

Sustancia	P_v (mmHg)
Agua H_2O	23.8
Metanol CH_3OH	122
Benceno C_6H_6	94.4
Eter dietílico $(C_2H_5)_2O$	470

Tabla 1.- Presión de vapor a 25°C de algunos líquidos

Temperatura (°C)	Presión de vapor (mmHg)
0	4.58
10	9.21
20	17.54
30	31.82
40	55.32
50	92.51
60	149.38
70	223.7
80	355.1
90	525.76
99	733.24
100	760

Tabla 2.- Presión de vapor del agua, hasta 100°C.

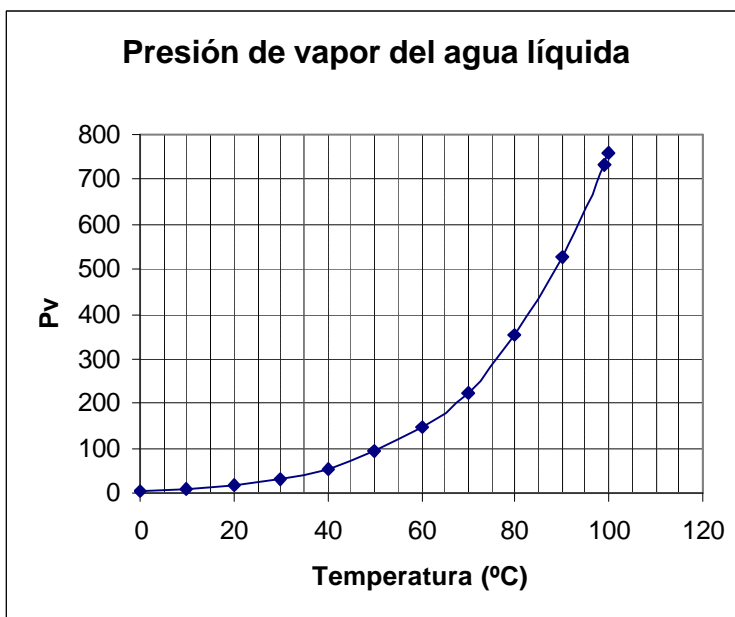


Figura 1.- Presión de vapor del agua, hasta 100°C.

Presión externa	Temp. de ebullición (°C)
50 mmHg	38.1
380 mmHg	80.9
700 mmHg	97.7
750 mmHg	99.6
760 mmHg	100
800 mmHg	101.4
2 atm	119.6
10 atm	179.0
20 atm	211.4

Tabla 3.- Puntos de ebullición del agua a diversas presiones.

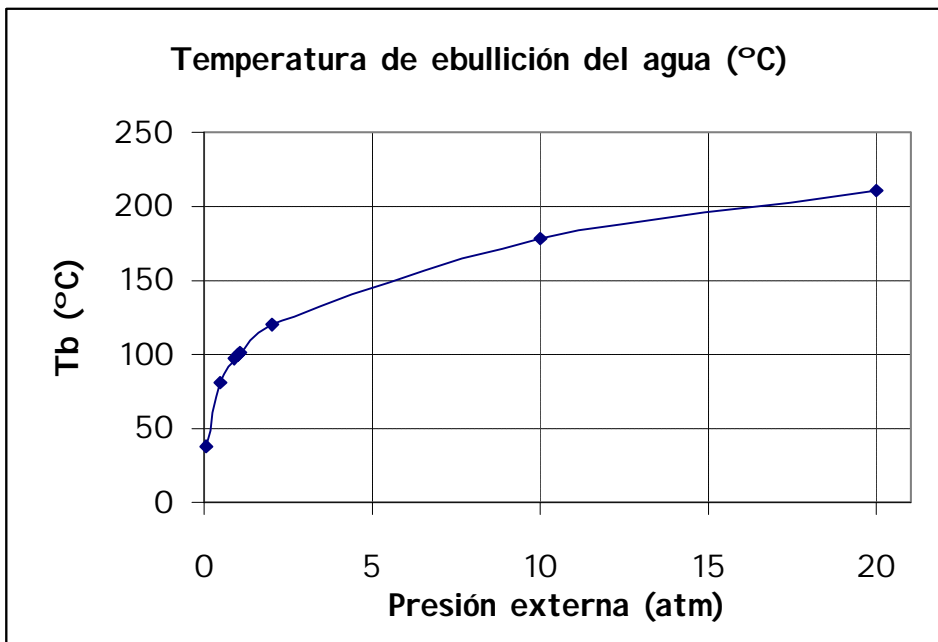


Figura 2.- Puntos de ebullición del agua a diversas presiones.

ρ_r	°API
1.00	10.00
0.90	25.72
0.80	45.38
0.70	70.64
0.60	104.33

Tabla 4.- Equivalencias ρ_r /°API .

t (°C)	d (g/cm ³)
0	0.99987
1	0.99993
2	0.99997
3	0.99999
4	1.00000
5	0.99999
6	0.99997
7	0.99993
8	0.99988
9	0.99981
10	0.99973

Tabla 5.- Densidad del agua entre 0°C y 10°C.

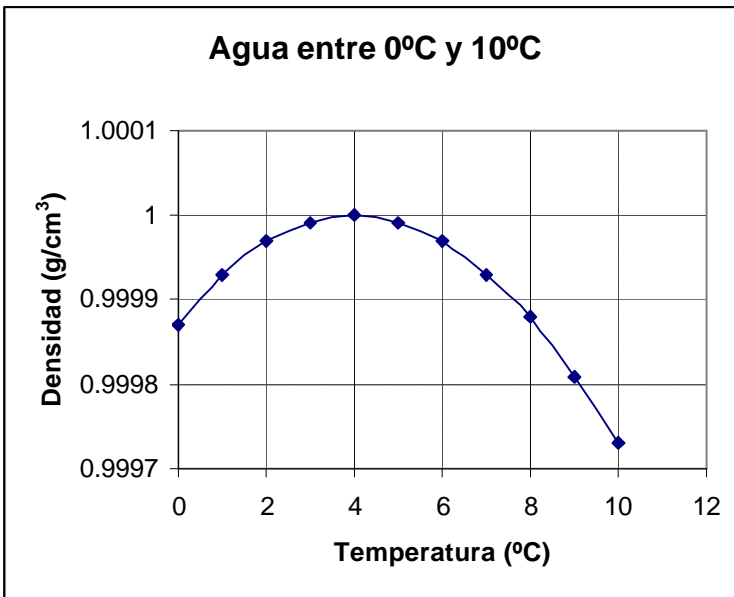


Figura 3.- Densidad del agua entre 0°C y 10°C.

t (°C)	d (g/cm ³)
0	0.99987
4	1.00000
10	0.99973
20	0.99823
30	0.99568
40	0.99225

t (°C)	d (g/cm ³)
50	0.98807
60	0.98324
70	0.97781
80	0.97183
90	0.96534
100	0.95838

Tabla 6.- Densidad del agua entre 0°C y 100°C.

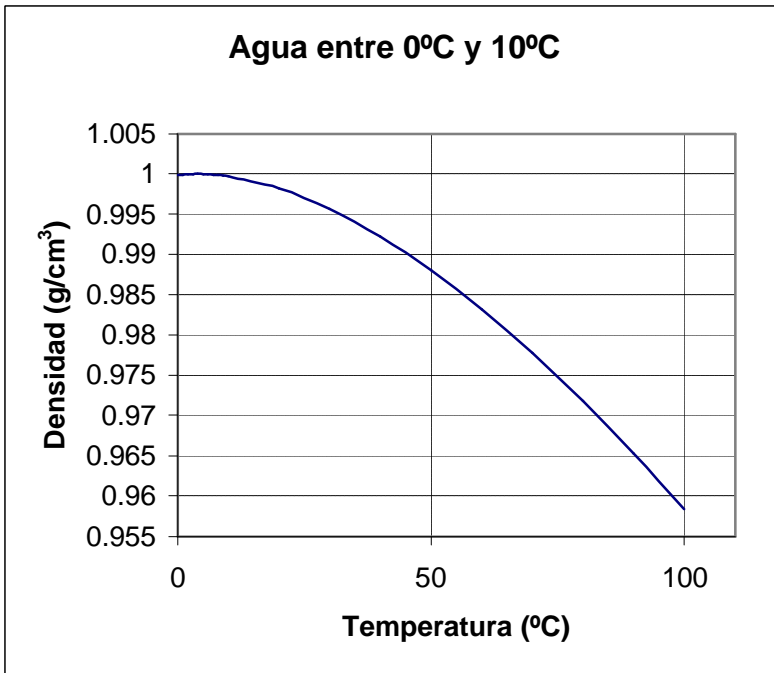


Figura 4.- Densidad del agua entre 0°C y 100°C.

Temperatura		d(g/l)
K	°C	
90	-183	5.577
120	-153	4.111
160	-113	3.060
200	-73	2.441
240	-33	2.033
273	0	1.783
300	27	1.622

Tabla 7.- Densidad del Ar a 1 atm.

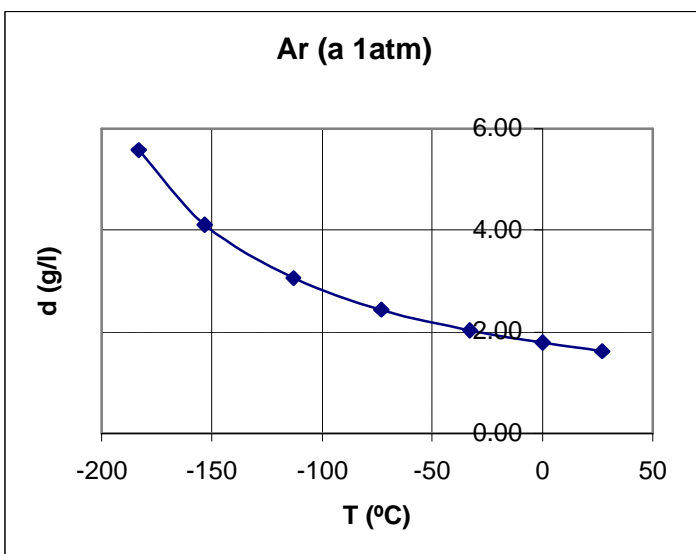


Figura 5.- Densidad del Ar a 1 atm.

Temperatura		d(g/l)
K	°C	
5	-268	11.997
10	-263	5.024
50	-223	0.974
100	-173	0.487
273	0	0.177
500	227	0.098
1000	727	0.049

Tabla 8.- Densidad del He a 1 atm.

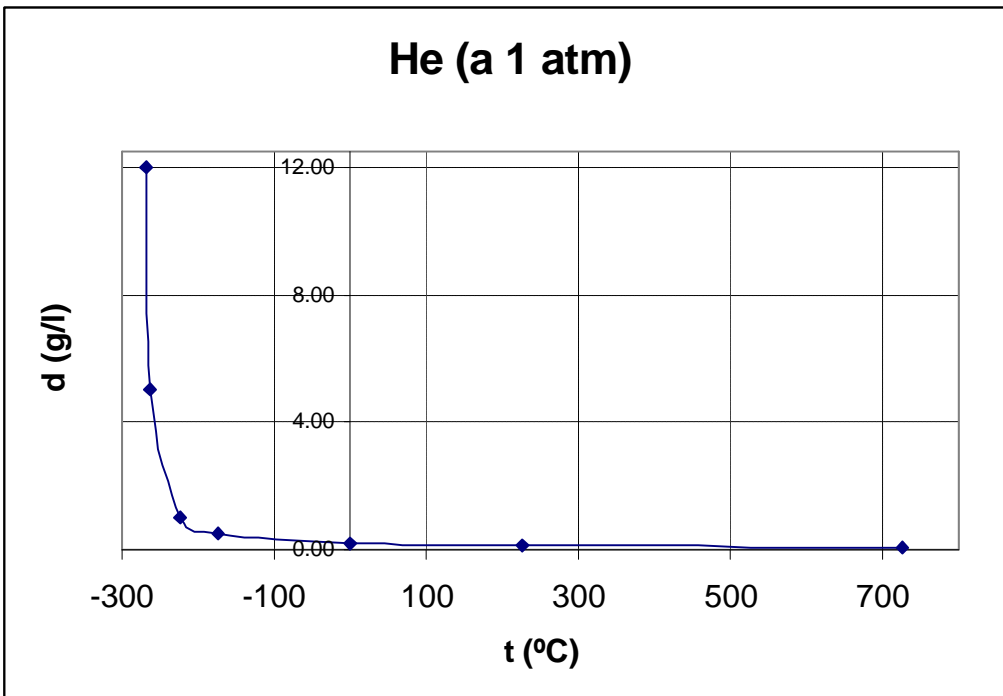


Figura 6.- Densidad del He a 1 atm.

P (bar)	d (g/l) a 0°C	d (g/l) a 100°C
1	0.176	0.129
5	0.879	0.644
10	1.753	1.282
50	8.591	6.333
100	16.750	12.453
200	32.051	24.038

Tabla 9.- Densidad del He a distintas presiones.

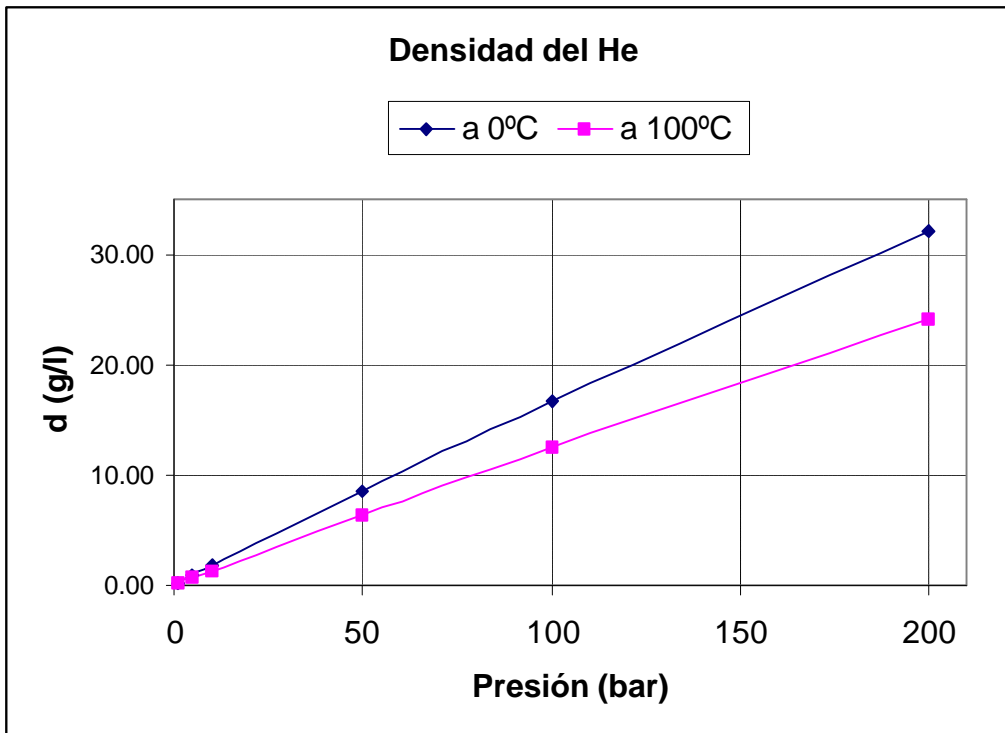


Figura 7.- Densidad del He a distintas presiones.

T (°C)	Viscosidad (cP)		
	Aceite de ricino	Agua	Aire
0	5300	1.792	0.0171
20	986	1.005	0.0181
40	231	0.656	0.0190
60	80	0.469	0.0200
80	30	0.357	0.0209
100	17	0.284	0.0218

Tabla 10.- Ejemplos de la variación de la viscosidad por efecto de la temperatura.

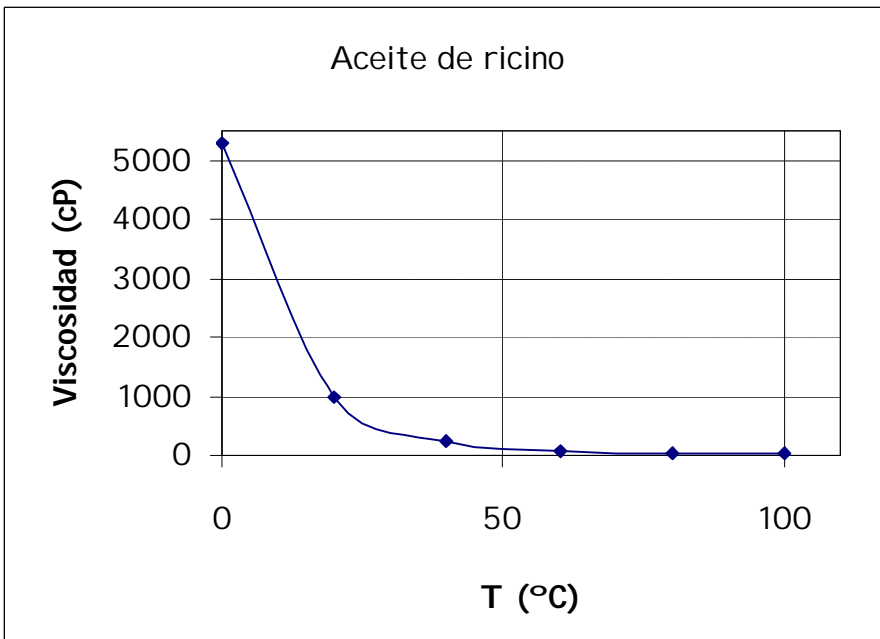


Figura 8.- Viscosidad del aceite de ricino frente a la temperatura.

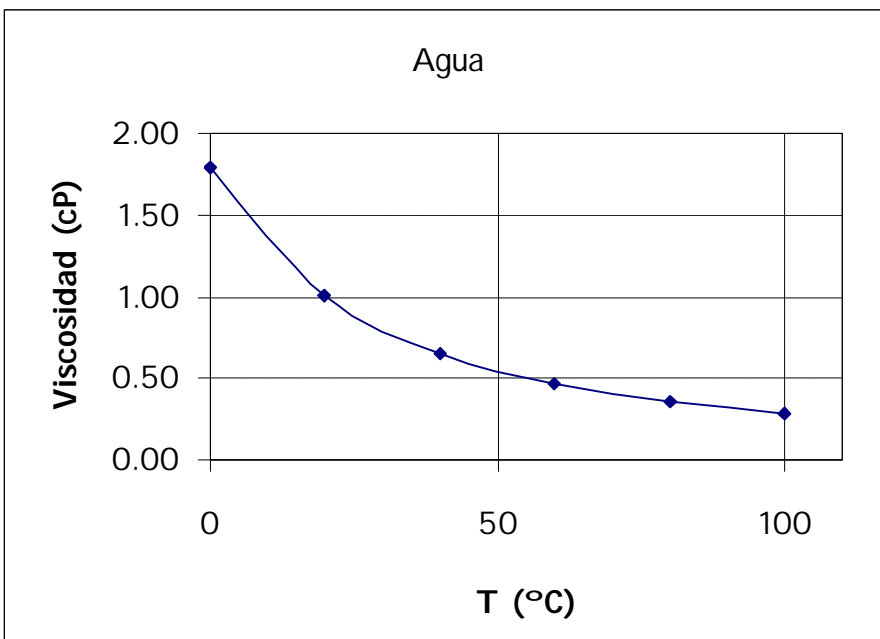


Figura 9.- Viscosidad del agua frente a la temperatura.

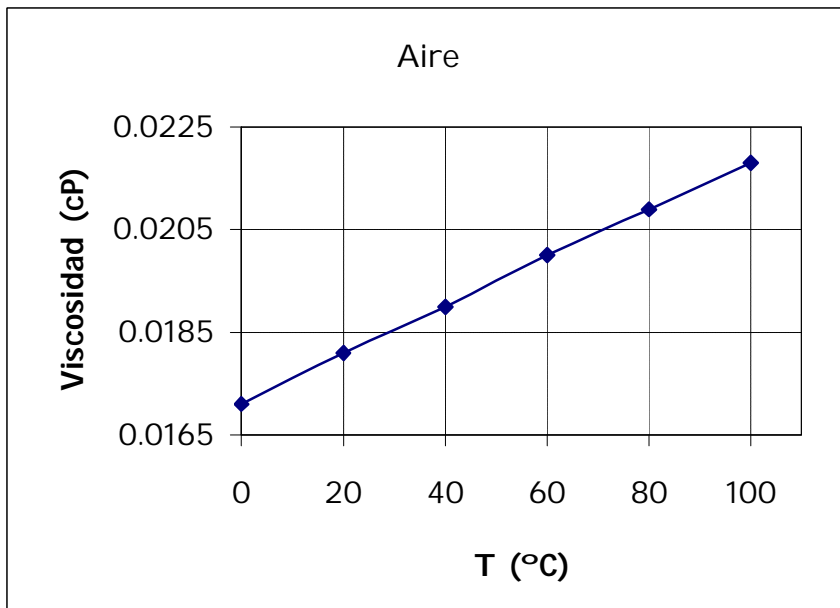


Figura 10.- Viscosidad del aire frente a la temperatura.

Presión (atm)	Viscosidad (P)
45.3	$1,8 \cdot 10^{-4}$
114.6	$5,8 \cdot 10^{-4}$

Tabla 11.- Viscosidad del CO₂ a 40.3°C

Temperatura (°C)	γ (dinas/cm)
0	75.6
20	72.8
60	66.2
100	58.9

Tabla 12.- Variación de la tensión superficial del agua con la temperatura.

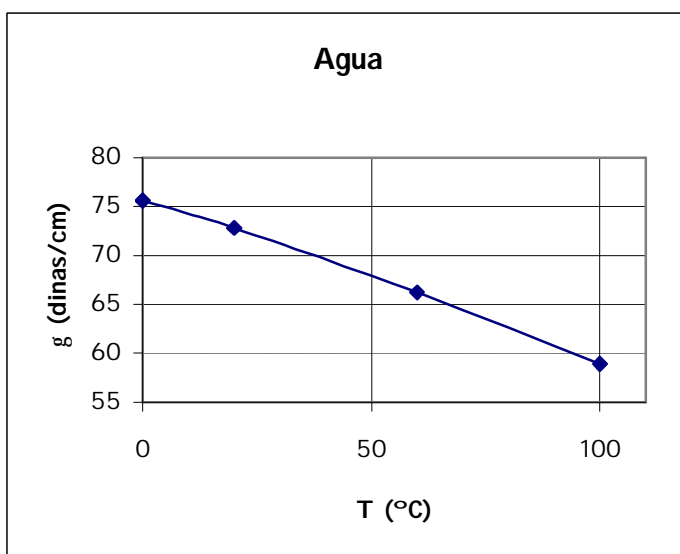


Figura 11.- Variación de la tensión superficial del agua con la temperatura.

T (°C)	γ (dina/cm)	
	Gasoil	Gasoil + detergente (ipanal) al 0.4%
15	31	23.1
20	29.3	22.5
25	28.9	21.5
30	28.5	21.1

Tabla 13.- Variación de la tensión superficial del gasoil por la presencia de un agente tensioactivo.

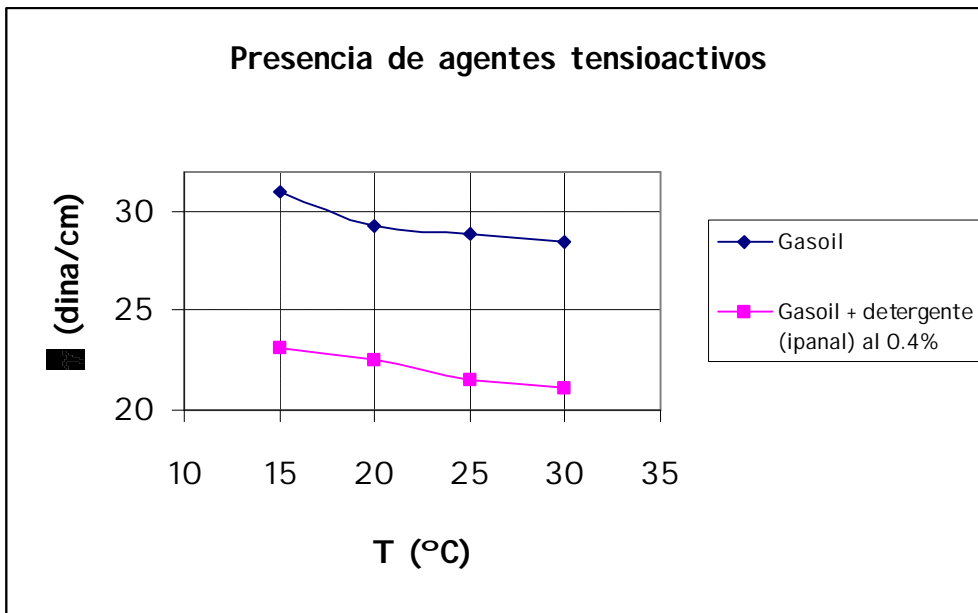


Figura 12.- Variación de la tensión superficial del gasoil por la presencia de un agente tensioactivo.