



# Química General II

## (530.150)

### Sección 1

jovergar@udec.cl

2° Semestre-2024

# Química General II

## Teoría



Miércoles y viernes  
8:15 a 9:45 h (90 minutos)  
Aula A-412

## Laboratorio



12 grupos  
Jueves 3h  
12:00 a 14:00 h  
15:00 a 17:00 h

# Contenidos

1. Fuerzas intermoleculares en sólidos y líquidos ([Capítulo 11 y 12\\*](#) )
2. Equilibrio de fases ([Capítulo 11](#))
3. Cinética química ([Capítulo 13](#))
4. Equilibrio químico ([Capítulo 14](#))
5. Equilibrio ácido-base ([Capítulo 15, 16](#))
6. Equilibrio de solubilidad ([Capítulo 16](#))
7. Equilibrio de iones complejos ([Capítulo 16 y 22\\*\\*](#))
8. Electroquímica ([Capítulo 19](#))

\* Propiedades coligativas

\*\* Generalidades, ligandos mas comunes, número de coordinación y oxidación, Determinación de  $K_f$  y  $K_d$ .  
Capítulos del Chang



# Química General II (531150)



- Registro de notas
- Información al curso



- Material



- Consultas puntuales



## **2 certámenes Laboratorios**

Ponderación:

Primer certamen (C1):	40 %
Segundo certamen (C2):	45 %
Promedio Laboratorios (L):	15%

Evaluación de recuperación 40%

# QUÍMICA GENERAL II (531.150)

agosto - 2024							
Lun	Mar	Mié	Jue	Vie	Sáb	Dom	
			01	02	03	04	
1	05	06	07	08	09	10	11
2	12	13	14	15	16	17	18
3	19	20	21	22	23	24	25
4	26	27	28	29	30	31	

septiembre - 2024							
Lun	Mar	Mié	Jue	Vie	Sáb	Dom	
							01
1	02	03	04	05	06	07	08
2	09	10	11	12	13	14	15
3	16	17	18	19	20	21	22
4	23	24	25	26	27	28	29
5	30						

octubre - 2024							
Lun	Mar	Mié	Jue	Vie	Sáb	Dom	
	01	02	03	04	05	06	
1	07	08	09	10	11	12	13
2	14	15	16	17	18	19	20
3	21	22	23	24	25	26	27
4	28	29	30	31			

noviembre - 2024							
Lun	Mar	Mié	Jue	Vie	Sáb	Dom	
				01	02	03	
1	04	05	06	07	08	09	10
2	11	12	13	14	15	16	17
3	18	19	20	21	22	23	24
4	25	26	27	28	29	30	
5							

diciembre - 2024							
Lun	Mar	Mié	Jue	Vie	Sáb	Dom	
							01
1	02	03	04	05	06	07	08
2	09	10	11	12	13	14	15
3	16	17	18	19	20	21	22
4	23	24	25	26	27	28	29
5	30	31					



# QUÍMICA GENERAL II (531.150)

## Certamen

agosto - 2024						
Lun	Mar	Mié	Jue	Vie	Sáb	Dom
			01	02	03	04
05	06	07	08	09	10	11
12	13	14	15	16	17	18
19	20	21	22	23	24	25
26	27	28	29	30	31	

## Evaluación de Recuperación

septiembre - 2024						
Lun	Mar	Mié	Jue	Vie	Sáb	Dom
						01
02	03	04	05	06	07	08
09	10	11	12	13	14	15
16	17	18	19	20	21	22
23	24	25	26	27	28	29
30						

## Evaluaciones Pendientes

Certamen 1: 08 octubre

Certamen 2: 02 diciembre

Eval. Recuperación: 17 de diciembre

Certamen y test Pendientes: 11 de diciembre

octubre - 2024						
Lun	Mar	Mié	Jue	Vie	Sáb	Dom
	01	02	03	04	05	06
07	08	09	10	11	12	13
14	15	16	17	18	19	20
21	22	23	24	25	26	27
28	29	30	31			

noviembre - 2024						
Lun	Mar	Mié	Jue	Vie	Sáb	Dom
				01	02	03
04	05	06	07	08	09	10
11	12	13	14	15	16	17
18	19	20	21	22	23	24
25	26	27	28	29	30	

diciembre - 2024						
Lun	Mar	Mié	Jue	Vie	Sáb	Dom
						01
02	03	04	05	06	07	08
09	10	◆	12	13	14	15
16	◆	18	19	20	21	22
23	24	25	26	27	28	29
30	31					





# Convalidación Laboratorios

- Promedio 4.0 o superior
- El proceso de convalidación **tiene como fecha máxima de plazo el miércoles 14 de agosto.**
- Para hacer efectiva la convalidación los estudiantes deberán acercarse a llenar el formulario correspondiente en la secretaría de la unidad (ubicada en la Fac. de Ciencias Químicas Bloque 1 Piso 1) **que tiene un horario de atención lunes a viernes de 10:00-12:00 y de 14:30-16:30 horas.**



# LABORATORIOS

Inscripciones: semana del **14 de agosto** de vía forms

Grupo	Horario
<b>1, 2, 5, 6, 9, 10</b>	Jueves 12:00 – 14:00
<b>3, 4 , 7, 8, 11, 12</b>	Jueves 15:00 – 17:00



# LABORATORIOS

Fecha	Nombre del Práctico
<b>29/08: Grupos: 1, 3, 5, 7, 9, 11</b> <b>05/09: Grupos: 2, 4, 6, 8, 10, 12</b>	Uso y conocimiento del material de laboratorio Parte I: Uso del mechero y material de vidrio
<b>12/09: Grupos: 2, 4, 6, 8, 10, 12</b> <b>26/09: Grupos: 1, 3, 5, 7, 9, 11</b>	Uso y conocimiento del material de laboratorio Parte II: Técnicas de Separación
<b>03/10: Grupos: 1, 3, 5, 7, 9, 11</b> <b>10/10: Grupos: 2, 4, 6, 8, 10, 12</b>	Densidad de Sólidos y Líquidos
<b>17/10: Grupos: 2, 4, 6, 8, 10, 12</b> <b>24/10: Grupos: 1, 3, 5, 7, 9, 11</b>	Determinación de la masa molar de un metal
<b>07/11: Grupos: 1, 3, 5, 7, 9, 11</b> <b>14/11: Grupos: 2, 4, 6, 8, 10, 12</b>	Equilibrio ácido-base
<b>14/11: Grupos: 2, 4, 6, 8, 10, 12</b> <b>21/11: Grupos: 1, 3, 5, 7, 9, 11</b>	Equilibrio de solubilidad y Kps
<b>5/12: Todos los grupos</b>	Recuperación

Auditorio Universidad  
de Concepción



Facultad de Ciencias  
Jurídicas y Sociales de...



Calle Garnendaria

Campanil UdeC



Av. Esteb...

Los Olmos

Parroquia Universitaria



Olmos

Edmundo Larenas

Edificio Virginio  
Gómez UdeC



Auditorio Universidad  
de Concepción



Calle Gamonal

Facultad de Ciencias

Ingreso Laboratorio 3  
4º Piso



Ingreso Laboratorio 1 y 2  
2º Piso

Edificio Virgilio  
Gómez UdeC

## Inasistencias a evaluaciones

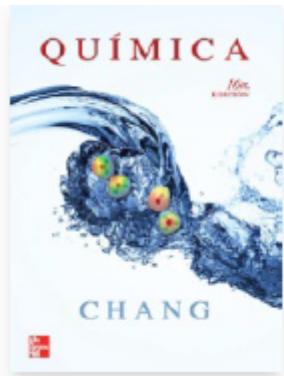
Las inasistencias, **debidamente justificadas** a través de la DISE (Dirección de Asuntos Estudiantiles), serán recuperadas de la siguiente manera:

**Certámenes:** Los alumnos deben rendir el certamen pendiente y esta nota reemplazará a la nota que falta.

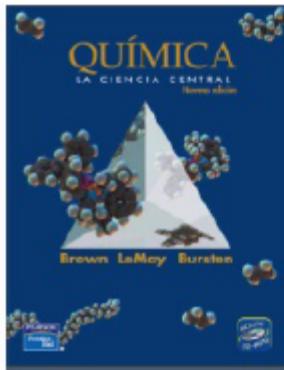
**Laboratorios:** Los alumnos recuperarán el mismo práctico al que no asistieron, al final del semestre. Si el laboratorio no es recuperado en alguna de las opciones disponibles dentro del periodo anunciado se evaluará con NCR.

**Artículo 26º** Cuando un alumno no se presente a una evaluación, o no cumpla actividades obligatorias en la fecha indicada por razones justificadas, podrá, solicitar al profesor encargado de la asignatura regularizar su situación en un plazo máximo de **TRES DÍAS** hábiles posteriores a la aplicación de la evaluación, para lo cual deberá presentar los documentos que justifiquen su inasistencia. De lo resuelto por el Profesor Encargado, el alumno podrá apelar al Vicedecano de la Facultad que dicta la asignatura.

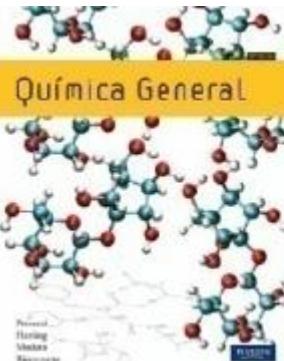
# Bibliografía



R. Chang. (2010), Química, 10<sup>ma</sup> ed.,  
McGraw- Hill: México, D. F.  
**SIBUDEC:** 540c362 2010 c.9

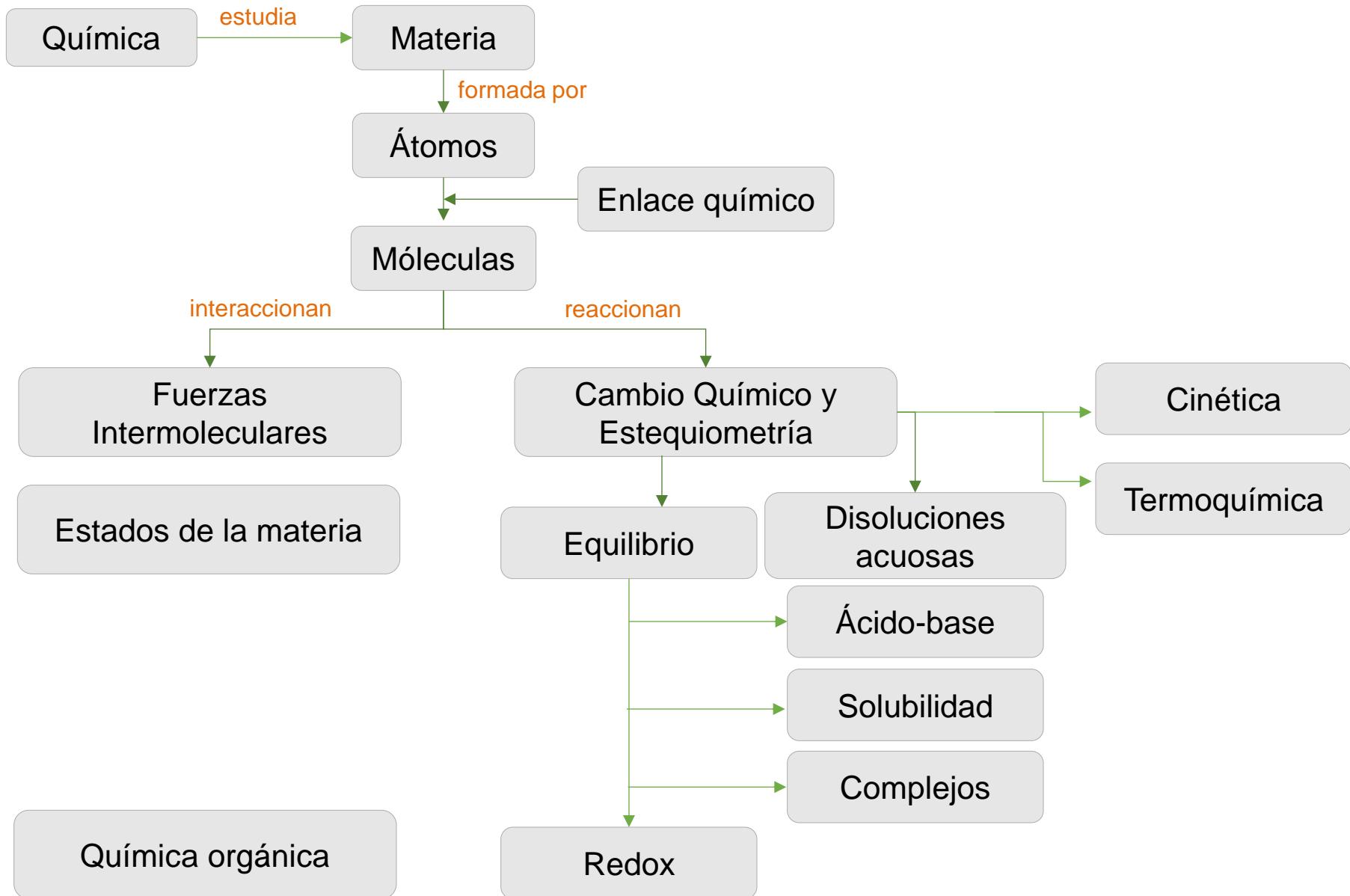


R. Brown, H. E. LeMay, , B. E. Bursten, J. R. Burdge, (2004), Química. La Ciencia Central, 9<sup>na</sup> ed.,  
Prentice-Hall Hispanoamericana,  
México, D. F.  
**SIBUDEC:** 540 Q41 2004



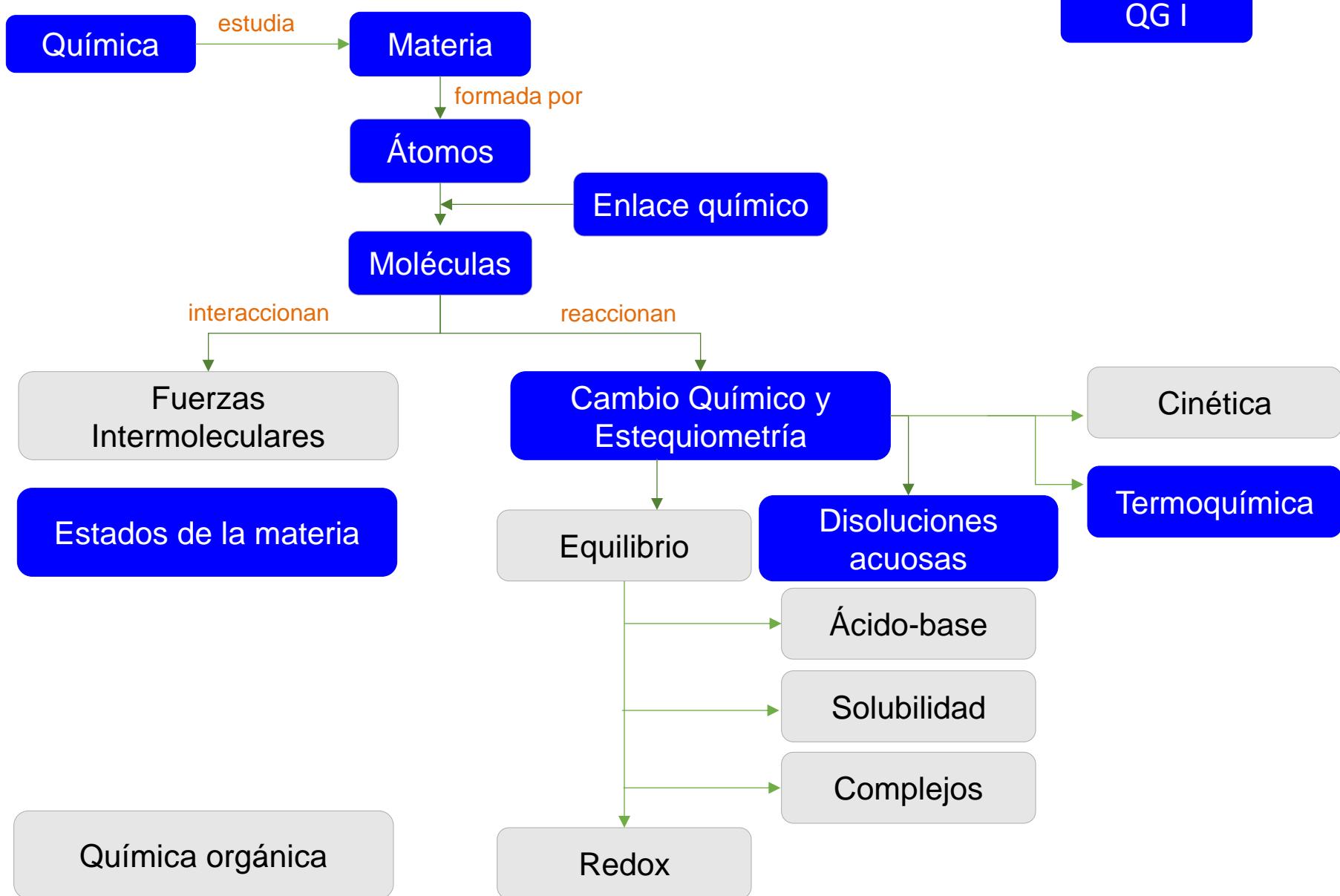
H. Petrucci, F. G. Herring, J. D. Madura, C. Bissonnette. (2011),  
Química General. Principios y Aplicaciones Modernas, 10<sup>ma</sup> ed.,  
Pearson Educación, Madrid.  
**SIBUDEC:** 540 Q416

# Química General-CREA-Química UdeC



# Química General-CREA-Química UdeC

QG I



# Química General-CREA-Química UdeC

