INTEGRANTES:

- ALVAREZ ADUVIRI MAYCOL ALEXANDER
- VILLCA MAMANI MARIA BELEN

LA EBULLICIÓN DEL AGUA EN LA PAZ Y EL ALTO, BOLIVIA

1. Introducción

La ebullición del agua es un proceso físico influenciado por la presión atmosférica, la cual disminuye con la altitud. Como resultado, a mayor altitud, la temperatura de ebullición del agua es menor. En Bolivia, ciudades como La Paz y El Alto están ubicadas a alturas significativas sobre el nivel del mar, lo que afecta de manera notable el punto de ebullición del agua. Este informe tiene como objetivo analizar la temperatura de ebullición en La Paz y El Alto, y estimar la temperatura a 5,000 metros sobre el nivel del mar.

2. Objetivo

El objetivo de este informe es analizar las condiciones de ebullición del agua en dos de las ciudades más altas del mundo: La Paz (aproximadamente a 3,650 metros sobre el nivel del mar) y El Alto (ubicada alrededor de 4,150 metros). Además, se utilizarán métodos de interpolación para estimar la temperatura de ebullición a una altura de 5,000 metros.

3. Factores que Afectan la Ebullición

La temperatura de ebullición del agua depende de la presión atmosférica. A mayor altitud, la presión atmosférica disminuye, lo que reduce la temperatura necesaria para que el agua hierva. Este fenómeno es importante en altitudes elevadas como La Paz y El Alto, donde la ebullición ocurre a temperaturas mucho más bajas que al nivel del mar. Los factores más importantes son:

- Altitud: A mayor altitud, menor es la temperatura de ebullición.
- Presión atmosférica: Relacionada con la altitud, determina el punto de ebullición.
- Temperatura ambiental: Afecta de manera secundaria el proceso.

4. Resultados de la Interpolación

Usando datos conocidos de la temperatura de ebullición a diferentes alturas y aplicando el método de interpolación de Lagrange, se puede estimar la temperatura de ebullición del agua a

una altitud de 5,000 metros. A través de los cálculos, se ha estimado que la temperatura de ebullición del agua a 5,000 metros es de aproximadamente 202.18°F.

5. Conclusión

La temperatura de ebullición del agua varía considerablemente con la altitud. En ciudades como La Paz y El Alto, que se encuentran a gran altura, el agua hierve a temperaturas más bajas que al nivel del mar. A través de métodos de interpolación, se ha determinado que a 5,000 metros, la temperatura de ebullición se reduce aún más. Este fenómeno tiene implicaciones importantes en la vida diaria y en diversas industrias, como la cocina y la industria alimentaria, en regiones de gran altitud.

a 5000	m					
	h	Т		178.4528369	54.39242	°C
0	-1000	213.9				
1 0 212			LO3(x) = (x-x1)(x-x2)(x-x3) / (x0-x1)(x0-x2)(x0-x3)	-51.3321947		
2	3000	206.2	L13(x) = (x-x0)(x-x2)(x-x3) / (x1-x0) (x1-x2) (x1-x3)	81.69210782		
3	8000	196.2				
	5000	m	L23(x) = (x-x0)(x-x1)(x-x3) / (x2-x0) (x2-x1) (x2-x3)	-39.990262		
	16404.2	ft?	L33(x) = (x-x0)(x-x1)(x-x2) / (x3-x0) (x3-x1) (x3-x2)	10.63034891		
a La pa	az					
	h	Т		188.0217124	57.30902	°C
0	-1000	213.9				
1	. 0	212	LO3(x) = (x-x1)(x-x2)(x-x3) / (x0-x1) (x0-x2) (x0-x3)	-11.6943506		
2	3000		L13(x) = (x-x0)(x-x2)(x-x3) / (x1-x0) (x1-x2) (x1-x3)	19.01038768		
3	8000	196.2				
	3640	m	L23(x) = (x-x0)(x-x1)(x-x3) / (x2-x0) (x2-x1) (x2-x3)	-10.1552407		
	11942.26	ft?	L33(x) = $(x-x0)(x-x1)(x-x2) / (x3-x0)(x3-x1)(x3-x2)$	3.839203654		
a EL Ali	to					
	h	Т		184.4722687	56.22715	°С
0	-1000	213.9				
1	. 0	212	L03(x) = (x-x1)(x-x2)(x-x3) / (x0-x1) (x0-x2) (x0-x3)	-22.5453965		
2	3000		L13(x) = (x-x0)(x-x2)(x-x3) / (x1-x0) (x1-x2) (x1-x3)	36.30189116		
3	8000	196.2				
	4150	m	L23(x) = (x-x0)(x-x1)(x-x3) / (x2-x0) (x2-x1) (x2-x3)	-18.6244093		
	13615.49	ft?	L33(x) = (x-x0)(x-x1)(x-x2) / (x3-x0) (x3-x1) (x3-x2)	5.867914677		

para 5000m					
	h	T	1er nivel	2do.nivel	3ER NIVEL
0	-1000	213.9	-0.0019	-8.3333E-09	-3.125E-2
1	0	212	-0.0019333	-8.3333E-09	
2	3000	206.2	-0.002		
3	8000	196.2			
5000	16404.2	?			
	p(x)= a0 + a1	(x-x0) + a2(x-x			
	p(2)=	178.45284			
	E=	-1.25E-15			
	E	1.2497E-15			
para La Paz					
	h	T	1er nivel	2do.nivel	3ER NIVEL
0	-1000	213.9	-0.0019	-8.33333E-09	-3.125E-2
1	0	212	-0.0019333	-B.33333E-09	
2	3000	206.2	-0.002		
3	8000	196.2			
3640	11942.258	?			
	p(x)= a0 + a1	(x-x0) + a2(x-)	(O) (x-x1)		
	p(2)=	188 02171			
	E=	-3.173E-16			
	E	3.1734E-16			