Explorando a Relação entre Variáveis Ambientais e a Produção de Clorofila-a em Cianobactérias: Uma Abordagem com Modelos Lineares Generalizados

Thiago Tavares Lopes

03 dezembro 2024

Sumário

1	Introdução	1
	1.1 Cianobactérias	1
	Seleção do modelo 2.1. Apálise de Resíduos	3

1 Introdução

Foi proposto um modelo linear generalizado para avaliar a produção de clorofila a em cianobactérias em diferentes condições climáticas. O dataset utilizado foi obtido do catálogo de dados público do governo dos Estados Unidos, disponível em Data. Gov. Esse datset possui informações detalhadas sobre diferentes espécies de cianobactérias, sendo estas informações: Informações genéticas, condições climáticas do local de coleta das amostras e localização geográfica da coleta. Para a construção do modelo, foram consideradas exclusivamente as informações de clorofila a quantificada e condições ambientais (físicas e químicas) do local da coleta das amostras. O trabalho aqui desenvolvido foi fundamentado no artigo disponível no seguinte link.

1.1 Cianobactérias

Devido a atividade fotossintetizante das cianobactérias estima-se que as primeiras tiveram origem entre 2,6 a 3,5 bilhões de anos atrás (LAU e colab., 2015) e são uma das principais responsáveis pela atmosfera oxigenada como conhecemos hoje, participando do "Grande Evento de Oxigenação' '(HUISMAN e colab., 2018; PLANAVSKY e colab., 2014; RASMUSSEN e colab., 2008). O estromatólitos são uma evidência da atividade de microrganismos que ocorreu a , aproximadamente 3,700 milhões de anos atrás (NUTMAN e colab., 2016). As cianobactérias são classificadas como microrganismo procariontes autotróficos com sistemas adaptativos particulares, como a capacidade de fixar nitrogênio do ar atmosférico devido a presença da enzima nitrogenase localizada nos heterócitos (PETERS e colab., 2015). São capazes de realizar a fotossíntese na presença ou ausência de oxigênio. Existem espécies que se desenvolvem na ausência de luz ou em condições anaeróbicas utilizando sulfetos como doadores de elétrons para a fotossíntese, além disso são bactérias gram – negativas e dispõem da estrutura chamada bainha mucilaginosa e tricoma, podem ou não apresentar o acineto e o heterócitos que são estruturas especializadas na sobrevivência da espécie em ambientes não favoráveis (ABED e colab., 2009; COHEN e colab., 1986; HUISMAN e colab., 2018; LAU e colab., 2015; STAL e MOEZELAAR, 1997).

A figura 1, apresenta algumas das cianobactérias encontradas na região amazônica. As mesmas podem apresentar estrutura filamentosa, colonial, etc.

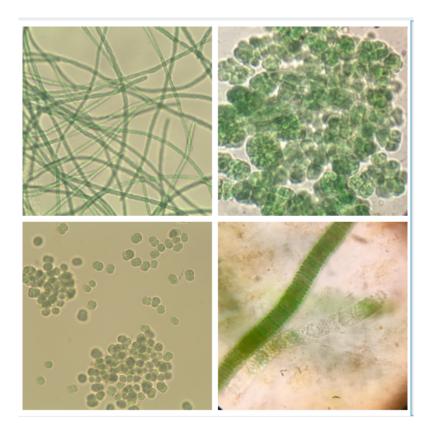


Figura 1: Cianobactérias-Fonte: Coleção Amazônica de Cianobactérias e Microalgas

A clorofila a 2 é um pigmento verde ou azul que capta a luz natural ou sintética e é essencial para a fotossíntese, é encontrado em todos os grupos de vegetais e outros organismos autótrofos, utilizada como indicadora da biomassa em ambientes aquáticos.

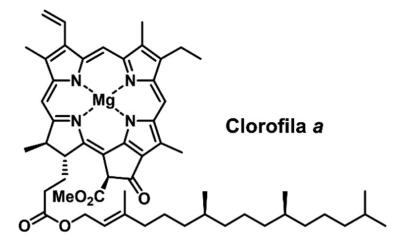


Figura 2: Clorofila a

2 Seleção do modelo

Nesta seção são apresentados os resultados da elaboração dos modelos para explicar a variabilidade de produção de clorofila a. Neste modelo, a variável resposta $Y(chlorophyll_a)$ segue uma distribuição Gama. A distribuição Gama é usada para modelar variáveis contínuas positivas e assimétricas, como concentrações químicas. Seja Y $Gamma(\mu, \phi)$ em que: μ é a média e ϕ é o parâmetro de dispersão.

A tabela 1, apresenta os resultados do primeiro modelo construído. Nota-se, que apenas as variáveis total_nitrogen, pH_water e total_nitrogen_water...8, foram significativas para o modelo. Por conseguinte, foi utilizado a técnica **stepwise** para escolher um novo modelo baseado no menor AIC.

	Estimate	Std. Error	t value	Pr(> t)	Significance
(Intercept)	-7,17864	5,53834	-1,29617	0,20167	
total_nitrogen	0,00109	0,00054	2,02436	0,04903	*
total_phosphorus	0,00698	0,00441	1,58323	$0,\!12053$	
$temp_water_celsius$	-0,02700	0,05012	-0,53868	$0,\!59282$	
dissolved_oxigen	-0,25390	0,18544	-1,36920	$0,\!17788$	
pH_water	1,40239	0,61068	2,29644	0,02647	*
carbon_dioxide_water	0,24729	0,13331	1,85499	0,07031	
total_nitrogen_water8	$0,\!28761$	0,79233	0,36300	0,71834	
nitrite_water	-0,07889	5,14524	-0,01533	0,98784	
nitrate_water	0,18158	$0,\!21271$	0,85367	0,39791	
phosphorus_water	-1,14418	1,13485	-1,00823	0,31886	
sulfate_water	-0,00460	0,00567	-0,81218	0,42106	
total_nitrogen_water13	-0,46093	0,84540	-0,54521	$0,\!58836$	
'ammonia $(NH3 + NH4+)$ _water'	-1,31316	1,93832	-0,67747	$0,\!50165$	

Tabela 1: Resultados para o modelo 1

Foi elaborado um novo modelo com AIC=317, $Residual\ Deviance=28,3$. O mesmo é apresentado na tabela 2, observa-se que as variáveis significativas para o modelo são, $total_nitrogen$, $total_phosporus$, $dissolved_oxigen$, pH_whater , $carbon_dioxide_water$.

	Estimate	Std. Error	t value	Pr(> t)	Significance
(Intercept)	-4,23976	2,71284	-1,5629	0,12415	
total_nitrogen	0,00089	0,00039	2,2833	$0,\!02653$	*
total_phosphorus	0,00693	0,00384	1,8039	0,07704	
$dissolved_oxigen$	-0,13273	0,07892	-1,6817	0,09862	
pH_water	0,83629	$0,\!31895$	2,6220	0,01144	*
$carbon_dioxide_water$	0,07590	0,03738	2,0305	0,04744	*

Tabela 2: Resultdos para o modelo 2

 $\eta = \beta_0 + \beta_1 \cdot \text{total_nitrogen} + \beta_2 \cdot \text{total_phosphorus} + \beta_3 \cdot \text{dissolved_oxigen} + \beta_4 \cdot \text{pH_water} + \beta_5 \cdot \text{carbon_dioxide_water}$

 $\eta = -4.239760 + 0.000889 \cdot \text{total_nitrogen} + 0.006927 \cdot \text{total_phosphorus}$ $-0.132727 \cdot \text{dissolved oxigen} + 0.836286 \cdot \text{pH water} + 0.075904 \cdot \text{carbon dioxide water}$

^a Nota:*** p<0.001; ** p<0.01; * p<0.05; . p<0.1

^a Nota:*** p<0.001; ** p<0.01; * p<0.05; . p<0.1

Variável	Coef.(Estimativa)	Interpretação			
(Intercept) $-4,239760$		Valor médio de $\log(\mu)$ quando todos os preditores são			
		iguais a zero.			
total_nitrogen 0,000889		Para cada aumento unitário em total_nitrogen, μ cresce em $e^{0,000889}$.			
total_phosphorus	0,006927	Para cada aumento unitário em total_phosphorus, μ cresce em $e^{0,006927}$.			
dissolved_oxigen	-0,132727	Para cada aumento unitário em dissolved_oxigen, μ diminui em $e^{-0.132727}$.			
pH_water	0,836286	Para cada aumento unitário em pH_water, μ cresce em $e^{0.836286}$.			
carbon_dioxide_water	0,075904	Para cada aumento unitário em carbon_dioxide_water, μ cresce em $e^{0.075904}$.			

2.1 Análise de Resíduos

```
# RESIDUAL ANALYSIS
# coeficiente de determinacao generalizado (Nagelkerke, 1991)
RsqGLM(fit2,plot=F)
## NOTE: Tjur R-squared applies only to binomial GLMs
## $CoxSnell
## [1] 0,41826
## $Nagelkerke
## [1] 0,41957
##
## $McFadden
## [1] 0,093991
##
## $Tjur
## [1] NA
##
## $sqPearson
## [1] 0,38694
# DIAGNOSTIC ANALYSIS
# td = resid(fit2, type="deviance")
# # RESIDUOS X INDICES
# abline(plot(td), lty=c(2,2,3), h=c(-2,2,0))
# abline(plot(fitted(fit2),td)), lty=c(2,2,3), h=c(-2,2,0))
\#fitted(fit2) - aqui os valores já estão na escala original da variável resposta
```

Gamma model

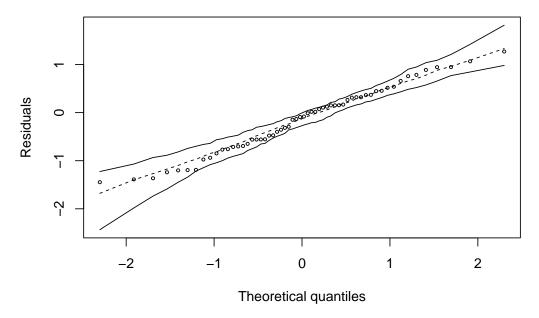


Figura 3: Envelope Simulado

Total points: 58
Points out of envelope: 0 (0 %)

