

Laboratorio Química Analítica

I

1402

Programa de trabajo

Plan de trabajo

Evaluación

Introducción.

El laboratorio contempla sesiones de trabajos dirigidos y trabajos prácticos .
En las sesiones de TD se revisarán los resultados obtenidos de sendos TP.
Si no se realiza por suspensión o falta el TP, el alumno deberá conseguir los datos experimentales para asistir con su bitácora al correspondiente TD y ExTP.

PARA EL SEMESTRE 2010-I
MIÉRCOLES 16-19 H

semana	fecha	actividad
1	feb 02/03	Normas de trabajo. Ejercicios de química en solución. ExTD1
2	feb 10/11	TP1
3	feb 17/18	TD1. ExTP1
4	feb 24/25	TP2
5	mar 3/4	TD2. ExTP2
6	mar 10/11	TP3
7	mar 17/18	TD3. ExTP3
8	mar 24/25	TP4
9	abr 07/08	TD4. ExTP4
10	abr 14/15	TP5
11	abr 21/22	TD5. ExTP5
12	abr 28/29	TP6
13	may 05/06	TD6. ExTP6
14	may 12/13	TP7
15	may 19/20	TD7. ExTP7
16	may 26/27	TP8. ExTP8

Operatividad:

1.0

La entrada al laboratorio
tiene una tolerancia de
10 minutos.

No hay retardos.

Se recomienda quedarse para
Trabajar **sin asistencia**
y obtener los datos para la sesión siguiente
de TD y sendo examen.

2.0

Es necesario el uso de bata,
guantes y
lentes de seguridad
de acuerdo al
reglamento de seguridad
del departamento
de lo contrario
causa suspensión a
la sesión del laboratorio.

3.0

Es necesario llevar bitácora de laboratorio
A tinta para captura primaria de datos
No está permitido el uso de lápiz y hojas
seltas.

Causa suspensión
a la sesión del laboratorio
la falta de bitácora o no
usarla durante la sesión experimental.

4.0

El material necesario será proporcionado directamente en la mesa del laboratorio.

El alumno deberá dejarlo limpio
Y COMPLETO en el mismo lugar al final.

Su hay pérdida o ruptura de materiales, el alumno deberá
Reponerlo ANTES de la sesión experimental siguiente,
de lo contrario
no se le permitirá
continuar en el laboratorio (suspensión).

5.0

La calificación estará dada por:

- a) Asistencia a las sesiones de TP
- b) bitácora previa a la realización de la práctica
- c) Asistencia a las sesiones de TD
- d) Exámenes de TP

6.0

Después de

2 faltas o suspensiones

se **reprueba** el laboratorio
sin excepción.

PROGRAMA:

- TP1** Preparación de soluciones: NaOH 0.1F, HCl 0.1F. Control del NaOH con patrón primario de biftalato de K .
- TP2** Reactividad redox. Escalas de E y pe de $\text{Ag}^+|\text{Ag}^0$ y $\text{Cu}^{2+}|\text{Cu}^0$.
- TP3** Reactividad ácido-base. Reacción de carbonatos con HCl. Indicadores ácido- base.
- TP4** Caracterización potenciométrica ácido-base. Sistemas nivelados y no nivelados.
- TP5** Complejometría. Monitoreo de Cu(II) por yodo en medios complejantes
- TP6** Reacciones de precipitación. Insolubilidad de haluros de Ag^+ .
- TP7** Reacciones de distribución. Extracción líquido-líquido de Oxina.
- TP8** Reacciones de intercambio iónico. Determinación de C_1 .

PresentacionCLASE:_Solubilidad_Extraccion_acido_benzoico	(PDF)
PresentacionCLASE:_Keq(2)_K Aparente_Ktermodinamica	(PDF)
PresentacionCLASE:_Precipitacion_AgCl	(PDF)
LIQUIDOS_IONICOS	(PDF)
Documento_de_apoyo:Especializacion_Bioquimica_Clinica_PROGRAMA	(PDF)
Documento_de_apoyo:AcidoBase_Aminoacidos_GLICINA	(PDF)
TABLAS_pKa_Universal	(PDF)
TABLAS_DATOS_BIOQUIMICOS	(PDF)
Serie_de_problemas_de_BIOQUIMICA_CLINICA_2007	(PDF)
Documento_de_Apoyo:_FORMULARIO_INTERCAMBIO_IONICO	(PDF)
GUIA_EXAMENES_FINALS_2007_1	(PDF)
Documento_de_Apoyo:_Derivadas_datos_pH	(PDF)
PresentacionCLASE:_Funcion_de_Gran	(PDF)
PresentacionCLASE:_Ecuacion_Charlot	(PDF)
Documento de apoyo_PROCESOS_I_Y_II	(PDF)
SERIE_(2)_ACIDO_BASE_2009_II	(PDF)
LABO_2010_I	(PDF)
SERIE_(2)_SOLUBILIDAD_2009	(PDF)
Serie_(2)_de_problemas_de_EXTRACCION_INTERCAMBIO_IONICO	(PDF)
SOLUCIONES_SENCILLAS_2008	(PDF)
Documento_de_Apoyo:_DIAGRAMas_logC_ECUACIONES	(PDF)
Taller_QUIMICA_ANALITICA_MICROESCALA_TOTAL	(PDF)
Documento_de_Apoyo:_DIAGRAMA_RAPIDO_pH	(PDF)
Documento_de_Apoyo:_CLASIFICACION_ACIDOS_BASES	(PDF)
ENSAYO:_EVALUACION_DEPARTAMENTALES	(PDF)
CURSO_DEMOSTRACIONES_MICROESCALA_2008	(PDF)
Documento_apoyo_TITULACION_TEORICA_HA_2009_II	(PDF)

