

Fluidos ideales y reales. Presión: concepto, unidades. Presión atmosférica: concepto. Hidrostática: teorema general. Principio de Pascal. Prensa hidráulica. Principio de Arquímedes.: peso específico, densidad, empuje. Hidrodinámica: ley de caudal o ecuación de continuidad.

Indicadores de logro:

Diferencia fluidos ideales y reales.

Explica la determinación de la presión atmosférica.

Interpreta los principios de Pascal y Arquímedes.

Resuelve problemas de fluidos en reposo y en movimiento aplicando sus leyes y principios.

UNIDAD N°8: ELECTRICIDAD

Contenidos conceptuales:

Carga eléctrica. Ley de Coulomb. Campo eléctrico, energía y potencial eléctrico. Corriente eléctrica. Ley de Ohm. Resistividad. Asociación de resistencias en serie y en paralelo. Circuitos de corriente continua. Capacidad eléctrica. Asociación de capacitores en serie y en paralelo.

Indicadores de logro:

Analiza la fuerza eléctrica y entre dos partículas cargadas, a través de la ley de Coulomb.

Utiliza los conceptos de campo eléctrico, energía y potencial eléctrico.

Relaciona los conceptos de intensidad de corriente eléctrica, resistencia y diferencia de potencial, en la ley de Ohm.

Reconoce el efecto de los capacitores en un circuito eléctrico y sus formas de asociación.

BIBLIOGRAFÍA OBLIGATORIA

LEMARCHAND, NASO Y OTROS. Física activa. Ed. Puerto de Palos. 2001.

MAIZTEGUI, AP Y SÁBATO, JA. Física II. Ed. Kapeluz, 1994.

VILLEGAS, MR Y RAMÍREZ, SR. Enciclopedia investiguemos. Tomos I y II. Ed. Voluntad, 1991.

ARISTEGUI, R y otros. Física I y II. Ed. Santillana. 1999.

HEWITT, PG. Física conceptual. Ed. Adisson-Wesley Iberoamericana.

UNIDAD DE ADMISIÓN. FACULTAD DE ODONTOLOGÍA. UNIVERSIDAD NACIONAL DE CUYO. Curso de nivelación para el ingreso a la Carrera de Odontología: Guía de Estudio 2024. Mendoza, 2024.

Módulo: Química

UNIDAD N°1: LA MATERIA Y SUS PROPIEDADES

Contenidos conceptuales:

Materia. Cuerpo. Sustancia. Energía. Propiedades de la materia. Estados de la materia. Transformaciones físicas y químicas. Sistemas materiales: homogéneos y heterogéneos.

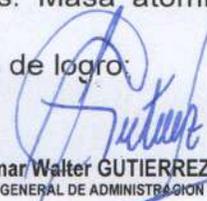
Mezclas. Técnicas de separación. Sustancias Puras: simples y compuestas.

Sistemas Materiales: abiertos, cerrados y aislados. Composición centesimal.

Leyes de la Química. Ley de Lavoisier. Estructura atómica de la materia. Átomos y moléculas. Masa atómica y molecular. Concepto de mol. Volumen molar.

Gases.

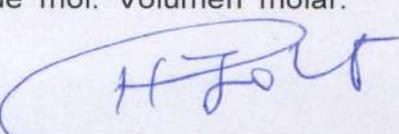
Indicadores de logro:



TGU: Omar Walter GUTIERREZ
 DIRECTOR GENERAL DE ADMINISTRACIÓN



Prof. Esp. Graciela Laura MARTIN
 SECRETARÍA ACADÉMICA



Prof. Od. Carlos H. BOSSHARDT
 DECANO



- Comprende y explica los conceptos de cuerpo, materia, energía.
Identifica y utiliza en modelos reales las nociones básicas de materia, sustancia simple, sustancia compuesta.
Distingue las características específicas de los estados de la materia.
Diferencia y clasifica los cambios físicos de los químicos en las transformaciones de la materia.
Define los conceptos de mezcla, sustancia pura, fase y componente.
Aplica los conceptos adquiridos en la identificación y clasificación de los sistemas materiales.
Resuelve problemas de composición centesimal.
Diferencia el significado de los términos molécula, átomo, elemento y compuesto.
Define los conceptos de masa atómica y molecular, mol y volumen molar.
Diferencia y aplica los conceptos de masa atómica y molecular, mol y volumen molar en la resolución de problemas.
Conoce y analiza las leyes de los gases.
Diferencia y aplica las leyes de los gases en la resolución de problemas.

UNIDAD N°2: ESTRUCTURA ATÓMICA, TABLA PERIÓDICA Y ENLACES QUÍMICOS

Contenidos conceptuales:

Estructura atómica. Partículas elementales: Electrón. Protón. Neutrón. Isótopos. Iones. Masa atómica promedio. Tabla periódica. Grupos y períodos. Clasificación de los elementos según sus propiedades físicas y químicas: Metales. No metales y gases inertes. Clasificación de los elementos según su configuración electrónica: Elementos representativos, de transición, de transición interna. Propiedades periódicas: electronegatividad.

Enlaces químicos, Teoría del octeto. Notación de Lewis. Tipo de unión química. Unión entre átomos: iónico y covalente. Polaridad del enlace. Atracciones intermoleculares. Fuerzas de Van der Waals. Enlace de hidrógeno.

Indicadores de logro:

Relaciona la estructura atómica con los conceptos de número y masa atómica. Reconoce como las propiedades de los elementos varían en la tabla periódica a lo largo de un período y a través de un grupo.

Conoce, analiza y compara los diferentes tipos de unión entre átomos para formar sustancias.

Diferencia los enlaces químicos teniendo en cuenta la electronegatividad y los electrones de valencia de los átomos que lo conforman.

Relaciona las características y propiedades de las sustancias con el tipo de enlace que presentan.

Resuelve problemas de aplicación.

UNIDAD N°3: FORMACIÓN DE COMPUESTOS Y REACCIONES QUÍMICAS. ESTEQUIOMETRÍA.

Contenidos conceptuales:

Reacciones químicas y ecuaciones químicas. Óxidos. Hidruros. Hidróxidos. Ácidos. Sales. Estequiometría. Relaciones entre reactivos y productos: moles, equivalentes, masas y volúmenes. Reactivo limitante y en exceso. Rendimiento de una reacción. Pureza de reactivos.

Indicadores de logro:

TGU: Omar Walter GUTIERREZ
DIRECTOR GENERAL DE ADMINISTRACION

Prof. Esp. Graciela Laura MARTIN
SECRETARIA ACADÉMICA

Prof. Od. Carlos H. BOSSHARDT
DECANO



Distingue y plantea correctamente una ecuación química.
Reconoce las diferentes funciones químicas inorgánicas.
Nombra y clasifica correctamente los compuestos químicos.
Reconoce el tipo de reacción química que representa una determinada ecuación química.
Define el concepto de estequiometría.
Resuelve problemas de estequiometría, estableciendo relaciones cuantitativas de masas, volúmenes, número de moles entre reactivos y productos.

UNIDAD N°4: SOLUCIONES

Contenidos conceptuales:

Solución acuosa. Componentes: soluto, solvente. Clasificación de las soluciones de acuerdo a su estado físico y cantidad de soluto. Solubilidad: soluciones diluidas, concentradas, saturadas y no saturadas, sobresaturadas. Unidades físicas: concentraciones porcentuales. Unidades químicas de concentración: molaridad, normalidad, fracción molar. Regla de dilución. Concepto y medidas de pH.

Indicadores de logro:

Reconoce las propiedades del agua en relación con su estructura molecular.
Reconoce los tipos y propiedades de las soluciones y los factores que afectan la solubilidad.
Expresa las concentraciones en diferentes unidades.
Realiza cálculos de dilución.
Define y realiza cálculos de pH.

UNIDAD N°5: SUSTANCIAS ORGÁNICAS

El átomo de carbono. Número de oxidación del carbono. Tipo de cadenas y átomos de carbono en las cadenas de los compuestos orgánicos. Grupos funcionales y familias de compuestos. Hidrocarburos: Alcanos, Alquenos y Alquinos. Compuestos oxigenados del carbono: Alcoholes, Éteres, Aldehídos, Cetonas, Ácidos carboxílicos. Derivados de ácidos carboxílicos: Halogenuros de ácidos, Anhídridos de ácidos, Esteres, Amidas. Compuestos nitrogenados: Aminas. Hidrocarburos aromáticos. Consideraciones generales sobre la nomenclatura de compuestos orgánicos, propiedades y métodos de obtención. Isometría: estructural.

Indicadores de logro:

Explica las propiedades del elemento carbono y los enlaces que puede formar.
Reconoce los caracteres generales y la estructura de los compuestos orgánicos.
Aplica reglas básicas de nomenclatura.
Identifica y clasifica los distintos tipos de compuestos.
Reconoce y relaciona las principales propiedades físicas y químicas de las distintas funciones orgánicas.
Establece relaciones entre los distintos grupos funcionales.

BIBLIOGRAFÍA OBLIGATORIA

MAUTINO, JM: Química 4. Aula Taller. 3° edición, ED. Stella. Bs. As. 1996
MAUTINO, JM: Química 5. Aula Taller. 2° edición, ED. Stella. Bs. As. 1995
UNIDAD DE ADMISIÓN. FACULTAD DE ODONTOLOGÍA. UNIVERSIDAD NACIONAL DE CUYO. Curso de nivelación para el ingreso a la Carrera de Odontología: Guía de Estudio 2024.



Mendoza, 2024.

Cronograma de clases

La modalidad de cursado es mixta con una duración de 4 semanas por módulo comenzando el lunes 1 de septiembre del 2025 y finalizando el sábado 29 de noviembre del 2025. Cada módulo cuenta con 4 clases presenciales los días sábado de 9 a 13h.

Se detalla a continuación el cronograma de clases presenciales:

MES	DÍA	HORARIO	ACTIVIDAD
SEPTIEMBRE	06/09	08.30 a 12.30 h	Clase presencial en aula a confirmar
	13/09	08.30 a 12.30 h	Clase presencial en aula a confirmar
	20/09	08.30 a 12.30 h	Clase presencial en aula a confirmar
	27/09	08.30 a 12.30 h	Clase presencial en aula a confirmar
OCTUBRE	04/10	08.30 a 12.30 h	Clase presencial en aula a confirmar
	11/10	08.30 a 12.30 h	Clase presencial en aula a confirmar
	18/10	08.30 a 12.30 h	Clase presencial en aula a confirmar
	25/10	08.30 a 12.30 h	Clase presencial en aula a confirmar
NOVIEMBRE	01/11	08.30 a 12.30 h	Clase presencial en aula a confirmar
	08/11	08.30 a 12.30 h	Clase presencial en aula a confirmar
	15/11	08.30 a 12.30 h	Clase presencial en aula a confirmar
	22/11	08.30 a 12.30 h	Clase presencial en aula a confirmar

Módulo de nivelación TUPD

Es de naturaleza OPTATIVA. Se implementará con el objeto de equiparar el desarrollo de las competencias generales y específicas establecidas para la Tecnicatura Universitaria en Prótesis Dental.

Comprende dos módulos de **fisicoquímica** y **destrezas visomotrices**. Se realizará en modalidad semipresencial, con clases teóricas en línea, a través del

TGU: Omar Walter GUTIERREZ
DIRECTOR GENERAL DE ADMINISTRACION

Prof. Esp. Graciela Laura MARTIN
SECRETARIA ACADEMICA

Prof. Od. Carlos H. BOSSHARDT
DECANO



campus virtual; instancias presenciales, tutorías de consulta, soporte personalizado en línea a través del campus virtual y clases de consulta previas a cada examen de admisión.

Objetivos

Objetivos Generales

- Reconocer, comprender y aplicar los conocimientos básicos de Física y química, como también las Destrezas visomotrices fundamentales para el cursado de la Carrera, en situaciones concretas vinculadas con el perfil profesional del Técnico Universitario en Prótesis Dental.
Nivelar competencias cognoscitivas básicas del campo de la Física y química y competencias transversales referidas a las destrezas visomotrices.

Objetivos Generales de fisicoquímica

- Analizar un fenómeno físico aplicando criterios científicos.
Describir fenómenos fisicoquímicos básicos a través de la comprensión de sus aspectos más relevantes.
Reconocer los fenómenos fisicoquímicos implicados en el desarrollo del perfil profesional del Técnico Universitario en Prótesis Dental.

Objetivos Generales de Destrezas visomotrices

- Reforzar nociones espaciales y geométricas básicas en función de las actividades propias del perfil profesional.
Fortalecer las destrezas visomotrices básicas (visuales, táctiles, manuales, espaciales) requeridas para el desarrollo de la carrera.
Valorar la precisión, la eficiencia en la manipulación de materiales y la capacidad de observación.

Contenidos

Módulo: fisicoquímica

UNIDAD N°1: HERRAMIENTAS MATEMÁTICAS. SISTEMA DE UNIDADES

Table with 3 columns: Conocimientos, Habilidades y Destrezas, and Actitudes y valores. It details the content of the first unit, including mathematical concepts like powers, logarithms, and unit systems.

TGU: Omar Walter GUTIERREZ DIRECTOR GENERAL DE ADMINISTRACIÓN

Prof. Esp. Graciela Laura MARTIN SECRETARIA ACADÉMICA

Prof. Od. Carlos H. BOSSHARDT DECANO



fundamentales y derivadas. Equivalencia de unidades. Múltiplos y submúltiplos. Prefijos.		
--	--	--

UNIDAD N°2: DINÁMICA

Conocimientos	Habilidades y Destrezas	Actitudes y valores
Fuerza: concepto. Primera Ley de Newton. Masa. Segunda Ley de Newton. Tercera Ley de Newton. Fuerzas especiales: peso. Normal. Tensión. Rozamiento estático y dinámico. Estática: Primera condición de equilibrio: equilibrio de traslación. Momento de una fuerza. Segunda condición de equilibrio: equilibrio de rotación. Aplicación en máquinas simples: palanca.	Reconoce los principios de Newton en situaciones concretas. Resuelve problemas de dinámica. Distingue el concepto de fuerza de rozamiento. Resuelve problemas de estática aplicando las condiciones de equilibrio.	Reconoce la importancia de comprender y aplicar nociones básicas de Física.

UNIDAD N°3: CALOR Y TEMPERATURA

Conocimientos	Habilidades y Destrezas	Actitudes y valores
Calor, temperatura: concepto, unidades, equivalencias. Escalas termométricas: Celsius, Fahrenheit, Kelvin. Dilatación térmica: coeficientes de dilatación. Cantidad de calor, capacidad calorífica, calor específico, calor latente. Equilibrio térmico. Temperatura final de una mezcla.	Establece las relaciones entre las distintas escalas termométricas. Analiza gráficos y extrae conclusiones. Resuelve problemas que involucran energía mecánica.	Reconoce la importancia de comprender y aplicar nociones básicas de Física.

UNIDAD N°4: MECÁNICA DE LOS FLUIDOS

Conocimientos	Habilidades y Destrezas	Actitudes y valores
---------------	-------------------------	---------------------

TGU: Omar Walter GUTIERREZ
DIRECTOR GENERAL DE ADMINISTRACION

Prof. Esp. Graciela Laura MARTIN
SECRETARIA ACADÉMICA

Prof. Od. Carlos H. BOSSHARDT
DECANO



Fluidos ideales y reales. Presión: concepto, unidades. Presión atmosférica: concepto. Hidrostática: teorema general. Principio de Pascal. Prensa hidráulica. Principio de Arquímedes.: peso específico, densidad, empuje. Hidrodinámica: ley de caudal o ecuación de continuidad.	Diferencia fluidos ideales y reales. Explica la determinación de la presión atmosférica. Interpreta los principios de Pascal y Arquímedes. Resuelve problemas de fluidos en reposo y en movimiento aplicando sus leyes y principios.	Organiza y estructura los conocimientos de forma sistémica.
---	--	---

UNIDAD N°5: MATERIA Y SUS PROPIEDADES

Conocimientos	Habilidades y Destrezas	Actitudes y valores
Materia. Cuerpo. Sustancia. Energía. Propiedades de la materia. Estados de la materia. Transformaciones físicas y químicas. Sistemas materiales: homogéneos y heterogéneos. Mezclas. Técnicas de separación. Sustancias Puras: simples y compuestas. Sistemas Materiales: abiertos, cerrados y aislados. Composición centesimal. Leyes de la Química. Ley de Lavoisier. Estructura atómica de la materia. Átomos y moléculas. Masa atómica y molecular. Concepto de mol. Volumen molar. Gases.	Comprende y explica los conceptos de cuerpo, materia, energía. Identifica y utiliza en modelos reales las nociones básicas de materia, sustancia simple, sustancia compuesta. Distingue las características específicas de los estados de la materia. Diferencia y clasifica los cambios físicos de los químicos en las transformaciones de la materia. Define los conceptos de mezcla, sustancia pura, fase y componente. Aplica los conceptos adquiridos en la identificación y clasificación de los sistemas materiales. Resuelve problemas de composición centesimal. Diferencia el significado de los términos molécula, átomo, elemento y compuesto.	Organiza y estructura los conocimientos de forma sistémica.



	<p>Define los conceptos de masa atómica y molecular, mol y volumen molar.</p> <p>Diferencia y aplica los conceptos de masa atómica y molecular, mol y volumen molar en la resolución de problemas.</p> <p>Conoce y analiza las leyes de los gases.</p> <p>Diferencia y aplica las leyes de los gases en la resolución de problemas.</p>	
--	---	--

UNIDAD N°6: ESTRUCTURA ATÓMICA, TABLA PERIÓDICA Y ENLACES QUÍMICOS

Conocimientos	Habilidades y Destrezas	Actitudes y valores
<p>Estructura atómica. Partículas elementales: Electrón. Protón. Neutrón. Isótopos. Iones. Masa atómica promedio. Tabla periódica. Grupos y períodos. Clasificación de los elementos según sus propiedades físicas y químicas: Metales. No metales y gases inertes. Clasificación de los elementos según su configuración electrónica: Elementos representativos, de transición, de transición interna. Propiedades periódicas: electronegatividad. Enlaces químicos, Teoría del octeto. Notación de Lewis. Tipo de unión química. Unión entre átomos: iónico y covalente. Polaridad del</p>	<p>Relaciona la estructura atómica con los conceptos de número y masa atómica.</p> <p>Reconoce como las propiedades de los elementos varían en la tabla periódica a lo largo de un período y a través de un grupo.</p> <p>Conoce, analiza y compara los diferentes tipos de unión entre átomos para formar sustancias.</p> <p>Diferencia los enlaces químicos teniendo en cuenta la electronegatividad y los electrones de valencia de los átomos que lo conforman.</p> <p>Relaciona las características y propiedades de las sustancias con el tipo de enlace que presentan.</p>	<p>Organiza y estructura los conocimientos de forma sistémica.</p>

TGU: Omar Walter GUTIERREZ
DIRECTOR GENERAL DE ADMINISTRACION

Prof. Esp. Graciela Laura MARTIN
SECRETARIA ACADÉMICA

Prof. Od. Carlos H. BOSSHARDT
DECANO



enlace. Atracciones intermoleculares. Fuerzas de Van der Waals. Enlace de hidrógeno.	Resuelve problemas de aplicación.	
--	-----------------------------------	--

UNIDAD N°7: SOLUCIONES

Conocimientos	Habilidades y Destrezas	Actitudes y valores
Solución acuosa. Componentes: soluto, solvente. Clasificación de las soluciones de acuerdo a su estado físico y cantidad de soluto. Solubilidad: soluciones diluidas, concentradas, saturadas y no saturadas, sobresaturadas. Unidades físicas: concentraciones porcentuales. Unidades químicas de concentración: molaridad, normalidad, fracción molar. Regla de dilución. Concepto y medidas de pH.	Reconoce las propiedades del agua en relación con su estructura molecular. Reconoce los tipos y propiedades de las soluciones y los factores que afectan la solubilidad. Expresa las concentraciones en diferentes unidades. Realiza cálculos de dilución. Define y realiza cálculos de pH.	Organiza y estructura los conocimientos de forma sistémica.

BIBLIOGRAFÍA OBLIGATORIA

- ✓ LEMARCHAND, NASO Y OTROS. Física activa. Ed. Puerto de Palos. 2001.
- ✓ MAIZTEGUI, AP Y SÁBATO, JA. Física II. Ed. Kapeluz, 1994.
- ✓ VILLEGAS, MR Y RAMÍREZ, SR. Enciclopedia investiguemos. Tomos I y II. Ed. Voluntad, 1991.
- ✓ ARISTEGUI, R y otros. Física I y II. Ed. Santillana. 1999.
- ✓ HEWITT, PG. Física conceptual. Ed. Adisson-Wesley Iberoamericana.
- ✓ UNIDAD DE ADMISIÓN. FACULTAD DE ODONTOLOGÍA. UNIVERSIDAD NACIONAL DE CUYO. Curso de nivelación para el ingreso a la Carrera de Odontología: Guía de Estudio 2024. Mendoza, 2024.
- ✓ MAUTINO, JM: Química 4. Aula Taller. 3° edición, ED. Stella. Bs. As. 1996
- ✓ MAUTINO, JM: Química 5. Aula Taller. 2° edición, ED. Stella. Bs. As. 1995
- ✓ UNIDAD DE ADMISIÓN. FACULTAD DE ODONTOLOGÍA. UNIVERSIDAD NACIONAL DE CUYO. Curso de nivelación para el

TGU: Omar Walter GUTIERREZ
DIRECTOR GENERAL DE ADMINISTRACION

Prof. Esp. Graciela Laura MARTIN
SECRETARÍA ACADÉMICA

Prof. Od. Carlos H. BOSSHARDT
DECANO

ingreso a la Carrera de Odontología: Guía de Estudio 2024. Mendoza, 2024.

Módulo Destrezas visomotrices.

Módulo 1: Nociones espaciales

Conocimientos	Habilidades y Destrezas	Actitudes y valores
Nociones espaciales y geométricas básicas. Formas geométricas.	Aplicar nociones espaciales y geométricas básicas para la descripción de objetos. Ubicarse en el espacio a partir de nociones espaciales básicas. Manipular materiales conforme a indicaciones o instrucciones.	Reconocer la importancia de las nociones espaciales básicas en el desarrollo del perfil profesional del Técnico. Implicarse en el desarrollo de habilidades visomotoras.

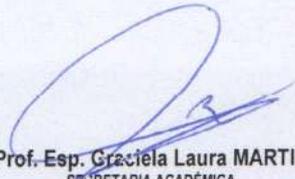
Módulo 2: Destrezas visomotoras

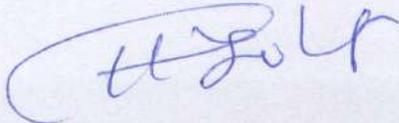
Conocimientos	Habilidades y Destrezas	Actitudes y valores
Importancia de la coordinación visomotora. Habilidad y destreza visomotora y desempeño de tareas que requieren precisión. Integración del procesamiento de la información visual con la motricidad fina. Percepción y manipulación.	Ubicar y describir la ubicación de un objeto en un croquis. Desarrollar la habilidad de integrar el procesamiento visual con la motricidad fina para reproducir estímulos visuales complejos	Valorar la precisión y exactitud en la descripción de objetos y relaciones espaciales.

Bibliografía:

Facultad de Odontología. Ingreso TUPD (2024) Guía didáctica para la consolidación de las habilidades psicomotrices. UNCUIYO: Coordinación de ingreso FO.


 TGU: Omar Walter GUTIERREZ
 DIRECTOR GENERAL DE ADMINISTRACIÓN


 Prof. Esp. Graciela Laura MARTIN
 SECRETARIA ACADÉMICA


 Prof. Od. Carlos H. BOSSHARDT
 DECANO

Cronograma de clases

Mes	Fecha	Horario y modalidad	Módulo	Carga horaria
SEPTIEMBRE	Del 01/09 al 29/09	Presencial físico martes y jueves 14 a 17h Sala de Trabajos Prácticos FO	Destrezas visomotrices	40 horas
OCTUBRE	Del 01/10 al 31/10	Virtual por Moodle	Fisicoquímica	40 horas

Modo de Aprobación

El curso de nivelación de ambas carreras es de naturaleza optativa y no vinculante.

Exámenes de admisión

Los/las aspirantes que hayan cumplimentado los requisitos de inscripción y aprobación del Curso Vocacional, se considerarán habilitados para rendir los exámenes de admisión.

Es necesario para poder rendir los exámenes de admisión que los/as aspirantes habilitados se presenten, en cada una de las fechas estipuladas, a las 08:00 h con DNI (físico o mi Argentina), cédula o pasaporte que los identifique y el certificado de aprobación del curso vocacional.

Para garantizar la impresión de tu examen de 1° instancia, deberás completar el formulario de Google que se enviará oportunamente a través de la plataforma Moodle. Esta medida busca reducir el impacto ambiental y evitar impresiones innecesarias.

Los exámenes de admisión se realizarán de 8. a 10.30 horas. Para la carrera de odontología serán pruebas globales escritas, de múltiple opción, de conocimientos y competencias específicas sobre los contenidos de nivel preuniversitario Biología General y Humana, Física y Química. Para la TUPD será una prueba global de múltiple opción de conocimientos y competencias específicas sobre contenidos de nivel preuniversitario de fisicoquímica y una prueba de habilidad visomotriz. Estos exámenes se realizarán en base a la bibliografía obligatoria especificada e informada en los programas de estudio presentes en la guía de estudio y en la página web de la Facultad.

Los exámenes se tomarán en aulas de la Facultad de Odontología y/o en otras dependencias del Centro Universitario.

En caso que un aspirante llegue tarde al examen de Moodle por causa académica o de fuerza mayor, podrá ingresar al mismo siempre y cuando ningún otro aspirante haya entregado el examen y deberá ajustarse al horario ya estipulado. Los/as aspirantes que estén ausente justificado o no en el examen de 1° instancia o hayan desaprobado, pasarán automáticamente a una oportunidad de recuperación, no dándole derecho a un segundo recuperatorio.



Está prohibido el ingreso con celulares, tablets, relojes inteligentes y todo tipo de tecnología similar. En caso contrario, el profesor a cargo, terminará el examen sin posibilidad de ir a una instancia de recuperación.

Un profesor y auxiliares estarán a cargo del control de cada aula durante el desarrollo del examen. Una vez finalizado, los docentes responsables se dirigirán al espacio físico que la Unidad Académica determine, para continuar con las etapas siguientes.

En el caso de aspirantes con algún tipo de discapacidad se realizarán ajustes metodológicos, según las necesidades y posibilidades para cada caso. Estableciendo las medidas necesarias para equiparar las oportunidades y posibilidades de las personas con discapacidades permanentes o temporarias, según lo establece la Ley 24521 de Educación Superior en su artículo 2, inciso d.

Corrección de exámenes

Los exámenes serán corregidos en el espacio físico que la Unidad Académica determine para tal fin, a través de un sistema de corrección sobre grilla/rúbrica de respuestas, que contrasta cada formulario completado por los/as aspirantes con una plantilla que contiene las respuestas consideradas correctas. El examen se aprobará con un porcentaje mínimo del 60% del total de preguntas válidas.

Vista de examen

Se realizará por parte de los/as aspirantes, según cronograma de 8.30 a 9.30, en la Facultad de Odontología. La vista consistirá en la mostración del formulario de examen (hoja de respuestas identificadas con los datos personales) realizado por cada aspirante. Además, los/as aspirantes tendrán la posibilidad de ver el contenido del examen, en el patrón de examen correspondiente. A tal efecto, los/as aspirantes ingresarán a las aulas en grupos, según orden alfabético, y tendrán un período de 30 minutos para realizar la vista de examen. Sólo durante este período se dará lugar a posibles objeciones, que deberán ser presentadas por escrito, antes de retirarse del aula.

Tanto los formularios como el patrón de examen deberán ser devueltos a los/as profesores/as a cargo del aula una vez finalizada la vista.

Debido a que se ha fijado bibliografía obligatoria para cada examen y a que la misma se informa a través de las guías de estudio y de la página web de la Facultad, los reclamos deberán basarse exclusivamente en la misma.

Pasado el horario estipulado, se dará por finalizado el proceso de vista y se continuará con el proceso de admisión.

Recepción y análisis de posibles objeciones

TGU: Omar Walter GUTIERREZ
DIRECTOR GENERAL DE ADMINISTRACION

Prof. Esp. Graciela Laura MARTIN
SECRETARIA ACADÉMICA

Prof. Od. Carlos H. BOSSHARDT
DECANO



El comité de admisión, constituido por la Secretaria Académica de la Facultad, la Coordinadora de la Unidad de Admisión e Ingreso evaluarán, en caso de haber alguna, las observaciones presentadas. Una vez ponderadas la pertinencia y solidez de las objeciones, se emitirá un dictamen con características de inapelable y general, no personalizado, siendo su efecto para todos los postulantes que rindieron el mismo examen. Este dictamen estará a disposición de los aspirantes que realizaron las objeciones en la Unidad de Admisión, a partir de la publicación de resultados.

En caso de que el Comité de lugar a una o más objeciones se procederá de la siguiente manera:

- En caso de no existir una respuesta válida, se le otorgará el punto a todos los/as aspirantes, cualquiera haya sido la opción indicada por ellos.
- En caso de que se detecten dos o más respuestas válidas, se otorgará el punto a aquellos aspirantes que hayan indicado cualquiera de esas opciones.
- Otros casos que no se encuadren en ninguno de los puntos anteriores, el Comité de Admisión resolverá al respecto.

Publicación de resultados definitivos

La publicación de resultados se realizará después de la Vista de exámenes a partir de las 13 h.; los mismos son definitivos e inapelables. Se publicarán únicamente los aprobados y listas definitivas. Los desaprobados deben recurrir a la vista de examen en las fechas previstas. Se realizará según el cronograma establecido para tal fin y serán publicados físicamente frente al departamento Alumnos de lunes a viernes y en la plataforma Moodle

Recuperatorios

En el caso de obtener un porcentaje menor al 60% o registrar ausencia en la primera instancia, se otorgará automáticamente **una sola** oportunidad de recuperación, para cada una de las asignaturas, no dándole derecho a un segundo recuperatorio. Luego de cada uno de los exámenes recuperatorios, la publicación de resultado y la vista de examen se llevarán a cabo de igual forma que para los exámenes en su primera instancia. Estos exámenes se realizarán en el mismo horario y bajo las mismas condiciones que los primeros exámenes de admisión.

TGU: Omar Walter GUTIERREZ
DIRECTOR GENERAL DE ADMINISTRACION

Prof. Esp. Graciela Laura MARTIN
SECRETARIA ACADÉMICA

Prof. Od. Carlos H. BOSSHARDT
DECANO



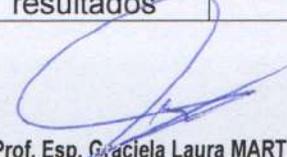
Cronograma de exámenes y publicación de resultados

CARRERA DE ODONTOLOGÍA

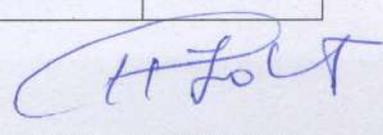
INSTANCIA	MATERIA	ACTIVIDAD	FECHA	HORARIO
Examen 1° instancia	Física	Consulta virtual	02/02/26	A confirmar
		Examen	03/02/26	8:00 a 10:30
		Vista de Examen	05/02/26	8:30 a 09:30
		Publicación de resultados	05/02/26	13:00
	Química	Consulta virtual	05/02/26	A confirmar
		Examen	06/02/26	8:00 a 10:30
		Vista de Examen	10/02/26	8:30 a 09:30
		Publicación de resultados	10/02/26	13:00
	Biología General y Humana	Consulta virtual	10/02/26	A confirmar
		Examen	11/02/26	8:00 a 10:30
		Vista de Examen	13/02/26	8:30 a 09:30
		Publicación de resultados	13/02/26	13:00
Recuperatorio	Física	Examen	18/02/26	8:00 a 10:30
		Vista de Examen	19/02/26	8:30 a 09:30
		Publicación de resultados	19/02/26	13:00
	Química	Examen	20/02/26	8:00 a 10:30
		Vista de Examen	23/02/26	8:30 a 09:30
		Publicación de resultados	23/02/26	13:00
	Biología General y Humana	Examen	24/02/26	8:00 a 10:30
		Vista de Examen	25/02/26	8:30 a 09:30
		Publicación de resultados	25/02/26	13:00



TGU: Omar Walter GUTIERREZ
DIRECTOR GENERAL DE ADMINISTRACIÓN



Prof. Esp. Graciela Laura MARTIN
SECRETARIA ACADÉMICA



Prof. Od. Carlos H. BOSSHARDT
DECANO



TECNICATURA UNIVERSITARIA EN PRÓTESIS DENTAL

INSTANCIA	MATERIA	ACTIVIDAD	FECHA	HORARIO
Examen 1° instancia	Destrezas visomotrices	Consultas	03/11/25	8:30 a 10:30
		Examen	04/11/25	8:00 a 10:30
		Vista de Examen	06/11/25	8:30 a 09:30
		Publicación de resultados	07/11/25	13:00
	Fisicoquímica	Consulta (virtual)	06/11/25	A confirmar
		Examen	11/11/25	8:00 a 10:30
		Vista de Examen	13/11/25	8:30 a 09:30
		Publicación de resultados	14/11/25	13:00
Recuperatorio	Destrezas visomotrices	Examen	18/11/25	8:00 a 10:30
		Vista de Examen	20/11/25	8:30 a 9:30
		Publicación de resultados	21/11/25	13:00
	Fisicoquímica	Examen	25/11/25	8:00 a 10:30
		Vista de Examen	27/11/25	8:30 a 09:30
		Publicación de resultados	28/11/25	13:00

Listado de Ingresantes

El listado de ingresantes es todos aquellos/as aspirantes que hayan obtenido un porcentaje mínimo del 60% de respuestas válidas en las evaluaciones de cada uno de los módulos, en su primera instancia o en el recuperatorio. Se publicarán el día 6 de marzo del 2026 a las 13 h físicamente frente al departamento Alumnos y en la plataforma Moodle.

Matriculación

Los/as aspirantes que hayan ingresado a la Facultad de Odontología deberán matricularse en el Área de Enseñanza Alumnos de la Facultad, entre el 09 y 13 de marzo de 2026 de 08:30 a 12:30 h. con la siguiente documentación:

- Documento Nacional de Identidad (DNI) y fotocopia
 - o En los casos de estudiantes extranjeros: si ha obtenido radicación recientemente y aún no posee el DNI, transitoriamente se le aceptará la constancia del Documento Nacional de identidad en trámite.

TGU: Omar Walter GUTIERREZ
DIRECTOR GENERAL DE ADMINISTRACIÓN

Prof. Esp. Graciela Laura MARTIN
SECRETARIA ACADÉMICA

Prof. Od. Carlos H. BOSSHARDT
DECANO