INGENIERÍA AMBIENTAL

Datos Referenciales:

Dirección : Ciudadela Universitaria (bloque aulas 5)

Teléfono : 62-47386

Datos Académicos:

Grado Académico : Licenciatura.

Título en Provisión Nacional : Licenciado en Ingeniería Ambiental.

Diploma Académico : Licenciado en Ingeniería Ambiental.

Tiempo de Estudio : 5 años.
Sistema Académico : Semestral.

Áreas de Ejercicio Profesional:

El ingeniero del medio ambiente estará habilitado para ejercer la profesión en las siguientes actividades o esferas de actuación:

Adecuar los sist<mark>e</mark>mas productivos y los procesos de control ambiental dentro de la normativa ambiental.

Elaborar planes regionales, nacionales e internacionales tendientes a la preservación, protección, prevención, precaución, recuperación del medio ambiente para mejorar la calidad de vida.

Aplicar adecuadamente las técnicas para el cuidado, control y prevención del medio ambiente, referido al agua, suelo, aire y biota.

Modalidad de Ingreso:

Prueba de Suficiencia Académica

- Matemáticas
- Química
- Física





PLAN DE ESTUDIOS



FACULTAD: INGENIERIA GEOLOGICA
CARRERA: INGENIERIA DEL MEDIO AMBIENTE
MENCIÓN:

PLAN: 2023 NIVEL ACADEMICO: LICENCIATURA

SEDE: CENTRAL

IENCION:		SEI	э е: С	ENTRAL				
Nro Sigla	Nombre de la Asignatura				loras	Total	Pre Requisitos	
				Tericas Practicas Lab.			Pre Requisitos	
PRIMER SI			2	_	1 2	7		
	FISICA BASICA I		3	2	2	7		
GLG110			3	2	0	5		
MAT101			3	3	0	6		
MEA111			3	2	0	5		
MEA112	` ,		2	3	0	5		
6 QMC100			2	2	3	7		
	TOTAL HORAS					35		
	SEMESTRE						T (510 t 22)	
7 FIS102	FISICA BASICA II		3	2	2	7	{FIS100}	
8 MAT102			3	3	0	6	{MAT101}	
9 MAT103			3	2	0	5		
10 MEA216			2	2	2	6	{MEA111}	
1 QMC200	QUIMICA ORGANICA		2	2	3	7	{QMC100}	
2 QMC202	2 QUIMICA INORGANICA		2	2	3	7	{QMC100}	
	TOTAL HORAS	4				38		
TERCER S								
3 MAT207			3	3	0	6	{MAT102}	
4 MEA312			2	2	3	7	{QMC202}	
5 MEA313			3	2	0	5	{MEA216}	
16 MEA314	ESTADISTICA APLICADA		4	2	0	6	{FIS102}	
17 MEA315	BIODIVERSIDAD	\\	3	2	0	5	{QMC200}	
8 MEA316			2	3	0	5	{MAT103}	
1	TOTAL HORAS				-	34		
CUARTO S	SEMESTRE							
19 MEA421	METODOS NUMERICOS		3	3	0	6	{MAT207}	
0 MEA422	2 TOXICOLOGIA AMBIENTAL	1 10 1	3	2	0	5	{MEA312}	
1 MEA423		1 / 5-3 1	2	3	1	6	{MEA315}	
2 MEA424	SENSORES REMOTOS Y TELEDETECCION	- \ //	2	3	0	5	{MEA313}	
3 MEA425			2	3	0	5	{MEA314}	
24 MEA426			3	3	0	6	{MEA316}	
IVIE/ (420	TOTAL HORAS					33	(WENOTO)	
QUINTO SI								
25 MEA521	DERECHO AMBIENTAL Y ETICA		5	1	0	6	{MEA426}	
26 MEA522	MECANICA DE FLUIDOS		3	3	0	6	{MEA425}	
	B MICROBIOLOGIA AMBIENTAL		2	3	0	5	{MEA422}	
28 MEA524			2	3	0	5	{MEA424}	
29 MEA525		4 4	2	3	0	5	(MEA423)	
30 MEA526			2	3	0	5	{MEA423}	
30 IVIEA320	TOTAL HORAS				0	32	{MEA421}	
SEXTO SE						32	_	
	HIDROLOGIA SUPERFICIAL Y SUBTERRANEA		3	3	0	6	{MEA525,MEA524}	
32 MEA622			2	3	0	5	{MEA526}	
3 MEA623			2	3	0	5	{MEA525}	
			2	3		5	1	
4 MEA624					0		{MEA523}	
35 MEA625			2	3	0	5	{MEA521}	
6 MEA626			2	3	0	5	{MEA522}	
SEDTIMO 6	TOTAL HORAS SEMESTRE					31		
	EVALUACION DE IMPACTOS AMBIENTALES		3	3	0	6	{MEA625}	
						_		
	MODELACION Y SIMULACION AMBIENTAL		2	4	0	6	{MEA622}	
	B INGENIERIA DE AGUAS RESIDUALES		2	3	0	5	{MEA626}	
0 MEA734			2	3	0	5	{MEA621}	
1 MEA735			2	3	0	5	{MEA623}	
OCTAVO	TOTAL HORAS					27		
OCTAVO S						-	(MEA720)	
12 MEA831			2	3	0	5	{MEA732}	
3 MEA832			2	3	0	5	{MEA734}	
14 MEA833			2	3	0	5	{MEA731}	
15 MEA834			2	3	0	5	{MEA735}	
6 MEA835			2	3	0	5	{MEA733}	
	TOTAL HORAS					25		
	SEMESTRE							
7 MEA931	PREPARACION Y EVALUACION DE PROYECTOS AMBIENTALES		2	3	0	5	{MEA832}	

DIRECTOR DE CARRERA



DATA CENTER ACADÉMICO UNIVERSIDAD AUTÓNOMA TOMÁS FRÍAS

PLAN DE ESTUDIOS



48	MEA932	AUDITORIA AMBIENTAL	2	3	0	5	{MEA833}	
49	MEA933	SEGURIDAD Y SALUD OCUPACIONAL	2	3	0	5	{MEA834}	П
50	MEA934	ENERGIAS RENOVABLES Y ALTERNATIVAS	2	3	0	5	{MEA835}	
51	MEA935	MODALIDAD DE GRADUACION I	2	2	0	4	{MEA831}	
	TOTAL HODAS							

	DECIMO SEMESTRE							
52	MEA10	MODALIDAD DE GRADUACION II	2	3	0	5		G
53	33 MEATT GRADUACION VIA DIFEOMADO							G
TOTAL HORAS								

G = Materia de Graduacion



DIRECTOR DE CARRERA

FECHA DE IMPRESION: 17/06/2024 13:52

INFORMACIÓN REFERIDA A LA CARRERA DE INGENIERÍA DEL MEDIO AMBIENTE PARA FINES DE LA PRUEBA DE SUFICIENCIA ACADÉMICA 01/2017

1. Datos Referenciales (Sintético)

La Carrera de Ingeniería del Medio Ambiente de la facultad de ingeniería geológica, de la Universidad Autónoma Tomás Frías, se encuentra ubicada en la ciudadela universitaria 'Aulas 5', con infraestructura para una capacidad aproximada de acoger a 750 estudiantes, con biblioteca especializada y gabinete de computación con 40 equipos, internet. La carrera tiene convenios con diferentes instituciones para realizar prácticas laborales, pasantías y elaboración de trabajo dirigido, en conjunto es una carrera que promueve la generación de estudiantes comprometidos con el desarrollo sostenible de la región y el país.

Perfil Profesional

La elaboración del perfil de la carrera de Ingeniería del Medio Ambiente precisó de un grado de amplitud con una conceptualización totalizadora, integradora de la profesión, esto permitió definir un:

"PERFIL AMPLIO, FLEXIBLE, CONTEXTUALIZADO Y CON PERFILES TERMINALES".

Con un fundamento epistemológico orientado a encontrar indicadores teóricos y profesionales más globalizadores, que permitirán una disminución de costos, factor determinante para su implementación en nuestro contexto, y cumplir con la pertinencia social.

2. Áreas y contenidos mínimos

Los conocimientos generales del nivel secundario que son tomados en cuenta en las pruebas de admisión son en las asignaturas de:

Matemáticas: Aritmética, Algebra, trigonometría y geometría; Operaciones fundamentales, divisibilidad, números fraccionarios, razones, proporciones, fracciones algébricas, radicaciones y exponentes, ecuaciones de segundo grado, progresiones; Segmentos, Ángulos, triángulos y polígonos, relaciones métricas de los triángulos, relaciones métricas y semejanza de los polígonos, funciones trigonométricas, identidades y ecuaciones trigonométricas.

Química: La materia, estructura atómica, enlace química, átomos y moléculas, fundamentos de estequiometria, igualación de ecuaciones, gases ideales y soluciones)

Física: Movimiento rectilíneo uniforme, en una dirección y en dos direcciones, dinámica, movimiento circular, trabajo y energía.

Geografía: Litosfera, Hidrosfera, Atmosfera, Biosfera, Ecología, Climatología, Principales características naturales; Principales características culturales; Recursos Naturales, Localización de

principales atractivos turísticos. Perdidas Territoriales de Bolivia, Principales provincias fisiográficas de Bolivia; Geopolítica y Geografía Económica.

Biología: Origen de la vida y continuidad, seres vivos, diversidad, ecología y medio ambiente.

Bibliografia:

Baldor, J.A. 1991. Algebra. Editorial Ultra S:A: México DF.

Galdos, L 1989. Algebra Editorial Thema. Barcelona, España.

Nikitin, V. 1985. 1000 problemas de Aritmética, Algebra, Geometría y Trigonometría. Editorial paraninfo. Madrid, España.

Baldor J. A. 1987. Geometría plana y del espacio y Trigonometría. Editorial CODICE.

Madrid España

Spiegel, Murria R. Algebra Superior. Editorial McGraw Hill - Latinoamericana S.A.

Galarza Juan Goñi, Física General 1995

3. Material de escritorio necesario

- Lápiz
- Borrador
- Bolígrafo negro o azul
- 2 hojas de papel bond (tamaño carta)
- Regla
- Calculadora científica
- Sobre manila (tamaño carta)
- Portar carnet de identidad

4. Lugar de realización de la prueba

La realización de la prueba se la llevará a cabo en la ciudadela Universitaria bloque de aulas V, 2do piso, Ambiente 22.

Los postulantes deberán presentarse con un traje formal tanto varones como las señoritas.

Docentes a cargo de la Prueba de suficiencia académica.

- Ing. Jorge Saavedra H.
- Ing. Jorge Diaz Z.

MODELO DE PRUEBA DE SUFICIENCIA ACADÉMICA ASIGNATURA: FÍSICA

INSTRUCCIONES: Encerrar con un círculo la respuesta correcta:

1. Convertir 2,99 x10¹¹ $\frac{gr \cdot cm^2}{mol \cdot min^2}$ al Sistema Internacional de Unidades.

A) 8145
$$\frac{kg \cdot m}{mol \cdot h}$$

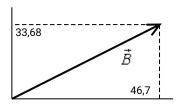
B) 831, 45
$$\frac{kg \cdot m^2}{mol \cdot h^2}$$
 C) 8, 3145 $\frac{kg \cdot m^2}{mol \cdot s^2}$ D) 8, 3145 $\frac{kg \cdot m^2}{s^2}$

C) 8,3145
$$\frac{kg \cdot m^2}{m_0 l_0 c^2}$$

D) 8, 3145
$$\frac{kg \cdot m^2}{s^2}$$

2. Calcular las componentes rectangulares de un vector cuyo módulo es 15 unidades y su dirección 78° medido desde el eje x positivo.

3. Calcular el módulo y la dirección del vector mostrado en la figura.



- A) 58,4; 35° B)57,58; 35,8° C)58,4; 45° D)55,4; 37°

4. Cómo está definida la segunda Ley de Newton de la Dinámica.

A)
$$P = m \ a \ B)F = m \ a \ C)F_{neta} = m \ a \ D)F_{neta} = m \ g$$

5. Un objeto se mueve a lo largo del eje x con movimiento rectilíneo uniforme, teniendo una velocidad de 80 km/h. ¿Que tiempo en segundos tardará en recorrer 10 m?

- A) 45 s
- B) 0,45 s
- C) 0,54 s
- D) 54 s

6. Si un cuerpo se mueve con movimiento rectilíneo uniforme, entonces: (a=aceleración; v=velocidad)

- A) a=constante; v=0 B) a=0; v=0
- C) a=0; v=constante D)a=constante; v=constante

7. A qué se debe la temperatura de los cuerpos y sustancias.

- A) Aumento de calor
- B) Cambio de calor C) movimiento de sus moléculas

D) Aumento de sus moléculas

	•			
8.	-		0º con respecto a la h inar el trabajo mecánio	orizontal, para arrastrar un cajón un co realizado.
	A) 157,5 J	B) 157 Ergios	C) 157,5 cal	D) Ninguno
9.	¿A qué se debe la	energía cinética de lo	s cuerpos?	
	A) A las fuerzas	B) A su altura	C) A su movimiento	D)A su aceleración
10). ¿Qué es calor	?		
	A) Alta temperatu	ura B) Extrema te	emperatura C) Tra	nsferencia de energía
	D) Cambio de ene	ergía		

ASIGNATURA: QUÍMICA GENERAL

PREGUNTAS

1.-¿A que es igual el número de moles? Subraye la respuesta correcta.Masa /PMPM/ masaVolumen/número de molesKg /L

- 2.-¿Cómo se determina el peso molecular de un compuesto? Subraye la respuesta correcta.
- a) Sacar de tablas los pesos atómicos y ver el número de átomos presentes en el compuesto.
- b) Sacar de tablas los números atómicos y ver el número de átomos presentes en el compuesto.
- c) Sacar de tablas los pesos atómicos y ver el número de átomos presentes en el compuesto de cada elemento.
- d) Sacar de tabla los pesos moleculares de acuerdo a su estado de oxidación.

3.-el aire es un ejemplo de : Subraye la respuesta correcta

a) mezcla

b) molécula

c) compuesto

e) elemento

4.Las formulas siguientes que a continuación se dan se encuentran en las cuatro opciones siguientes ubícalas y aprueba la que te sirva ytarja la que no te sirva Las formulas son: monóxido de carbono, hidróxido de magnesio y sulfato de aluminio Las opciones son:

a) CO	Mn(OH)₂	Al2(SO4)3
b) CO	Mg(OH)2	Al2(SO3)2
c) CO ₂	Mn(OH)2	AISO4
d) CO	Mg(OH)₂	Al2(SO4)3

5.-El es un COMPUESTO coloca en el espacio la respuesta correcta

- a) amoniaco
- b) aire
- c) boro
- d) humo

6.- una solución con P_H = 2 es. Subraye la respuesta correcta

- a) neutra
- b) acida
- c) básica

ASIGNATURA: ALGEBRA

1. Si P =
$$7\sqrt{5}$$
 + $2\sqrt[3]{8}$, Q = 6 - $4\sqrt{5}$ el valor de: 5Q + 3P es:

A.
$$\sqrt{5}$$
 +42B. 42 - $\sqrt{5}$ C. 3 -5 $\sqrt{5}$ D. NINGUNO

2. Factorice:
$$3x^2y - 27y^3$$

A.
$$3y(x - y)^2$$

B.
$$3y(x + y)^2$$

A.
$$3y(x-y)^2$$
 B. $3y(x+y)^2$ C. $3y(x-3y)(x+3y)$ D. NINGUNO

3. Determine la solución del sistema:
$$\begin{cases} x - 2y = -1 \\ 3x + y = 5 \end{cases}$$

A.
$$x = \frac{9}{7}$$
 $y = \frac{16}{7}$

3.
$$x = -\frac{2}{7}$$
 $y = \frac{2}{3}$

A.
$$x = \frac{9}{7}$$
 $y = \frac{16}{7}$ B. $x = -\frac{2}{7}$ $y = \frac{2}{7}$ C. $x = 4$ $y = -\frac{1}{2}$ D. NINGUNO

4. Si E =
$$5x^2yz^3$$
 y F = $\frac{1}{5}x^3y^2z^2$, encuentre el valor de E *F

$$A.25x^{4/3}z$$

B.
$$x^{8/3}y^3z^5$$
 C. $\frac{1}{5}x^3y^2z^2$

5. Si x +y =7 y x -y =7 cuál es el valor de
$$\sqrt{x^2-y^2}$$

ASIGNATURA: TRIGONOMETRÍA

1. Si sen
$$\left(\frac{\pi}{4}\right) = \frac{\sqrt{2}}{2}$$
, encuentre $\cos^4\left(\frac{\pi}{4}\right)$, sabiendo que $\operatorname{Sen}^2(\alpha) + \operatorname{Cos}^2(\alpha) = 1$

A. 5

- B. 4
- C. 1/4
- D. NINGUNO
- 2. Cuál es el perímetro de una circunferencia si el área es 4.
 - Α. 3π
- B. 4√π
- C. π
- D. NINGUNO
- 3. En un triángulo isósceles, la altura es de 6 cm. y la base mide 4 cm. Cuál es la medida de sus dos lados iguales.
 - Α. 8π
- B. $2\sqrt{10}$ C. $16\sqrt{5}$
- D. NINGUNO
- 4. Dos ángulos interiores de un triángulo suman 125°. Cuál es el tercer Angulo.
 - A. 25°
- B. 250° C. 55°
- D. NINGUNO
- 5. Determine la ecuación de la recta que pasa por los puntos (1, 1) y (2, -3)
- A. 4x + y 2 = 0 B. 4x + y + 2 = 0 C. 4x + y 5 = 0D. NINGUNO.

ASIGNATURA: MEDIO AMBIENTE

1.		ciencia que est Medio Ambiei	udia la relación entre l nte b) Ecología	os seres vivos y su an c) Ecosistema	nbiente se denomina: d) Ninguno				
2.	¿Cı	¿Cuál de los siguientes gases, es un Gas de Efecto Invernadero "GEI"?							
	a)	CO ₂	b) Metano	c) Vapor de Agua	d) Todos				
3.	El e	efecto invernad	ero se produce por el	cambio de la tempera	tura de la Tierra, la temperatura:				
	a) <i>A</i>	Aumenta	b) Disminuye	c) Se mantien	e igual d) Todas				
4.	Ter	ner mejor calida	ad de vida, consiste en	:					
	a) 1	Tener ropa dura	able b) Una casa con	fortablec) Poder respi	irar aire limpio d) todas				
5.	La	cantidad de agı	ua dulce disponible en	la Tierra es:					
	a) (),1 %	b) 0,01 %	c) 0,001 %	d) 0,0001 %				
6.	¿Qι	ıé día se recuei	rda el Día Mundial del	Medio Ambiente?					
	a)	22 de octubre	b) 21 de enero	c) 5 de junio	d) 17 de junio				
7.	Cua	al de estos NO	es un factor ambienta	l:					
	a) <i>A</i>	\gua	b) Aire	c) Residuos Sólidos	d) Suelo				
8.	Los	compuestos r	esponsables de la lluv	ria ácida son los:					
	a) S	SO _x y NO _x	b) BrO _x y ClO _x	c) CrO _x y MnO _x	d) Ninguno				
9.	Las	capas de la at	mosfera que son de n	nayor importancia en d	contaminación atmosférica son				
a) Estratosfera y mesosfera b) Troposfera y estratosfera									
	c) N	Mesosfera y ter	mosfera	d) Ninguno					
10. Un ingeniero ambiental, debe:									
	a)	Cerrar a las E	mpresas,						
	b)	b) Prohibir todas las actividades que generen contaminación,							
	c)	c) Dar soluciones ambientales a problemas reales,							
	d)	Todas							