



Universidad Nacional de San Luis  
Facultad de Química Bioquímica y  
Farmacia

“Año de la Defensa de la Vida, la Libertad y la  
Propiedad”

“A 30 años de la Consagración Constitucional  
de la Autonomía Universitaria en Argentina”



SAN LUIS, 26 DE NOVIEMBRE DE 2024

VISTO:

El Expediente Electrónico N° 19358/2024, donde Luciana Lorena FUNES GEZ (DU N° 43033399), solicita equivalencias para la carrera Licenciatura en Química (OCD N° 12/21); y

CONSIDERANDO:

Que en el expediente de referencia corre acumulada la documentación pertinente.

Que figura el despacho de la Comisión de Carreras de QUÍMICA.

Que la Dirección Académica verificó lo sugerido por la Comisión de Carrera.

Que se ha cumplido con las pautas establecidas en la Ordenanza de Equivalencias OCS N° 35/2013.

Por ello, y en uso de sus atribuciones;

EL DECANO

DE LA FACULTAD DE QUÍMICA, BIOQUÍMICA Y FARMACIA

RESUELVE:

ARTÍCULO 1°.- CONCEDER a Luciana Lorena FUNES GEZ (DU N° 43033399), equivalencias integrales para la carrera que a continuación se detalla:

UNIVERSIDAD NACIONAL DE SAN LUIS Facultad de Química, Bioquímica y Farmacia Carrera: Licenciatura en Bioquímica (OCD N° 11/10)		UNIVERSIDAD NACIONAL DE SAN LUIS Facultad de Química, Bioquímica y Farmacia Carrera: Licenciatura en Química (OCD N° 12/21)	
Módulo de Química	Con	Módulo de Química	
Módulo de Biología		Módulo de Biología	
Módulo de Matemática		Módulo de Matemática	
Química General I + Química General II		Química General I + Química General II	



“Año de la Defensa de la Vida, la Libertad y la Propiedad”



Universidad Nacional de San Luis  
Facultad de Química Bioquímica y

“A 30 años de la Consagración Constitucional de la Autonomía Universitaria en Argentina”

**Farmacia**

Biología General y Celular + C1		Biología General
Matemática I + C2		Matemática I
Matemática II		Matemática II
Química Inorgánica + C3		Química Inorgánica
Bioestadística		Estadística
Inglés Técnico		Inglés
Química Orgánica I + Química Orgánica II		Química Orgánica I + Química Orgánica II

Coloquio\_1 (Biología General):

Transporte a través de membranas: Transporte pasivo y activo: difusión simple, facilitada, bombas de sodio, potasio y transporte mediado por vesículas: endocitosis y exocitosis. Anabolismo y Catabolismo. Respiración y fermentación: conocimientos básicos. Fotosíntesis: Fase luminosa: transporte electrónico cíclico y no cíclico. Fase de fijación del dióxido de carbono: ciclo de Calvin, conocimientos básicos. Replicación, transcripción y traducción, síntesis de proteínas y código genético, conocimientos básicos.

Coloquio\_2 (Matemática I):

Vectores: Concepto Álgebra de vectores. Componentes de un vector. Producto escalar. Aplicaciones. Matrices y determinantes: Concepto de determinante. Determinantes de orden 3. La solución de ecuaciones lineales. Propiedades de los determinantes. Reducción a la forma triangular. Concepto de matriz. Algunas matrices especiales. Algebra de matrices. La matriz inversa. Transformaciones lineales. Matrices ortogonales y transformaciones ortogonales. Autovalores y Autovectores.

Coloquio\_1 (Química Inorgánica):

Tema 2

Estructuras Cristalinas. Redes típicas. Simetría en Química. Aplicación de simetría para la clasificación de sólidos. Fundamentos y aplicaciones de la Difracción de Rayos X. Actividades prácticas: Resolver y entregar TPA: Estructuras Cristalina Responder y entregar Guía de Estudio de Simetría en Química



Universidad Nacional de San Luis  
Facultad de Química Bioquímica y  
Farmacia

Tema 3

Propiedades de color y magnetismo de compuestos de coordinación. Espectroscopía visible aplicada a compuestos de coordinación. Interpretación. Estados de Russell-Saunders. Diagramas de Orgel. Interpretación de espectros. Efecto de Jahn-Teller. Actividades prácticas: Resolver y entregar TPA: Análisis de espectros electrónicos y propiedades magnéticas de complejos Realizar TPL: Espectros de absorción de complejos: espectros electrónicos UV-visible. Rendir cuestionario y entregar informe.

Tema 4

Núcleo atómico. Núclido. Tabla de núclidos, concepto y uso. Radioactividad: concepto. Actividad. Ecuación fundamental de la radioquímica. Tiempo de vida media. Radioactividad natural: tipos de emisión (alfa,  $\beta^+$ ,  $\beta^-$ , gamma, etc.). Poder de ionización y penetración. Ley del corrimiento. (Series radiactivas naturales). Reacciones nucleares artificiales. Elementos transuránicos. Fisión y fusión nuclear. Efectos de la radiación en sistemas biológicos. Dosis efectiva y equivalente, unidades. Aplicaciones industriales, biológicas y analíticas de los radionúclidos. Actividades prácticas:

Resolver y entregar TPA: Radioquímica: Reacciones. Aplicaciones

La modalidad de evaluación será definida por el personal docente de cada asignatura.

ARTÍCULO 2°.- Se deja constancia de la vigencia del Artículo 23°.- de la Ordenanza OCS N° 35/13. “Las equivalencias se otorgarán en forma conjunta y tendrán su validez efectiva cada vez que el estudiante cumpla con las respectivas exigencias de correlatividades de los cursos del plan de estudios de la carrera por la que haya optado. En casos específicos la Comisión podrá establecer mejor criterio fundado”.

ARTÍCULO 3°.- Comuníquese, notifíquese, insértese en el libro de Resoluciones de la Facultad, publíquese en el Digesto de la Universidad y archívese.

EG.

Documento firmado digitalmente según Ordenanza Rectoral N° 15/2021 por: Decano-Sebastián Antonio ANDUJAR- y Mónica OLIVELLA –Secretaria Académica

“Año de la Defensa de la Vida, la Libertad y la  
Propiedad“

“A 30 años de la Consagración Constitucional  
de la Autonomía Universitaria en Argentina”



## Hoja de firmas