



TECNOLÓGICO  
NACIONAL DE MÉXICO



# BIOQUÍMICA

GUÍA DE ESTUDIOS

EVALUATEC 2026



Guía de Estudio para el Examen de Admisión en Línea Instituto Tecnológico de Jiquilpan.

Guía de Estudio para el Examen de Admisión en Línea Instituto Tecnológico de Jiquilpan. Primera Edición: 2023.

© Tecnológico Nacional de México Derechos Reservados conforme a la Ley Federal de Derecho de Autor.

Instituto Tecnológico de Jiquilpan, Carretera Nacional S/N Km 202 Centro CP 59510 Jiquilpan de Juárez Michoacán; Tel. 353 – 533 – 1126.

<http://www.jiquilpan.tecnm.mx/> Subdirección Académica.

Contenido: Departamento de Desarrollo Académico, Mayra Ibeth Mejía Pozos y José Humberto Carranza García.

Diseño: Mónica Azucena Luna Andrade. Queda prohibida la reproducción parcial o total en cualquier medio del contenido del presente escrito, sin contar con la autorización del Instituto Tecnológico de Jiquilpan.





## Contenido

DIRECTORIO .....	4
HISTORIA DEL TECNOLÓGICO DE JIQUILPAN .....	5
PRESENTACIÓN .....	6
INTRODUCCIÓN .....	7
INFORMACIÓN GENERAL DE GUÍA DE ESTUDIO PARA EL EXAMEN DE ADMISIÓN EN LÍNEA INSTITUTO TECNOLÓGICO DE JIQUILPAN .....	8
INGENIERÍA BIOQUÍMICA: QUÍMICA .....	9
BIBLIOGRAFÍA DE QUÍMICA .....	11
REFERENCIAS GENERALES.....	12
EJEMPLO DE REACTIVOS.....	13
MATEMÁTICAS PARA INGENIERÍAS .....	19
BIBLIOGRAFÍA SUGERIDA PARA MATEMÁTICAS.....	21
EJEMPLOS DE REACTIVOS DE MATEMÁTICAS .....	22
RECOMENDACIONES GENERALES PARA PREPARARSE ADECUADAMENTE .....	23
RECOMENDACIONES PARA PRESENTAR EL EXAMEN DE ADMISIÓN EN LÍNEA.....	24
INSTRUCTIVO PARA PRESENTAR EL EXAMEN DE ADMISIÓN EN LÍNEA.....	24



**2026**  
año de  
**Margarita  
Maza**





## DIRECTORIO

Yolanda Hernández Tamayo  
Directora

Edgar Vinicio Villalpando Arteaga  
Subdirector Académico

Javier Alejandro Baca López  
Subdirector de Planeación y Vinculación

Andrés Eloy González Vega  
Subdirector de Servicios Administrativos

José Humberto Carranza García  
Jefe Depto. Desarrollo Académico

Blanca Laura Guillén Espinoza  
Jefa Depto. Ciencias Básicas

Luis Humberto Estrada Torres  
Jefe Depto. Ciencias Económico-Administrativas

José Manuel Padilla Aguilar  
Jefe Depto. Sistemas y Computación

Joel Guerra Pizano  
Jefe Depto. Ingeniería Industrial

Susana Janet Santoyo Murguía  
Jefa Depto. Ingeniería Química y Bioquímica

Mónica Guadalupe Contreras Higareda  
Jefa Depto. Ciencias de la Tierra





## HISTORIA DEL TECNOLÓGICO DE JIQUILPAN

La idea original de la creación del Instituto Tecnológico de Jiquilpan nació de un grupo de egresados del Instituto Politécnico Nacional (IPN) interesados y relacionados con la educación, encabezados por el Dr. Víctor Manuel Ceja Valencia, quien fue posteriormente el Director fundador del ITJ Según testimonio del propio Dr. Ceja, tres fueron los principales factores que influyeron para la creación de nuestro Tecnológico: La necesidad de crear una institución de educación superior en la región Ciénega de Chapala que absorbiera la gran demanda de alumnos potenciales egresados de los centros de estudio de nivel medio superior de la zona, quienes, para poder continuar sus estudios superiores, implicaba desplazarse a ciudades como México, Morelia y Guadalajara.

De los 30 primeros CECyTe's (Centro de Estudios Científicos y Tecnológicos) establecidos en el país, todos ellos, a excepción del de Jiquilpan (que le correspondía el número 29), ya habían dado lugar al nacimiento de un Instituto Tecnológico. En honor al fundador del IPN, el General Lázaro Cárdenas del Río que sin duda hubiese deseado que se estableciera un Instituto Tecnológico en su tierra natal.

Es justo mencionar otros apoyos que facilitaron la labor para obtener la autorización y el inicio de las actividades de este centro de estudios; desde luego se reconoce el mérito a quien, con su autorización hizo posible el nacimiento formal de Instituto, al entonces Presidente de la República Luis Echeverría Álvarez. De igual manera el apoyo del Ing. César Uscanga Uscanga, sin el cual no hubiera sido posible la fundación del Tecnológico. Comparte el mérito el Lic. Carlos Torres Manzo, en aquel tiempo Gobernador del estado de Michoacán, quien brindó todas las facilidades técnicas y físicas tales como la donación del terreno en el que actualmente ocupa el Instituto Tecnológico de Jiquilpan. Facilitó también los trámites el entonces Director General de Institutos Tecnológicos, el Ing. Emiliano Hernández Camargo. Notables fueron, además, los apoyos brindados por el Director General del Comité Administrador del Programa Federal de Construcción de Escuelas (CAPFCE), Arquitecto Manuel Teja Oliveros, quien posibilitó la construcción oportuna de lo que fueron las primeras instalaciones.

Dadas así las condiciones favorables para la instalación de un Instituto Tecnológico en Jiquilpan, finalmente el 27 de noviembre de 1976 el entonces Presidente de la República Lic. Luis Echeverría Álvarez, firma el Decreto Presidencial en el que se autoriza la creación del ITJ, prácticamente en dos meses y con una matrícula inicial de 106 alumnos, el ITJ inició actividades el 14 de febrero de 1977.





## PRESENTACIÓN

Estudiantes de nuevo ingreso:

El Instituto Tecnológico de Jiquilpan perteneciente al TecNM proporciona la presente guía de estudio para los estudiantes que aspiran ingresar a esta gran institución. Los estudiantes que han concluido sus estudios de nivel medio superior deberán presentar un examen de admisión para ser parte de esta gran familia tecnológica, por consiguiente, esta guía coadyuvará en la preparación y éxito del mismo.

Respecto al documento, contiene los temas generales de las áreas correspondientes que se estarán evaluando en el examen de admisión, de igual manera, se sugiere información bibliográfica, misma que se encuentra al final de esta guía, en caso de presentar alguna duda sobre el proceso y/o examen de admisión, se integran los correos electrónicos del personal docente de esta institución.

Finalmente es importante mencionar que la elaboración de esta guía de estudio para el examen de admisión ha sido posible gracias al trabajo de las academias de los diferentes planes de estudio de nuestra institución, considerando la experiencia adquirida a lo largo de los cuarenta y nueve años de excelencia académica del Instituto Tecnológico de Jiquilpan perteneciente al TecNM.

#TodosSomosTecNM  
#OrgullosamenteHalcones

Atentamente

Yolanda Hernández Tamayo  
Directora





## INTRODUCCIÓN

El Examen de Admisión en línea del Instituto Tecnológico de Jiquilpan es una herramienta para evaluar el desarrollo de las habilidades cognitivas que poseen los aspirantes a ingresar a nuestros programas académicos de licenciatura, con dos objetivos centrales:

1. Identificar las áreas de oportunidad de los aspirantes y desarrollar las competencias necesarias mediante los cursos propedéuticos.
2. Lograr cumplir con los requisitos establecidos para ingresar a la Institución.

En la presente Guía de Estudios se brindan indicaciones para que puedas presentar tu Examen de Admisión de la forma adecuada. Es muy importante que leas completamente el documento para que puedas cumplir en tiempo y forma al momento de presentar tu examen y evitar contratiempos innecesarios. Así mismo, te informamos que para decidir tu aceptación de ingreso a esta Institución se tomarán en cuenta los resultados de todas las pruebas que se explican en la siguiente guía.





## INFORMACIÓN GENERAL DE GUÍA DE ESTUDIO PARA EL EXAMEN DE ADMISIÓN EN LÍNEA AL INSTITUTO TECNOLÓGICO DE JIQUILPAN

### Objetivo

Llevar al aspirante de nuevo ingreso a los conocimientos y habilidades para la obtención de un buen resultado en el examen Admisión del Instituto Tecnológico de Jiquilpan.

### Importancia

Estar informado sobre los temas fundamentales que se estudian en el nivel medio superior.

Para ello, es de suma importancia considerar:

- Conocer con anticipación las fechas de las actividades a realizar.
- Planificar las actividades a lo largo del proceso.
- Comprender cada uno de los procesos a llevar a cabo para la aplicación del examen de admisión.

### Características

La presente guía proporciona información a los aspirantes a fin de apoyar el proceso de admisión al Instituto Tecnológico de Jiquilpan perteneciente al TecNM. Entre sus características sobresalen:

- Validez. Las conclusiones que se obtienen a través de los resultados del examen son congruentes con su objetivo y diseño.
- Confiabilidad. Evidencia que los resultados que se obtengan sean consistentes, precisos y presentan el menor error de medición posible.
- Objetividad. Se califica con métodos matemáticos y apoyos informáticos libres de valoraciones subjetivas.
- Equidad. Asegura la igualdad de condiciones entre quienes sustentan el examen. El examen de admisión es un examen estandarizado: su diseño, aplicación y calificación garantizan las mismas condiciones para todos los aspirantes y aplica a personas que concluyeron la educación media superior y aspiran a ingresar a un programa de licenciatura.





## INGENIERÍA BIOQUÍMICA: QUÍMICA

A continuación, se presentan los temas sugeridos para el examen de admisión 2026, la finalidad es que el aspirante desarrolle sus capacidades autodidactas, por lo tanto, se sugiere desarrollar los temas para una mejor comprensión.

### 1.1. ESTRUCTURA ATÓMICA

1.1.1.- Clasificación de la materia

1.1.2.- Modelos atómicos

1.1.3.- Orbitales atómicos

1.1.4.- Números cuánticos

### 1.2. TABLA PERIÓDICA

1.2.1.- Estructura Básica

1.2.2.- Grupos y periodos

1.2.3.- Configuración electrónica

1.2.4.- Propiedades periódicas

### 1.3. ENLACES QUÍMICOS

1.3.1.- Regla del octeto

1.3.2.- Enlace iónico

1.3.3.- Enlace covalente

1.3.4.- Tipos de compuestos

### 1.4. NOMENCLATURA DE COMPUESTOS INORGÁNICOS





1.4.1.- Formación de óxidos y anhídridos

1.4.2.- Formación de sales

1.4.3.- Formación de ácidos y bases

1.5. UNIDADES DE CONCENTRACIÓN DE SOLUCIONES QUÍMICAS

1.5.1.- Normalidad

1.5.2.- Molaridad

1.5.3.- % en peso y % en volumen

1.5.4.- Preparación de soluciones

1.6. ESTEQUIOMETRÍA

1.6.1.- Balanceo de ecuaciones

1.6.2.- Cálculos estequiométricos

1.7. HIDROCARBUROS Y GRUPOS FUNCIONALES

1.7.1.- Nomenclatura de alcanos

1.7.2.- Nomenclatura de alquenos

1.7.3.- Nomenclatura de alquinos

1.7.4.- Identificación de los grupos funcionales: aldehído, ceto, amida, amina, carboxilo, éteres y ésteres





## BIBLIOGRAFÍA DE QUÍMICA

- Atkins, P. (1982). Principios de Química: Los Caminos del Descubrimiento (1ra. Edición). Médica Panamericana.
- Brown, T. L. y Cols. (2004). Química, La Ciencia Central (9na. Edición). Pearson Educación.
- Chang, R. (2010). Química (10ma. Edición). McGraw-Hill.
- Choppin, G. R. (2011). Química: Ciencia de la Materia, la Energía y el Cambio (1ra. Edición). Grupo Patria.
- Fieser (1967). Química Orgánica Fundamental (1ra. Edición). Reverté S.A.
- Hans, R. Ch. (1977). Fundamentos de la Química General e Inorgánica (1ra. Edición). Reverté.
- Mortimer, C. (1983). Química (5ta. Edición). Iberoamericana.
- Rakoff, H. y Norman, C. R. (1982). Química Orgánica Fundamental (1ra. Edición). Limusa
- Lehninger, A. L. Bioquímica. Barcelona, España: Omega, 1989.
- Morrison, R. T. & R. N. Boyd. Organic. Allyn and Bacon., 2000.
- McMurry J. Química Orgánica. México; DF. 6ª.ed. Thomson 2004
- Quiñoa E. y Riguera R. Cuestiones y Ejercicios de Química Orgánica, Madrid, España: McGraw-Hill, 1994.
- Smith, M. Organic Chemistry. Harper Collins Publisher, Inc.
- Stryer, L. Bioquímica. Barcelona, España, Reverté, 1990.
- Carey, F. A. (2011). Química orgánica – Vol. 2. McGraw Hill Brasil.





## REFERENCIAS GENERALES

- SQM Revista de la Sociedad Química de México
- Journal of Chemical Education
- Biotechnology Progress
- Analytical Chemistry
- Khan Academy
- ChemSpider
- Laboratorio Virtual
- Portal Académico CCH-UNAM
- Bases de datos de patentes:
- De los E.U.A: <http://www.uspto.gov>
- De Europa: <http://ep.espacenet.com>
- De México: <http://www.impi.gob.mx/banapanet>





## EJEMPLO DE REACTIVOS

1.- ¿Quién llamó electrones a los rayos catódicos?

J. Thomson

E. Rutherford

Goldstein

Millikan

2.- Es la distribución electrónica en forma ascendente de un elemento cuyo número atómico es 35.

1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup> 2p<sup>6</sup> 3s<sup>2</sup> 3p<sup>6</sup> 4d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>5</sup>

1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup> 2p<sup>6</sup> 3s<sup>2</sup> 3p<sup>6</sup> 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>5</sup>

1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup> 2p<sup>6</sup> 3s<sup>2</sup> 3p<sup>6</sup> 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>4</sup> 5s<sup>1</sup>

1s<sup>2</sup> 2p<sup>6</sup> 3s<sup>2</sup> 3p<sup>6</sup> 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>6</sup>

3.- ¿Cuál de las siguientes fórmulas corresponde al óxido férrico?

a) FeO

b) Fe<sub>2</sub>O<sub>2</sub>

c) Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>

d) Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>





4.- Se prepara una solución pesando 6.0 g de  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  puro y añadiendo 100 mL de agua, resultando una densidad de 1.095 g/mL. Su concentración expresada en % (w/w) es:

3.75%

5.66%

4.10%

6.0%

5.- Son compuestos orgánicos formados por dos radicales ya sean alquilos o arilos unidos entre sí mediante un grupo carbonilo.

Cetonas

Éteres

Amidas

Esteres

6.- Quieres preparar 500 mL de una solución de cloruro de sodio (NaCl) al 2% en masa. ¿Cuántos gramos de NaCl necesitas para preparar la solución?

20g

16g

10g

6g

7.- Explica brevemente la importancia del balanceo de ecuaciones químicas y cómo este proceso se relaciona con la conservación de la masa en una reacción química.





El balanceo de ecuaciones químicas es necesario solo en reacciones en estado gaseoso para cumplir con la ley de los gases ideales.

El balanceo de ecuaciones químicas solo se aplica a reacciones en solución acuosa para mantener la neutralidad de la solución.

El balanceo de ecuaciones químicas garantiza que la cantidad de átomos de cada elemento sea la misma en ambos lados de la ecuación, lo que cumple con el principio de conservación de la masa.

8.- Se tiene la siguiente ecuación química balanceada:  $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$

Si se tienen 4 moles de hidrógeno ( $\text{H}_2$ ) y suficiente oxígeno ( $\text{O}_2$ ), ¿cuántos moles de agua ( $\text{H}_2\text{O}$ ) se formarán según la ecuación química?

2 moles

4 moles

8 moles

9.- Se tiene la reacción química no balanceada  $\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$ , ¿cuál sería el coeficiente correcto para equilibrar la cantidad de átomos de oxígeno en ambos lados de la ecuación?

2

3

4

10.- En la estructura de un hidrocarburo, si todos los átomos de carbono están unidos entre sí por enlaces sencillos y no hay dobles ni triples enlaces, ¿cómo se clasifica dicho hidrocarburo?

Alcano

Alqueno

Aromático

11.- ¿Cómo se clasifica un hidrocarburo que contiene al menos un enlace doble entre átomos de carbono en su estructura?





Alquino

Alqueno

Aromático

12.- Si tienes un hidrocarburo con la fórmula molecular  $C_4H_8$  y contiene un doble enlace entre dos átomos de carbono, ¿cómo se clasificaría este compuesto?

Alcano

Alqueno

Alquino

13.- En el enlace covalente polar, ¿qué significa que un átomo sea más electronegativo que otro?

El átomo más electronegativo atrae más fuertemente los electrones compartidos.

El átomo más electronegativo cede electrones al átomo menos electronegativo.

El átomo menos electronegativo cede electrones al átomo más electronegativo.

14.- Considerando la variación de las propiedades atómicas a lo largo de un periodo en la tabla periódica en un desplazamiento de izquierda a derecha, ¿cuál de las siguientes afirmaciones es correcta?

El radio atómico disminuye y la electronegatividad aumenta.

La energía de ionización aumenta y la afinidad electrónica disminuye.

El radio atómico aumenta y la electronegatividad disminuye.

15.- ¿Cuál es el grupo funcional presente en una molécula que contiene un átomo de nitrógeno unido a dos átomos de hidrógeno?

Éster

Amina





Cetona

16.- En la siguiente molécula,  $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_3$ , ¿cuál es el grupo funcional presente?

Cetona

Aldehído

Amida

17.- ¿Cuál de las siguientes moléculas contiene un grupo funcional de éter?

$\text{CH}_3\text{-CHO}$

$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COOCH}_3$

$\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$

18.- Si una molécula tiene el grupo funcional  $\text{-COOH}$ , ¿cómo se clasificaría este compuesto?

Ácido carboxílico

Aldehído

Amida

19.- ¿Cómo se nombra el compuesto  $\text{NaCl}$ ?

Cloruro de sodio

Soduro clórico

Clorito de sodio

20.- ¿Cuál es el nombre del compuesto  $\text{P}_2\text{O}_5$ ?





Dióxido de fósforo

Pentóxido de difósforo

Fósforo pentaoxidado





## MATEMÁTICAS PARA INGENIERÍAS

TEMAS	SUBTEMAS
1. Aritmética	1.1 Operaciones con números racionales y enteros. 1.1.1 Suma 1.1.2 Resta 1.1.3 Multiplicación 1.1.4 División 1.2 Notación científica.
2. Álgebra	2.1 Término algebraico 2.2 Operaciones Básicas 2.2.1 Suma 2.2.2 Resta 2.2.3 Multiplicación 2.2.4 División 2.3 Solución ecuaciones. 2.3.1 Lineales 2.3.2 Cuadráticas 2.4 Productos notables y factorización
3. Ley de los exponentes y propiedades de los radicales.	3.1 Operaciones con radicales. 3.2 Leyes de los exponentes y radicales. 3.3 Ecuaciones logarítmicas y exponenciales
4. Geometría	4.1 Representación de lugares geométricos 4.2 Cálculo de perímetros y áreas de figuras planas 4.3 Pendiente de una recta y ángulos entre rectas 4.4 Ecuaciones y gráficas de funciones. 4.4.1 La Recta 4.4.2 Parábola 4.4.3 Circunferencia 4.4.4 Elipse 4.4.5 Hipérbola
5. Trigonometría	5.1 Ángulos 5.2 Funciones Trigonométricas 5.3 Triángulos rectángulos 5.4 Triángulos Oblicuángulos 5.5 Identidades Trigonométricas
6. Cálculo Diferencial	6.1 Dominio, contradominio, gráfica 6.2 Operaciones con funciones 6.3 Límites de Funciones 6.3.1 Polinomiales





	6.3.2 Racionales 6.3.3 Trigonométricas 6.3.4 Logarítmicas y exponenciales 6.4 Derivadas de funciones algebraicas 6.5 Derivadas de funciones trascendentes y logarítmicas.
7. Cálculo Integral	7.1 Integral Definida e Indefinida 7.2 Reglas de integración inmediata 7.3 Técnicas de Integración 7.4 Cálculo de áreas de regiones planas y bajo la curva





## BIBLIOGRAFÍA SUGERIDA PARA MATEMÁTICAS.

- I. Anton, H. (2009). Cálculo : trascendentes tempranas. (2ª. Ed.). México. Limusa.
- Ayres, F. (2010).
- II. Cálculo. (5ª. Ed.). México. McGraw-Hill. Larson, R. (2010).
- III. Cálculo combo. (9ª. Ed.). México. McGraw Hill. Larson, R. (2009).
- IV. Matemáticas 1 Cálculo Diferencial. México. McGraw-Hill.
- V. Cálculo diferencial e integral. México. McGraw-Hill. Stewart, J. (2013).
- VI. Cálculo de una variable: trascendentes tempranas. (7ª. Ed.). México. Cengage Learning. Thomas, G. B. (2012).
- VII. Cálculo de una variable con código de acceso MyMathlab. (12ª. Ed.). México. Pearson Educación.
- VIII. Zill, D. G., Wright, W.S. (2011). Matemáticas 1
- IX. Cálculo Diferencial. México. McGraw Hill. Zill, D. Wright, W. (2011).
- X. Cálculo de una variable: Trascendentes tempranas. (4a Ed.) México. Mc Graw Hill.
- XI. Leithold, L. (2009). El Cálculo con Geometría Analítica. (7ª. Ed.). México. Oxford University Press.
- XII. Zill, D. Wright, W. (2011). Matemáticas 2, Cálculo integral. (4ª. Ed.). México. Mc Graw Hill.
- XIII. Baldor, Aurelio. 1997. Álgebra. Publicaciones Cultural, S.A. de C.V. México D.F.





## EJEMPLOS DE REACTIVOS DE MATEMÁTICAS

1) Obtenga la ecuación de la recta que pasa por P(5,3) y es perpendicular a la recta que une a los puntos Q(5,-2) y S(-3,4).

- a)  $y = 2x + 12$
- b)  $y = 32x - 14$
- c)  $y = 43x - 113$
- d)  $y = x^3 - 113$

2) Si  $y = f(x)$ , la gráfica de  $y = f(x - c)$  es la gráfica de  $f$  desplazada:

- a) Horizontalmente a la derecha  $c$  unidades.
- b) Horizontalmente a la izquierda  $c$  unidades.
- c) Verticalmente hacia arriba  $c$  unidades.
- d) Verticalmente hacia abajo  $c$  unidades.

3) Si  $\lim_{x \rightarrow -2} f(x) = 7$  y  $\lim_{x \rightarrow -2} g(x) = 0$ , entonces el valor de  $\lim_{x \rightarrow -2} \left( \frac{f(x)}{g(x)} \right)$  es:

- a) 7
- b) 0
- c) No existe
- d) Ninguna de las opciones anteriores

4) Factoriza:  $e^{2x} + 2 + e^{-2x}$

- a)  $(e^x + e^{-x})(e^x - e^{-x})$
- b)  $(2e^{2x})(e^{-2x})$
- c)  $\left( e^x + \frac{1}{e^x} \right)^2$
- d)  $(e^{2x} + e^{-2x})^2$

5) Simplifica:  $-(a + b) + (-a - b) - (-b + a) + (3a + b)$

- a)  $a - b$
- b)  $-a - b$
- c)  $a + b$
- d) 0





## RECOMENDACIONES GENERALES PARA PREPARARSE ADECUADAMENTE

- a) Lee completamente esta guía de estudio para que puedas identificar las áreas en las cuales requieres sesiones de estudio o repaso.
- b) Asegúrate de que entiendes bien el tipo de preguntas que vendrán en el examen y cómo debes contestarlas.
- c) Planea tus sesiones de estudio en función del tiempo que tienes previo a la fecha en que sustentarás el examen.
- d) Identifica materiales de estudio con los que cuentas y recaba aquel material que no tienes y que te puede ser útil (libros, revistas, apuntes, sitios en Internet).
- e) Organiza tus sesiones y materiales de estudio por área de contenido a partir de aquellos contenidos que consideres te han representado mayor dificultad para su comprensión.
- f) Elabora resúmenes, cuadros sinópticos o esquemas que te ayuden a comprender el contenido de estudio; si se trata de un procedimiento, programa o ejercicios de práctica.
- g) Asegúrate de que comprendes lo que estás estudiando, trata de explicarlo en tus propias palabras, no sirve memorizar algo que no entiendes. No te des por vencido(a) a la primera, trata de identificar las dudas que tienes respecto al tema y pregunta a algún profesor(a) o compañero(a) que sea bueno(a) en la materia.
- h) Selecciona un lugar adecuado para estudiar, con buena luz y ventilación, tranquilo y sin distracciones.





## RECOMENDACIONES PARA PRESENTAR EL EXAMEN DE ADMISIÓN EN LÍNEA.

- 1.- Lee con atención las indicaciones que te proporcionaron por correo.
- 2.- Durante el examen trata de mantenerte tranquilo(a) y concentrado(a) en la lectura de las preguntas.
- 3.- No trates de ser el (la) primero(a) o de los primeros en terminar, si te sobra tiempo revisa y verifica tus respuestas.
- 4.- Si tienes dudas, envíalas con toda confianza al correo [dda\\_jiquilpan@tecnm.mx](mailto:dda_jiquilpan@tecnm.mx) estamos para servirte.

## INSTRUCTIVO PARA PRESENTAR EL EXAMEN DE ADMISIÓN EN LÍNEA.

- 1.- A continuación, te presentamos una serie de instrucciones que debes seguir con mucho cuidado para que tu proceso de admisión se lleve a cabo sin problemas.
- 2.- Debes de conectarte al examen unos minutos antes de la hora de inicio del Examen de Admisión en Línea, **el link, usuario y contraseña te llegarán un día antes de la fecha de aplicación.**
- 3.- Es indispensable que tengas a la mano las últimas instrucciones que se te enviarán por correo electrónico.
- 4.- Lo único que se permite utilizar para contestar el examen es una CALCULADORA CIENTÍFICA NO PROGRAMABLE.
- 5.- Para cualquier aclaración **[dda\\_jiquilpan@tecnm.mx](mailto:dda_jiquilpan@tecnm.mx)**.



**CORREOS ELECTRÓNICOS DE APOYO**

Nombre del docente	Correo Electrónico	Área
<i>Susana Janet Santoyo Murguía</i>	<a href="mailto:qyb_jiquilpan@tecnm.mx">qyb_jiquilpan@tecnm.mx</a>	<b>Bioquímica</b>
<i>Blanca Laura Guillén Espinoza</i>	<a href="mailto:cbas_jiquilpan@tecnm.mx">cbas_jiquilpan@tecnm.mx</a>	<b>Matemáticas</b>

*Nota: Favor de enviar correo electrónico en caso de presentar alguna duda sobre el proceso y/o examen de admisión.*





TECNOLÓGICO  
NACIONAL DE MEXICO



Arquitectura  
Lic. Administración  
Contador Público  
Ing. en Gestión Empresarial  
Ing. Industrial  
Ing. Bioquímica  
Ing. en Innovación Agrícola Sustentable  
Ing. en Ciberseguridad  
Ing. en Sistemas Computacionales



**Todos somos TecNM**