



Ministerio de Cultura y Educación
Universidad Nacional de San Luis
Facultad de Ciencias Físico Matemáticas y Naturales
Departamento: Geología

(Programa para el período 2018 - 2020)

Área: Geología

I.- OFERTA ACADÉMICA

Materia	Carrera	Plan de estudios	Año	Periodo
Geoquímica	Lic. Cs. Geológicas	03/11	2018 - 2020	1º Cuatrimestre

II.- EQUIPO DOCENTE

Nombre	Función	Cargo	Dedicación
Dr. Ulacco, José Humberto	Responsable	Prof. Adj.	Exclusiva
Dra. Roquet, María Belén	Auxiliar	Jefe Trab. Prác	Exclusiva
Lic. Ibañez, Oscar	Auxiliar	Auxiliar de Primera	Simple

III.- CARACTERÍSTICAS DEL CURSO

Características del Curso

Crédito Horario Semanal					Tipificación	Duración			
Teórico/Práctico	Teóricas	Prácticas de Aula	Práct. de lab/ camp/ Resid/ PIP, etc.	Total	A-B-C-D-E*	Desde	Hasta	Cantidad de Semanas	Cantidad en Horas
					Periodo				
0,5 Hs.	2,5 Hs.	1,1Hs.	1,9 Hs.	6 Hs.	Cuatrimstre	12/03	19/6	15	90

*Referencias de tipificación de materias

B - Teoría con prácticas de aula y laboratorio

IV.- FUNDAMENTACIÓN

La Geoquímica es una especialidad de las ciencias naturales, que sobre la base de la geología y de la química estudia la composición y dinámica de los elementos químicos en la Tierra, Sistema Solar y Universo. Determinando la abundancia absoluta y relativa, distribución y migración de los elementos entre las diferentes partes que los conforman. En la Tierra se utiliza como principales testimonios de las transformaciones los minerales y rocas componentes de la corteza terrestre, con el propósito de establecer leyes o principios en las cuales se basa tal distribución. Los elementos geoquímicos son en una escala de mayor a

menor abundancia.

Esta asignatura está enfocada a alumnos de 2º año y por lo tanto corresponde al grupo de asignaturas básicas. Rescata los conceptos vertidos en Química e Introducción a la Geología, se amplía lo desarrollado en esta última, en varios aspectos y sirve como base para las asignaturas Mineralogía, Petrografía Ígnea y Metamórfica, Sedimentología, Suelos, Geología de Yacimientos Minerales, Hidrogeología y Prospección geológica.

V.- OBJETIVOS

OBJETIVOS GENERALES

OBJETIVOS GENERALES: Desarrollar los principios elementales en que se basa el conocimiento de la Geoquímica. Describir críticamente ambientes geológicos y geoquímicos y procesos naturales que en ellos se desarrollan, considerando los principios fisicoquímicos que permiten explicar el comportamiento de los elementos y los diferentes modelos del ciclo geoquímico que los caracteriza.

- **OBJETIVOS PARTICULARES:** Obtener, procesar e integrar datos geoquímicos, para obtener información sobre diferentes procesos geológicos que se producen en la corteza terrestre. Caracterizar geoquímicamente los distintos tipos de rocas. Aplicar los conocimientos geoquímicos al reconocimiento de los procesos geológicos que han dado origen a las rocas y minerales.

VI.- CONTENIDOS

PROGRAMA ANALITICO Y DE EXAMEN

Tema 1: La Geoquímica como ciencia.

Objetivos y alcances de la Ciencia. Desarrollo histórico. Avances actuales. Campos que abarca: geoquímica de la litósfera endógena y exógena; geoquímica de la hidrosfera, atmósfera y biosfera.

Tema 2: Cosmoquímica.

Origen del universo. Teorías cosmogónicas. Evolución estelar. Origen de los elementos en el cosmos. Abundancia cósmica y solar de los elementos. Los meteoritos: clasificación, mineralogía, estructura, elementos mayores y trazas. Evolución de la luna. Planetas del Sistema solar.

Tema 3: Evolución geoquímica y diferenciación de la tierra.

Origen de la Tierra. Distribución de los elementos en el núcleo, manto y corteza. Distribución y clasificación geoquímica de los elementos según Goldschmidt, su relación con la clasificación periódica. La composición química del Núcleo, Manto y Corteza Terrestre. Evidencias a partir de datos geofísicos. Predicciones posibles del comportamiento geoquímico de algunos elementos en base a la ley periódica. Distribución de los elementos mayoritarios, minoritarios y trazas.

Tema 4: Métodos analíticos.

Tipos de muestras. Métodos y análisis químicos. Características de las muestras. Técnicas analíticas comunes y especiales.

Tema 5: Geoquímica de los procesos endógenos.

Magmas, origen y procesos de diferenciación. Elementos mayoritarios, trazas y tierras raras en la evolución magmática. Diagramas de variación de dos y tres elementos. Diagramas de multielementos. Cristalización fraccionada y fusión parcial. Series de rocas. Diagramas de discriminación geoquímica y relación con el ambiente tectónico. Coeficiente de partición.

Tema 6: Geoquímica de las fases finales de diferenciación magmática.

Pegmatitas. Procesos de formación de magmas pegmatíticos. Solubilidad del agua en fundidos silicáticos. Ebullición retrógrada. Temperatura y presión crítica. Procesos de concentración de elementos traza de valor económico. Relación con la temperatura y presión. Clasificación de pegmatitas. Soluciones hidrotermales: origen y evolución. Zonación geoquímica de los depósitos hidrotermales.

Tema 7: Geoquímica de las rocas metamórficas.

Definiciones. Causas del proceso y tipos de metamorfismo: regional, de contacto y cataclástico. Composición química y mineralógica. Principios de las facies: diagrama ACF. Distribución de las diferentes facies metamórficas según condiciones de temperatura y presión.

Tema 8: Geoquímica de los isótopos.

Generalidades. Número atómico y número de masa. Definición de isótopo. Isótopos estables y radiactivos. Radiactividad. Formas de desintegración. Ley fundamental de la radiactividad. Período de semidesintegración. Vida media. Isótopos con y sin relación genética. Isótopos estables del agua: Hidrógeno y Deuterio; ^{16}O y ^{18}O . Composición isotópica del agua del mar y de las precipitaciones. El Tritio. Isótopos de azufre, carbono, estroncio y plomo. Ejemplos de aplicaciones de los isótopos. Geocronología: datación con ^{14}C , Rb-Sr, U-Th-Pb. Evolución de la corteza y manto terrestre.

Tema 9: Geoquímica de los sedimentos y el suelo.

Meteorización, hidrólisis, oxidación y reducción en los procesos sedimentarios. El potencial de meteorización. Potencial iónico y clasificación geoquímica de los elementos en el ciclo exógeno. Evolución de elementos traza y tierras raras. Diferenciación sedimentaria y clasificación geoquímica de los sedimentos. Geoquímica de los carbonatos. Ambientes de depositación con relación a los parámetros Eh - pH. Composición y frecuencia de las rocas sedimentarias más comunes. Características químicas de los suelos. Composición. Constituyentes minerales primarios y secundarios. Componentes orgánicos.

Tema 10: Hidrogeoquímica.

El agua en la tierra. Abundancia. El ciclo hidrológico. Características fisicoquímicas del agua. Composición. Clasificación de las aguas naturales según su composición. El sistema carbónico - carbonatos. Solubilidad de sales y óxido. Equilibrio rédox en ambientes acuáticos. Sistemas SO_4^{2-} - HS^- y NO_3^- - NH_4^+ . Complejos orgánicos e inorgánicos en aguas naturales. Equilibrios de adsorción. Características químicas de las aguas naturales superficiales; ríos, lagos y embalses. El agua y el ambiente. Contaminación. Indicadores. Composición química de las aguas subterráneas. Relación con el tipo de acuífero. Características químicas de las aguas oceánicas.

VII.- PLAN DE TRABAJOS PRÁCTICOS

VIII.- RÉGIMEN DE APROBACIÓN

REGLAMENTO INTERNO

- 1 Los T. P. consistirán en tareas de gabinete y de campo.
- 2 La asistencia a las clases de T. P. es obligatoria.
- 3 El Alumno que tuviera más del 25% de inasistencia a los Trabajos Prácticos perderá la condición de regular.
- 4 El Alumno que tuviera más del 20% de inasistencia (o 1 inasistencia) a los Teórico-Prácticos de Laboratorio (**Trabajo Práctico N° 4: Métodos Analíticos en Geoquímica**) perderá la condición de regular.
- 5 La asistencia a las clases de **Trabajos Prácticos de Campo** deberá ser del 100%.
- 6 Los T. P. de campo serán coordinados con anticipación.
- 7 Los T. P. (de aula y campo), cuestionarios y parciales serán incluidos correlativamente en una carpeta de trabajos prácticos, la que estará permanentemente actualizada, pudiendo ser requerida en cualquier oportunidad.
- 8 Los T. P. realizados deberán entregarse para su corrección durante el Trabajo Práctico siguiente. Será considerado ausente el alumno cuyo T. P. no resulte satisfactorio.

REGULARIZACION DE LA MATERIA

- 9 El alumno deberá aprobar tres (3) parciales con un puntaje mínimo de seis (6) sobre diez (10) puntos.
- 10 Para rendir cada parcial el alumno deberá tener aprobado los anteriores y presentar el mismo día la carpeta de T.P. con la totalidad de los T.P. comprendidos, aprobados.
- 11 La ausencia a un parcial será considerada aplazo.

RECUPERACIONES

- 12 Los teórico-prácticos de laboratorio no son recuperables.
- 13 Los trabajos de campo no son recuperables.
- 14 Previo a cada parcial se entregarán artículos en inglés para ser traducidos por grupos, el grupo que no entregue la traducción en la fecha estipulada no tendrá derecho a rendir el parcial subsiguiente.
- 15 Los alumnos tendrán derecho a una recuperación de cada Trabajo Práctico que hubieran reprobado.
- 16 Cada examen parcial tiene 2 (dos) recuperaciones que se realizarán de manera sucesiva luego de haber transcurrido al menos 48 horas de cada examen.

IX.- BIBLIOGRAFÍA BÁSICA

1. **BARNES H., 1982.** Geochemistry of hidrothermal ore deposits. John Willey & Sons
2. **DERCOURT J. y PAQUET J. 1978.** Geología. Ed. Reverté.
3. **FAURE, G., 1992.** Principles and Applications of inorganic geochemistry.

Maxwell Mac Millan International Editions.

4. **FYFE, W. S., 1981.** Introducción a la geoquímica. Ed. Reverté.
5. **GONZALEZ BONORINO, F. 1972** Introducción a la geoquímica. Springer Verlag.
6. **HENDERSON, P., 1982.** Inorganic Geochemistry. Pergamon Press.
7. **KRAUSKOPF, K., 1979.** Introduction to Geochemistry. McGraw-Hill Book Company 2° Edi. 617p.
8. **MASON, B., 1952.** Principles of Geochemistry.
9. **ROBIN GILL., 1997.** Modern analytical geochemistry. Addison Wesley Longman Limited.
10. **ROBIN GILL., 1996.** Chemical fundamentals of geology. Chapman & Hall.
11. **ROLLINSON H., 1993.** Using geochemistry data: evaluation, presentation e interpretation. Longman scientific & technical. John Wiley & Sons.
12. **VOLBORTH, A., 1969.** Elemental Analysis in Geochemistry.

X b - BIBLIOGRAFÍA COMPLEMENTARIA

1. **DANA E. S. y FORD W. E., 1979.** Tratado de Mineralología.. Ed. CECSA.
2. **DE SMETH, J. B., 1997.** Analytical Chemistry M6 (MEX-3). Curso ITC.
3. **HURLBUT, C. S., 1978.** Manual de Mineralogía de Dana.. Editorial Reverté.
4. **SPIEGUEL, M., 1991.** Estadística. McGraw-Hill.
5. **WEDEPOHL K. H., 1978.** Handbook of Geochemistry.
6. **TURNER, F. J. y VERHOOGEN, J., 1978.** Petrología ígnea y metamórfica. Ed. Omega. Barcelona.
7. **VAN DER LEEDEN, FRITS, F. L. TROISE AND D. K. TODD, 1990.** The Water Encyclopedia. Ed. Lewis Publishers.