INFORMACIÓN PARA LA PRUEBA DE SUFICIENCIA ACADÉMICA DE LA CARRERA DE INGENIERÍA DE PROCESOS DE MATERIAS PRIMAS MINERALES

a) ÁREAS DE ESTUDIO Y CONTENIDOS MÍNIMOS DE LA P.S.A. COMO PRE-REQUISITO

Las áreas de estudio requeridas están enmarcadas dentro de los contenidos desarrollados en el nivel de estudio de educación secundaria, tomando como indispensables las siguientes:

- Matemáticas
- Física
- Química
- Ciencias naturales
- Geografía

El objetivo general es diagnosticar y evaluar al postulante en sus conocimientos previos, necesarios para iniciar el primer curso, conocimientos que son base fundamental para la construcción de nuevos conocimientos a desarrollar en el transcurso de la carrera.

Los contenidos analíticos son los pre-requisitos en los cuales se basan las pruebas de suficiencia académica para ingresar a la carrera de Ingeniería de Procesos de Materias Primas Minerales.

MATEMÁTICAS

UNIDAD	CONTENIDO							
1	Sistemas de numeración y números enteros: Sistemas de numeración, Números enteros, Operaciones básicas en Z, Potenciación y radicación en Z							
2	Números racionales: Fracciones y números racionales, Operaciones básicas en Q, Potenciación y radicación en Q							
3	Generalización y proyecciones en aritmética: Proporcionalidad, Ecuaciones, Probabilidad y estadística							
4	Geometría: Triángulos, Área de cuerpos							

5	Álgebra: operaciones con polinomios: Los números reales, Operaciones con monomios, Adición y sustracción de polinomios, Multiplicación y división de polinomios
6	Álgebra: igualdades notables: Productos notables, Productos y cocientes notables, Factorización
7	Algebra y estadística: Ecuaciones e inecuaciones, Funciones, Probabilidad y estadística
8	Geometría: Polígonos y circunferencia, Volumen de cuerpos
9	Operaciones algebraicas y factorización: Operaciones con polinomios (Productos notables, El triángulo de Pascal, El binomio de Newton, División sintética o regla de Ruffini, División sintética generalizada, El teorema del resto y el teorema del factor, Raíces de un polinomio) <i>Factorización (</i> Factorización y factor común, Suma y diferencia de nésimas potencias, Trinomios y el método de aspa, Factorización por la regla de Ruffini, Factorización completa, Mínimo común múltiplo de monomios y polinomios, Máximo común divisor de monomios y polinomios) <i>Potencias y radicales (</i> Potenciación de números reales, Radicación de números reales, Aplicaciones algebraicas de las propiedades de la radicación, Adición y sustracción de radicales, Multiplicación de radicales, División de radicales, Racionalización, Racionalización)
10	Fracciones, la función lineal y ecuaciones: Fracciones algebraicas, Definición de fracción algebraica, Equivalencia y simplificación de fracciones, Reducción de fracciones al mínimo común denominador, Adición y sustracción de fracciones algebraicas, Multiplicación y división de fracciones algebraicas, Operaciones combinadas, Fracciones algebraicas compuestas, <i>Funciones, ecuaciones e inecuaciones lineales,</i> Función y la función lineal, Características de la función lineal, La función lineal y las ecuaciones e inecuaciones de primer grado en 1 variable, Ecuaciones lineales de primer grado en 2 variables, Ecuaciones fraccionarias de primer grado en 1 variable, Valor absoluto, Funciones y ecuaciones con valor absoluto, <i>Sistemas de ecuaciones e inecuaciones lineales,</i> Sistemas de 2 ecuaciones lineales en 2 variables, Métodos algebraicos: sustitución, igualación y reducción, Método de determinantes, Sistemas de 3 ecuaciones en 3 variables, Sistemas de inecuaciones lineales en 1 variable, Sistemas de inecuaciones lineales en 2 variables, Problemas que se resuelven mediante sistemas
11	Complementos de álgebra y geometría: Números complejos, Números imaginarios puros y potencias de <i>i</i> , Operaciones con números imaginarios puros, Los números complejos, Representación gráfica de los números, complejos, Adición y sustracción de números complejos,

Multiplicación de números complejos, División de números complejos, Congruencia y semejanza de figuras planas, Congruencia de segmentos y de ángulos, Congruencia de figuras planas, Criterios de congruencia para triángulos, Algunas aplicaciones de la congruencia, Razón y proporción de segmentos, Concepto de semejanza de figuras planas, Homotecia: construcción de figuras semejantes, El teorema de Tales, Teorema general de Tales, Teoremas sobre triángulos, Teorema fundamental de semejanza de triángulos, Casos de semejanza de triángulos, Aplicaciones de la semejanza de triángulos, Teoremas de Euclides

- 12 Álgebra: La función y la ecuación cuadrática (La función cuadrática, Análisis de la función cuadrática, Aplicaciones de la función cuadrática, La ecuación cuadrática, Métodos de resolución de ecuaciones completas, La fórmula general para resolver, ecuaciones cuadráticas, Relación entre soluciones y coeficientes, Problemas que se resuelven con ecuaciones cuadráticas) Ecuaciones cuadráticas, inecuaciones y sistemas Æcuaciones con radicales, Ecuaciones de forma cuadrática, Sistemas de ecuaciones no lineales, en dos variables, Inecuaciones de segundo grado en una variable, Inecuaciones fraccionarias en una variable, Sistemas de inecuaciones en una variable, Inecuaciones cuadráticas y sistemas de inecuaciones en dos variables) *Logaritmos y exponentes (*Definición de logaritmo y consecuencias, Cálculo de logaritmos, Propiedades operatorias, Ecuaciones logarítmicas, Ecuaciones exponenciales, Sistemas de ecuaciones logarítmicas y exponenciales, La función exponencial, La función logarítmica, Aplicaciones de la función exponencial, Aplicaciones de la función logarítmica)
- Trigonometría: Ángulos y razones trigonométricas (Sistemas de medición de ángulos, Relación entre grados y radianes., Arco y sector circular, Ángulos en trigonometría, Razones trigonométricas de un ángulo cualquiera, Razones trigonométricas de ángulos notables, La circunferencia trigonométrica, Reducción de ángulos, Las líneas trigonométricas) *Trigonometría del triángulo* (Razones trigonométricas en un triángulo rectángulo, Resolución de triángulos rectángulos

y aplicaciones, La ley de los senos, La ley de los cosenos, Resolución de triángulos cualesquiera, Casos ALA y LAL, Resolución de triángulos cualesquiera, Casos LLL y ALL, Área de un triángulo (en función de uno y dos lados), Área de un triángulo: la fórmula de Herón <u>Aplicaciones de la trigonometría</u> (Cálculo de alturas inaccesibles, Cálculo de distancia entre puntos inaccesibles, El teorema de Pitágoras en cuerpos geométricos, Área y volumen de un prisma, Área y volumen de una pirámide, Área y volumen de un tronco de pirámide regular, Área y volumen de un cono recto, Área y volumen de un tronco de cono recto)

14	Álgebra y aplicaciones: <i>Sucesiones (</i> Sucesiones numéricas, Sumatorias, Sucesiones aritméticas, Suma de términos en un sucesión aritmética, Sucesiones geométricas, Suma de términos en una sucesión geométrica, Suma de términos en una sucesión geométrica infinita decreciente (<i>Matemática financiera</i> (Razones y proporciones, Tasa porcentual, incrementos y descuentos, Interés simple, Interés compuesto, Valor presente de una deuda, Anualidades de capitalización, Anualidades de amortización) <i>Análisis combinatorio</i> (Los principios fundamentales del conteo, Factorial, Permutaciones, Variaciones, Combinaciones, Disposiciones circulares, Número combinatorio, El binomio de Newton y los números combinatorios)
15	Trigonometría: Funciones trigonométricas (Circunferencia trigonométrica, números reales y funciones trigonométricas, La función seno y la función cosecante, La función coseno y la función secante, La función tangente y la función cotangente, Traslación vertical y horizontal, Amplitud y periodo, Desplazamiento de fase y reflexión, Caso general) <i>Identidades y ecuaciones</i> Trigonométricas (Identidades fundamentales, Demostración de identidades, Identidades de seno y coseno de la suma y de la diferencia, Identidades de tangente de la suma y de la diferencia, Identidades del ángulo doble, Identidades del ángulo medio, Identidades de productos con sumas, Ecuaciones trigonométricas, Ecuaciones trigonométricas complejas) Trigonometría y números complejos (Los números complejos, Operaciones con números complejos, Números complejos en forma polar y trigonométrica, Multiplicación y división en forma polar y trigonométrica, Potenciación de un número complejo, Radicación de un número complejo, Gráficas polares)
16	Geometría analítica: Puntos, segmentos y rectas (Distancia entre dos puntos. Punto medio, División de un segmento, Área de un polígono, Inclinación y pendiente de una recta, Ángulo entre dos rectas. Perpendicularidad y paralelismo, Formas de las ecuaciones de la recta, La ecuación general de la recta, Posiciones relativas de dos rectas, Distancia entre un punto y una recta. Bisectriz) <i>La circunferencia</i> (Las secciones cónicas, Ecuación ordinaria de la circunferencia, Ecuación general de la circunferencia, Ecuación de la circunferencia determinada por tres condiciones, Posición relativa de una recta y una circunferencia, La ecuación de la recta tangente, Posición relativa de dos circunferencias) <i>La parábola</i> (Ecuación ordinaria de la parábola con vértice en el origen, Ecuación ordinaria de la parábola con vértice en cualquier punto, Ecuación general de la parábola, Ecuación de la parábola determinada por tres condiciones, Posición relativa de una

parábola y una recta, La ecuación de la recta tangente, La parábola y la función cuadrática) *La elipse y la hipérbola (*Definición y elementos de la elipse, Definición y elementos de la hipérbola, Ecuación ordinaria de la elipse, Ecuación ordinaria de la hipérbola, Ecuación general de la elipse, Ecuación general de la hipérbola, Posición relativa de una elipse y una recta, Posición relativa de una hipérbola y una recta)

FÍSICA

UNIDAD	CONTENIDO								
1	Introducción a la Física: Concepto de Física, Fenómenos, División de la física								
2	Cifras significativas y notación científica: Reglas, Propiedades de las potencias, Operaciones con notación científica, Reglas para los ceros, Operaciones, Orden de magnitud								
3	Magnitudes físicas: Introducción, Medición, Magnitud, Clases de magnitud, Instrumentos de medición								
4	Análisis dimensional: Sistema de unidades, Internacional, cegesimal, técnico, unidades, metro, segundo, kilogramo, kilogramo fuerza								
5	Conversión de unidades: Método de factores de conversión, Regla de tres								
6	Terminología: Concepto, Escalas termométricas, Leyes de los gases, Expansión térmica								
7	Calorimetría: Concepto, Unidades para el calor, cambios de fase y calor latente, Transferencia de calor								
8	Máquinas simples y compuestas: Ley de la palanca, Polea, Polipasto								
9	Vectores: Magnitudes escalares y vectoriales, elementos de un vector, Clases de vectores, Operaciones, Método gráfico, Propiedades,, Métodos analíticos, Descomposición de vectores								
10	Cinemática: Movimiento de los cuerpos, Desplazamiento, Velocidad, Velocidad Media, Velocidad instantánea, Aceleración de un partícula, Clasificación de movimiento, Movimiento rectilinieo uniforme								
11	Movimiento compuesto: Proyectiles, Tiro horizontal, Cálculo de trayectoria								
12	Movimiento circular: Introducción, Medición angular, Relación entre la distancia θ angular con la longitud de arcos, Longitud de arco, Distancia angular, Velocidad angular, Velocidad tangencial, Periodo o frecuencia								

13	Movimiento circular uniforme: Forma del M.C.U., Aceleración centrípeta
14	Movimiento circular uniformemente variado: Concepto, Aceleración angular, Velocidad angular media, Cinemática de la rotación
15	Fuerza y movimiento: Concepto de fuerza neta, Leyes del movimiento
16	Trabajo y energía: Trabajo realizado por diferentes tipos de fueras
17	Cantidad de movimiento: Lineal, Conservación, Impulso, Colisiones
18	Electricidad: Carga, fuerza y energía eléctrica, Carga eléctrica, Carga electrostática, Fuerza eléctrica, Campo eléctrico, Energía eléctrica y potencial eléctrico
19	Corriente eléctrica y resistencia: Baterías y corriente directa, Ley de OHM y resistencia, Potencia eléctrica
20	Circuitos eléctricos básicos: Resistencia en serie, paralelo y combinaciones, Mallas y regla de Kirchoff, Circuitos, Amperímetros y voltímetros
21	Magnetismo: Imanes y polos magnéticos, Electromagnetismo y la fuente de campos magnéticos, Materiales magnéticos, Fuerzas magnéticas y cables conductores de corriente
22	Inducción electromagnética: Ley de Faraday
23	Óptica: La reflexión y la refracción, La dispersión
24	Espejos y lentes: Espejos planos y esféricos, Las lentes

QUÍMICA

UNIDAD	CONTENIDO						
1	Introducción a la química: Conceptos de Química, Breve reseña histórica, División de la Química, Importancia y relación con otras ciencias						
2	Estudio de la materia: Conceptos de materia, Estados de la materia, Propiedades: Físicas (extensivas e intensivas), Químicas						
	Estructura de la materia: partículas, moléculas y átomo						
3	Estudio de las sustancias: Cuerpo y sustancia, Clasificación de las sustancias: Simples y compuestas, Clasificación y propiedades de las sustancias simples en la tabla periódica: Metales, No Metales, Metaloides y gases Nobles, Elementos y compuestos químicos						

4	Lenguaje químico: Notación y nomenclatura (concepto, símbolo, subíndices, coeficientes, paréntesis, número de oxidación y valencia), Nomenclatura (clases de nomenclatura, tradicional, Stock, IUPAC), Funciones de química inorgánica (compuestos binarios, ternarios, sales)
5	Nomenclatura y formulación química: Concepto, Formulación o escritura química: símbolo, fórmula, Regla general para escribir fórmulas, Clasificación de las fórmulas, Nomenclatura o lenguaje químico: nombres genérico, específico, Valencias de los elementos químicos
6	Combinaciones binarias oxigenadas: Conceptos y clasificación, combinación, binaria, binaria oxigenada, Óxidos Básicos, Anhídridos u óxidos ácidos, Óxidos Neutros, Óxidos Anfóteros, Óxidos Compuestos o Salinos, Peróxidos
7	Combinaciones binarias hidrogenadas: Conceptos, Combinaciones Binarias Hidrogenadas de los Metales, Combinaciones Binarias Hidrogenadas de los No Metales, Casos especiales
8	Hidróxidos o bases: Concepto, Formulación
9	Ácidos oxiácidos: Concepto, Reglas para la formulación, Reglas para la nomenclatura, Ácidos Polihidratados, Ácidos Peroxácidos, casos especiales, Tioácidos, Ácidos Oxácidos especiales
10	Radicales inorgánicos: Radicales Halogénicos, concepto, Formulación de Radicales Halogénicos, Radicales Halogénicos de ácidos Hidrácidos, Radicales Halogénicos de ácidos Oxácidos, Anomalías de los oxácidos del fósforo, Iones y radicales positivos, característica
11	Sales haloideas y oxisales: Introducción, Formulación y nomenclatura, Clasificación de las sales, Sales Haloideas, características, Sales Oxixales, características
12	Compuestos de coordinación: Concepto, Formulación, Nomenclatura
13	Estructura de la materia: Estructura del átomo: Postulado de Dalton, Modelos atómicos, Naturaleza del núcleo (protones, neutrones, número atómico, masa atómica, isótopos e isóbaros), Configuración electrónica (niveles, subniveles, orbitales), Mecánica quántica (números cuánticos), Enlace químico: Concepto, Tipos de enlace (iónico, covalente, polar, apolar, covalente coordinado, enlace metálico, puente de hidrógeno, enlace de Van der Waals)
14	Clasificación periódica de los elementos: Primeras clasificaciones (Boebereiner, Newlands y Mendeleiev), Tabla periódica moderna, Descripción de la tabla periódica (períodos y grupos), Características y propiedades de los elementos en la tabla periódica

15	Reacciones de oxidación reducción: Oxidación reducción, Número de oxidación, Ajuste de una ecuación REDOX, Igualación por el cambio del número de oxidación, Método del Ión Electrón: medio ácido, básico
16	Estequiometría: Concepto, Pureza de las sustancias, Peso atómico, Pesos moleculares, Equivalente químico, Fórmulas empíricas, Formulas moleculares, Leyes Ponderales, Ley de la conservación de la masa, Ley de la composición constante, Ley de las proporciones múltiples, Ley de las masa equivalentes, Ley de Avogadro, Ejemplos estequiométricos: molmol; mol-masa; masa-masa; masa-mol-masa: masa_volumen; volumen-mol-volumen
17	Estudio de los gases: Propiedades generales de los gases, Propiedades medibles de los gases: volumen, presión, temperatura, masa, Leyes volumétricas: ley de Boyle-Mariotte, ley de Charles, ley de Gay-Lussac, ley combinada de los gases, les de las presiones parciales de Dalton, Ley de Graham: estequiometría de los gases
18	Soluciones y unidades de concentración: Concepto: soluto y disolvente, Unidades de concentración físicas: tanto por ciento en masa, fracción molar, partes por millon (ppm), Unidades de concentración químicas: molaridad (M), normalidad (N), molalidad (m), fracción molar (X), Ley de diluciones, Valoración por el método de titulación
19	Propiedades coligativas: Definición, Presión de vapor, ley de Raoult, Aumento del punto de ebullición (ebulloscopía), Disminución del punto de congelación (crioscopía), Presión osmótica
20	Cinética y equilibrio químico: Cinética química, Velocidad de reacción, Factores que afectan la velocidad de reacción, Reacciones reversibles y equilibrio químico, Las constantes de equilibrio: Kc, Ki, Kp, Principio de Le Chatelier: concentración, temperatura, presión y catalizador, Equilibrio en sustancias homogéneas, Equilibrio en sustancias heterogéneas
21	Ácidos bases y equilibrio iónico: Teoría de ácido-base, según Arrhenius, Bronsted-Lowry y Lewis, La fuerza de los ácidos y las bases, Formación de iones en solución acuosa, Reacciones de ácidos y bases, Definición de pH, pOH y pk, Soluciones de electrolitos débiles, Equilibrio de soluciones amortiguadoras, Equilibrio en el producto de solubilidad Kps

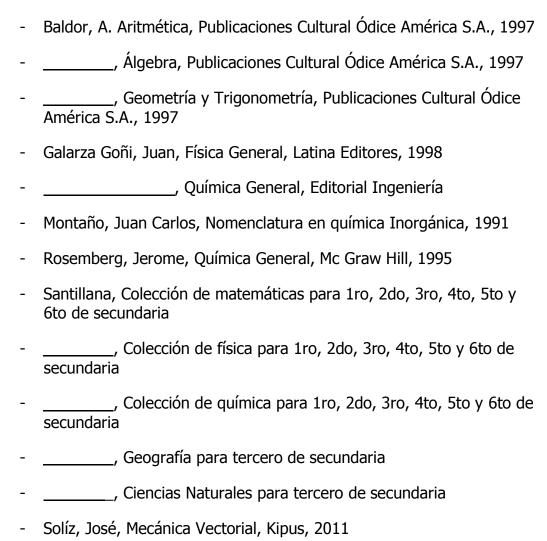
GEOGRAFÍA

UNIDAD	CONTENIDO								
1	Cartografía y relieve terrestre, El clima, El ser humano y el medio natural, Medios poco poblados, Medios muy poblados, América y los polos, Europa y África, Asia y Oceanía								
2	La estructura de la población mundial, La dinámica de la población, La población en Bolivia, Los espacios rurales, Los espacios urbanos, Problemas ambientales de los espacios rurales, Problemas ambientales de los espacios urbanos, El desarrollo sostenible								
3	Características de la geografía boliviana, La economía, Actividades agropecuarias y forestales de Bolivia, Actividad minera e hidrocarburífera en Bolivia, El sector de la industria manufacturera, El sector terciario de la economía boliviana, El comercio en Bolivia, Problemas y desafíos de la economía boliviana								
4	El Sistema Internacional, Tecnología, transformación productiva y comunicaciones, Crecimiento y desarrollo, Geopolítica y globalización, Integración regional, Bolivia en el Sistema Internacional, Las culturas en el mundo, Las culturas en Bolivia								

CIENCIAS NATURALES

UNIDAD	CONTENIDO						
1	La ciencia y la vida, Agua, aire y energía, El suelo: sustento de la vida, Individuo, población y comunidad, El ecosistema, Biodiversidad de Bolivia, Conservación de la biodiversidad, Normativa medioambiental						

b) BIBLIOGRAFÍA DE REFERENCIA



c) PRUEBAS RESUELTAS

GESTIÓN ACADÉMICA 1/2018 PRUEBA DE SUFICIENCIA ACADÉMICA CARRERA INGENIERÍA DE PROCESOS DE MATERIAS PRIMAS MINERALES

NO	MBRE:	•••••	•••••	•••••	• • • • • • •	•••••	•	CI:	•••••	•••••
FE	СНА:	•••••	•••••	•••••	• • • • • • •	• • • • • • • • •	•	NOT	A:	
1	Encontra	r el valor de X.	de la si	guiente	ecuació	ốn: X ² -	-5X+6	5 = 0		
	a) X	1 = 2; $X2 = 3$	b) X ₁	$= 1; X_2$	= 2	c) X ₁	$= 2; X_2$	= ½	d) l	Ninguno
2	La suma	de los ángulos	interior	es de un	hexágo	ono es:				
	a) 36	60°	b) 54	0		c) 72	<mark>0°</mark>	d) Nir	iguno)
3		el sol está a 25° 35 m ¿cuál es la				sombra	s de un e	edificio	tiene	una longitud
	a)	32.15 m	b)	25.00	m	c)	30.00	m	d)	Ninguno
		de un número, nco, equivale a		•	-	-	•	-	lel m	ismo número
	a)	X = 10	b) X :	=		c)	X = 4		d)	Ninguno
5	Se tiene e	el siguiente siste	ema de	ecuacion	ies, enc	ontrar	el valor	de X		
			$X + \bar{x}$	Y = 10			X - Y	7 = 4		
	a)	X = 3	b)	X = 5		c)	X = 9		d)	Ninguno
6.	21 de	e qué valor es e	17%?							
	a) 30	00 b) 210	c) 42	20	d) 14	7	e) 172	2		
7.	28 radia	nnes a cuantos g	grados s	exagesin	nales c	orrespo	onde			
	a) ½	л b) 1/7	7 л	c) 2/7	Л	d) 7/4	.5 л	e) Nir	guna)

9.	9. ¿Cuál es el trabajo que debe realizar un trabajador minero, al levantar 60 kg de mineral, desde el piso a la plataforma que está a 1,2 m de altura? (g = 10 m/s²).							
	a) 100 J	b) 210 J	c) 420 J	d) 720 J	e) 72 J			
	En un movimient velocidad y acele		e la partícula	cae con MRUA	A, entonce	s los vectores		
	a). La misma direc	ción y sentido						
1	b).La misma dire	cción pero sen	tidos contrario	OS				
•	c).Direcciones y	sentidos difere	entes					
(d).No tienen ning	guna dirección	ni sentido					
(e).Ninguno de los	s anteriores						
11.	El valor de la ac	celeración grav	itacional terre	estre en el siste	ma c.g.s. e	es igual a:		
12.	¿Cuál de las sig a. La masa cantida b. La masa c. La masa	es la cantidad de materia. se mide con u y el peso son	ciones es corr de fuerza con n dinamómetr iguales no hay	la tierra atrae o y el peso con diferencia en	a los cuerp 1 una balan tre ellos	pos y el peso es la nza		
	fuerza d	con que la grave	dad atrae a los			<mark>n el espacio y el peso es</mark> l escalar.		
12.	Se desea trasl	ladar 4 m ³ de transporte de l	arena de pes	o específico 2	,26 de un	lugar a otro, si la ¿cuántos viajes se		
	a) 226 viajes	b) 36	2 viajes	c) 250 viaje	es d) Ning	uno		
13.	En una piscina determinar el			ntiene agua en	condicion	es normales,		
	a) 120000 litro	os b) 12	2000 litros	c) 1200000	0 litros	d) Ninguno		
14.	Una solución es	s:						

		mezcla	_		os o más e dos o 1								
15.	Calcular la cantidad de oro en un anillo de 5 gramos con un 77% en pureza												
	a) 4.4	5 g	b) 3.35	5 g	c) 3.0	g	d) 3.8	5 g					
16.	De una contenido en el min	o de 15			_			_					
	a) 120	k	b) 100	0 g	c) 100) k	d) 150) k					
17.	La geósfo	era, está	í compu	iesta po	or las sig	guientes	s capas	de ad	lentro l	nacia	afuera	ì	
	a) b) c) d)	Núcleo Atmós	o, Mant	o y Coi idrosfe	ra, Cort		anto, Ni	úcleo	l				
18.	La extrac	ción de	las mat	terias p	rimas n	ninerale	es es la:						
	a)	Geolo	gía	b)	Agron	ıomía	c)	Me	talurgi	a			
	d)	Miner	<mark>ía</mark>	e)	Ningu	na							
19.	El valor	máximo	del me	dio bás	sico en e	el agua	es:						
	a) 10			b) 7			c) 9				d) 14		
20.	¿Cuál es	el mayo	or depós	sito de l	Litio en	Sudam	nérica?						
	a)	Coipa	sa - Bol	ivia		b)	El Ho	mbre	Muer	to –	Argent	ina	
	c)	Atacai	ma - Ch	ile		d)	Uyuni	i - Bo	olivia				
21.	El mayor	produc	ctor de n	nineral	es comp	olejos d	le Pb-Aş	g-Zn	se enc	uent	ra en:		
	a)	La Paz	z b)	Oruro	1	c)	Potosí		d)		Santa	Cruz	

a) Una combinación de dos o más sustancias

		b)		ł	o)		c)		·····
23.	El	l Cerro	Rico de Potosí	, contiene	gr	andes reservas de:			
	a)	Arcilla	ıs	ł)	Wólfram		c)	Litio
	d)) Antim	onio	C	c)	Plata		f)	Oro
24.	El	l recurso	o natural más i	mportante	e de	e la Faja Sub-Andina es la	a:		
	a)	Agricu	ıltura		b)	Forestal		c)	Minería
	d)	Hidrod	carburífera		e)	Ninguno			
25.	В	olivia g	enera grandes	recursos e	eco	nómicos por la exportacio	ón de:		
		a)	Textiles	b) Mine	rale	es c) Rocas	d) Alin	nentos	

22. Nombre tres minerales:

GESTIÓN ACADÉMICA 2/2018 PRUEBA DE SUFICIENCIA ACADÉMICA CARRERA INGENIERÍA DE PROCESOS DE MATERIAS PRIMAS MINERALES

NOMBRE:

FECHA:				NOTA	:					
1 Calcular la siguiente expresión: (2x10 ⁴)(6x10 ⁻⁷)/(4x10 ⁻⁶)(9x10 ⁻⁵)										
a) <mark>2.</mark>	0x10 ⁰	b) 3x	10 ⁷		c) 4x10 ⁻⁷		d) 3.4x10 ⁻⁵			
2 Dado el triángulo rectángulo ABC, donde a = 4 m y b = 3 m ¿cuánto vale c? C A										
a)	c = 5	b)	c = 10	c)	c = 15	d)	Ninguno			
forma o	3 Un árbol se ha roto formando con el piso un triángulo rectángulo, la copa del árbol forma con el piso un ángulo de 35°, y la distancia de la punta hasta la raíz del tronco es de 15 m, calcular la longitud total del árbol.									
a)	10.50 m	b)	25.50 m	c)	28.81 m	d)	ninguno			
-	4 Al duplo de un número, se suma siete y equivale a quince y el triple del mismo número menos cinco, equivale a siete ¿Cuánto es el valor del número?									
a)	X = 10	b)	X = 4	c)	X = 5	d)	ninguno			
5. La relacio	5. La relación fuerza por unidad de área describe la:									
a) D	ensidad	b) Pre	esión		c) Fuerza		d) Dínamos			

6. Un automovilista que viaja a una velocidad de 54 Km/h por una carretera recta, acelera

su auto con una aceleración constante hasta ponerlo a 90Km/h. Si ha tardado 5 s en

CI:

pasar de una velocidad a otra. Calcular el espacio que ha recorrido mientras estaba acelerando.

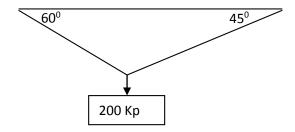
a)
$$x = 100 \text{ m}$$

b)
$$x = 10 \text{ m}$$

c)
$$x = 18 \text{ m}$$

d)
$$x = 7.2 \text{ m}$$

7. Un peso de 200 Kp cuelga aguantado por dos cuerdas que forman con el techo ángulos de 60° y 45° respectivamente. Calcular la tensión en cada una de las dos cuerdas.



a)
$$T_1 = 146,41 \text{ Kp}$$
; $T_2 = 103,53 \text{ Kp}$

b)
$$T_1 = 46,4 \text{ Kp}$$
; $T_2 = 23,2 \text{ Kp}$

c)
$$T_1$$
= 28,9 Kp; T_2 = 13,5 Kp

- d) ninguno
- 8. Un vector se determina por un punto, origen y un punto extremo, este se caracteriza por tener:
 - a) Módulo, dirección, sentido
- b) Módulo, dirección
- c)Módulo, distancia, ángulo
- 9. La Tensión de la corriente eléctrica es medida por un aparato llamado:

 - a)Columbímetro b) Ohmnímetro c) Voltímetro
- d) Amperímetro
- 10. Se desea trasladar 4 m³ de arena de peso específico 2,26 de un lugar a otro, si la capacidad de transporte de la carretilla es de 25 kg por cada viaje ¿cuántos viajes se deberá realizar?
 - a) 362 viajes
- b) 226 viajes
- c) 250 viajes
- d) Ninguno
- 11. En una piscina de 6 m * 500 cm * 4 m, contiene agua en condiciones normales, determinar el volumen del agua en litros
 - a) 12000 litros
- b) 120000 litros
- c) 12000000 litros
- d) Ninguno

12.	12. Una solución es:										
	a) La mezcla homogénea de dos o más sustancias										
	b) Una combinación de dos o más sustancias										
	c) La mezcla heterogénea de dos o más sustancias										
	d) Nin	guno									
13. Calcular la cantidad de oro en un anillo de 5 gramos con un 67% en pureza											
	a) 4.4	5 gramos		b) 3.3	35 grar	nos			c) 3.0 gramos		
14.	De una n	nuestra de	mineral	de argentita,	el anál	isis quími	co da	a como	resultado un		
	contenid	o de 12 %	de Ag, si	i se tiene 100	0 kilos	de miner	al ¿C	uántos	kilos de Ag se		
	tiene en	el mineral?									
	a) 12	0 kilos	b) 1000	gramos	c) 100	kilos	d)) ningu	ino		
15.	La escrit	ura de un c	ompuest	co químico, de	ebe ir e	en el sigui	ente	orden	:		
	a) Cation	- Anion	b) An	ión - Catión	c) Ca	tión –Cat	ión		d) Anión - Anión		
16.	El azufre	, nitrógeno	, silicio y	carbón son e	elemen	tos:					
a)	Metálicos	sb) <mark>b) N</mark>	lo Metáli	cos	c)	Anfóter	os	d)	Raros		
17.	La cienci	a que se oc	cupa de l	a concentraci	ón de	las mater	ias p	rimas r	minerales es la:		
	a)	Geología	b)	Agronomía	c)	Metalur	gia	d)	Minería		
18.	El proces	so de cambi	io de fas	e de líquido a	sólido	se denor	mina:	:			
	a) Evapo	ración	b)	Cristalizació	n	c) S	Sublin	nación			
19.	El princip	oal recurso	para la h	numanidad es	:						
	a)	Minera	les	b) Vegetales	5	c) Agua		d) An	imales		
20.	El salar d		ntiene u	na de las más	grand	les reserv	as de	e un m	ineral estratégico		
	a)	Vtrio	h)	Sodio	c)	Litio		۹)	Potacio		

MATERIALES Y REQUISITOS

El postulante debe hacerse presente a las 7:50 de la mañana del día jueves 08 de noviembre de la presente gestión, asistir a la prueba con traje formal, portando lo siguiente:

- Cédula de identidad
- Formulario de inscripción a la PSA

Los materiales requeridos para la prueba son:

- Calculadora científica
- ♣ Tabla periódica de elementos químicos
- ♣ Lápiz negro
- Borrador
- Tajador
- Sobre manila tamaño carta

d) LUGAR DONDE SE DESARROLLARÁ LA PRUEBA

El ambiente solicitado por Dirección de Carrera y designado por Decanatura es el ambiente **M-5**, ubicado en el Segundo Bloque y Segundo Piso de la Facultad de Ingeniería Minera, Avenida Villazón esquina Avenida Arce.