## ENFERMERÍA - VILLAZÓN

#### **Datos Referenciales:**

Dirección :Villazón – Ed. Central Zona San Roque

#### Datos Académicos:

Grado Académico :Nivel licenciatura

Título a Nivel Nacional : Licenciad(o)a en Enfermería

#### Modalidad de Graduación:

Internado Rotatorio

Sistema :Anual

Duración :5 Años de Estudio

#### Áreas de Ejercicio: Objetivo Formativo, Competencias:

#### a. Definición del perfil profesional:

El / la licenciado (a) en enfermería de la universidad autónoma "Tomás frías" es un profesional con formación científico – humanista y ética capaz de cumplir su rol con calidad y competitividad acorde con las exigencias socioculturales de su contexto.

Al finalizar los cinco años académicos, el licenciado en enfermería, tendrá las siguientes competencias generales:

#### Competencias generales

Aplica el cuidado humanístico de enfermería en las experiencias de salud de la persona, familia y comunidad con calidad y ética, aplicando para ello el proceso de enfermería.

# ENFERMERÍA - VILLAZÓN

Administra el cuidado de enfermería en diversos escenarios de la atención de salud, a fin de promover, mantener y restaurar la salud individual y colectiva, utilizando habilidades de evaluación e intervención sustentada en principios científicos, para mejorar los resultados del cuidado aplicando el proceso de enfermería.

Integra habilidades de pensamiento crítico, al hacer juicios clínicos, desarrolla y aplica los hallazgos de investigación para el continuo mejoramiento de la ciencia y la práctica de enfermería.

Ejerce el liderazgo efectivo y gerencia los servicios y programas de salud de su competencia, demostrando capacidad técnico – científica y habilidades en la autogestión, concertación y negociación con responsabilidad profesional.

Aplica un conjunto de valores, sentimientos, convicciones y actitudes éticas que caracterizan a la persona humana, transmitiendo en su práctica profesional el amor a la vida, respeto a la dignidad humana, protección del medio ambiente, desarrollo integral y sostenible y una convivencia armoniosa entre los seres humanos en el contexto histórico cultural en donde se desenvuelve.

#### Determinación ocupacional real

El egresado de la carrer<mark>a de e</mark>nfermería de la universidad autónoma "Tomás Frías" de potosí, estará en la capacidad de desempeñar funciones en los siguientes campos de acción:

Clínica.

Salud Pública.

Las funciones que cumple el profesional de enfermería en ambos escenarios son las siguientes:

Función asistencial.

Función investigativa.

## ENFERMERÍA - VILLAZÓN

Función administrativa.

Función educativa.

- a) **Función asistencial**, son actividades que están dirigidas al mantenimiento y recuperación de la salud; se ocupa de los aspectos emocionales, sociales y biológicos que afectan la salud, enfermedad y muerte. se desarrolla en ambos escenarios, tanto comunitaria y hospitalaria del sector público, seguridad social, privado e instituciones laborales y educativas.
- b) **Función investigativa**, son actividades que se desarrollarán a partir de la búsqueda y solución del problema de salud de la población y de la práctica profesional en el ámbito comunitario y hospitalario.
- c) **Función administrativa**, aplicará el proceso administrativo, los métodos y procedimientos de la gestión administrativa en la gerencia del cuidado, de las instituciones, servicios, planes, programas y proyectos de salud.
- d) **Función educativa**, son actividades que promoverán programas de educación en salud para mejorar los estilos de vida y comportamientos saludables, a fin de fortalecer el proceso de educación en enfermería y el desarrollo de la profesión en los ámbitos comunitario y hospitalario.

Estas cuatro funciones se cumplirán con acciones de:

promoción, prevención, curación, rehabilitación,

Utilizando como método de trabajo, los procesos de:

Atención de enfermería clínica, Atención de enfermería comunitaria.

Epidemiología, Adm<mark>inistraci</mark>ón y gerencia, Investigación.

Educación.

#### **Objetivo Formativo:**

La carrera de enfermería forma recursos humanos calificados para ejerceré la profesión de enfermería, con alto espíritu de servicio a la sociedad boliviana y dotarlos de conocimientos teóricos, habilidades y destrezas para lo promoción prevención y rehabilitación de la salud, en el área de su competencia promoviendo la investigación científica y los estudios humanísticos contribuyendo así a la defensa y desarrollo del país.

# PLAN DE ESTUDIOS — ENFERMERÍA (VILLAZÓN)

#### UNIVERSIDAD AUTÓNOMA TOMAS FRÍAS Dirección de Servicios Académicos Potosí – Bolivia

#### CARRERA DE ENFERMERÍA

#### PRIMER AÑO

	N°	Sigla	Nombre de la Asignatura	Horas. Teóricas	Horas Practicas	Total	Pre Requisitos
	1	ANF111	ANATOMÍA Y FISIOLOGÍA	6	2	8	P.S.A. o PREUNIVERSITARIO Y AD. ESPECIAL
	2	BQM121	BIOQUÍMI <mark>C</mark> A	2	1	3	P.S.A. o PREUNIVERSITARIO Y AD. ESPECIAL
0	3	BTA221	BIOESTADÍSTICA E INFORMÁTICA	3	0	3	P.S.A. o PREUNIVERSITARIO Y AD. ESPECIAL
1ER. AÑO	4	ENF311	ENFERM <mark>E</mark> RÍA SALU <mark>D PUBLICA I</mark>	3	5	8	P.S.A. o PREUNIVERSITARIO Y AD. ESPECIAL
11	5	ENF351	FUNDAMENTOS DE ENFERMERÍA I	2	2	4	P.S.A. o PREUNIVERSITARIO Y AD. ESPECIAL
	6	MBP131	MICROBIOLOGÍA Y PARASITOLOGÍA	2	1	3	P.S.A. o PREUNIVERSITARIO Y AD. ESPECIAL
	7	PSI151	PSICOLOGÍA DEL DESARROLLO HUMANO	2	0	2	P.S.A. o PREUNIVERSITARIO Y AD. ESPECIAL
	8	SOA141	SOCIOLOGÍA Y ANTROPOLOGÍA	2	0	2	P.S.A. o PREUNIVERSITARIO Y AD. ESPECIAL

TOTAL HORAS 33

#### SEGUNDO AÑO

	N°	Sigla	Nombre de la Asignatura	Horas. Teóricas	Horas Practicas	Total	Pre Requisitos
	1	ENF322	ENFERMERÍA SALUD PUBLICA II	3	5	8	ENF311
	2	ENF362	FUNDAMENTOS DE ENFERMERÍA II	4	5	9	ANF111 ENF351
0	3	EPD212	EPIDEMIOLOGIA Y DEMOGRAFÍA	2	0	2	
2DO. AÑO	4	FMA282	FARMACOLOGÍA	3	1	4	MBP131
20	5	MET242	METODOLOGÍA DE LA INVESTIGACIÓN	4	0	4	
	6	NDT272	NUTRICIÓN Y DIETOTERAPIA	2	0	2	
	7	PED232	PEDAGOGÍA Y DIDÁCTICA	2	0	2	
	8	QUS292	QUECHUA EN SALUD	2	0	2	

TOTAL HORAS 33

# PLAN DE ESTUDIOS — ENFERMERÍA (VILLAZÓN)

#### **TERCER AÑO**

	N°	Sigla	Nombre de la Asignatura	Horas. Teóricas	Horas Practicas	Total	Pre Requisitos
3ER. AÑO	1	ELE253	ÉTICA Y LEGISLACIÓN EN ENFERMERÍA	2	0	2	
	2	ENF333	ENFERMERÍA SALUD PUBLICA III	4	4	8	ENF322
38	3	ENF383	ENFERMERÍA PEDIÁTRICA	3	5	8	ENF362
	4	ENF393	ENFERMERÍA MEDICO QUIRÚRGICO	5	10	15	ENF362

TOTAL HORAS 33

#### **CUARTO AÑO**

	N°	Sigla	Nombre de la Asignatura	Horas. Teóricas	Horas Practicas	Total	Pre Requisitos
0	1	ENF304	ADMINISTRACIÓN EN ENFERMERÍA	3	5	8	
4TO. AÑO	2	ENF344	ENFERMERÍA SALUD PUBLICA IV	3	5	8	ENF333
-F	3	ENF374	ENFERMERÍA GINECO OBSTETRICIA	3	5	8	ENF393 ENF383
	4	MDA264	MEDICINA DE LA ALTURA	2	0	2	

TOTAL HORAS 26

#### **QUINTO AÑO**

AÑO	N°	Sigla	Nombre de la Asignatura	Horas. Teóricas	Horas Practicas	Total	Pre Requisitos
5TO.	1	ENF415	INTERNADO ROTATORIO	2	23	25	

TOTAL HORAS 25

TOTAL GENERAL HORAS / SEMANA 150
TOTAL HORAS PLAN 6.000

#### UNIVERSIDAD AUTÓNOMA "TOMÁS FRÍAS" FACULTAD DE CIENCIAS DE LA SALUD CARRERA DE ENFERMERÍA



# PRUEBA DE SUFICIENCIA ACADÉMICA PSA-2018

#### **RESPONSABLES:**

Lic. Amalia Carolina Ortega

Dr. Hernán Camargo Barrionuevo

Lic. Rita Fuertes Zegarra

Dra. Carmen Rosa Sanabria Quintanilla

POTOSÍ – BOLIVIA

### ÁREAS Y CONTENIDOS DE LA PSA SEGÚN CARACTERÍSTICAS DE LA CARRERA Y LOS OBJETIVOS A ALCANZAR

#### ÁREAS Y CONTENIDOS MÍNIMOS DE PRUEBA DE SUFICIENCIA ACADÉMICA (PSA) DE REFERENCIA.

Las asignaturas a tomarse en cuenta en la PSA son:

- BIOLOGÍA
- QUÍMICA
- LENGUAJE
- MATEMÁTICAS

El objetivo general es de evidenciar y evaluar los conocimientos previos en las áreas de Biología, Química, Lenguaje y Matemáticas de los postulantes para iniciar el primer nivel de la carrera, siendo la base fundamental para la construcción de nuevos conocimientos que permitan desarrollar habilidades y destrezas en el transcurso de la formación profesional.

Los contenidos analíticos son los pre-requisitos en los cuales se basan las pruebas de suficiencia académica para ingresar a la carrera de Enfermería y lograr las competencias en el campo de la Enfermería.

#### ÁREA: CIENCIAS NATURALES (BIOLOGÍA HUMANA)

#### 1. RELACIONES DE LOS SERES VIVOS CON EL MEDIO

Los sentidos como órganos de relación con el medio: irritabilidad; Estímulos; Reacciones; Tactísmos y tropismos.

#### 2. EL SENTIDO DE LA VISTA

Generalidades. El ojo. Sus partes: Globo ocular y anexos. Defectos de la visión y su corrección. Higiene

#### 3. EL SENTIDO DEL OÍDO Y EL ÓRGANO DEL EQUILIBRIO

Generalidades. Oído. Partes. Sentido del equilibrio, de la posición y de la orientación. Higiene.

#### 4. EL SENTIDO DEL TACTO

Generalidades. La piel. Anexos de la piel. Fisiología de la piel. Higiene.

#### 5. EL SENTIDO DEL GUSTO

Generalidades. La lengua. Partes. Fisiología. Higiene

#### 6. EL SENTIDO DEL OLFATO

Generalidades. Fosas nasales. La Pituitaria. Olores. Condiciones para su percepción. Fisiología. Higiene

#### 7. APARATO DIGESTIVO

Definición. Partes. Órganos anexos. Fisiología de la digestión. Higiene

#### 8. APARATO CIRCULATORIO

Definición. El corazón. Vasos sanguíneos. La sangre. Fisiología de la circulación. Higiene.

#### 9. APARATO RESPIRATORIO

Definición. Vías respiratorias. Pulmones. Proceso de la respiración. Fisiología. La respiración de los animales y vegetales. Aparto Fonador. Producción de la voz. Higiene.

#### 10. APARATO EXCRETOR

Definición. Partes. Riñón. Uréteres. Vejiga. Uretra. Fisiología. Higiene

#### 11. OSTEOLOGÍA

Forma de los huesos. Osificación. Conformación general del esqueleto. Peso del esqueleto. Composición química de los huesos del esqueleto humano. Distribución de los huesos por regiones. Huesos de la cabeza. Huesos de la cara.

Huesos de los miembros superiores. Huesos de los miembros inferiores. La columna vertebral. Caracteres diferenciales de la vertebras. Costillas. Esternón. Descripción anatómica de todos los huesos del esqueleto humano.

#### 12. ARTROLOGÍA

Definición. Partes de una articulación. Clases de articulaciones. Movimientos articulares.

#### 13. MIOLOGÍA

Definición. El movimiento. Peso de los músculos. Clasificación. Estructura de un músculo. Fisiología muscular.

#### 14. CITOLOGÍA

Reseña histórica de la célula. Teoría celular. Concepto de la célula. Caracteres morfológicos de la célula. Número. Forma y tamaño. Partes de la célula.

#### 15. CITOESTRUCTURA — MEMBRANA CELULAR

Concepto. Propiedades selectividad. Permeabilidad. Fagocitosis. pinocitosis, pared celular.

#### 16. CITOPLASMA

Concepto. Principales organelos. retículo endoplásmico, Ribosomas, Complejo de Golgi. Mitocondrias. Centrosoma. Inclusiones. Fisiología del citoplasma.

#### 17. NÚCLEO

Concepto. Situación. Morfología. Tamaño. Número. Estructura: Membrana nuclear. Jugo nuclear. Red de cromatina. Nucléolos.

#### 18. NUTRICIÓN CELULAR

Definición, Clases de autótrofa, Alimentos,

#### 19. FUNCIONES DE RELACIÓN

Definición. Sensibilidad celular. Movilidad. Tactismos. Tropismos. Movimientos ameboideos. Movimientos vibrátiles. Movimientos flagelares. Movimientos intracelulares.

#### **20. METABOLISMO**

Concepto. División. Anabolismo o asimilación. Catabolismo o desasimilación. Respiración celular: aerobia y anaerobia

#### 21. NUTRICIÓN CELULAR

Definición. Clases de autotrofía. Fotosíntesis. Factores internos y externos de la fotosíntesis. Alimentos.

#### 22. REPRODUCCIÓN CELULAR — CITOGÉNESIS

Concepto. Reproducción sexual y asexual. Formas de reproducción asexual. Directa o amitósica, bipartición, gemación, esporulación endógena indirecta o mitósica, fases.

#### 23. ORIGEN DE LA VIDA

Creacionismo. Cosmozoica, Generación espontánea, Teoría de Oparin.

#### 24. EVOLUCIÓN DE LA VIDA O FILOGENIA

Lamarkismo. Darwinismo. Modernas corrientes de la selección natural. Mutacionismo. Hibridacion.

#### 25. ONTOGENIA

Elementos ontogenéticos. Descripción del óvulo y espermatozoide. Cromosomas. Características. Clases de cromosomas. Estructura A.D.N. y A.R.N. Clases de óvulos.

#### 26. FECUNDACIÓN

Concepto. Sus tipos. Externa e interna. Partenogénesis. Natural y experimental. Meta génesis o reproducción alternante.

#### 27. EMBRIOLOGÍA

Segmentación del óvulo. Formas de segmentación. Mórula, Blástula, Glas tula. Formación de las hojas blastodérmicas. Formación de los tejidos. Anexos del embrión.

#### 28. HERENCIA BIOLÓGICA. - LEYES DE MENDEL

Tipos de herencia. Leyes cualitativas y cuantitativas de la herencia. Caracteres hereditarios y adquiridos.

#### 29. GENOTIPO Y FENOTIPO

Caracteres alelomorfos. Caracteres dominantes y recesivos. Homocigoto y Heterocigoto.

#### 30. DETERMINACIÓN DEL SEXO

Herencia ligada al sexo. Herencia de grupos sanguíneos. Factores letales. Herencia citoplasmática. Causas.

#### ÁREA: QUÍMICA

#### 1. VALENCIAS Y NÚMEROS DE OXIDACIÓN.

Proceso de nominación: Nomenclatura IUPAC; Nomenclatura Clásica.

#### 2. ÓXIDOS ÁCIDOS O ANHÍDRIDOS

Definición, Formulación y nominación, Casos especiales, Formación, Ejercicios.

#### 3. ÓXIDOS BÁSICOS

Definición, Formulación y nominación, Casos especiales, Formación, Nomenclatura aplicada, Peróxidos, Ejercicios.

#### 4. HIDRUROS

Definición, Formulación y nominación, Formación, Ejercicios

#### 5. SALES HALOIDEAS

Definición, Formulación y nominación, Formación por neutralización, por la acción de un ácido sobre un meta, por combinación, directa con los metales, Ejercicios.

#### 6. COMBINACIÓN BINARIAS ENTRE NO METALES

Definición, Formulación y nominación, Nomenclatura Aplicada, Ejercicios.

#### 7. HIDRÓXIDOS: DEFINICIÓN.

Formulación y nominación, Nomenclatura Aplicada Formación, Ejercicios.

#### 8. OXÁCIDOS

Definición, Formulación y nominación, Casos especiales, Formación: Varios ácidos a partir de un mismo anhídrido, formación de ácidos con elementos; metálicos, tióacidos, peroxiácidos, diácidos, Nomenclatura Aplicada, Ejercicios.

#### 8. SALES OXISALES NEUTRAS

Formulación y nominación., Formación: por neutralización, por la acción de un ácido sobre un metal, por la acción deuna sal sobre otra sal, Nomenclatura Aplicada, Ejercicios.

#### 9. SALES ESPECIALES.

Sales Ácidas, Sales Básicas, Sales de iones poli atómicos, Definiciones, Formulación y nominación, Ejercicios

#### 10.COMPLEJOS

Definición, Formulación y Nominación, Aplicación de Reglas, Formación, Nomenclatura aplicada, Ejercicios.

#### NOMENCLATURA DE GRUPOS FUNCIONALES

#### 1. ALCANOS

Nomenclatura IUPAC y común, Nomenclatura del ciclo alcano y grupos alquilo, Compuestos mono cíclicos y biciclos, Ciclo alcanos sustituidos: Hidrógenos Axiales y Ecuatoriales, Isomería cis y Trans.

#### 2. ALQUENOS Y CICLOALQUENOS

Nomenclatura IUPAC y común Isomería cis y trans.

#### 3. ALQUINOS

Nomenclatura IUPAC, Derivados acetilénicos.

#### 4. COMPUESTOS AROMÁTICOS

Derivados del benceno

#### 5. ALCOHOL – ÉTER

Nomenclatura IUPAC y común: alcoholes primarios, secundarios y terciarios, 6. ALDEHIDO Y CETONA, Nomenclatura IUPAC y común, Grupo carbonilo.

#### 6. ÁCIDOS MONO Y DI CARBOXILICOS

Derivados de ácidos: Cloruro de acilo, Esteres, Amidas, Anhídridos carboxílicos.

#### 7. AMINAS

Aminas primarias, secundarias y terciarias; Nomenclatura IUPAC y común.

#### ÁREA: MATEMÁTICAS

#### 1. ALGEBRA

Fundamentes del algebra Sistema de números (Naturales, Enteros, Racionales, Irracionales, Reales y Complejos), Operaciones algebraicas. (adición, sustracción, productos y cocientes notables y división). Factorización. Máximo y mínimo común múltiplo. Fracciones simples. Exponentes y radicales. Inducción matemática. Teorema del binomio.

#### 2. SISTEMA DE ECUACIONES

Ecuación lineal con dos variables; Sistema de dos ecuaciones con dos variables

Ecuación lineal con tres variables; Sistema de tres ecuaciones con tres variables

Ecuaciones de segundo grado con dos incógnitas; Sistema de ecuaciones de segundo grado con dos incógnitas Sistemas que comprenden una ecuación lineal y una cuadrática; Sistema de dos ecuaciones de la forma ax2 + by2 = c Sistema de dos ecuaciones de la forma ax2 + bxy + cy2 = d; Potencias y logaritmos Teoría sobre potencias

#### 3. TEORÍA SOBRE LOGARITMOS

Función exponencial y logarítmica. Propiedades fundamentales de los logaritmos

Sistemas con logaritmos

Ecuaciones exponenciales y logarítmicas.

#### 4. GEOMETRÍA Y 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) Identidades y ecuaciones.

#### ÁREA: LENGUAJE

#### 1. LA COMUNICACIÓN

Importancia y concepto de la comunicación, El proceso de la comunicación Elementos de la comunicación, La intención del mensaje: connotación y denotación, Tipos y niveles de comunicación: comunicación verbal: comunicación intrapersonal, interpersonal, pública y comunicación masiva y comunicación no verbal: la kinésica, próxémica y el paralenguaje

#### 2. EL LENGUAJE

Conceptos básicos: lenguaje, lengua, habla, norma. Funciones del lenguaje. Lenguaje oral y lenguaje escrito. Vicios del lenguaje. Figuras de construcción.

#### 3. ORTOGRAFÍA

La acentuación: acento diacrítico, prosódico y ortográfico Clasificación de las palabras por su acento: palabras agudas, llanas, esdrújulas y sobreesdrújulas. La división de la sílaba: diptongo, triptongo e hiato. Signos de puntuación, Usos de las letras dudosas, uso de las mayúsculas.

#### 4. ESTRATEGIAS DE LECTO - ESCRITURA

Estrategia y métodos de lectura y escritura. Lectura rápida, comprensiva, analítica

Fases de la escritura: La pre escritura, oraciones, párrafos en la escritura; la post escritura. Formas de organización del texto.

## BIBLIOGRAFÍA DE REFERENCIA

#### **BIBLIOGRAFÍA DE REFERENCIA**

- Texto de asignaturas de Biología, Química, Lenguaje y matemáticas de nivel secundario.
- 2. Texto de asignaturas de Biología, Química, Lenguaje y matemáticas de nivel secundario. Don Bosco.
- 3. Anatomía y Fisiología, Jorge Vidal
- 4. Biología. EDITORIAL "LA HOGUERA"
- 5. Baldor, A. Aritmética, Publicaciones Cultural Ódice América S.A., 1997
- 6. "Geometría plana y del espacio, Trigonometría" Editorial Mediterráneo.
- 7. AYRES, Frank "Trigonometría" Serie Colección Schaum
- 8. "Álgebra Superior" SERIE SCHAUM
- 9. "Geometría Plana" SERIE SCHAUM
- 10. Colección Santillana. Lenguaje y literatura 3º a 6º de secundaria.
- 11. Real academia española. Esbozo de una nueva gramática de la lengua española. Ed. Espasa Calpe S.A. Madrid. 1989
- 12. Química General COLECCIÓN SCHAUM.
- 13. Gramática tomos 1 y 2. EDITORIAL DON BOSCO.

# EXÁMENES PSA GESTIÓN 2015

#### PRUEBA DE SUFICIENCIA ACADÉMICA 2015

#### I. ÁREA BIOLOGÍA

1 Una de las func	ciones general	es que com	parten todo	os los seres viv	os es:	
a) Movilización	n b) Transpi	ración c	) Coagulac	ión d) Resp	iración	e) Reproducción
2 Cual de estas c	iencias conter	npla la biol	ogía biosta	tica:		
a) Paleonto	ología	b) Física		c) H	istología	
d) Fisiolog	gía	e) Biodina	moquimica	f) E	cología	
3 Estudia la form	a externa de ı	ın organisn	no viviente,	se refiere a:		
a) Citologi	ía b) Taxon	omía c)	) Filogenia	d) Paleontol	ogía e) ľ	Morfología
4 De cuál de esto	s organitos u	organelos e	es considera	ndo sistema dig	gestivo celı	ılar, posee
poderosas enzimas	digestivas qu	ie degradar	a sustancia	as o microbios	que ingres	an a la célula
a) Ribosor			-	smatico rugoso	)	c) Lisosomas
•			-	smatico liso		
5. Los tejidos del o	cuerpo human	o son: exce	<u>epto</u>			
a) Tejido e	epitelial	b) Tejido i	muscular	c) Tejido nei	rvioso	
d) Tejido d	conectivo	e) tejido	fibromatoso	O		
6 El almacenami	ento de energ	ía, apropiac	ción de las s	sustancias (asir	nilación) o	organizas se refiere
a:						
a) Catabol	ismo b) Ho	meostasia	c) Coagu	lación d) M	<b>l</b> etabolism	o e) Anabolismo
7 ¿Cuál de los sig	guientes enun	ciados es el	l correcto, r	especto al ser l	humano?	
a) La metafase: se b) El espermatozo	-	_			endo el dol	ole de cromosoma
c) La meiosis form	nan dos célula	s hijas de u	na célula m	nadre		
d) Hay tres tipos d	e división cel	ular: mitosi	s, gemació	n y las meiosis		
e) Las células sexu	iales o gameto	os son: el es	spermatozo	ide, ovulo y el	hepatocito	
8 La última fase	de la mitosis d	es				
a) anafase	b) Inter	face c)	Proface	d) telofase	e) meta	afase

9 El que define el sexo embriológicamente en el ser humano es el cromosoma						
a	Gameto fem	enino	b) Autos	sómicos	c) Sexual del	varón
d)	) Cromosoma	ı X	e) Esper	matosaurio		
10 Cuan	tos cromosor	nas autosómico	s presenta	el gameto mas	sculino	
a)	22 impares	b)2 pares	c) 1 par	d)22 pares	e) 23 impares	f) 23 pares
11 Individuo puro para uno o más caracteres, es decir quien ambos loci posee el mismo alelo						
(represent	tado como aa	en el caso de se	er recesivo	o AA si es do	ominante) se refi	iere a
a)	Locus	b) Homocigote	o c) Fa	ctor mendelia	no d) Ge	n e) alelos
12 En las malformaciones en el desarrollo embrionario, cuando hay tres cromosomas en el par cromosómico 21 se refiere a:						
•	Síndrome de		b) Super	hembra macho	c) Síndrome d	le Klinefelter
		_			_	es, y el cruce de los
_	s alelos Aa de oto dominant	-	la madre,	cuanto es el %	de probabilida	des de un
a) 25%	b) 9/16	5° c) 50%	ó	d)1/16°	e) 3/1	6°
14 El ge	noma human	o que compartir	nos con o	tros seres hum	anos es similar o	en un:
a)1%	b) 99.8	3% c) 25%	ó	d) 89.8%	e) 0.2%	f) 99%
	15 En el estudio de microscopio, en el sistema mecánico, donde se realizan movimientos lentos, para aclarar la imagen y esta graduada en milímetros. Se refiere a					
a) Platina	b) Mac	ero métrico	c) Micro	ométrico	d) Tubo	e) Revolver
16 En e	16 En ecología, los factores del medio ambiente físicos son: <b>Excepto</b>					
a) Tempe	ratura	b) Luz c) Hui	medad	d) Salinidad	e) Presión	

coloides en una solución, se aplica a						
a) E	Emulsión	b) Solución	c) Osmosis	d) Suspensión	e) Diáli	sis
18 Células sometidas a una solución hipertónica presentan efectos de deshidratación produciendo un rápido y pronunciado encogimiento del protoplasma. Se refiere a						
produciendo	o un rapido	y pronunciado e	ncogimiento dei	protopiasma. Se	e remere	a
a) T	Turgencia	b) Solución	c) Osmosis	d) Plasmólisis	e) Diáli	sis
19 En tipo	s de solucio	ones biofísicas. (	Cuando el soluto	está en tal canti	dad que	el disolvente no
puede conte	ener en solu	to. Se refiere a				
a) S	Sobresaturac	da b) Solu	ción c) Dilu	ida d) Satu	ıradas	e) Concentrada
20 ¿Cuál de los siguientes enunciados <u>es el correcto</u> , respecto al ser humano?						
a. los riboso	omas no son	más que depósi	tos de proteínas	sintetizadas por	genes a	nivel nuclear
b. la fecundación se lleva a cabo en el útero						
c. El heterocigoto recesivo es una región de DNA que codifica para RNA.						
d. La Hialuronidasa acrosimica está presente en el gameto masculino						
e. La citología estudia a los tejidos que componen al organismo.						

17.- En biofísica de la materia: Es un fenómeno que permite separar a los cristaloides de los

II. AKEA LENGUAJE		

1 Completar:	En cada silaba	por lo menos encontrars	se	
2 Por el núme	ero de silabas ¿a	qué grupo de palabras o	corresponden las siguien	ites:
	O		1 0	
	Dios		Ministerio	
	Mantenimiento	)	Estratégico	
	Recordando		Esterilización	
	Paralelepípedo	)	Bioseguridad	
3 En el uso d	e la letra B. Se e	escriben con: bur - bus –	bibl. Escriba tres ejempl	los de cada uno.
4Escriba tres	ejemplos de cad	la una, de palabras term	inadas en: aber, buir, bir.	
5 Escriba dos	s ejemplos de ca	da una, de palabras que	empiezan con: eve, evi, e	evo, eva.
6 Subrayar la	s palabras que e	stán correctamente escri	tas.	
	Escepciones		Abastesimiento	
	Burbuja		Renacer	
	Vizconde		Cosina	
	Beneficio		Devenir	
7 Revisar las		oras y corregir los errore		
	6	<b>,</b>	1	
	Esterilisacion		Riezgo	
	Introduccion		Odontolójico	
	Trasmisión		Desinfectante	
	Prosedimiento	s	Ebacuación	
	Manipulación		Insineración	
8 Uso de las	letras G y J; Esc	riba cinco ejemplos de c	ada una.	
n . Cvál al ai	anificado do los	signiantes melakuss		
-	giiiicado de ias	siguientes palabras		
Cerrar				
Serrar				
Basar				
Bazar				
Poso				
Pozo				
	s plurales de las	siguientes palabras	<b>7</b> .	0.1
Leer		Ley	Raíz	Oír
Exame	en	Poseer	Huir	Creer

Corazón

Caer

#### III. ÁREA QUÍMICA

1 Uno	de los siguientes, es u	n fenómeno quín	nico es:				
	a) Aserrar madera	b) Destilar peta	róleo	c) Picar piedra	d) Respirar		
2 Una	característica propia c	le los fenómenos	físicos e	es:			
	a) Reversibilidad		b) For	mar sustancias n	uevas		
	c) Unir proporciones	físicas	d) Irrev	versibilidad			
3 Uno	de los siguientes no e	s elemento:					
	a) Hidrogeno	b) Amonio		c) Calcio	d) Azufre		
4 Uno	de los siguientes com	ponentes tiene ca	rácter bá	ísico:			
	a) NH <sub>3</sub> b) HC	CI c) H <sub>2</sub> S		d) HCIO			
5 Los óxidos metálicos con el agua forman:							
	a) Hidruros	b) Hidróxidos		c) Ácidos	d) Sales		
6 La f	órmula del principal c	omponente de la	lavandin	a es:			
	a) Na CI O	b) HCIO <sub>3</sub>		c) HCI	d) Na CI		
7 Los	átomos en el metano e	están unidos por e	el enlace:	:			
	a) Covalente b) Ele	ectrovalente	c) Puei	nte del hidrogeno	d) Metálico		
8 El e	nlace covalente se cara	acteriza por:					
	<ul><li>a) Perdida de electron</li><li>c) Igualación de elect</li></ul>	,		e electrones lectrones			
9 La s	acarosa es un:						
	a) Acido	b) Sal	c) Azú	car	d) Alcano		
10 El	benceno es una estruc	tura:					
	a) Aromática	b) Alifática		c) Heterocíclica	a d) Ramificada		

#### IV. ÁREA MATEMÁTICAS

1. (Operaciones de Suma, resta y multiplicación de Expresiones algebraicas)

La multiplicación de  $x^2 + xy + y^2$  con la diferencia de  $3x^2 - 2xy - 5y^2$  entre  $2x^2 - 3xy - 3y^2$  es:

2.- (División de expresiones algebraicas)

La división de  $2x^5y - x^6 - 3x^2y^4 - xy^5$  entre  $x^4 - 3x^3y + 2x^2y^2 + xy^3$  es:

- a)  $x^2 + xy + y^2b$
- $b) -x^2 + xy + y^2$
- c)  $-x^2 xy + y^2$
- d)  $-(x^2 + xy + y^2)$
- e) Ninguna

3.- (Simplificación de expresiones algebraicas)

La simplificación de la expresión algebraica  $\frac{1+\frac{x+1}{x-1}}{\frac{1}{x-1}-\frac{1}{x+1}}$  es:

- a)  $x^2 + x$
- $b) x^2 + x$
- c)  $-x^2 x$
- d)  $x^2 x$
- f) Ninguna

4.- (Productos notables)

El cociente por simple inspección de  $\frac{27x^6+1}{3x^2+1}$  es:

- a)  $9x^4 + 3x^2 + 1$
- b)  $9x^4 3x^2 + 1$
- c)  $9x^4 + 3x^2 1$
- d)  $9x^4 3x^2 1$
- f) Ninguno

5.- (Factorización de expresiones algebraicas)

La factorización en dos factores de  $1 - a^2 - 9n^2 - 6a$  es:

a) 
$$(1 + a + 3n) (1 - a + 3n)$$

b) 
$$(1 + a + 3n) (1 - a - 3n)$$

c) 
$$(1 - a + 3n) (1 - a - 3n)$$

d) 
$$(1 - a + 3n) (1 + a - 3n)$$

6.- (Ecuaciones de primer grado con una sola variable)

El resultado de la siguiente ecuación 14 - (5x - 1)(2x + 3) = 17 - (10x + 1)(x - 6) es:

a) 
$$x = \frac{1}{12}$$

b) 
$$x = -\frac{1}{12}$$

c) 
$$x = 12$$

d) 
$$x = -12$$

7.- (Ecuaciones de segundo grado)

Las soluciones de la ecuación 3(3 x - 12) = (x + 4) (4 - x) son:

8.- (Sistemas de Ecuaciones Lineales)

La solución al sistema  $\begin{cases} \frac{2}{3}x - \frac{3}{4}y = 1 \\ \frac{1}{8}y - \frac{5}{6}x = 2 \end{cases}$  es:

a) 
$$x_=3, y=4$$

b) 
$$x = -3$$
,  $y = 4$ 

c) 
$$x_=3$$
,  $y = -4$ 

d) 
$$x_{=} - 3$$
,  $y = -4$ 

f) Ninguna

9.- (Potenciación y Radicación)

La simplificación de  $\sqrt[3]{(a+b)^2}$  es:

- a)  $\sqrt{a+b}$
- b)  $\sqrt{a-b}$
- c)  $\sqrt[3]{(a+b)^2}$
- d)  $\sqrt[3]{a+b}$
- f) Ninguna

10.- (problemas de ecuaciones de segundo grado)

Hallar tres números tales que la suma del primero y del segundo excede en 18 al tercero; la suma del primero y del tercero excede en 78 al segundo y la suma del segundo y del tercero excede en 102 al primero.

- a) 44,55,85
- b) 48,60,90
- c) 55,65,95
- d) 47,63,92
- f) Ninguna

#### **PLANILLA DE RESPUESTAS PSA 2015**

BIOLOGÍA		QUÍMICA		
1	В	1	D	
2	В	2	Α	
3	Α	3	В	
4	С	4	Α	
5	Α	5	В	
6	В	6	Α	
7	С	7	Α	
8	D	8	D	
9	Α	9	С	
10	Α	10	Α	
11	С			
12	D			
13	В			
14	D			

15

16

17

18

19

20

Α

В

С

Α

В

С

LENGUAJE	
1	D
2	D
3	В
4	С
5	С
6	С
7	В
8	В
9	Α
10	D

MATEMÁTICAS			
1	В		
2	Α		
3	С		
4	С		
5	В		
6	С		
7	Α		
8	В		
9	В		
10	Α		

# EXÁMENES PSA GESTIÓN 2016

# UNIVERSIDAD AUTÓNOMA "TOMÁS FRIAS" FACULTAD CIENCIAS DE LA SALUD CARRERA DE ENFERMERÍA

#### I.- BIOLOGÍA

1 Los receptores cut	táneos para el frío, s	on los de:	
a) Pacini	b) Krause	c) Ruffini	d) Meissuer
2 Las extremidades a) Diáfisis	de los huesos se co b) Epífisis	nocen como c) Periostio	d) Médula
<ol> <li>De qué parte del nu a) Cromatina nuclear</li> </ol>			d) Jugo
4 En la c aja torácica a) 10 pares		cuentran en número c) 12 pares	
5Los sentidos y órga a) Ectodermo d) Mórula	anos anexos se form b) Endodern		esodermo
6 El resultado de la f a) Homocigotos		•	
7 El número de hues a) 8 b)6	sos que componen e c)7	el tarso es de: d) 10	
8La membrana que a) Esclerótica	regula la cantidad de b) Cornea	-	=
9Las articulaciones (a) Diartrosis d) Escoliosis	muy movibles se co b) Anfiartrosis		iis
10 Las amebas perte	necen a una clase c	le células llamadas:	
a) Procariotas	b) Eucariota	s c) Pluricelulare	s d)Mixtas

11 La fecundación en qué órgano del aparato reproductor femenino se produce:						
a) Ovarios	b) Testículos	c) Trompas de	Falopio	d) Útero		
12 La arteria aoı	ta nace de:					
a) Aurícula de izquierdo	a) Aurícula derechab) Hígado izquierdo		lerecho	d) Ventrículo		
13 La columna ver	tebral mide de largo	o en el hombre:				
a) De 100 a 20	cm b) De 73 a 75	cm. c) De 90 a	a 93 cm. d	)De 42 a 45 cm.		
14El hueso etmoid	es pertenece a:					
a) Cara	b) Cuello	c) Tórax	d) Crá	ineo		
15 El corazón en e	l ser humano pesa	:				
a) 275 gr.	b) 600 gr.	c) 575 gr.	d) 785	5 gr.		
16 La fagocitosis e	s función de un par	te de la célula				
a) Membrana Carioplasma	b) Citoplasm	a c) Jug	go nuclear	d)		
17La miología es p	arte de la anatomía	a que estudia:				
a) La vida	b) la c	élula c) Los	s músculos	d)Los tejidos		
18 Los caracteres que se adquieren bajo influencia del medio ambiente corresponde al:						
a) Genotipo	b) Estrógeno c) Pro	gesterona	d) Tird	oxina		
19 La hormona del embarazo se conoce como:						
a) Testosterona	b) Estrógeno	c) Gonado	tropina	d) Tiroxina		
20 Los cromosomas de las células sexuales se dividen por:						
a) Coriocinesis	b) Mitosis c) Mei	osis d) Direc	eta			

#### II.- AREA QUIMICA

1. Uno de los siguientes, es un fenómeno químico es:

a) Aserrar madera	b)Destilar petróleo	c)Picar piedra	d)respirar			
<ul> <li>2. Una característica propia de los fenómenos físicos es:</li> <li>a) Reversibilidad b) Formar sustancias nuevas c)Unir proporciones físicas d) Irreversibilidad</li> <li>3 Uno de los siguientes no es elemento</li> </ul>						
a) Hidrógeno	b) Amonio	c) Calcio	d) Azufre			
4 Uno de los siguier	ites compuestos tien	e carácter básico:				
a) NH 3	b) HCl	c) H <sub>2</sub> S	d) HCIO			
5Los óxidos metálic	os con el agua forma	n:				
a) Hidruros	b) Hidróxidos	c) Ácidos	d) Sales			
6 La fórmula del prir	ncipal componente de	e la lavandina es:				
a) Na Cl O	b) H Cl O₃	c) HCI	d) Na Cl			
7Los átomos en el n	netano están unidos	por el enlace				
a) Covalente b) E	lectrovalente c) pu	ente del hidrógeno	d) metálico			
<ul> <li>8El enlace covalente se caracteriza por:</li> <li>a) Pérdida de electrones</li> <li>b) ganancia de electrones</li> <li>c) igualación de electrones</li> <li>d) compartir electrones</li> </ul>						
9 La sacarosa es un a) Ácido	i: b) Sal c) Azú	car d) Alcano				
10 El benceno es una estructura: a) aromática b) alifática c) heterocíclica d) ramificada						
III AREA LENGUAJE	<u>[</u>					
<ul> <li>1 Son palabras graves o paroxítonas:</li> <li>a) Brújula, ibero, reuma</li> <li>b) Jardín, inhóspito, Simón</li> <li>c) Excelentísimo, públicó, déjeme</li> <li>d) Bíceps, Fórceps, dólar</li> </ul>						
2 Uno de los incisos a) Zapatazo			e: Espinazo			

	<ul><li>3 Ricardo Jai</li><li>a) Romantio</li></ul>	•	junto a o odernisn	•		d)Naturalismo
	4 El pronomb a) Ayer le tu visitó d) las notici		b) An	ta le prestó u	n bolígrafo	c) Manuel las
	5El inciso con a) Organisa		b) Orj	anzación	c) Organiz	ación
	6 Es parónim a) cerraba	no de "abría" b) Ju	ugaba	c)Hat	oría	d)Hacía
	7 "Era alto, fla negra, con una a) Un diálog narración	a sonrisa frar	ica y ale	=		
	8 La palabra	incorrectame	ente esc	rita es:		
	a) Esclava	b) Aldava		c) Brava	d) Cl	ava
	9 Las palabra	as "antropófa	go" y "ca	aníbal" son:		
	a) Sinónima	as b) Paró	nimas	c) Antónima	as d) Or	nomatopéicas
	10 El sufijo "o a) Color	=		c) Golpe	d) Acción o	efecto de matar
<u>IV.</u> -	ÁREA MATEN	<u>//ÁTICAS</u>				
	El triplo de número es:     a) 3	:	nenos 1 c)5	_		ro menos 2. El
	<ol> <li>En log. x +</li> <li>a)1</li> <li>El valor nu</li> </ol>	b) 2	c) 3	d) Nir	•	
	a) 1	h)2	c)3	d) 1/3	<b>.</b>	

a) x2 + 3 d) Ninguna	x + 5 = 0 b)	x <sup>2</sup> +	3x - 5 = 0	c) x <sup>2</sup>	+2x-15=0
5 La solució	n de la ecuad	ión 6x	– 15 = 3 es:		
a) x=2	b) x=	= 3	c) x=	<b>-2</b>	d) $x=0$
6 El área de	e un cuadrado	de 7 r	n de lado es:		
a) 14m²	b) 28m <sup>2</sup>		c) 49m <sup>2</sup>	d	) Ninguna
7 Al reducir	$\frac{a}{5} + \frac{2b}{3}$ se	tiene:			
a) $\frac{3a+10b}{15}$	b) $\frac{3ab}{8}$		c) $\frac{3a+2b}{15}$	d) $\frac{a+2b}{15}$	
8 El valor de	x en la ecua	ción 2×	<sup>+2</sup> = 32 es:		
a) 2	b)3	c)0	d) N	.A.	
9 El quinto te	érmino de la p	rogres	ión geométri	ca 4 : 2 : 1	es:
a) $\frac{1}{2}$	b) $\frac{1}{4}$		c) $\frac{1}{8}$	d) N	inguna
10 La expresi	ón equivalent	e a: 2	log x – log x	es:	
a) log x	b) log	g x²	c) log x <sup>3</sup>	d	) Ninguna
RESOLVER LAS	SIGUIENTES	ECUA	ACIONES:		
1) X+3(x-1)=	=6-4(2x+3)				
a) $X = \frac{1}{2}$					
b) X=3					
c) $X = -\frac{1}{4}$					
2) $(x-2)^2$	$(x-3)^2 = 1$				
a) X=3					
b) X= -4					

c) X= 5 d) X= 0

3) a(x+1)+b(x+1)

b) Descomponer en dos factores

4.- Si las soluciones de una ecuación son: 3 y -5; la ecuación es :

a) 
$$(a+1)(x-3)$$

d) 
$$(x-2)(3X-2Y)$$

d) 
$$2a(x-3)$$

Halla el mínimo común múltiple de:

a) 
$$3a^2 (x-3)^2$$

b) 
$$a^2 (a+b)^2$$

c) 
$$3(x-1)((x-1)=(x^2-1)$$

d) 
$$6(x+1)(x-1)=6(x^2-1)$$

6) 
$$(x-1)^2$$
,  $x^2-1$ 

a) 
$$(x+1)(x-1)^2$$

c) 
$$(1+x)(x^2)$$

d) 
$$(x-2)(x+1)^2$$

Resolver las siguientes ecuaciones

7) 
$$\frac{x}{6} + 5 = \frac{1}{3} - x$$

c) 
$$-\frac{2}{19}$$

8) 
$$\frac{1}{2x} + \frac{1}{4} - \frac{1}{10x} = \frac{1}{5}$$

a)
$$\frac{1}{5}$$

Simplificar

c) 
$$12\sqrt{3}$$

10) Hallar por log el valor de la expresión siguiente:

$$\frac{515 \times 78.19}{6.13}$$

- a) 5.1062
- b) 569.1
- c) 6569
- d) 51.57

# MATERIAL DE ESCRITORIO Y REQUISITOS PARA PRESENTAR LA PSA

# MATERIAL DE ESCRITORIO Y REQUISITOS PARA PRESENTACIÓN EN LA PRUEBA DE SUFICIENCIA ACADÉMICA.

El postulante debe hacerse presente a las 7:50 de la mañana del día viernes 14 de noviembre de la presente gestión, con traje formal, portando:

- Cédula de identidad
- Formulario de inscripción a la PSA (impreso)

Los materiales requeridos para la prueba son:

- ➤ 1 bolígrafo de color negro
- > 1 lápiz de color negro
- > 1 tajador
- > 1 borrador
- > 1 máquina de calcular
- > 1 sobre manila tamaño oficio

#### LUGAR DE PRUEBA Y FECHA.

HORA DEL EXAMEN: 08:00 am.

DIA: Martes14 de noviembre 2017.

LUGAR: Carrera de Enfermería. Calle La Paz Nº 829 (entre

calles Lucas Jaimes y Omiste). Ambientes. 101, 102 y

103.