

Ingresar a: <https://usuarios.unc.edu.ar/#/>



The image shows a screenshot of the 'Usuario UNC' website. The background is a dark blue pattern of white icons representing various university buildings and symbols. In the top left corner, there is a logo with a white 'U' inside a teal circle, followed by the text 'Usuario UNC'. In the top right corner, there is a navigation menu with four items: 'PREGUNTAS FRECUENTES', 'TUTORIAL', 'Correo UNC', and 'MiUNC'. The 'MiUNC' item is highlighted with a red oval. In the center of the page, there is a large teal circle with a white 'U' inside, followed by the text 'Usuario UNC'. Below this, there is a pink button with the text 'CREAR USUARIO'.



Acceso con Usuario UNC

Nombre de usuario:

Contraseña:

INICIAR SESIÓN

[Recuperar contraseña](#) • [Crear usuario UNC](#)



Ingresar a tu cuenta de Mi UNC

Usuario UNC

Nombre Apellido
Correo electrónico

INFORMACIÓN GENERAL

- Información General
- Mis Aplicaciones**
- Dependencias Vinculadas
- Configuración

IR A CORREO UNC

Información personal

Información General

Mis Aplicaciones

Dependencias Vinculadas

Configuración

IR A CORREO UNC

Google
G Suite

Google Suite

GSuite es un servicio de Google que nos permite acceder a aplicaciones propiedad de Google tales como Gmail, Drive, Calendar, Chats, entre otros.

→ IR A LA APLICACIÓN

GDE
Gestión Documental Electrónica

Gestión Documental Electrónica

GDE es un conjunto de aplicaciones que comprenden la variedad y totalidad de trámites que lleva adelante la Universidad Nacional de Córdoba.

→ IR A LA APLICACIÓN

eduroam

Education Roaming

Eduroam es el servicio mundial de movilidad desarrollado para brindar conectividad entre las distintas redes wireless de investigación mundiales.

→ IR A LA APLICACIÓN

eLibro

eLibro

eLibro es una biblioteca digital, el mayor agregador de contenidos electrónicos académicos en español, para América Latina y España.

→ IR A LA APLICACIÓN





Búsqueda Avanzada

Palabra

contiene

ganongl

+ Agregar Filtro

Buscar

TIPO DE DOCUMENTO

- LIBRO
- INFORME
- TESIS
- REVISTA
- CAPITULO
- ARTICULO

Neurología

Urología

MATERIA (BISAC)

urolog

EDITORIALES

Podés buscar:

-Filtrando de acuerdo a lo que necesitás.

-Búsqueda avanzada: palabra, título, autor.

-Tema: buscando de lo general a lo particular.

Ciencia

- Ciencia (general)
- Matemática
- Astronomía
- Física
- Química
- Geología
- Historia de las ciencias naturales
- Biología
- Botánica
- Zoología
- Anatomía humana
- Fisiología
- Microbiología

Medicina

- Medicina (general)
- Aspectos públicos de la medicina
- Patología
- Medicina interna
- Cirugía
- Oftalmología
- Otorrinolaringología
- Ginecología y obstetricia
- Pediatría
- Odontología
- Dermatología
- Terapéutica. Farmacología
- Farmacología y materia médica
- Enfermería
- Homeopatía
- Otros sistemas de medicina

Química (10a. ed.)

✓ Disponible

Disponibilidad

1,173 páginas visibles del título.

0 páginas para impresión del título.

0 páginas para copiar/pegar del título.

No Disponible el audio para este título.

Tipo de acceso

MUPO Este título tiene acceso multiusuario

Información Bibliográfica

AUTOR:	Chang, Raymond	EDICIÓN:	-
ISBN:	9781456215378, 9786071503077	VOLUMEN:	0
PRINT ISBN:	9786071503077	IDIOMA:	Spanish
E - ISBN:	9781456215378	# DE PÁGINAS:	1173



- Leer en línea
- Agregar a Estantería
- Descargar

A estudiar!!!!

Contenido	vi
1 Química. El estudio d...	2
2 Átomos, moléculas y i...	40
3 Relaciones de masa en...	78
4 Reacciones en disoluc...	120
5 Gases 172	172
6 Termoquímica 228	228
7 Teoría cuántica y la ...	274
8 Relaciones periódicas...	322

4.2	Reacciones de precipitación
4.3	Reacciones ácido-base
4.4	Reacciones de oxidación-reducción
4.5	Concentración de las disoluciones
4.6	Análisis gravimétrico
4.7	Valoraciones ácido-base
4.8	Valoraciones redox

- Estudiaremos las reacciones de precipitación, que son aquellas en las que el producto es un compuesto insoluble. Aprenderemos a representar estas reacciones mediante ecuaciones iónicas y ecuaciones iónicas netas. (4.2)
- Después, analizaremos las reacciones ácido-base, las cuales implican la transferencia de un protón (H^+) de un ácido a una base. (4.3)
- Luego, estudiaremos las reacciones de oxidación-reducción (redox) en las cuales se transfieren electrones entre los reactivos. Veremos que existen varios tipos de reacciones redox (4.4)
- Para llevar a cabo estudios cuantitativos de disoluciones, estudiaremos cómo expresar la concentración de una disolución en molaridad. (4.5)
- Por último, aplicaremos el conocimiento del método del mol del capítulo 3 a los tres tipos de reacciones que se estudian aquí. Veremos de qué manera se utiliza el análisis gravimétrico para estudiar las reacciones de precipitación, y la técnica de valoración para estudiar las reacciones ácido-base y las reacciones redox. (4.6, 4.7 y 4.8)

soluciones preparadas al disolver...
soluciones. Las disoluciones acuosas...
solitos, según su capacidad para...

