



AÑO ACADÉMICO: 2020

DEPARTAMENTO Y/O DELEGACION: Enfermería

ÁREA: Fundamentos de las Ciencias Aplicadas a la Enfermería. **ORIENTACIÓN:** Ciencias Aplicadas.

PROGRAMA DE ASIGNATURA: FÍSICA QUÍMICA BIOLÓGICA APLICADA.

OBLIGATORIA / OPTATIVA: *Obligatoria.*

CARRERA A LA QUE PERTENECE Y/O SE OFRECE: Licenciatura en Enfermería

PLAN DE ESTUDIOS - ORDENANZA Nº: 1031/12 y Rectificadorias 207/15, 432/15, 636/16 y 667/16 – Modificatoria 1019/17.

TRAYECTO (PEF): (A, B) *(Sólo debe ser completado para la carrera de Educ. Física)*

CARGA HORARIA SEMANAL SEGÚN PLAN DE ESTUDIOS: 4 hs semanales

CARGA HORARIA TOTAL: 64 hs.

REGIMEN: *Cuatrimestral.*

CUATRIMESTRE: *Se dicta en primer cuatrimestre.*

EQUIPO DE CATEDRA *(completo):*

Apellido y Nombres	Cargo y Dedicación
Bellotti, Mariela Inés	Profesor Adjunto. Simple.
Moreno, Ángela Carolina	Jefe de Trabajos Prácticos. Simple.
Taso, Silvina	Jefe de Trabajos Prácticos. Simple.
Filiberti, María Matilde	Ayudante de Primera. Simple.

ASIGNATURAS CORRELATIVAS: *(Consignar estrictamente lo exigido por Plan de Estudios. Para las asignaturas Optativas Nombre exacto según programa aprobado por CD).*

- PARA CURSAR: regular Introducción a las Ciencias Aplicadas
 - PARA RENDIR EXAMEN FINAL: aprobada Introducción a las Ciencias Aplicadas
-

FUNDAMENTACIÓN: Esta asignatura cimienta las bases y unifica criterios relevantes para el posterior desarrollo de las materias curriculares, recuperando los conocimientos previos que permitan considerar los fenómenos biológicos, físicos y químicos asociados a los procesos vitales del organismo humano.

1. OBJETIVOS:

Objetivo General:

Sentar las bases de conocimiento asociada a la física química biológica, aplicando un lenguaje específico que permita interactuar con el equipo de salud.

Objetivos específicos:

-) Conocer y valorar el beneficio de la matemática, química, biología y física en el proceso Salud-Enfermedad. Aplicar estos conocimientos en el Cuidado Enfermero resolviendo situaciones reales y o simbólicas.
-) Incorporar el lenguaje específico de la asignatura que le permita al alumno relacionarse con el personal de la salud.
-) Interrelacionar los conocimientos aprendidos en otras asignaturas. Transfiriendo los nuevos conocimientos adquiridos.
-) Presentar trabajos prácticos que estimulen la tarea propia del alumno, iinfundiendo el hábito del trabajo en grupo, pilar de la profesión.
-) Introducir a los alumnos en el campo de la investigación a través del planteo de situaciones cotidianas.
-) Promover la búsqueda y el debate de bibliografía especializada.
-) Estimular la producción de dudas y preguntas tanto individual como grupal y fomentar la participación en clases.
-) Integrar a las labores habituales, la puntualidad y el respeto por el prójimo.

2. CONTENIDOS SEGÚN PLAN DE ESTUDIOS:

-) Estructura de la materia.
-) Física aplicada a los fluidos.
-) Calor y Temperatura.
-) Luz y Óptica.
-) Soluciones.
-) Electricidad.
-) Radiaciones Ionizantes.
-) Glúcidos- Lípidos- Proteínas- Enzimas.
-) Química del Aparato Digestivo. Metabolismo.
-) Sangre.

3. CONTENIDO PROGRAMA ANALÍTICO:

- UNIDAD I: LA QUÍMICA BIOLÓGICA

OBJETIVOS:

-) Reconocer a los seres vivos como sistemas intermedios en el ciclo de transformaciones de la materia y de la energía.

-) Identificar a los principales bioelementos según calidad, cantidad y funciones.
-) Analizar los fenómenos biológicos y el proceso salud- enfermedad.

CONTENIDOS: La Química Biológica: generalidades, características de los organismos autótrofos y heterótrofos. Elementos del organismo humano: primarios, secundarios. Oligoelementos. Compuestos inorgánicos y orgánicos. Regulación de las transformaciones de la materia y de la energía en los seres vivos. Homeostasis.

UNIDAD II: HIDRATOS DE CARBONO

OBJETIVOS:

-) Reconocer la importancia funcional de los glúcidos en la actividad general del organismo.
-) Diferenciar a los glúcidos según su composición química.
-) Identificar las fórmulas estructurales de los glúcidos simples y complejos de mayor interés biológico.
-) Analizar los componentes derivados, obtenidos mediante oxidación, reducción, sustitución y esterificación

CONTENIDOS: Hidratos de Carbono: definición, importancia. Clasificación, estructura química, energía disponible para los sistemas vivos, función. Enlaces. Representaciones. Formas de transporte. Polisacáridos (almidón, glucógeno). Metabolismo de los hidratos de carbono. Relación con las patologías clínicas, valores bioquímicos. Trabajo Práctico asociado a Hidratos de Carbono y patologías asociadas, relacionar conceptos.

UNIDAD III: LÍPIDOS

OBJETIVOS:

-) Reconocer la importancia funcional de los lípidos en relación con la actividad general en el organismo.
-) Clasificar los lípidos de acuerdo a su composición química.
-) Identificar los ácidos grasos, relacionando su estructura con las propiedades físico-químicas correspondientes.
-) Relacionar las estructuras de los lípidos simples y compuestos con sus diferentes propiedades físicas, químicas y biológicas.

CONTENIDOS: Lípidos: definición, clasificación, estructura y funciones. Ácidos grasos: solubilidad, punto de fusión- ebullición. Formación de sales (jabones). Acción emulsionante de los jabones solubles. Lípidos simples y compuestos (características generales de cada uno). Glicéridos con ácidos grasos saturados y con ácidos grasos insaturados. Lipoproteínas: colesterol. Lípidos en membrana celular (clasificación, estructura, función, etc). Metabolismo

de los lípidos. Los lípidos en la clínica. Fosfolípidos. Trabajo Práctico identificación de lípidos y sus características, relación con patologías.

UNIDAD IV: PROTEINAS

OBJETIVOS:

-) Reconocer la importancia funcional de estas biomoléculas en la actividad general del organismo.
-) Identificar los aminoácidos como componentes básicos de las proteínas, destacando los diferentes tipos de unidades que resultan de acuerdo a su naturaleza física y química.
-) Clasificar a las proteínas de acuerdo a su forma y composición química.

CONTENIDOS: Proteínas: definición, clasificación, estructura y composición química. Aminoácidos: definición, clasificación, estructura, composición química, participación en la formación de las proteínas, patologías asociadas. Propiedades generales de las proteínas: carga eléctrica, electroforesis, solubilidad, métodos de separación de proteínas. Formaciones moleculares (globulares y fibrilares). Clasificación de proteínas simples (albúmina, colágeno, queratina, elastina) y conjugadas (lipoproteínas). Metabolismo de las proteínas. Desnaturalización. Proteínas de la sangre, valores normales. Hemoglobina. Las proteínas en la clínica. Representación. Trabajo Práctico identificación de Proteínas y sus características, relación con la profesión.

UNIDAD V: ENZIMAS

OBJETIVOS:

-) Identificar sus nombres y relacionarlos con su función.
-) Entender los principios básicos de la actividad enzimática.
-) Distinguir los mecanismos por los que se desarrollan las reacciones químicas en las células.

CONTENIDOS: Enzimas: nomenclatura, clasificación e importancia biológica. Estructura. Modo de acción, factores que afectan su acción. Funciones en la clínica. Moneda energética de la célula: ATP. Apoenzimas. Trabajo Práctico identificación de enzimas, características y función. Propiedades de las mismas. Casos Clínicos.

UNIDAD VI: SEGURIDAD EN EL LABORATORIO

OBJETIVOS:

-) Que el alumno aprenda a identificar los riesgos a los que puede estar expuesto durante su estadía en un laboratorio.
-) Saber resolver los posibles inconvenientes, incidentes y accidentes.

) Crear en el alumno una actitud mental lógica y de control ante cualquier accidente y por sobre todas las cosas, prevenir lo posible todos los accidentes.

CONTENIDOS: Evaluaciones de los riesgos. Accesos restringidos. Infecciones de laboratorio. Plan de emergencia. Procedimiento de descontaminación. Recepción y manejo de muestras. Reglas generales para la seguridad dentro del laboratorio, obligaciones a tener en cuenta.

UNIDAD VII: ÁCIDOS NUCLEICOS

OBJETIVOS:

) Reconocer la composición bioquímica del ADN y ARN.

) Lograr el conocimiento de la síntesis de proteínas a partir de la información incluida en los ácidos nucleicos.

) Comprender los mecanismos genéticos.

CONTENIDOS: Ácidos nucleicos: importancia biológica. Funciones, Nucleótidos. Nucleosidos. Bases púricas y pirimídicas. DNA. RNA. Modelo de Watson-Crick. Replicación, transcripción y traducción. Código genético. Modificaciones genéticas. Ingeniería genética, aplicaciones.

UNIDAD VIII: VITAMINAS Y HORMONAS

OBJETIVOS:

Afianzar el conocimiento acerca de la importancia de estas sustancias en el organismo.

) Reconocer las diferentes clases y funciones biológicas de vitaminas y hormonas en el ser humano.

CONTENIDOS: Hormonas: nomenclaturas, clasificación y función. Propiedades generales. Eje hipotálamo- hipófisis. Mecanismo de acción de las hormonas.

Vitaminas: clasificación, función y estructura química. Propiedades generales. Función. Provitaminas. Avitaminosis.

UNIDAD IX: SISTEMA NERVIOSO: TRASMISIÓN DE LA INFORMACION

OBJETIVOS:

) Identificar y reconocer las partes y funciones de una neurona

CONTENIDOS: Neuronas. Estructura, clasificación y función. Conceptos generales de neuronas. Sinapsis, neurotransmisores. Patologías asociadas. Electricidad, carga eléctrica, campo magnético. Diferencia de potencial. Potencial de membrana, propagación del impulso.

UNIDAD X: BIOQUÍMICA DE LA SANGRE

OBJETIVOS:

) Identificar los principales componentes bioquímicos de la sangre.

) Comprender la relación existente entre los valores de los distintos componentes orgánicos en sangre.

CONTENIDOS: Proteínas plasmáticas. Enzimología diagnóstica. Lípidos. Hidratos de carbono. Hormonas y vitaminas Componentes orgánicos e inorgánicos de interés clínico. Leucocitos, hematíes y plaquetas, células sanguíneas (valores en sangre). Características microscópicas, físicas y químicas de la sangre. Constituyentes anormales. Plasma / suero conceptos, diferencias. Valores normales en sangre, valores anormales y su asociación a patologías. Análisis bioquímicos sanguíneos. Muestras peligrosas. Cuestiones y problemas. Grupo y Factor. Compatibilidad sanguínea. Trabajo Práctico de identificación de las diferentes células que forman parte de un extendido sanguíneo (utilización de microscopio), determinación de grupo y factor, transfusiones, estudio de casos clínicos.

UNIDAD XI: BIOQUÍMICA DE LA ORINA

OBJETIVOS:

-) Identificar los principales componentes bioquímicos de la orina.
-) Reconocer las características físico química de la orina.
-) Comprender la relación existente entre los valores de los componentes orgánicos de la orina y el interés que estos representan a nivel clínico.

CONTENIDOS: Composición de la orina, componentes orgánicos e inorgánicos. Características microscópicas, físicas y químicas de la orina. Elementos de microscopia. Componentes normales y anormales. Muestras peligrosas. La orina en la clínica. Patologías asociadas. Cuestiones y problemas.

UNIDAD XII: AGUA, PH y BUFFERS

OBJETIVOS:

-) Conocer la importancia biológica, la naturaleza de ácidos y bases y la composición de las mezclas tampones o buffers.
-) Considerar las concentraciones de iones hidrógeno en disoluciones acuosas y el valor práctico de expresarlas como valores de pH.
-) Conocer los procesos metabólicos en los que los distintos tipos de compuestos bioquímicos son sensibles a los cambios de pH.

CONTENIDOS: Propiedades disolventes del agua. Interacciones hidrofóbicas e hidrofílicas. Concentraciones. Efecto de los solutos sobre las propiedades del agua. Producto iónico del agua: escala de pH. Medida del pH. Ácidos y bases. Buffers. Soluciones: isotónica, hipotónica e hipertónica. Resolución de problemas.

-UNIDAD XIII: CALCULOS DE DILUCIONES y SOLUCIONES

OBJETIVOS:

-) Conocer y comprender diluciones de manera tal que el alumno se familiarice con ellas y pueda utilizarlas en su tarea diaria.

) Aplicar el concepto de soluciones

CONTENIDOS: Cálculo numérico de diluciones. Ejemplos en el uso diario en la clínica. Soluciones: Combinación mezcla y disolución. Conceptos fundamentales. La composición de las disoluciones. La concentración de una disolución. Formas de expresar la concentración. Cálculo de concentraciones. Resolución de problemas.

UNIDAD XIV: NOCIONES DE TERMODINAMICA

OBJETIVOS:

) Incorporar conocimientos nuevos.

CONTENIDOS: Termodinámica. Calor específico. Transferencia de calor. Conducción. Radiación. Termómetro. Fluido neto. Cero absolutos. Dilatación. Escalas. Calorimetría. Mantenimiento de la temperatura corporal. Fiebre, definición, aspectos generales.

UNIDAD XV: NOCIONES DE ÓPTICA

OBJETIVOS:

) Incorporar conocimientos nuevos.

CONTENIDOS: Conceptos generales de luz, naturaleza de la luz. Óptica.

UNIDAD XVI: FLUIDOS

OBJETIVOS:

) Incorporar conocimientos nuevos.

) Aplicar lo aprendido.

CONTENIDOS: Circulación de fluidos. Flujo sanguíneo en mamíferos. Arterias, venas. Ecuación de Bernouilli. Viscosidad: definición, medición. Medición de la presión. El corazón como una bomba. Problemas de aplicación.

UNIDAD XVII: FÍSICA DE LOS GASES

OBJETIVOS:

) Incorporar conocimientos nuevos y relacionarlos con los ya aprendidos.

CONTENIDOS: Física aplicada a los gases. Gas ideal y real. Teoría cinética de los gases. Ecuación de estado de los gases ideales. Propiedades: comprensibilidad, expansibilidad, volumen de un gas versus volumen de un sólido. Ley de Boyle. Energía cinética. Leyes de Charles, Dalton, Gay-Lussac. Hipótesis de Avogadro. Gases en sangre, valores normales y patológicos. Casos clínicos. Control de la respiración. Papel de la tensión superficial en los pulmones. Resolución de problemas.

UNIDAD XVIII: RADIACIONES

OBJETIVOS:

) Generar conciencia en el alumno del uso de la radiación.

CONTENIDOS: átomo (neutrones electrones protones). Numero atómico, numero másico. Radiaciones ionizantes. Efectos de las radiaciones en los seres vivos. Dosis, definición y unidades. Efectos estocásticos y efectos determinísticos. Dosis máximas permitidas para el público y los trabajadores. Utilización de los rayos X (radiaciones electromagnéticas) en el diagnóstico, ventajas y desventajas. Concepto de radioisótopos. Situaciones posibles. Medidas de protección.

4. BIBLIOGRAFÍA BÁSICA Y DE CONSULTA:

- Invitación a la Biología. Quinta edición. Curtis y Barnes 1997 Ed Médica Panamericana SA Madrid (en Biblioteca)
- Biología. Quinta edición. Curtis y Barnes 1993 Ed Médica Panamericana SA Madrid (en Biblioteca)
- Química Biológica. Blanco, Antonio. El Ateneo (en Biblioteca).
- Química. Cuarta edición. Chang R 1992 - Mc Graw Hill (en Biblioteca).
- Química. Sexta edición. Chang R 1998 Mc Graw Hill (en Biblioteca).
- Diagnostico y Tratamiento Clínico por el laboratorio .John Bernard Henry.
- Las bases farmacológicas de la terapéutica. Goodman y Gilman. Mc Graw Hill-Interamericana.
- Fisicoquímica. GilbertW. Castellan (en biblioteca).
- Culture of animal Cell .R Ina Freshney (en biblioteca).
- Fundamentos de Biología Celular y Molecular. De Robertis. Ed Ateneo (en biblioteca).
- Cuadernillo de la cátedra (PEDCO)

5. PROPUESTA METODOLOGICA:

La práctica didáctica abordará desde lo metodológico un desarrollo de carácter constructivo con actividades del alumno que serán las responsables en gran medida del desarrollo de los instrumentos formales del conocimiento.

El aprendizaje atenderá la integración de las adquisiciones, el perfeccionamiento y transformación progresiva de las estructuras y esquemas cognitivos, sin dejar de lado cierto grado de acumulación de información que contribuyen a configurar esquemas operativos de conocimiento y desarrollo del pensamiento

-) Clases teóricas vía on line sincrónicas y asincrónicas (Jitsi, pdf , videos, podcast, enlaces URL, etc).
-) Aprendizaje basado en la resolución de problemas
-) Resolución de actividades prácticas
-) Lectura y discusión de bibliografía especializada.
-) Estímulo de la producción de dudas y preguntas.
-) Clases de consultas con los responsables de la materia, mail fqbplicada@gmail.com, foros y chat.
-) Tutorías on line (vía e-mail con los docentes)
-) Clases de problema on line

6. EVALUACIÓN Y CONDICIONES DE ACREDITACION:

Los estudiantes deben aprobar el 50% de las evaluaciones de cada Trabajos Prácticos (TP), es decir 3 tres de 6 seis TP que se dictarán en total. La evaluación de los mismos se realiza por la plataforma PEDCO, utilizando la herramienta Moodle: La evaluación de los TP se realiza los días viernes de 19 a 20 hs sin excepciones. Se aprueba cada evaluación de TP con el 60% que equivale a una nota de cuatro (4). Si el alumno no completa la evaluación en tiempo y forma se considera desaprobado. No realizar la evaluación por los motivos que sean significa desaprobado. No se realizará ningún tipo de recuperatorio para las evaluaciones de los TP.

También se realizará la evaluación de la asignatura, a través de dos parciales que abarcarán cada uno la mitad del programa aproximadamente. Esta evaluación se realizará por PEDCO utilizando la plataforma Moodle. Se aprueba cada parcial (primero y segundo parcial) con el 60% que equivale a una nota de cuatro (4).

Parciales de recuperación: Tendrán derecho parcial de recuperación aquellos alumnos que hayan sido aplazado en el parcial (primero o segundo parcial según corresponda obteniendo un porcentaje menor al 60%). Se realizará una única instancia de recuperación para el primer y una única instancia de recuperación para el segundo parcial. Los temas serán los que corresponden a dicho parcial, la fecha y hora será dispuesta por la cátedra y avisadas a través de PEDCO. Es decir, podrán recuperar los alumnos que obtuvieran un porcentaje menor al 60% del parcial (nota menor a 4 cuatro).

Alumno ausente al parcial se considera como alumno reprobado y podrá recuperar el parcial (primero o segundo según corresponda) junto con los alumnos que recuperan.

Ambos parciales tienen la posibilidad de ser recuperados en una segunda y última oportunidad.

-ALUMNOS REGULARES: se consideran alumnos regulares a aquellos alumnos que aprobaron los dos parciales con nota igual o mayor de 4 (cuatro) y presentan los 50% de las evaluaciones de los TP aprobados, debiendo en este caso rendir el examen final. El examen final para los alumnos regulares, será un examen escrito que abarca los contenidos de la asignatura (unidades de la materia y de los trabajos prácticos). Estos alumnos deberán aprobar el examen final con nota de 4 cuatro o más sobre diez puntos. Las fechas de este examen serán publicadas por la Universidad, la modalidad presencial o virtual está sujeta a las disposiciones Provinciales y/o Nacionales.

-ALUMNOS PROMOCIONALES: ante la modalidad virtual se dispone que en esta asignatura no se podrá acceder a la promoción de la misma. –

-ALUMNOS LIBRES: adquieren esta condición aquellos alumnos que no aprobaron alguno de los dos parciales y sus correspondientes recuperatorios (nota menor de 4 cuatro) y/o no presentan el 50% de las evaluaciones de los TP aprobados, debiendo en este caso rendir el examen final, como se detalla a continuación, únicamente en los turnos presenciales establecidos por la Universidad. Rendirán un examen escrito que abarque todas las unidades de la materia y los trabajos prácticos. Este examen se aprueba con nota de 4 cuatro o más sobre diez puntos. Una vez aprobado el examen escrito, accederán al examen oral, que abarcará todas las unidades de la materia, este examen se aprueba con nota de 4 cuatro o más sobre diez puntos. Una vez que se aprobaron las dos instancias (escrito y oral) se realizarán un TP de laboratorio (designado en ese momento) y confeccionará su correspondiente Informe de Laboratorio, a continuación se realiza la exposición de dicho TP e Informe de Laboratorio (se aprueba con nota de 4 cuatro o más sobre diez puntos). De no aprobar el examen escrito estarán imposibilitados de rendir el examen oral, y en caso de no aprobar la instancia oral no podrán realizar el trabajo de laboratorio y su Informe. La aprobación de la asignatura se obtiene con la aprobación de las todas las instancias (examen escrito, examen oral, TP con Informe de Laboratorio y exposición del mismo). La calificación de aprobación final será el promedio de notas de cada instancia.

Las fechas de los exámenes finales serán publicadas por la Universidad. -

7. DISTRIBUCIÓN HORARIA: *(discriminada en teóricos y prácticos)*

Teóricos: viernes 17 a 19 hs

Trabajos Prácticos: viernes 19 a 21 hs

8. CRONOGRAMA TENTATIVO: *(Detallado por clases, o por unidades de contenido)*

Fecha	Actividad
7 de agosto	Reunión equipo de cátedra por plataforma zoom.
10 al 14 de agosto	Discusión de los contenidos de los trabajos prácticos de laboratorio en modo virtual.
18 al 21 de agosto	Grabaciones de los contenidos de los TP
22 al 25 de agosto	Grabaciones de los contenidos de las clases teóricas.
26 de agosto	Se subirá a plataforma PEDCO los TP 1 y 2 y sus correspondientes evaluaciones. También se subirán las clases teóricas correspondiente a la primer y segunda clase (28/8 y 4/9)
1 clase 28 de agosto	Presentación de la materia y sus integrantes. por Jitsi . Explicación de la metodología de trabajo referida a los TP por Jitsi. Teoría 1 : Hidratos de Carbono TP 1: Seguridad en el laboratorio. y confección de Informe de laboratorio. (Teoría 1 y TP 1 fueron subidos el 26 de agosto)
2 clase 4 de septiembre	Teoría 2: Proteínas- Enzimas y Hormonas. Responder cuestionario de evaluación en PEDCO : TP1 (de 19 a 20hs) (Teoría 2 y cuestionario de evaluación del TP 1 fueron subidos el 26 de agosto)
3 clase 11 de septiembre	Teoría 3 : Ácidos Nucleidos. TP2: Materiales de laboratorio. (Teoría 3 se subirá el 28/8 y el TP 2 fue subido el 26 de agosto)
4 clase 18 de septiembre	Teoría 4: Lípidos. Vitaminas. Responder cuestionario de evaluación PEDCO : TP2 (de 19 a 20hs)

	(Teoría 4 se subirá el 11/9 y el cuestionario de evaluación del TP 2 fue subido el 26 de agosto)
5 clase 25 de septiembre	Teoría 5 : Soluciones- Diluciones Agua, PH y Buffer. Problemas de ejercitación y resolución de problemas. TP3: Hidratos de Carbono (Teoría 5 , guía de problemas y sus soluciones junto con el TP 3 se subirá el 11 de septiembre)
6 clase 2 de octubre	Teoría 6: Metabolismo. Responder cuestionario de evaluación PEDCO : TP3 (de 19 a 20hs) (Teoría 6 y responder cuestionario en PEDCO : TP3 se subirá el 11 de septiembre .
7 clase 9 de octubre	Teoría 7: Sistema nervioso y transmisión de la información TP4: Lípidos y proteínas (Teoría 7 y TP 4 se subirá el 25de septiembre)
8 clase 16 de octubre	Teoría 8: Fluidos y Guía de problemas Resolución de problemas de fluidos Responder cuestionario de evaluación PEDCO : TP4 (de 19 a 20hs). (Teoría 8, ejercicios y respuestas. Responder cuestionario en PEDCO : TP4 se subirá el 2 de octubre.
9 clase 23 de octubre	1er Parcial Teoría 9: Orina (Teoría 9 se subirá el 16 de octubre)
10 clase 30 de octubre	Recuperatorio TP 5: Orina (TP 5 se subirá el 16 de octubre)

11 clase 6 de noviembre	Teoría 10: Sangre. Responder cuestionario en PEDCO TP5 (Teoría 10 y responder cuestionario en PEDCO : TP5 (de 19 a 20hs) se subirá el 30 de octubre .
12 clase 13 de noviembre	Teoría 11: Radiaciones. Gases. Electricidad. Calor y temperatura Resolución de problema de gases TP6: Sangre (Teoría 11 y TP 6 se subirá el 6 de noviembre)
13 clase 20 noviembre feriado	
14 clase 27 de noviembre	2do Parcial. Responder cuestionario en PEDCO : TP6 (de 19 a 20hs) (Responder cuestionario en PEDCO : TP6 se subirá el 30 de octubre).
15 clase 4 de diciembre	Recuperatorio.
16 clase 11 de diciembre	Llenado de actas y entrega de actas.

Mariela Bellotti

(Firma del docente a cargo)

DOCENTE A CARGO



Lic. CAROLINA SJAREZ
Coordinadora Carrera Licenciatura en Enfermería
Centro Regional Universitario Bariloche
Universidad Nacional del Comahue

(Firma de la dirección o delegación departamental)

CONFORMIDAD DEL DEPARTAMENTO



Mg. ALFONSO AGUILAR
Secretario Académico
Centro Regional Univ. Bariloche
Univ. Nacional del Comahue

CONFORMIDAD SECRETARIA ACADEMICA

CENTRO REGIONAL UNIVERSITARIO BARILOCHE