



» TEMARIO ÚNICO PARA  
EXAMEN DE ADMISIÓN

**UTT**

Universidad Tecnológica de Tijuana

**2022**

SECRETARÍA ACADÉMICA  
ABRIL 2022

# **TEMARIO**

## **Comprensión lectora**

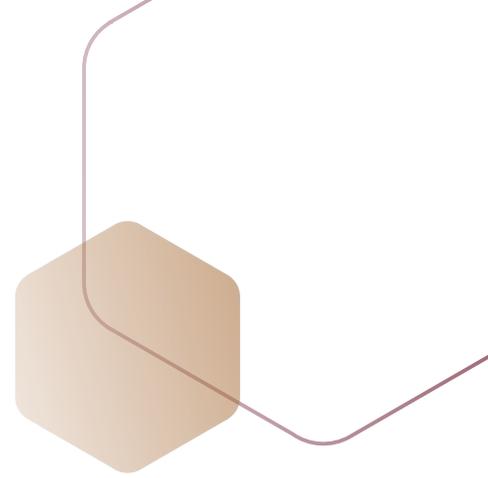
- Observación e identificación de información
- Comparación y contraste
- Memorización
- Recuperación de información
- Relación texto-imagen
- Secuencia y jerarquía
- Idea principal en párrafos.

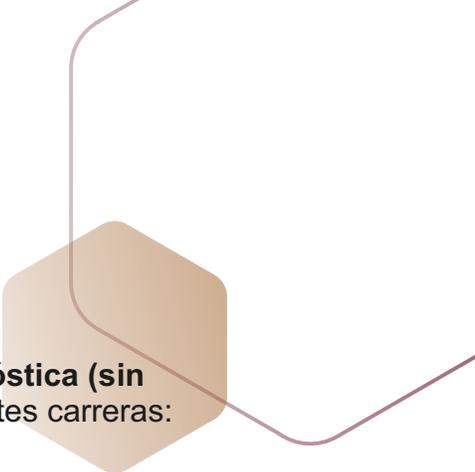
## **Matemáticas**

- Razonamiento lógico matemático
- Función matemática
- Áreas y perímetros
- Productos notables y factorización
- Sucesión numérica
- Aritmética.
- Álgebra
- Ecuaciones simples
- Ecuaciones lineales
- Resolución de problemas utilizando ecuaciones
- Probabilidad y estadística
- Trigonometría
- Calculo de porcentajes

## **Razonamiento lógico verbal**

- Sinónimos
- Antónimos
- Correlación de sentido
- Significado (denotativo y connotativo)
- Relación
- Silogismo
- Inferencia
- Completar sentido
- Cualidad
- Significado lógico



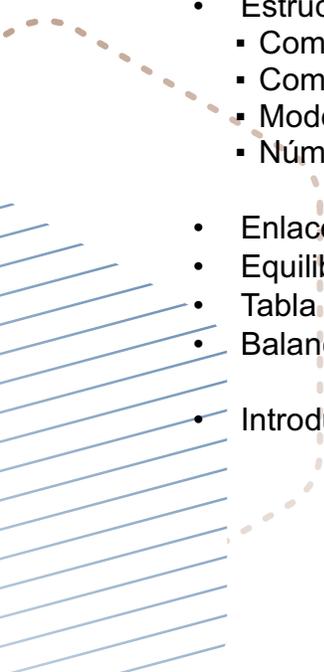


Adicional al examen de admisión se aplicará una **valoración diagnóstica (sin valor para el proceso de admisión)** a los aspirantes de las siguientes carreras:

- TSU en Mantenimiento área Industrial.
- TSU en Manufactura Aeronáutica.
- TSU en Mecatrónica.
- TSU en Química área Tecnología Ambiental.
- TSU en Energías Renovables área Energía Solar.
- TSU en Tecnologías de la Información área Desarrollo de Software Multiplataforma.
- TSU en Tecnologías de la Información área Entornos Visuales y Negocios Digitales.
- TSU en Tecnologías de la Información área Infraestructura de Redes Digitales.
- TSU en Procesos Industriales área Manufactura.
- TSU en Procesos Industriales área Sistemas de Gestión de la Calidad.
- TSU en Procesos Industriales área Plásticos.
- TSU en Procesos Alimentarios.
- TSU en Gastronomía.
- TSU en Químico área Biotecnología.

Se anexa **temario** de la valoración diagnóstica (sin valor para el proceso de admisión)

### Química

- Propiedades de la materia
    - Propiedades físicas y químicas, intrínsecas y extrínsecas.
    - Energía cinética, potencial, 1ª ley de la Termodinámica.
    - Clases de materia, elementos compuestos y mezclas.
    - Ley de la conservación de la materia, ley de la composición definida, ley de las proporciones múltiples.
  - Estructura atómica
    - Componentes de los átomos. Electrones, protones, neutrones, núcleo
    - Comportamiento periódico de los elementos.
    - Modelos atómicos
    - Números cuánticos  $n$  (principal), subniveles de energía  $s$ ,  $p$ ,  $d$ ,  $f$ ,  $m$  y  $s$  (spin).
  - Enlaces químicos
  - Equilibrio químico
  - Tabla periódica
  - Balance de ecuaciones
  - Introducción a la química orgánica
- 

- Clasificación de los compuestos
- Propiedades físicas
- Propiedades ácido base
- Reactividad general

### **Física**

- Ramas de física, sistema de unidades, notación científica, vectores.
- Movimiento rectilíneo, caída libre, tiro vertical, movimiento circular.
- Fuerza, inercia, leyes de Newton, peso, fricción, Leyes de Kepler, Ley de Gravitación Universal.
- Trabajo mecánico, energía cinética y potencial, ley de conservación de la energía, potencia mecánica.
- Fluidos, presión, principio de Arquímedes, principio de Pascal, ecuación de continuidad, Ecuación de Bernoulli, Teorema de Torricelli.
- Termodinámica: calor, temperatura, dilatación, calor específico, calor latente, calor absorbido.
- Electricidad: Ley de coulomb, campo eléctrico, corriente, resistencia, potencia, circuito eléctrico, efecto Joule.
- Magnetismo: imanes, campo magnético, campo magnético producido por una corriente eléctrica, campo en el centro de una espira, campo en un solenoide.

Se reitera que la valoración diagnóstica no se tomará en cuenta en los puntajes para determinar la admisión de aspirantes, ya que su único objetivo es conocer el nivel de dominio en esos temas.

**Atentamente**  
**Secretaría Académica**

