



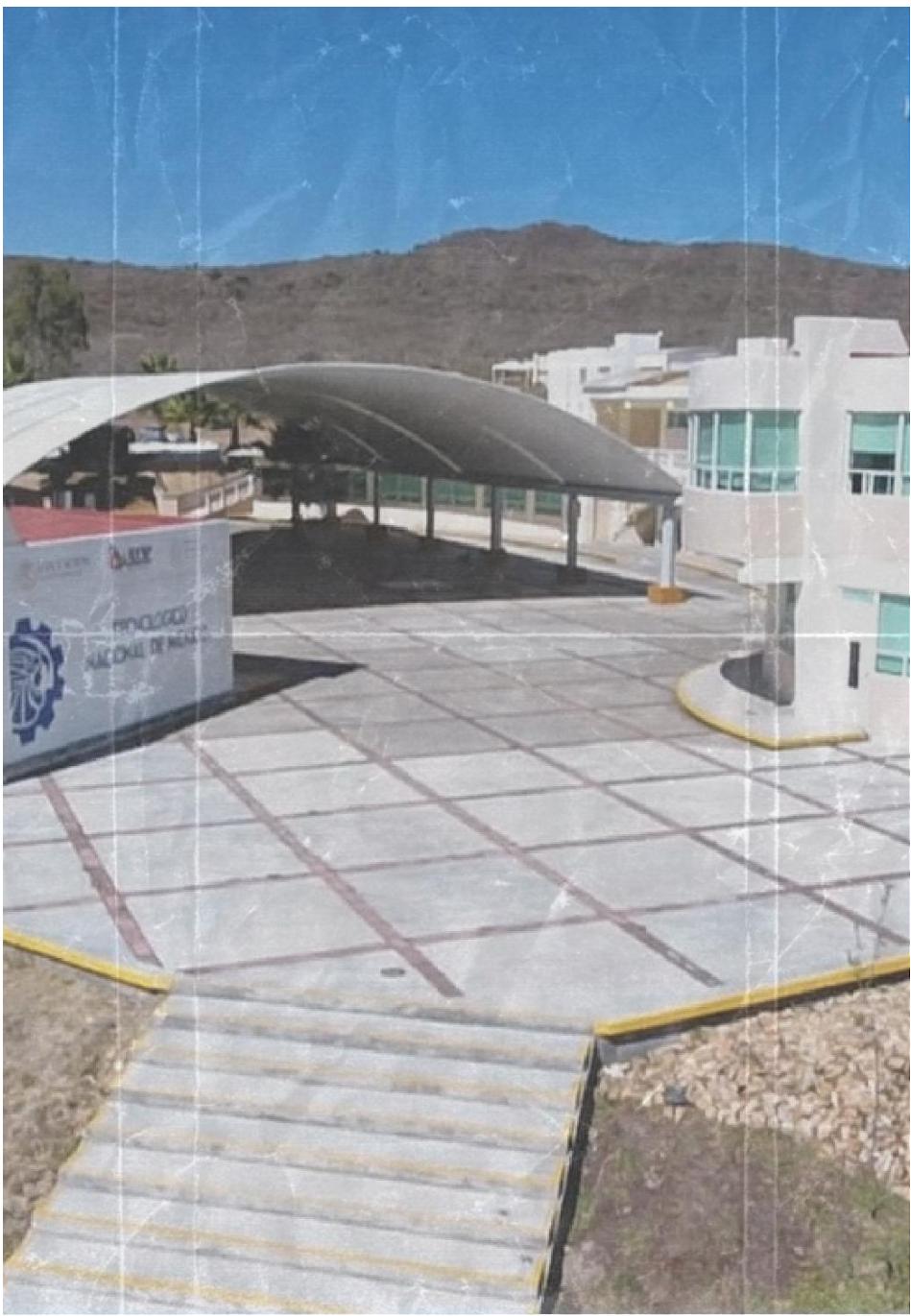
GUÍA

EVALUATEC

EXAMEN DE ADMISIÓN

2026

TecNM Campus Puruándiro



DIRECTORIO

Tecnológico Nacional de México campus Puruándiro

Lic. Martha Avalos Arizmendi
Directora General

Psic. Pedro Montelongo Pedraza
Sub-Director Académico

MGE.Ana Rosa Valdez Adame
Enc. de la división de Ingeniería en
Desarrollo Comunitario

QFB.Ana Laura Reyes Robles
Enc. de la división de Ingeniería en
Industrias Alimentarias

MAE.Damaris Haydee Castillo Vega
Jefa de división de Ingeniería en
Tecnologías de la Información
y Comunicaciones

ING.Xicotencatl Díaz Villaseñor
Jefe de división de Ingeniería en
Gestión Empresarial

ING.Bladimir Méndez Villaseñor
Jefe de la división de Ingeniería
Mecánica

MEM.Gabriela Zavala Hernández
Jefa de la división de Ingeniería
Industrial

MCP.Maricruz Alfaro Silva
Enc. de la jefatura del departamento de
Desarrollo Académico

MC.Lilian de Lourdes García Duarte
Coordinadora de tutorías

Integración documental:

Departamento de Desarrollo Académico
adscrito a la subdirección académica

BIENVENIDO HALCÓN ROJO ITESP

El Tecnológico Nacional de México, Campus Puruándiro, Michoacán, agradece la preferencia de elegirnos para continuar tus estudios superiores en esta institución educativa ¡has hecho una excelente elección!

En esta Guía de Estudios encontrarás información valiosa para que puedas presentar tu examen de admisión de forma adecuada y con más probabilidades de éxito.

Es muy importante que leas esta guía completa para que pueda ser de gran utilidad para ti.

Si tienes alguna duda, contáctate con el departamento de Desarrollo Académico en el edificio B planta baja y con todo gusto te atenderemos.

Deseamos para ti el mayor de los éxitos en esta nueva etapa de tu formación profesional.

ATENTAMENTE
FAMILIA ITESP

CONTENIDO

ESTRUCTURA DE LA GUÍA

EVALUATEC PARA INGENIERÍAS

EJEMPLO DE COMO SE PRESENTARA EL EXAMEN

RECOMENDACIONES PREVIAS AL EXAMEN

RECOMENDACIONES PARA EL DÍA DEL EXAMEN

CONTENIDO

CONOCIMIENTOS GENERALES

- 01 Matemáticas
- 02 Comprensión lectora
- 03 Estructura de lenguaje
- 05 Dominio del inglés básico

CONOCIMIENTO DISCIPLINAR

- 06 Física
- 07 Química
- 08 Pensamiento analítico

COMPROMISOS DEL ASPIRANTE

PUBLICACIÓN DE RESULTADOS

ESTRUCTURA DE LA GUÍA

EVALUATEC PARA

INGENIERÍAS

En esta guía te vamos a explicar todo lo que tienes que saber sobre el examen EVALUATEC de ingreso a nivel licenciatura del Tecnológico Nacional de México campus Puruándiro; también te brindaremos algunas recomendaciones que creemos importante tomes en cuenta previamente a este examen.

El examen EVALUATEC que presentaras consta de 100 reactivos, es considerada la aplicación básica donde se contemplan las siguientes áreas del conocimiento:

Estructura del lenguaje	25 reactivos
Comprensión Lectora	25 reactivos
General/lógica matemática	25 reactivos
Dominio del idioma inglés	25 reactivos

El examen incluye únicamente preguntas del tipo opción múltiple, con cinco opciones de respuesta tú debe elegir solo una, aquella que dé respuesta satisfactoria a la tarea que te demanda la cuestión.

EVALUATEC, es desarrollado por la dirección general del Tecnológico Nacional de México, por lo que TecNM campus Puruándiro es ajeno a los reactivos que contienen dicha plataforma.

EJEMPLO DE CÓMO SE PRESENTARÁ EL EXAMEN:

EL examen se aplica por medio de la plataforma de EVALUATEC y considera preguntas de tipo opción múltiple. A continuación, se te muestra una pequeña guía:



Para responder el examen debes ingresar al link

<https://dpuruandiro.evaluatec.tecnm.mx>



Posteriormente ingresa el número de **folio de tu ficha** y la **contraseña** que será tu CURP que se registró en la plataforma.



Las preguntas del examen se mostrarán de una a la vez y deberás leer cuidadosamente cada enunciado para seleccionar mediante un clic la respuesta correcta y proceder a ver la siguiente pregunta.



No abrir pestañas durante el examen para evitar cancelar la pregunta actual.



Finaliza el examen.

RECOMENDACIONES PREVIAS

Duerme bien la noche anterior.

Toma un desayuno ligero y nutritivo.

Usa ropa cómoda.

Presenta tu ficha, ya que si no cuentas con ella no se te permitirá el acceso al examen.

Deberás acreditar tu identidad mediante una identificación con fotografía, al momento de ingresar a sustentar el examen.

El material necesario para la aplicación del examen (**calculadora científica**) deberás llevarlo tú mismo. Se te recomienda no llevar apuntes, libretas, libros, juegos de geometría o ningún otro objeto.

Durante el examen **no se permite el uso del celular**, por lo que te recomendamos no llevarlo o apagarlo durante la aplicación.

RECOMENDACIONES PARA EL DÍA DEL EXAMEN

- Preséntate el día del examen 30 minutos antes de la hora señalada, con el objeto de localizar el lugar donde se efectuará.
- Debes ser puntual, ya que no se permitirá la entrada a ningún aspirante que llegue cuando ya haya comenzado el examen.
- No se permitirá el préstamo de calculadora científica, lleva la tuya.
- Lee cuidadosamente las instrucciones, así como los reactivos.
- En caso de que algún reactivo te genere dificultades o no estés seguro de la respuesta, no te detengas, pasa al siguiente, evita invertir tiempo que te puede ser útil para resolver otros reactivos.
- Cada pregunta tiene 5 opciones de respuesta marcadas con las letras A, B, C, D y E, de las cuales solamente una de ellas es correcta, por lo que deberás contestar solamente una opción por reactivo.
- No contestes reactivos al azar.
- Al contestar el examen administra el tiempo que se establece, sin descuidar ninguna de las secciones.
- Contesta el examen en forma individual y en silencio; el copiar o dejar copiar, será causa de anulación del examen.

CONOCIMIENTOS GENERALES

MATEMÁTICAS:

1. PRODUCTOS NOTABLES

- 1.1. Binomio de Newton.
- 1.2. Simplificación de fracciones algebraicas.
- 1.3. Operaciones con fracciones algebraicas.

2. ECUACIONES

- 2.1. Ecuación, propiedades, clases.
- 2.2. Ecuaciones de primer grado.
- 2.3. Ecuaciones de segundo grado.

3. SISTEMA DE ECUACIONES

- 3.1. Sistemas de dos ecuaciones lineales con dos incógnitas.
- 3.2. Sistemas de dos ecuaciones.

4. RECTA

- 4.1. Distancia entre dos puntos.
- 4.2. Punto medio.
- 4.3. Pendiente de una recta.
- 4.4. Condiciones de paralelismo y perpendicularidad.

5. CIRCUNFERENCIA

- 5.1. Circunferencia como lugar geométrico.
- 5.2. Calcular la ecuación de una circunferencia con centro en el origen.
- 5.3. Ecuación de la circunferencia forma general y forma canónica.
- 5.4. Elementos de una circunferencia.

6. LA DERIVADA

- 6.1. Definición formal.
- 6.2. Teoremas sobre límites.
- 6.3. Evaluar límite.
- 6.4. Límite indeterminado.

7. LÍMITES

- 7.1. Definición formal.
- 7.2. Teoremas sobre límites.
- 7.3. Evaluar límite.
- 7.4. Límite indeterminado.

8. LA DERIVADA

- 8.1. Definición de derivada.
- 8.2. Obtención de derivadas.
- 8.3. Interpretación geométrica.

COMPRENSIÓN LECTORA Y ESTRUCTURA DEL LENGUAJE:

1. EXPRESIÓN ESCRITA

- 1.1. Funciones de la lengua
- 1.2. Connotación y denotación
- 1.3. Homónimos, sinónimos y autónomos
- 1.4. El enunciado
 - 1.4.1. Enunciado bimembre u oración.
 - 1.4.2. Elementos de la oración: sujeto, verbo y predicado.
- 1.5. Signos de puntuación (énfasis fonético sobre una sílaba al pronunciar una palabra)
 - 1.5.1. Puntos.
 - 1.5.2. Comas.
 - 1.5.3. Mayúsculas.
 - 1.5.4. Acentuación (signos necesarios para señalar pausa y otros matices de sentido y entonación para interpretar debidamente un texto).
- 1.6. Ortografía (normas escritas de una lengua)
- 1.7. Redacción
 - 1.7.1. Propiedades de Redacción (coherencia/cohesión).
 - 1.7.2. Prototipos de redacción (narración, descripción, exposición, argumentación y diálogo).

2. COMPRENSIÓN LECTORA

- 2.1. La idea general
- 2.2 Ideas principales
- 2.3 Ideas secundarias
- 2.4 Ideas complementarias

3. EXTRACCIÓN DE LA INFORMACIÓN

- 3.1. ¿Quién?
- 3.2. ¿Dónde?
- 3.3. ¿Cómo?
- 3.4. ¿Cuándo?

INGLÉS:

1. Comprensión lectora.

- 1.1 Textos breves.
- 1.2 Temas relativos a temas familiares y de interés personal
- 1.3 Intencionalidad y estados de ánimo.

2. Gramática.

- 2.1 Presente simple, continuo y perfecto
- 2.2 Pasado simple, continuo y perfecto
- 2.3 Futuro simple: will y be going to
- 2.4 Comparativos y superlativos
- 2.5 Adjetivos y adverbios
- 2.6 Conectores
- 2.7 Pronombres
- 2.8 Oración pasiva
- 2.9 Preguntas indirectas
- 2.10 Preposiciones
- 2.11 Be used to, get used to y used to

Páginas web para consulta y/o ejercicios

<https://www.cambridgeenglish.org/latinamerica/test-your-english/a4esl.org>

CONOCIMIENTO DICIPLINAR

FÍSICA:

1. CINEMÁTICA

- 1.1. Características de los fenómenos mecánicos.
- 1.2. Movimiento rectilíneo acelerado.
- 1.3. Movimiento uniformemente acelerado.

2. FUERZAS, LEYES DE NEWTON Y LEY DE LA GRAVITACIÓN UNIVERSAL

- 2.1. Factores que cambian la estructura o el estado de movimiento de objetos.
- 2.2. El concepto de fuerza.
- 2.3. El carácter vectorial de la fuerza.
- 2.4. Superposición de fuerzas.
- 2.5. Primera Ley de Newton.
- 2.6. Segunda Ley de Newton.
 - 2.6.1. Concepto de peso.
 - 2.6.2. Concepto de masa.
- 2.7. Tercera Ley de Newton.
- 2.8. Equilibrio rotacional y translacional. Fuerza y torca.
- 2.9. Ley de la fuerza en un resorte (Ley de Hooke).
- 2.10. Ley de la gravitación universal. Movimiento de Planetas.

3. TRABAJO Y LEYES DE LA CONSERVACIÓN

- 3.1. Concepto de trabajo mecánico.
- 3.2. Concepto de potencia.
- 3.3. Energía cinética.
- 3.4. Energía potencial.
- 3.5. Conservación de la energía mecánica.
- 3.6. Conservación del ímpetu (momento).
- 3.7. Colisiones entre partículas en una dimensión.
- 3.8. Procesos disipativos (fricción y rozamiento).

4. TRABAJO Y LEYES DE LA CONSERVACIÓN

- 4.1. Concepto de trabajo mecánico.
- 4.2. Concepto de potencia.
- 4.3. Energía cinética.
- 4.4. Energía potencial.
- 4.5. Conservación de la energía mecánica.
- 4.6. Conservación del ímpetu (momento).
- 4.7. Colisiones entre partículas en una dimensión.
- 4.8. Procesos disipativos (fricción y rozamiento).

5. ONDAS

- 5.1. Caracterización de ondas mecánicas.
- 5.2. Reflexión y refracción de ondas.
- 5.3. Difracción e interferencia de ondas.

QUÍMICA:

1. Estructura atómica.

1.1 Átomo

1.1.2 estructura y propiedades.

1.2 Tabla periódica

1.2.1 grupos y períodos

1.3 Propiedades periódicas.

1.3.1 Electronegatividad, radio atómico, energía de ionización, y estado de agregación.

1.4 Propiedades físicas y químicas de metales, no metales, semimetales y gases nobles.

2. Enlaces químicos.

2.1 Configuración electrónica.

2.2 Tipos de enlaces químicos: metálico, iónico, covalente.

2.3 Propiedades físicas de las sustancias iónicas, covalente y metálicas.

2.3.1 Solubilidad

2.3.3 Punto de fusión

2.3.4 Punto de ebullición

2.3.5 Conductividad

2.3.6 Fuerzas intermoleculares.

3 Reacciones y ecuaciones químicas

3.1 Clasificación de reacciones químicas

3.1.1 Combinación

3.1.2 Descomposición

3.1.3 Sustitución simple y doble

3.1.4 Óxido-reducción

3.1.5 Neutralización

PENSAMIENTO ANALÍTICO:

RAZONAMIENTO LÓGICO:

1. NATURALEZA Y CARACTERÍSTICAS DEL RAZONAMIENTO

- 1.1. Elementos: materia, contenido y forma.
- 1.2. Premisas y conclusión.
- 1.3. Validez e invalidez.
- 1.4. Relación de las premisas con la conclusión.

2. INFERENCIAS MEDIATAS E INMEDIATAS

- 2.1. Conversión simple.
- 2.2. Conversión por accidente.
- 2.3. Subalternación.
- 2.4. Contraposición.

3. CLASES DE RAZONAMIENTOS O INFERENCIAS MEDIATAS

- 3.1. La deducción.
- 3.2. La inducción.
- 3.3. La analogía.
- 3.4. La estadística o probabilidad.
- 3.5. Los métodos de Mill.
- 3.6. La inducción en la investigación científica

COMPROMISOS DEL ASPIRANTE

Al registrarse para una aplicación del examen de admisión en el ITESP, el aspirante se compromete a:

- Cumplir las reglas de comportamiento durante la aplicación del examen; ser respetuoso con los demás aspirantes, aplicadores, autoridades y el personal de la institución, así como atender puntualmente las indicaciones de la persona frente al grupo.
- Seguir una conducta ética, que obliga a no copiar a otros las respuestas, no sustraer información propiedad del ITESP y abstenerse de realizar actos dolosos o ilegítimos que contravengan las condiciones de aplicación.

La falta de atención a los puntos anteriores implica sanciones que pueden incluir la cancelación del registro del aspirante.

PUBLICACIÓN DE RESULTADOS

La publicación de resultados para su consulta será por medio de la página web institucional así como de la red social Facebook del Instituto denominada “TecNM campus Puruándiro”

Página web Institucional:
<https://tecpuruandiro.tecnm.mx/>



SE UN HALCÓN ROJO



