



**Curso de posgrado: Lectocomprensión en Inglés
para Ciencias Exactas y Naturales**

Esp. María Florencia Méndez
Prof. María Virginia Valenzuela

Unidad 1: Actividad práctica N.º 2

Lean el siguiente texto y realicen las actividades.

CHAPTER III
COMPLEX NUMBERS

34–38.	Displacements	81
39–42.	Complex numbers	92
43.	The quadratic equation with real coefficients	96
44.	Argand's diagram	100
45.	De Moivre's Theorem	101
46.	Rational functions of a complex variable	104
47–49.	Roots of complex numbers	118
	Miscellaneous Examples	122

Properties of a triangle, 106, 121. Equations with complex coefficients, 107. Coaxial circles, 110. Bilinear and other transformations, 111, 116, 125. Cross ratios, 115. Condition that four points should be concyclic, 116. Complex functions of a real variable, 116. Construction of regular polygons by Euclidean methods, 120. Imaginary points and lines, 124.

1. En la siguiente porción del índice, encuentren casos de cognados o palabras transparentes. ¿Hay algún falso cognado o falso amigo?

- The quadratic equation with real coefficients
- Rational functions of a complex variable
- Bilinear and other transformations
- Properties of a triangle
- Imaginary points and lines

2. Lean la siguiente porción del índice e identifiquen todas las frases nominales. Luego, identifiquen el núcleo de cada una.

- Complex numbers
- The quadratic equation with real coefficients
- Roots of complex numbers
- Properties of a triangle
- Imaginary points and lines



**Curso de posgrado: Lectocomprensión en Inglés
para Ciencias Exactas y Naturales**

Esp. María Florencia Méndez

Prof. María Virginia Valenzuela

3. Elijan el análisis gramatical correcto de las frases siguientes frases.

Roots of complex numbers	a. Sust. + Conector + Sust. + Sust. b. Sust. + Prep. + Sust. + Adj. c. Sust. + Prep. + Adj. + Sust.
Complex functions of a real variable	a. Sust. + Adj. + Prep. + Art. + Adj. + Sust. b. Sust. + Sust. + Con. + Art. + Adj. + Sust. c. Adj. + Sust. + Prep. + Art. + Adj. + Sust.
Imaginary points and lines	a. Adj. + Sust. + Con. + Sust. b. Sust. + Adj. + Prep. + Sust. c. Adj. + Sust. + Prep. + Adj.

4. Encuentren todos los ejemplos de caso posesivo ('s) y tradúzcanlos.

5. Lean el índice y respondan en español las siguientes preguntas:

- ¿De qué trata el capítulo III?
- ¿Qué conceptos matemáticos importantes se mencionan en el índice?
- Identifica al menos dos frases que te parezcan importantes para la comprensión general del tema y explica su significado en español.

Ahora trabajaremos con otros índices.

1. Coloque el nombre correcto a cada capítulo

Temperatura – El calor y la primera ley de la termodinámica

A. _____

Chapter Outline

- 20.1** Heat and Internal Energy
- 20.2** Heat Capacity and Specific Heat
- 20.3** Latent Heat
- 20.4** Work and Heat in Thermodynamic Processes

- 20.5** The First Law of Thermodynamics
- 20.6** Some Applications of the First Law of Thermodynamics
- 20.7** Energy Transfer Mechanisms



**Curso de posgrado: Lectocomprensión en Inglés
para Ciencias Exactas y Naturales**

Esp. María Florencia Méndez

Prof. María Virginia Valenzuela

B. _____

Chapter Outline

19.1 Temperature and the Zeroth Law of Thermodynamics

19.2 Thermometers and the Celsius Temperature Scale

19.3 The Constant-Volume Gas Thermometer and the Absolute Temperature Scale

19.4 Thermal Expansion of Solids and Liquids

19.5 Macroscopic Description of an Ideal Gas

2. Elijan la traducción correcta de las siguientes frases

A. Work and Heat in Thermodynamic Processes

- a. Los procesos de trabajo y calor en la termodinámica
- b. Trabajo y calor en los procesos termodinámicos
- c. Trabajo y calor en la termodinámica de procesos

B. Energy Transfer Mechanisms

- a. Energía de los mecanismos de transferencia
- b. Transferencia de mecanismos de energía
- c. Mecanismos de transferencia de energía

C. Thermometers and the Celsius Temperature Scale

- a. Termómetros y la escala de temperatura Celsius
- b. Los termómetros de la escala de temperatura Celsius
- c. La escala de temperatura Celsius de los termómetros

Thermal Expansion of Solids and Liquids

- a. Sólidos y líquidos de la expansión térmica
- b. Expansión térmica de los sólidos y líquidos
- c. Expansión de líquidos y sólidos térmicos

D. Macroscopic Description of an Ideal Gas

- a. El gas ideal de la descripción macroscópica
- b. Descripción del gas ideal macroscópico
- c. Descripción macroscópica de un gas ideal



**Curso de posgrado: Lectocomprensión en Inglés
para Ciencias Exactas y Naturales**

Esp. María Florencia Méndez

Prof. María Virginia Valenzuela

3. Miren la tabla y elijan la temperatura correcta.

19.3 The Constant-Volume Gas Thermometer and the Absolute Temperature Scale

TABLE 19.1 Fixed-Point Temperatures^a

Fixed Point	Temperature (°C)	Temperature (K)
Triple point of hydrogen	-259.34	13.81
Boiling point of helium	-268.93	4.215
Boiling point of hydrogen at 33.36 kPa pressure	-256.108	17.042
Boiling point of hydrogen	-252.87	20.28
Triple point of neon	-246.048	27.102
Triple point of oxygen	-218.789	54.361
Boiling point of oxygen	-182.962	90.188
Triple point of water	0.01	273.16
Boiling point of water	100.00	373.15
Freezing point of tin	231.968 1	505.118 1
Freezing point of zinc	419.58	692.73
Freezing point of silver	961.93	1 235.08
Freezing point of gold	1 064.43	1 337.58

^aAll values are from National Bureau of Standards Special Publication 420; U. S. Department of Commerce, May 1975. All values are at standard atmospheric pressure except for triple points and as noted.

	54.361 K	961.93 C	-259.34 C	-268.93 C	1064.43 C	100.00 C	273.16 K	20.28 K
Punto de ebullición del helio				X				
Punto triple del oxígeno								
Punto de ebullición del hidrógeno								
Punto triple del hidrógeno								
Punto de congelación del oro								
Punto triple del agua								
Punto de congelación de la plata								
Punto de ebullición del agua								