



.UBA40[∞]
AÑOS DE
DEMOCRACIA

Resolución Consejo Directivo

Número:

Referencia: EX-2022-05894012-E-UBA-DME#SSA_FFYB - Gerardo MÜLLER -
Equivalencia de asignaturas para Carrera de LCTA -plan 2018-.

VISTO las presentes actuaciones por las cuales el recurrente señor Gerardo Emilio MÜLLER, solicita la equivalencia de asignaturas que pudieran corresponder para la Carrera de Licenciatura en Ciencia y Tecnología de Alimentos -plan 2018- por las materias que cursara y aprobara en la Carrera de Farmacia -plan 1987- de esta Casa de Estudios; y

CONSIDERANDO:

El informe IF-2022-05957044-UBA-DAT#SA_FFYB emitido por la Dirección de Alumnos y Títulos.

Que mediante ACTA N° 1-2023 (COPDI-2023-01997745-UBA-DDSNB#SA_FFYB) la Comisión Asesora de la Licenciatura en Ciencia y Tecnología de Alimentos se expidió acerca de la equivalencia de asignaturas que solicitara el recurrente.

Por ello, atento lo aconsejado por el TRIBUNAL DE EQUIVALENCIAS, de conformidad con lo establecido en I-13 CÓDIGO.UBA Capítulo I y lo acordado en la sesión del día 25 de abril de 2023;

EL CONSEJO DIRECTIVO DE LA FACULTAD DE FARMACIA Y BIOQUÍMICA

R e s u e l v e:

ARTÍCULO 1°.- DAR POR APROBADAS al señor Gerardo Emilio MÜLLER (D.N.I. 17.725.956), por las asignaturas cursadas y aprobadas en la Carrera de Farmacia –plan 1987- de esta Casa de Estudios las asignaturas ANÁLISIS MATEMÁTICO I, QUÍMICA GENERAL, FÍSICA I, QUÍMICA ORGÁNICA, QUÍMICA ANALÍTICA, QUÍMICA BIOLÓGICA GENERAL, ESTADÍSTICA y MICROBIOLOGÍA GENERAL de la Carrera de Licenciatura en Ciencia y Tecnología de Alimentos –plan 2018-.

ARTÍCULO 2°.- ASIMISMO DAR POR APROBADA la asignatura FISICOQUÍMICA DE ALIMENTOS, ello previa aprobación de los siguientes Tópicos: “UNIDAD 2. Primera ley de la termodinámica: balance de energía en sistemas cerrados. Energía interna y entalpía. Capacidad calorífica. Gases ideales y primera ley. Procesos reversibles: isotérmico, adiabático, politrópico. Balance de energía en sistemas abiertos. Trabajo para un volumen de control. Análisis de volúmenes de control en estado estacionario y no estacionario: turbina, flujo toberas, expansión Joule-Thomson, calentamiento y enfriamiento de fluidos en reservorios. UNIDAD 3. Propiedades de una sustancia pura, simple y compresible. Relación p-V-T. Diagrama pV y T-v. Cambio de fase. Valores de las propiedades termodinámicas. Tablas de líquido y vapor de agua. Título de vapor. Diagramas termodinámicas del agua pura. Energía y entalpía específicas en mezclas líquido-vapor. Gases reales. Factor de compresibilidad. Ley de estados correspondientes. Mezclas de gases. Caso particular: aire húmedo: composición, volumen, calor específico y entalpía del aire húmedo. Psicrometría. UNIDAD 4. Funciones de Gibbs y de Helmholtz. Relaciones entre propiedades termodinámicas: ecuaciones de Gibbs y Maxwell. Expresiones para S, U y H en regiones de una sola fase”.

ARTÍCULO 3°.- DEJAR SEÑALADO que la asignatura *Biología Molecular e Histología*, cursada y aprobada en la Carrera de Farmacia -plan 1987- no da lugar a equivalencia alguna con asignaturas de la Carrera de Licenciatura en Ciencia y Tecnología de Alimentos -plan 2018- de esta Casa de Estudios.

ARTÍCULO 4°.- Regístrese; pase a la Dirección de Alumnos y Títulos para su conocimiento, notificación al interesado y demás efectos que estime corresponder; y oportunamente, archívese.