



RESUMEN PLAN DE EVALUACIÓN
ESCUELA DE INGENIERÍA QUÍMICA
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA INDUSTRIAL Y APLICADA

ASIGNATURA	EV.	EV.DIAG	EV.PAR	EV.DIF	OTRAS	SEMANA DE LA EVALUACIÓN																
						1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	
Laboratorio de Físicoquímica Sec. (02)	42			1	42	3	3	3		3	3	3	3	3		3	3	3	3	3	3	

ASIGNATURA = En orden ascendente, indique las asignaturas de cada semestre
EV.PAR = Evaluaciones Parciales EV:DIF = Evaluaciones Diferidas

EV = Total de Evaluaciones EV:DIAG. = Evaluación Diagnostica
OTRAS = Trabajos escritos, Proyectos, Informes



RESUMEN PLAN DE EVALUACIÓN SEMESTRE: A-2017

ESCUELA DE: INGENIERÍA QUÍMICA DEPARTAMENTO DE: QUÍMICA INDUSTRIAL Y APLICADA

ASIGNATURA: Laboratorio de Fisicoquímica SECCIÓN (ES): 02

PROFESOR: Silvia Calderón

CONTENIDO A EVALUAR	ESTRATEGIAS DE EVALUACIÓN	PONDERACIÓN (%)	FECHA	SEMANA
Celda Ecológica	Elaboración y Disposición Final	(40%/40%/20%)*1/14	07/02/17	1 y 16
Presión de vapor de una sustancia pura: método dinámico	Quiz/Informe/Cuaderno de Laboratorio	(40%/40%/20%)*1/14	07/02/2017	1
Tratamiento estadístico de datos	Quiz/Informe/Cuaderno de Laboratorio	(40%/40%/20%)*1/14	14/02/2017	2
Elaboración de informes científicos	Quiz/Informe/Cuaderno de Laboratorio	(40%/40%/20%)*1/14	21/02/2017	3
Equilibrio líquido-líquido en sistemas binarios.	Quiz/Informe/Cuaderno de Laboratorio	(40%/40%/20%)*1/14	07/03/2017	5
Equilibrio líquido-gas en sistemas binarios con comportamiento azeotrópico	Quiz/Informe/Cuaderno de Laboratorio	(40%/40%/20%)*1/14	14/03/2017	6
Equilibrio líquido-líquido en sistemas ternarios.	Quiz/Informe/Cuaderno de Laboratorio	(40%/40%/20%)*1/14	21/03/2017	7
Electroquímica: conductividad de electrolitos débiles	Quiz/Informe/Cuaderno de Laboratorio	(40%/40%/20%)*1/14	28/03/2017	8
Equilibrio Homogéneo	Quiz/Informe/Cuaderno de Laboratorio	(40%/40%/20%)*1/14	04/04/2017	9
Fenómenos de superficie: isothermas de adsorción	Quiz/Informe/Cuaderno de Laboratorio	(40%/40%/20%)*1/14	25/04/2017	11
Cinética química: reacciones de primer orden	Quiz/Informe/Cuaderno de Laboratorio	(40%/40%/20%)*1/14	02/05/2017	12



Cinética química: reacciones de segundo orden	Quiz/Informe/Cuaderno de Laboratorio	(40%/40%/20%)*1/14	09/05/2017	13
Fenómenos de superficie: capilaridad y tensión superficial	Quiz/Informe/Cuaderno de Laboratorio	(40%/40%/20%)*1/14	16/05/2017	14
Solubilidad de sólidos en líquidos	Quiz/Informe/Cuaderno de Laboratorio	(40%/40%/20%)*1/14	23/05/2017	15
Práctica Diferida	Quiz/Informe/Cuaderno de Laboratorio	Correspondiente	30/05/2017	16

Recomendaciones generales:

Para el máximo aprovechamiento de los contenidos de las prácticas se recomienda revisar los conceptos teóricos involucrados en el trabajo experimental con una semana de antelación. Se agradece puntualidad, así como también el seguir las normas de trabajo en laboratorios para su seguridad. Todos los estudiantes deben cumplir con las reglas generales para el laboratorio establecidas por la Escuela de Ing. Química (ULA)

Sistema de Evaluación

Se realizara un quiz previo al inicio de cada trabajo experimental. Cada quiz tendrá una duración máxima de 20-25 minutos y se enfocará en la verificación de la comprensión de los objetivos, métodos de cálculo, y posibles resultados o problemas del trabajo experimental. Todo quiz que se pierda por impuntualidad o ausencia injustificada no será recuperable. *Los quices deben resolverse individualmente. Cualquier intento de comunicación oral o escrita con sus compañeros, o consulta de material no autorizado durante la presentación del examen será penalizado de acuerdo a lo establecido en el reglamento de evaluación de la Universidad de Los Andes. LOS INFORMES DEBEN SER DE REALIZADOS EN BASE A LA ESTRUCTURA SUGERIDA Y LA NORMATIVA ESTABLECIDA. LOS INFORMES SE ENTREGAN EN FORMATO DIGITAL en un plazo inferior a 10 días hábiles luego de la realización del trabajo experimental. LAS CITAS BIBLIOGRAFICAS NO PUEDEN SER DE MAS DE 30 PALABRAS. TODA COPIA TEXTUAL DE MATERIAL BIBLIOGRAFICO SERA CONSIDERADA COMO PLAGIO Y CALIFICADA CON LA NOTA MINIMA.*

Ley de Universidades. Capítulo II. De la Enseñanza Universitaria. Sección II De los Exámenes

Artículo 152. Para evaluar el aprovechamiento del alumno o se calificaran lo trabajos, exámenes y pruebas, con un numero comprendido entre 0 y 20 (cero y veinte) puntos. Para ser aprobado necesita un mínimo de 10 (diez) puntos.



Forma de Evaluación	Ponderación (%)
<i>Quices</i>	40
<i>Informes</i>	40
<i>Cuaderno de Laboratorio</i>	20

Estructura del Informe

Utilice toda la información presentada para elaborar un informe científico de acuerdo a la siguiente estructura:

- **Título (1 punto):** El título describe el propósito fundamental de la investigación y el método por el cual se pretende lograrlo.
- **Resumen (2 puntos):** Debe explicar en qué consiste el problema, cómo fue tratado, y cuál es la solución propuesta para los datos obtenidos. Su extensión no debe exceder las 200 palabras.
- **Introducción (3 puntos) :** Debe responder a las preguntas básicas: ¿qué?, ¿para qué?, ¿por qué? Antecedentes, Objetivos, Importancia.
- **Métodos y materiales (3 puntos):** Se describen los pasos seguidos en la realización de la investigación, considerando la justificación que cada uno de ellos tiene dentro del procedimiento. La exposición de la información es continua.
- **Resultados y Análisis de Resultados (6 puntos):** Se dan respuestas o explicaciones a las tendencias o comportamientos observados; y a su sensibilidad frente a las variables consideradas, haciendo énfasis en los principios científicos regentes.
- **Conclusiones (3 puntos):** Se sintetiza en oraciones cortas los logros del trabajo, registrando valores característicos de éste.
- **Bibliografía(-1 punto si no se presenta de acuerdo al formato APA)**
- **Anexos: (2 puntos):** Comprenden los datos experimentales sin procesar y los detalles de su forma de procesamiento, la obtención de curvas de calibración o ajuste de datos; así como encuestas, mapas, desarrollos de fórmulas, entre otros.

Referencias recomendadas:

- Atkins, P. W., Physical Chemistry. Oxford University Press.
Barrow, G. M., Química Física. Reverté.
Castellan, G. W., Fisicoquímica. Addison-Wesley Iberoamericana.
Levine, I.N., Fisicoquímica. Mc Graw Hill.
Moore, W. J., Química Física. Urmo S. A. de Ediciones.
Adamson, A., Problemas de Química Física. Reverté.
Labowitz, L., y Arents, J., Fisicoquímica: Problemas y Soluciones. Ac
Engel, T., Reid, P., & Hehre, W. J. (2012). *Química física*. Madrid: Pearson Educación.
Mortimer, R. G. (2008). *Physical chemistry*. Amsterdam: Academic Press/Elsevier



Consultas: Se muestran en el horario anexo. Oficina 3N99. Piso 2. Edificio B. Núcleo La Hechicera. Facultad de Ingeniería. Teléfono: 2403005. Se agradece consultar frecuentemente la cuenta Twitter @silviamcalderon y/o la página web <http://webdelprofesor.ula.ve/ingenieria/silvimar/> para estar al tanto de la publicación de nueva información, guías de ejercicios o material de referencia.

HORARIO

Hora	Lunes	Martes	Miércoles	Jueves	Viernes
8am-9am	Consultas Laboratorio Físicoquímica	LABORATORIO DE FÍSICOQUÍMICA (02) Salon: 01_01_LABF	Actividades Administrativas	Coordinación del Lab. Físicoquímica	Consultas Físicoquímica
9am-10am	Consultas Laboratorio Físicoquímica	LABORATORIO DE FÍSICOQUÍMICA (02) Salon: 01_01_LABF			Consultas Físicoquímica
10am-11am	FÍSICOQUÍMICA PARA INGENIEROS (01) Salon: 02_03_3n-10	LABORATORIO DE FÍSICOQUÍMICA (02) Salon: 01_01_LABF			FÍSICOQUÍMICA PARA INGENIEROS (01) Salon: 02_04_4O-11
11am-12m	FÍSICOQUÍMICA PARA INGENIEROS (01) Salon: 02_03_3n-10	LABORATORIO DE FÍSICOQUÍMICA (02) Salon: 01_01_LABF			FÍSICOQUÍMICA PARA INGENIEROS (01) Salon: 02_04_4O-11
2pm-3pm	Revisión de Informes de Laboratorio	Revisión de Informes de Laboratorio			Investigación
3pm-4pm			FÍSICOQUÍMICA PARA INGENIEROS (01) Salon: 02_03_3N-08		
4pm-6pm			Consultas Físicoquímica		