_temp = ifelse.(sorted_sens_temp .< 0, "#440154", "#DCE319")</pre>
# Create the tornado plot
temp_tornado = bar(xrange_temp, sorted_sens_temp, color = colors_temp,
                   xlabel = "Sensitivity to Mix Amount",
                   yticks = (xrange_temp, sorted_names_temp),
                   orientation = :h, legend = false,
                   title = "Sensitivity Analysis - Discrete Temperature
                   → Ranges",
                   size = (700, 800), tickfontsize = 12,
                   left_margin = 4Plots.mm)
savefig(temp_tornado, plotsdir("sensitivity", "temperature_tornado.png"))
# Create the tornado plot
```

Παρακάτω φαίνονται και τα αντίστοιχα plots

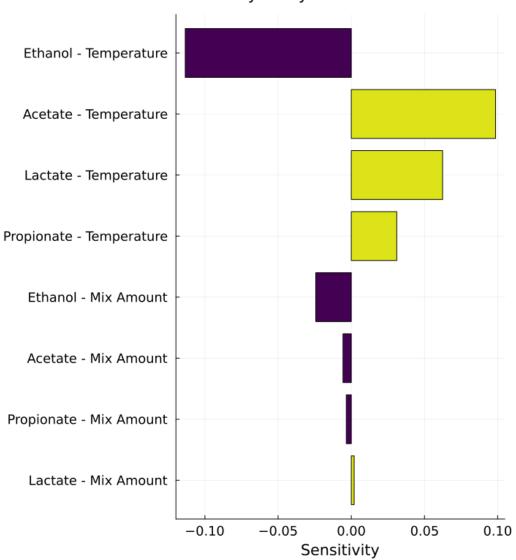
Global Sensitivity Analysis

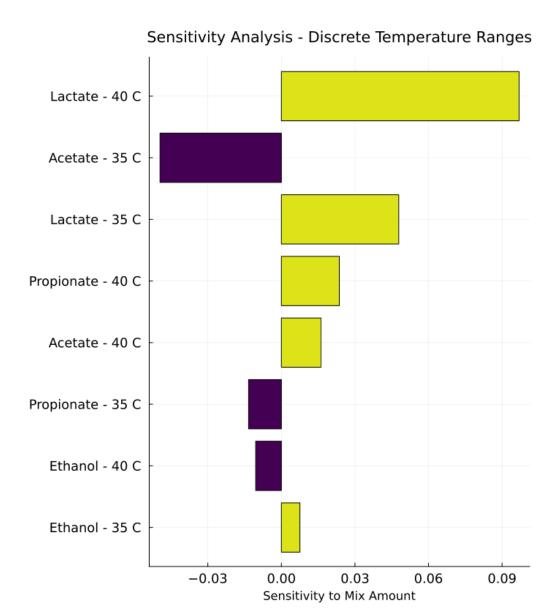






Sensitivity Analysis - Mix Amounts 2-8 ml





12 Συμπεράσματα

Έχοντας δει πως οι μεταβολές είναι στατιστικά σημαντικές από την ΑΝΟΥΑ, η ανάλυση ευαισθησίας αυτή μας έδωσε και κάποια ποσοτικά αποτελέσματα τα οποία μας είναι χρήσιμα.

Από την συνολική ανάλυση ευαισθησίας βλέπουμε πως το γαλακτικό οξύ έχει σχετικά μεγάλη εξάρτηση και από τις δύο παραμέτρους, αλλά επηρεάζεται περισσότερο από το mix amount. Το οξικό οξύ επηρεάζεται γενικά αρνητικά από το mix amount και θετικά από την θερμοκρασία, με την θερμοκρασία να είανι πολύ πιο καθοριστική στη μεταβλητότητα. Το προπιονικό φαίνεται να έχει ασθενή επίδραση και με τους δύο παράγοντες, όμως τα αποτελέσματα του είναι αρκετά διαφορετικά για τα δύο πειράματα, το οποίο μας οδηγεί στην σκέψη ότι η σημαντικότερη επίδραση είναι λόγω κάποιας αλληλεπίδρασης και δεν μπορεί να δωθεί στον έναν ή τον άλλο παράγοντα. Τέλος, η αιθανόλη έχει μία ισχυρή αρνητική επίδραση από την θερμοκρασία η οποία αποτελεί περίπου το 85% της μεταβλητότητας της και στην συνολική ανάλυση φαίνεται να έχει αμελητέα επίδραση από την ποσότητα του mix.

Εξετάζοντας την περιοχή των μιχρών ποσοτήτων του mix, βλέπουμε πολύ θετιχότερες

επιδράσεις στην αιθανόλη και το γαλακτικό. Το γαλακτικό έχει πλέον μία εξάρτηση κατά 90% περίπου από το mix amount δείχνοντας ότι σε αυτές τις ποσότητες, και στις δύο θερμοκρασίες κάνει perform παρόμοια. Η αιθανόλη παραμένει ισχυρά αρνητικά εξαρτούμενη από την θερμοκρασία αλλά φαίνεται περισσότερο η επίδραση του mix. Το προπιονικό αποκτά και αυτό μία σημαντικότερη εξάρτηση από το mix amount, παρόλο που ακόμη δεν είναι πολύ υψηλή (50% της συνολικής). Τέλος, το οξικό, σε αυτή την περιοχή εξαρτάται και αυτό ισχυρά από το mix amount αλλά με αρνητικό τρόπο (το οποίο στηρίζεται στην παρατήρηση ότι ιδιαίτερα στους 35, όταν βάζουμε το mix σταματάει η οξικογένεση) ενώ η επίδραση της θερμοκρασίας σε αυτό φαίνεται λιγότερο καθώς δείξαμε ότι η επίδραση της θερμοκρασίας στα 0 και 1 ml είναι οριακά σημαντική.

Στην περιοχή των μεγάλων ποσοτήτων του mix, τα αποτελέσματα συνάδουν με όσα έχουμε δείξει παραπάνω. Το οξικό, το προπιονικό και η αιθανόλη έχουν πολύ μικρή εξάρτηση από την ποσότητα του mix (μάλιστα το οξικό δείχνει να μην έχει πρακτικά καμία σε σχέση με την θερμοκρασία) και αυτή η εξάρτηση είναι και αρνητική με βάση το Morris analysis. Η εξάρτηση τους από την θερμοκρασία φαίνεται θετική για το οξικό και το προπιονικό (ειδικά του οξικού) ενώ η αιθανόλη παραμένει να έχει ισχυρή αρνητική εξάρτηση. Το γαλακτικό έχει μία θετική επίδραση από το mix amount, αλλά και αυτή δεν είναι παραπάνω από το 22% της συνολικής του μεταβλητότητας στην περιοχή αυτή και η εξάρτηση από την θερμοκρασία είναι πιο σημαντική στην περιοχή αυτή. Οπότε, γνωρίζοντας κιόλας ότι η αύξηση της ποσότητας οδηγεί σε αύξηση του κόστους, σίγουρα δεν θα αξίζει η προσθήκη μεγαλύτερης ποσότητας από 2 ml.

Τέλος, από την ανάλυση που έγινε σε συγκεκριμένη θερμοκρασία, μπορούμε να δούμε πιο συγκεκριμένα που επηρεάζει θετικά και που αρνητικά το mix. Το γαλακτικό έχει θετική εξάρτηση και στις δύο θερμοκρασίες με αυτήν στους 40 να είναι πιο ισχυρή. Το οξικό έχει μία σχετικά μεγάλη θετική εξάρτηση στους 40 και μία σχετικά μεγάλη αρνητική στους 35. Το προπιονικό δείχνει να μην έχει πολύ μεγάλες εξαρτήσεις από το mix amount σε αυτά τα subdomains, αλλά στους 40 είναι λίγο θετική και στους 35 λίγο αρνητική ενώ το ακριβώς αντίθετο δείχνει να συμβαίνει στην αιθανόλη.

Οπότε, τα γενικά συμπεράσματα της μελέτης σχετικά με τα προιόντα μπορούν να γραφθούν συνοπτικά ως εξής:

- Το γαλακτικό οξύ αυξάνεται αρκετά με την αύξηση και των δύο παραμέτρων.
- Η προσθήκη του mix στους 35 C παρεμποδίζει ισχυρά την παραγωγή οξικού οξέος, η οποία μπορεί να γίνει χωρίς το mix. Στους 40 αυτό το φαινόμενο δεν παρατηρείται, αλλά η προσθήκη του μιξ εώς 2 ml δεν προκαλεί στατιστικά σημαντική αύξηση. Για να παραχθεί αυξημένο οξικό, θέλουμε ποσότητα 4 ml και πάνω, όπου και μέχρι 8 ml, δεν υπάρχει βελτίωση σε σχέση με τα 4 ml. Και ακόμη και εκεί, η αύξηση δεν είναι τεράστια (0.1 g/l).
- Το προπιονικό οξύ εξαρτάται μεν και από τις δύο παραμέτρους, αλλά δεν δείχνει να έχει τόσο μεγάλη αλλαγή λόγω αυτών συγκριτικά με τα άλλα προιόντα, συμπεραίνοντας ότι η συσχέτιση είναι μάλλον ασθενέστερη.
- Η αύξηση της θερμοχρασίας στους 40 C μειώνει σημαντιχά την παραγωγή αιθανόλης.
 Η παραγωγικότητα εξαρτάται και από την ποσότητα του μιξ που προστίθεται, αλλά αυτή η συσχέτιση είναι πολύ ασθενέστερη σε σχέση με την θερμοχρασιαχή.

Στους 35 C, η βέλτιστη ποσότητα είναι τα 2 ml, τα οποία οδηγούν σε μεγάλη παραγωγικότητα γαλακτικού οξέος και αιθανόλης, καλή παραγωγή προπιονικού και μειωμένο οξικό. Λιγότερη αλλά και περισσότερη ποσότητα του μιξ μειώνει την παραγωγικότητα.

Στους 40 C, τα σημαντικά προιόντα είναι το γαλακτικό και το οξικό, καθώς η αιθανόλη είναι πολύ μειώμενη. Το γαλακτικό είναι σημαντικά περισσότερο από ότι στους 35 C. Το προπιονικό παράγεται σε παρόμοιο ρυθμό, αλλά δείχνει να έχει μία μικρή θετική εξάρτηση από την αύξηση της θερμοκρασίας. Τα 2 ml ευνοούν την παραγωγή γαλακτικού και προπιονικού σε σχέση με το να μην προστεθεί το μιξ, ενώ το οξικό δεν έχει σημαντική διαφορά. Τα 4 ml ευνοούν περαιτέρω την παραγωγή γαλακτικού και οξικού και με 95% βεβαιότητα και του προπιονικού ενώ τα 8 ml αυξάνουν μόνο την παραγωγή γαλακτικού. Βέβαια, αξίζει να σημειωθεί πως παρότι η επίδραση αυτή είναι θετική, η ανάλυση ευαισθησίας έδειξε ότι ένα πολύ μικρό κομμάτι της πιθανής μεταβλητότητας αφορά την ποσότητα του μιξ όταν αυτά είναι από 2 ml και πάνω, οπότε συγκρίνοντας το με το κόστος, πιθανόν να μην αξίζει.

Οπότε, σε κάθε περίπτωση, εκτός αν μας ενδιαφέρει η αυξημένη συγκέντρωση αιθανόλης, η λειτουργία στους $40~\rm C$ είναι καλύτερη και η ποσότητα που προτιμάται είναι τα $4~\rm ml$ αν πάμε καθαρά για τα μέγιστα προιόντα, αλλά λόγω του οικονομικού tradeoff, είναι πιθανό να αξίζει περισσότερο και τα $2~\rm ml$.

Αξίζει επίσης να σημειωθεί ότι από το ένα προπαρασχευαστικό πείραμα που έγινε στους 45 C, ξέρουμε πως σε εχείνη την θερμοχρασία, η αιθανόλη παραμένει χαμηλή αλλά τώρα και το γαλακτικό καταναλώνεται εις βάρος του οξικού και του προπιονικού. Λόγω του διαφορετικού τρόπου διεξαγωγής του πειράματος αυτού, δεν θεωρείται έγχυρο να συγκριθεί με το πείραμα στους 40 ποσοτικά, αλλά αυτό μας δίνει μία ένδειξη πως κάποια θερμόφιλη ομάδα μικροοργανισμών μπορεί να διασπάσει το γαλακτικό οξύ. Γνωρίζουμε από την βιβλιογραφία ότι στο μονοπάτι παραγωγής του προπιονικού οξέος, το πυροσταφυλικό γίνεται γαλακτικό και μετά προπιονικό και παρόλα αυτά, μόνο στους 45 έχουμε παρατηρήσει την μείωση του γαλακτικού, οπότε αυτή η θερμόφιλη αντίδραση που γίνεται στους 45 και πάνω είναι μάλλον αντίδραση οξικογένεσης. Πιθανόν κάποιο μέρος να πηγαίνει και σε προπιονικό, αλλά με βάση τα άλλα πειράματα, το σημαντικό ποσοστό πηγαίνει στην οξικογένεση.