

Atención a todos los aspirantes a la Facultad de Ciencias Químicas de la Autónoma. Les presentamos nuestro Examen Simulador, una herramienta crucial para su preparación. Este simulacro está meticulosamente elaborado a partir de preguntas reales de exámenes anteriores, ofreciéndoles una experiencia auténtica y desafiante.

Para aquellos interesados en obtener el **examen original de años pasados** y **material de estudio** exclusivo que puede ser clave para asegurar su lugar en la facultad, les tenemos una solución. Estos recursos están disponibles para ustedes y pueden acceder a ellos fácilmente.

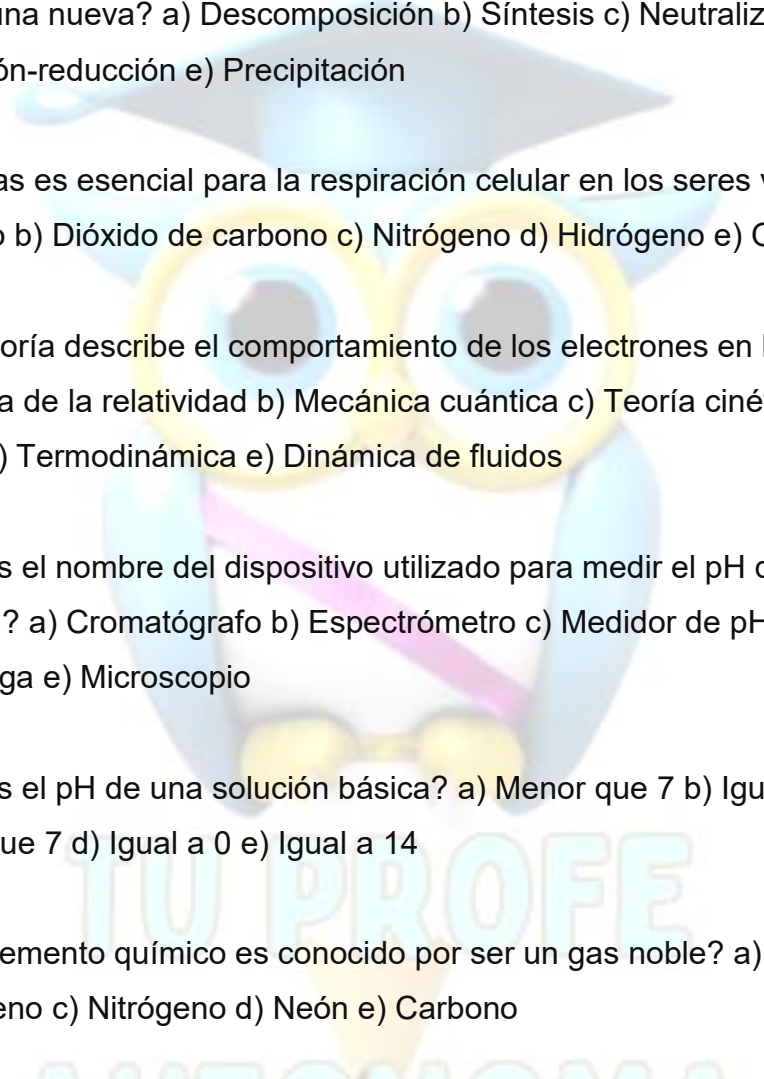
Tu Profe Autonomia
WhatsApp +52 1 444 196 6894

Simplemente envíen un mensaje a nuestras redes sociales o contáctennos directamente a través de **WhatsApp** al +52 1 444 196 6894. No dejen pasar esta oportunidad única para prepararse de la mejor manera y dar un paso firme hacia su carrera en medicina.

Examen Simulador Ciencias Químicas

Química

1. ¿Qué elemento en la tabla periódica tiene el símbolo "H"? a) Helio b) Hidrógeno c) Hafnio d) Hierro e) Holmio
2. ¿Cuál es la fórmula química del dióxido de carbono? a) CO b) CO₂ c) C₂O d) CO₃ e) C₂O₂
3. ¿Qué tipo de enlace se forma por la transferencia de electrones de un átomo a otro? a) Covalente b) Iónico c) Metálico d) Hidrógeno e) Van der Waals
4. ¿Cuál es la ley que establece que la masa total en una reacción química se mantiene constante? a) Ley de conservación de la masa b) Ley de los gases ideales c) Ley de Dalton d) Principio de Le Châtelier e) Ley de Avogadro
5. ¿Qué nombre recibe el número de protones en el núcleo de un átomo? a) Número atómico b) Número de masa c) Isótopo d) Número de neutrones e) Configuración electrónica
6. ¿Cómo se llama el proceso por el cual un líquido se convierte en gas? a) Condensación b) Sublimación c) Evaporación d) Fusión e) Solidificación

- 
7. ¿Qué propiedad mide la tendencia de una sustancia a evaporarse? a) Viscosidad b) Volatilidad c) Densidad d) Solubilidad e) Punto de ebullición
8. ¿Cuál es el pH de una solución ácida? a) Mayor que 7 b) Menor que 7 c) Igual a 7 d) Igual a 0 e) Igual a 14
9. ¿Qué tipo de reacción química implica la combinación de sustancias para formar una nueva? a) Descomposición b) Síntesis c) Neutralización d) Oxidación-reducción e) Precipitación
10. ¿Qué gas es esencial para la respiración celular en los seres vivos? a) Oxígeno b) Dióxido de carbono c) Nitrógeno d) Hidrógeno e) Ozono
11. ¿Qué teoría describe el comportamiento de los electrones en los átomos? a) Teoría de la relatividad b) Mecánica cuántica c) Teoría cinética de los gases d) Termodinámica e) Dinámica de fluidos
12. ¿Cuál es el nombre del dispositivo utilizado para medir el pH de una solución? a) Cromatógrafo b) Espectrómetro c) Medidor de pH d) Centrífuga e) Microscopio
13. ¿Cuál es el pH de una solución básica? a) Menor que 7 b) Igual a 7 c) Mayor que 7 d) Igual a 0 e) Igual a 14
14. ¿Qué elemento químico es conocido por ser un gas noble? a) Hidrógeno b) Oxígeno c) Nitrógeno d) Neón e) Carbono
15. ¿Qué ley química establece que la presión de una mezcla de gases es igual a la suma de las presiones parciales de cada gas componente? a) Ley de Dalton b) Ley de Boyle c) Ley de Charles d) Ley de Gay-Lussac e) Ley de Avogadro
16. ¿Qué tipo de solución tiene una concentración de soluto más baja que la solución saturada a una temperatura dada? a) Solución sobresaturada b)

Solución insaturada c) Solución concentrada d) Solución diluida e)
Solución buffer

17. ¿Qué propiedad de los líquidos mide la fuerza necesaria para romper su superficie? a) Viscosidad b) Densidad c) Tensión superficial d) Presión de vapor e) Punto de ebullición
18. ¿Cuál es el nombre del cambio de estado de líquido a sólido? a) Sublimación b) Condensación c) Evaporación d) Fusión e) Solidificación
19. ¿Qué tipo de reacción química se caracteriza por la formación de precipitados? a) Oxidación-reducción b) Neutralización c) Síntesis d) Descomposición e) Precipitación

Física

20. ¿Qué ley de Newton establece que un objeto en reposo permanecerá en reposo a menos que actúe sobre él una fuerza externa? a) Primera ley b) Segunda ley c) Tercera ley d) Ley de gravitación e) Ley de conservación de energía
21. ¿Cuál es la unidad de medida de la fuerza en el Sistema Internacional de Unidades? a) Watt b) Joule c) Newton d) Pascal e) Voltio
22. ¿Qué tipo de energía posee un objeto debido a su posición o configuración? a) Cinética b) Potencial c) Térmica d) Eléctrica e) Mecánica
23. ¿Cómo se llama el cambio en la frecuencia de una onda debido al movimiento del emisor o del observador? a) Resonancia b) Interferencia c) Difracción d) Efecto Doppler e) Refracción

24. ¿Cuál es la velocidad aproximada de la luz en el vacío? a) 3×10^5 km/s
b) 3×10^8 m/s c) 1×10^6 m/s d) 5×10^7 m/s e) 2×10^8 m/s
25. ¿Qué principio físico explica que la presión aplicada a un fluido se transmite de manera uniforme a través del fluido? a) Principio de Pascal b) Principio de Bernoulli c) Principio de Arquímedes d) Ley de Boyle e) Ley de Charles
26. ¿Cuál es el nombre del dispositivo que convierte la energía eléctrica en energía mecánica? a) Generador b) Motor eléctrico c) Transformador d) Condensador e) Resistor
27. ¿Qué fenómeno ocurre cuando la luz pasa de un medio a otro y cambia de dirección? a) Reflexión b) Refracción c) Difracción d) Polarización e) Absorción
28. ¿Qué ley describe la relación entre la corriente eléctrica, la resistencia y el voltaje en un circuito? a) Ley de Ohm b) Ley de Kirchhoff c) Ley de Faraday d) Ley de Coulomb e) Ley de Lenz
29. ¿Cuál es el principio que establece que la energía total en un sistema cerrado se conserva? a) Conservación de la energía b) Conservación de la masa c) Conservación del momento d) Equilibrio termodinámico e) Entropía
30. ¿Qué unidad se utiliza para medir la potencia eléctrica? a) Watt b) Joule c) Newton d) Amperio e) Coulomb
31. ¿Qué tipo de movimiento describe una trayectoria circular? a) Rectilíneo b) Parabólico c) Oscilatorio d) Circular e) Aleatorio
32. ¿Cómo se llama el fenómeno por el cual un material genera electricidad cuando se le aplica presión? a) Piezoelectricidad b) Termoelectricidad c) Foelectricidad d) Electroquímica e) Ferroelectricidad

33. ¿Qué teoría revolucionó la física moderna al introducir conceptos como la relatividad del tiempo y del espacio? a) Teoría cuántica b) Teoría de la relatividad c) Mecánica newtoniana d) Electrodinámica e) Termodinámica
34. ¿Cuál es la fórmula para calcular la energía cinética de un objeto en movimiento? a) $E = mv^2$ b) $E = 1/2 mv^2$ c) $E = mgh$ d) $E = pv$ e) $E = mc^2$
35. ¿Qué tipo de lente converge los rayos de luz? a) Convexa b) Cóncava c) Plana d) Divergente e) Cilíndrica
36. ¿Cuál es el principio que describe la relación entre la presión y la velocidad en los fluidos en movimiento? a) Principio de Bernoulli b) Principio de Pascal c) Principio de Arquímedes d) Ley de Stokes e) Ecuación de continuidad
37. ¿Qué es la entropía en termodinámica? a) Medida de energía b) Medida de calor c) Medida del desorden d) Medida de la presión e) Medida de la eficiencia
38. ¿Qué ley de la termodinámica establece que no es posible alcanzar el cero absoluto en un número finito de pasos? a) Primera ley b) Segunda ley c) Tercera ley d) Ley de conservación de energía e) Ley de conservación de la masa
39. ¿Qué fenómeno físico causa que los objetos con masa se atraigan entre sí? a) Electromagnetismo b) Fuerza nuclear c) Gravitación d) Fricción e) Tensión
40. ¿Cuál es la fórmula de la ley de Coulomb para la fuerza entre dos cargas eléctricas? a) $F = kq_1q_2/r$ b) $F = kq_1q_2/r^2$ c) $F = mq$ d) $F = qvB$ e) $F = qE$

41. ¿Qué tipo de onda necesita un medio material para propagarse? a) Onda electromagnética b) Onda de radio c) Onda de luz d) Onda sonora e) Onda de gravedad
42. ¿Cuál es la principal fuente de energía del Sol? a) Fisión nuclear b) Fusión nuclear c) Combustión química d) Desintegración radiactiva e) Conducción térmica
43. ¿Qué dispositivo se utiliza para medir la corriente eléctrica? a) Voltímetro b) Amperímetro c) Ohmímetro d) Multímetro e) Galvanómetro
44. ¿Qué propiedad describe la capacidad de un material para regresar a su forma original después de ser deformado? a) Dureza b) Maleabilidad c) Ductilidad d) Elasticidad e) Tenacidad
45. ¿Cuál es el nombre del fenómeno por el cual un fluido en movimiento disminuye su presión al aumentar su velocidad? a) Principio de Pascal b) Principio de Bernoulli c) Efecto Venturi d) Efecto Doppler e) Principio de Arquímedes
46. ¿Qué unidad se utiliza para medir la frecuencia de una onda? a) Hertz b) Joule c) Newton d) Watt e) Pascal
47. ¿Qué teoría explica el comportamiento y las propiedades de las partículas subatómicas? a) Mecánica clásica b) Termodinámica c) Mecánica cuántica d) Relatividad general e) Electrodinámica
48. ¿Qué nombre recibe la energía almacenada en un objeto debido a su posición en un campo gravitatorio? a) Energía cinética b) Energía potencial gravitatoria c) Energía térmica d) Energía química e) Energía eléctrica

49. ¿Qué fenómeno ocurre cuando dos ondas se encuentran y se superponen? a) Resonancia b) Refracción c) Interferencia d) Difracción e) Polarización
50. ¿Cuál es el principio que explica el aumento de la presión en un fluido al disminuir el área por la que fluye? a) Principio de Bernoulli b) Efecto Venturi c) Principio de Pascal d) Ley de Boyle e) Ley de Charles
51. ¿En qué unidad se mide la resistencia eléctrica? a) Ohm b) Voltio c) Ampere d) Watt e) Coulomb
52. ¿Qué ley establece que la energía interna de un sistema aislado es constante? a) Primera ley de la termodinámica b) Segunda ley de la termodinámica c) Ley de conservación de la energía d) Ley de conservación de la masa e) Tercera ley de la termodinámica



Biología

53. ¿Cuál es la unidad básica de la vida? a) Célula b) Átomo c) Molécula d) Tejido e) Órgano
54. ¿Qué proceso utilizan las plantas para convertir la luz solar en energía? a) Respiración b) Fotosíntesis c) Fermentación d) Osmosis e) Digestión
55. ¿Qué estructura celular contiene la información genética? a) Citoplasma b) Núcleo c) Mitocondria d) Ribosoma e) Membrana celular
56. ¿Cómo se llama el proceso por el cual los organismos mantienen un equilibrio interno constante? a) Metabolismo b) Homeostasis c) Osmosis d) Mitosis e) Evolución

57. ¿Qué tipo de células carecen de núcleo? a) Células eucariotas b) Células procariontas c) Células animales d) Células vegetales e) Células fúngicas
58. ¿Cuál es el nombre del proceso de división celular en células somáticas? a) Meiosis b) Mitosis c) Fisión binaria d) Replicación e) Transcripción
59. ¿Qué molécula lleva la información genética de un organismo? a) Proteína b) ARN c) ADN d) Carbohidrato e) Lípido
60. ¿Cuál es el término para la variación genética dentro de una población de organismos? a) Evolución b) Adaptación c) Diversidad genética d) Selección natural e) Especiación
61. ¿Qué orgánulo es conocido como la "central energética" de la célula? a) Ribosoma b) Núcleo c) Mitocondria d) Cloroplasto e) Lisosoma
62. ¿Cuál es el nombre del proceso por el cual una célula ingiere material del exterior? a) Exocitosis b) Endocitosis c) Osmosis d) Difusión e) Fagocitosis
63. ¿Qué tipo de biomolécula es enzima? a) Carbohidrato b) Lípido c) Proteína d) Ácido nucleico e) Vitamina
64. ¿Qué término describe la transferencia de polen de los estambres a un estigma en las plantas? a) Fertilización b) Polinización c) Fotosíntesis d) Germinación e) Respiración
65. ¿Cómo se llama el proceso mediante el cual los organismos descomponen los alimentos para obtener energía? a) Fotosíntesis b) Respiración celular c) Fermentación d) Digestión e) Transpiración
66. ¿Qué nombre recibe el estudio de los genes y la herencia? a) Ecología b) Genética c) Bioquímica d) Fisiología e) Morfología

67. ¿Qué estructuras en las células vegetales capturan la energía del sol? a) Cloroplastos b) Mitocóndrias c) Ribosomas d) Vacuolas e) Núcleos
68. ¿Cuál es el término para el conjunto de reacciones químicas que ocurren dentro de una célula para mantener la vida? a) Fotosíntesis b) Metabolismo c) Respiración celular d) Fermentación e) Osmosis
69. ¿Qué proceso explica cómo las especies cambian con el tiempo? a) Adaptación b) Metabolismo c) Evolución d) Fotosíntesis e) Mitosis
70. ¿Qué tipo de tejido conecta músculos y huesos? a) Tejido adiposo b) Tejido muscular c) Tejido epitelial d) Tejido nervioso e) Tejido conectivo
71. ¿Cuál es el nombre del proceso por el cual las plantas liberan vapor de agua a la atmósfera? a) Fotosíntesis b) Transpiración c) Respiración d) Evapotranspiración e) Condensación
72. ¿Qué orgánulos son responsables de la síntesis de proteínas en la célula? a) Cloroplastos b) Mitochondrias c) Ribosomas d) Lisosomas e) Vacuolas

Matemáticas

73. ¿Cuál es el resultado de la ecuación $2x + 5 = 17$? a) 6 b) 12 c) 8 d) 9 e) 10
74. ¿Qué teorema establece que en un triángulo rectángulo, el cuadrado de la hipotenusa es igual a la suma de los cuadrados de los otros dos lados? a) Teorema de Pitágoras b) Teorema de Euclides c) Teorema de Thales d) Ley de Senos e) Ley de Cosenos
75. ¿Cuál es la fórmula para calcular el área de un círculo? a) πr^2 b) $2\pi r$ c) πd d) r^2/π e) $2r/\pi$

76. ¿Cómo se llama la secuencia en la que cada término es la suma de los dos términos anteriores? a) Secuencia aritmética b) Serie geométrica c) Secuencia de Fibonacci d) Progresión armónica e) Serie de Taylor
77. ¿Cuál es el valor de la derivada de la función $f(x) = x^3$ en $x = 2$? a) 6 b) 8 c) 12 d) 24 e) 16
78. ¿Qué tipo de gráfico se utiliza para representar datos categóricos? a) Histograma b) Gráfico de líneas c) Gráfico circular d) Gráfico de barras e) Gráfico de dispersión
79. ¿Cómo se llama una ecuación polinómica de segundo grado? a) Ecuación lineal b) Ecuación cúbica c) Ecuación cuadrática d) Ecuación exponencial e) Ecuación logarítmica
80. ¿Cuál es el valor de "i", la unidad imaginaria, al cuadrado? a) -1 b) 0 c) 1 d) i e) 2i
81. ¿Qué teorema se utiliza para calcular la longitud de los lados de un triángulo en un plano cartesiano? a) Teorema de Pitágoras b) Teorema del coseno c) Teorema del seno d) Fórmula de la distancia e) Teorema de Herón
82. ¿Cuál es la suma de los ángulos internos de un triángulo? a) 90° b) 180° c) 270° d) 360° e) 450°

Comunicación y Lenguaje

83. ¿Qué figura retórica utiliza la exageración para enfatizar un punto? a) Metáfora b) Hipérbole c) Símil d) Personificación e) Ironía

84. ¿Cuál es el principal componente del proceso de comunicación que transmite la información? a) Emisor b) Mensaje c) Canal d) Receptor e) Contexto
85. ¿Qué tipo de texto tiene como principal objetivo explicar o informar? a) Narrativo b) Expositivo c) Descriptivo d) Argumentativo e) Poético
86. ¿Qué componente del lenguaje se refiere a las reglas para combinar palabras en oraciones? a) Semántica b) Morfología c) Sintaxis d) Fonología e) Pragmática
87. ¿Qué figura literaria consiste en dar cualidades humanas a objetos inanimados o abstractos? a) Metáfora b) Hipérbole c) Símil d) Personificación e) Anáfora
88. ¿Cómo se llama la comparación directa entre dos elementos utilizando palabras como "como" o "tal como"? a) Metáfora b) Símil c) Anáfora d) Hipérbole e) Eufemismo
89. ¿Qué término describe la variación de la lengua en función de factores sociales y geográficos? a) Dialecto b) Jerga c) Argot d) Registro e) Lengua
90. ¿Qué tipo de discurso tiene como objetivo persuadir o convencer al público? a) Expositivo b) Narrativo c) Descriptivo d) Argumentativo e) Instructivo
91. ¿Cuál es el estudio del significado en el lenguaje? a) Semántica b) Sintaxis c) Morfología d) Fonética e) Fonología
92. ¿Qué componente de la comunicación se refiere al entorno físico o social donde ocurre la comunicación? a) Canal b) Contexto c) Emisor d) Mensaje e) Receptor

93. ¿Qué tipo de narrador conoce y relata los pensamientos y sentimientos de todos los personajes? a) Omnisciente b) Protagonista c) Testigo d) Objetivo e) Limitado
94. ¿Qué figura retórica consiste en la repetición de una palabra o frase al principio de frases o versos consecutivos? a) Anáfora b) Aliteración c) Paradoja d) Oxímoron e) Hipérbaton
95. ¿Cómo se llama la técnica literaria que consiste en dar pistas sobre eventos que ocurrirán más adelante en la narrativa? a) Flashback b) Foreshadowing (presagio) c) Cliffhanger d) Stream of consciousness e) In medias res
96. ¿Cuál es el término que describe un juego de palabras basado en la similitud de sonidos? a) Calambur b) Paronomasia c) Onomatopeya d) Retruécano e) Ironía
97. ¿Qué tipo de texto se caracteriza por su brevedad y por expresar sentimientos e ideas de manera intensa y concentrada? a) Ensayo b) Novela c) Cuento d) Poema e) Crónica

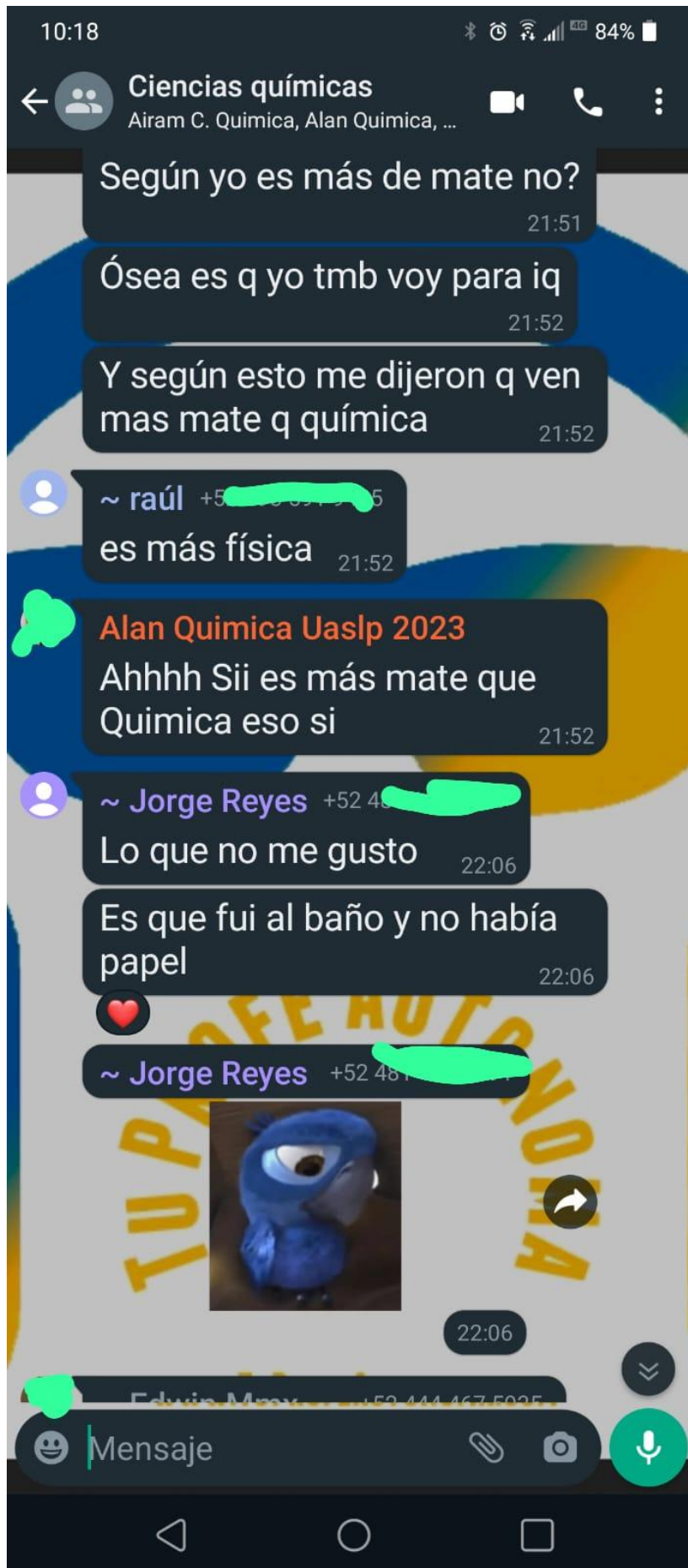
Examen Simulador

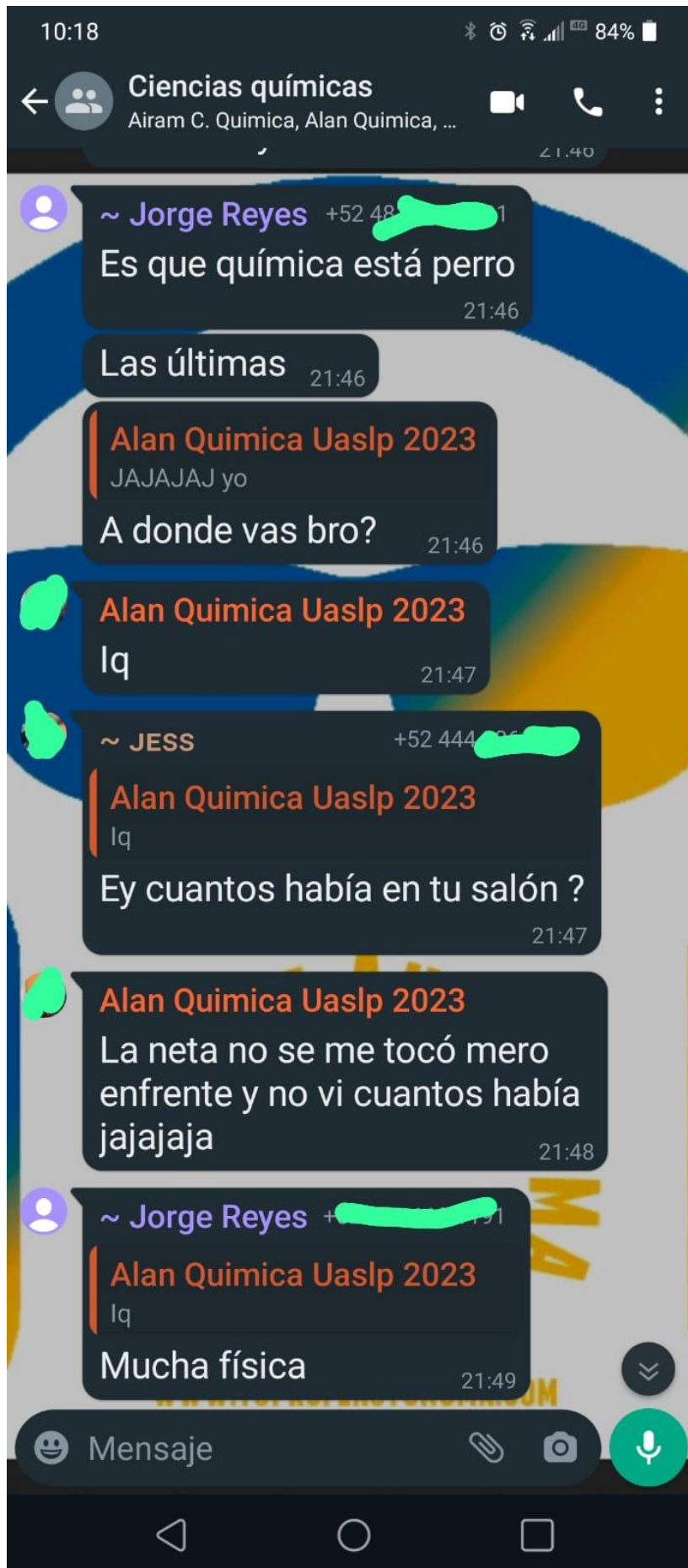
Al concluir tu Examen Simulador de la Autónoma, es importante recordar que la preparación es clave. La Facultad de Ciencias Químicas es de las más demandadas, por lo que reforzar tus conocimientos es esencial para destacar entre los demás aspirantes. Si se te dificultó el conocer las respuestas de tu examen simulador, recuerda que siempre puedes acceder a nuestros cursos donde te las explicamos al detalle para que logres pasar tu examen de admisión.

Además de nuestros exámenes y material de estudio, ofrecemos una variedad de cursos tanto online como presenciales. Estos cursos están diseñados para proporcionar a nuestros alumnos información privilegiada y conocimientos profundos, preparándolos no solo para el examen de admisión, sino también para su futuro académico y profesional.

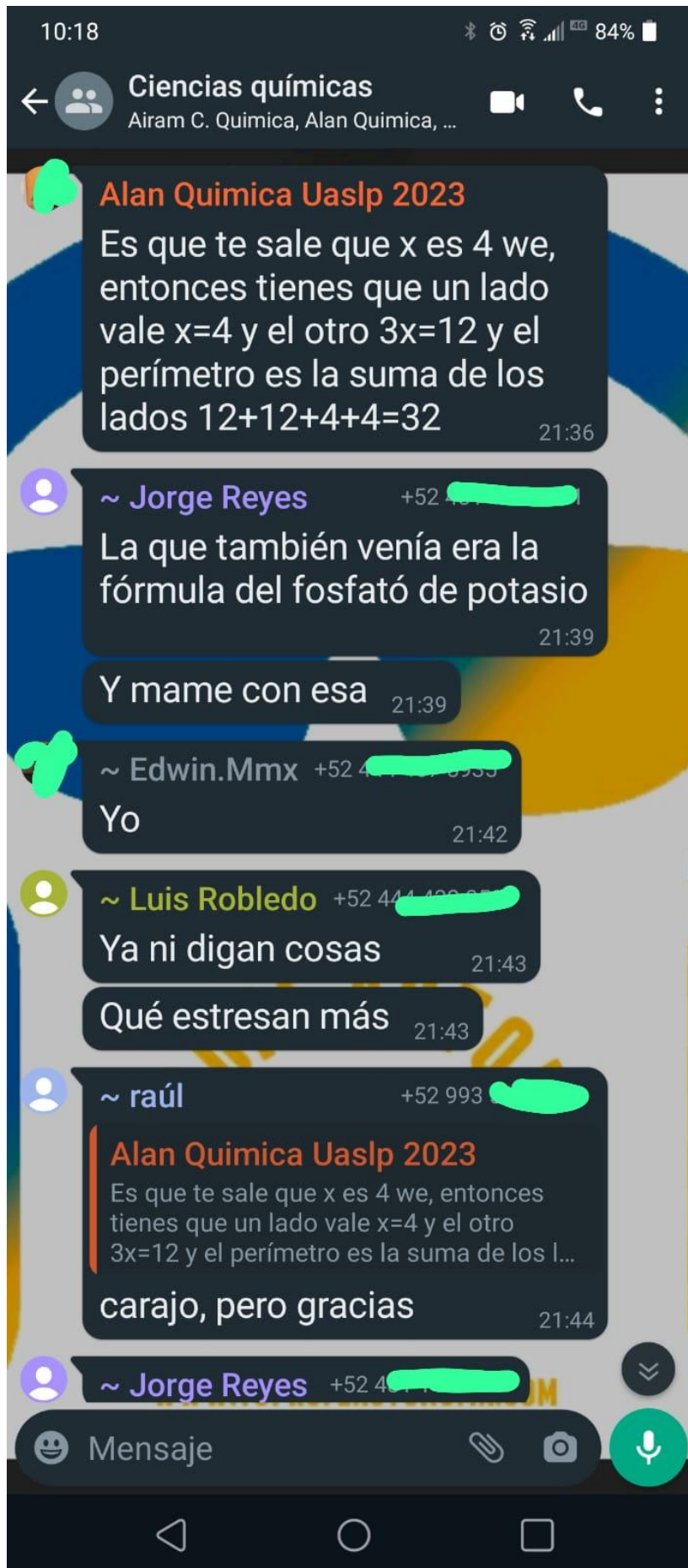
Te dejamos una muestra de lo que encontraras en el examen real, donde además de **exámenes** escaneados de la facultad a la que presentarás, encontraras **capturas de pantalla** que nos enviaron nuestros **exalumnos** cuando presentaron a tu misma facultad en el 2023:







Tu Profe Autonomo
WhatsApp +52 1 444 196 6894





EXANI-II

Conocimientos disciplinares Modulo 1

1. ¿Qué organelo es responsable de la producción de ATP? A) Ribosoma B) Mitochondria C) Lisosoma
2. ¿Qué proceso convierte la luz solar en energía química? A) Respiración B) Fotosíntesis C) Digestión
3. ¿Cuál es la etapa del ciclo celular donde se duplica el ADN? A) Metafase B) Anafase C) Interfase
4. ¿Cómo se llama la primera etapa de la mitosis? A) Telofase B) Profase C) Metafase
5. ¿Cuál es el tipo de célula que no tiene núcleo? A) Eucariota B) Procariota C) Protista
6. ¿Qué base nitrogenada se empareja con la adenina en una hebra de ADN? A) Citosina B) Timina C) Guanina
7. ¿Qué tipo de macromolécula es una enzima? A) Carbohidrato B) Lípido C) Proteína

Temas mas comunes que hacen en la Autónoma

Temas:

Fisica:

Conceptos básicos de física: Medición, vectores, unidades.

Dinámica: Leyes de Newton.

Cinemática: Movimiento rectilíneo (uniforme y acelerado). www.TuProfeAutonoma.com

Cinemática en dos dimensiones: Projectiles y movimiento circular.

Trabajo, energía y potencia.

Momentum y colisiones.

Principios de fluidos: Principio de Pascal y principio de Arquímedes.

Termodinámica: Primera y segunda ley de la termodinámica.



PROCESO DE ADMISIÓN
2021-2022



EXAMEN DE CONOCIMIENTOS

Química

1. ¿Cuál de las siguientes es una propiedad de los metales?: a) No conducen electricidad. b) Son frágiles. c) Hijos maleables. d) No refleja la luz. e) No se pueden deformar.
2. ¿Cuántos electrones pueden alojar el segundo nivel de energía de un átomo?: a) 8 b) 2 c) 18 d) 32 e) 10
3. ¿Qué indica el número atómico de un elemento?: a) El número de neutrones. b) El número de electrones en la última capa. c) El número de protones. d) La cantidad de energía que tiene el átomo. e) El número de electrones y protones.
4. ¿Cómo se llama la reacción química en la que se intercambian los iones positivos de dos compuestos?: a) Síntesis. b) Descomposición. c) Desplazamiento. d) Reducción. e) Doble desplazamiento.
5. ¿Cuál de las siguientes opciones no es una ley de los gases ideales?: a) Ley de Charles. b) Ley de Boyle. c) Ley de Avogadro. d) Ley de Dalton. e) Ley de Newton.
6. ¿Cuál de las siguientes opciones es un ejemplo de un compuesto covalente?: a) NaCl b) H₂O c) KBr d) CaO e) LiF
7. ¿Cuál es el pH neutro?: a) 0 b) 7 c) 14 d) 10 e) 5
8. ¿Qué tipo de enlace se forma entre un metal y un no metal?: a) Enlace covalente. b) Enlace iónico. c) Enlace metálico. d) Enlace de hidrógeno. e) Enlace de Van der Waals.
9. ¿Qué elemento químico tiene el símbolo 'Fe' en la tabla periódica?: a) Fluor. b) Francisco. c) Fósforo. d) Hierro. e) Fermio.
10. ¿Qué tipo de isótopos son radioactivos?: a) Estables. b) Inestables. c) Sin metales. d) Gases nobles. e) Metaloides.
11. ¿Qué es la molaridad?: a) Número de moles de soluto en un litro de solución. b) Número de moles de soluto en un litro de disolvente. c) Número de moles de disolvente en un litro de solución. d) Número de moles de solución en un litro de soluto. e) Número de moles de disolvente en un litro de soluto.
12. ¿Qué elemento químico se encuentra en el grupo 1, período 1 de la tabla periódica?: a) Hidrógeno. b) Hel

Enciclopedia de Ciencias Químicas: Admisión Autónoma 2024

El proceso de ingreso a la Universidad Autónoma es un momento crucial en la vida de muchos estudiantes. Para asegurar el éxito en este desafío académico, es esencial contar con un material de estudio confiable y actualizado que refleje fielmente el contenido de los exámenes de ingreso. En este artículo, te presentaremos nuestro material de estudio, el cual se ha elaborado al 100% con preguntas del examen del 2023. Estas preguntas han sido recolectadas y validadas gracias a la participación de más de 100 aspirantes, incluyendo alumnos de nuestros cursos y aspirantes externos. Nuestro material está respaldado por capturas de pantalla, audios y videos, lo que garantiza una preparación completa y efectiva.

Nuestro material de estudio ha sido elaborado minuciosamente utilizando preguntas reales del examen del 2023 de la Universidad Autónoma. Para obtener una muestra representativa y precisa, se contó con la colaboración de más de 100 aspirantes, quienes participaron en el ciclo escolar correspondiente. Entre estos aspirantes se

www.tuprofeautonoma.com.mx

WhatsApp: +52 444 196 6894

Material de Estudio de Ciencias Químicas

I. Matemáticas

Álgebra

Geometría y Trigonometría

Cálculo

II. Física

Mecánica

Termodinámica

Electromagnetismo

Física Moderna

III. Química

Química General

Química Orgánica

Química Inorgánica

IV. Biología

Biología Celular

Genética

Biología Molecular

V. Comunicación y Lenguaje

Lectura y Comprensión de Textos Científicos

Redacción Científica



TU PROFE
AUTONOMA

Tu Profe Autonomo

WhatsApp +52 1 444 196 6894



Examen de Admisión

Química

1. ¿Cuál es el símbolo químico del oro? a) Ag b) O c) Au d) Fe e) Gd
2. ¿Qué elemento químico tiene el número atómico 1? a) Helio b) Hidrógeno c) Litio d) Boro e) Carbono
3. ¿Cuál es la fórmula química del agua? a) H_2O b) O_2 c) CO_2 d) CH_4 e) $NaCl$
4. ¿Qué molécula se conoce como el "gas de la risa"? a) CO_2 b) O_2 c) N_2O d) CH_4 e) He
5. ¿Cuál de los siguientes compuestos es un hidrocarburo saturado? a) C_2H_4 b) C_6H_6 c) C_3H_8 d) C_2H_2 e) C_4H_6
6. ¿Qué tipo de enlace se forma entre dos átomos no metálicos? a) Metálico b) Iónico c) Covalente d) Dipolo e) Van der Waals
7. ¿Qué elemento se encuentra en el período 3 y grupo 1 de la tabla periódica? a) Hidrógeno b) Helio c) Sodio d) Potasio e) Calcio
8. ¿Cuál es el pH de una solución neutra? a) 1 b) 5 c) 7 d) 9 e) 14

Para más información sobre nuestros cursos y cómo pueden ayudarte a entrar, no dudes en contactarnos. Puedes enviarnos un mensaje directamente a través de **WhatsApp** al +52 1 444 196 6894 o encontrar el examen original directamente en este link:

<https://universidadautonomaadmission.com/examenes-pasados/>

Adquiere estos y mas archivos para tu examen de admisión desde nuestro grupo de Classroom:

Tu Profe Autonoma
WhatsApp +52 1 444 196 6894

Curso Completo para la Facultad de Ciencias Químicas



Romel Escobedo • 23 ago 2023 (Editado: 12 oct 2023)

- Examen 2022 UASLP
- Examen 2022 UNAM
- Material de Estudio 2024 UASLP
- Examen 2023 UASLP (Dentro del archivo: Enciclopedia)
- Capturas de pantalla del examen de Ciencias Químicas 2023 (Dentro del archivo: Enciclopedia)
- Temas mas comunes que preguntan en la Autónoma
- Exani-II (CENEVAL)

	Quimica UNAM PDF		CIENCIAS QUIMICAS GUIA PDF
	Ciencias Químicas, Enciclop... PDF		CIENCIAS QUIMICAS, EXAM... PDF
	Temas mas Comunes de la A... PDF		Ciencias Físico Matemáticas... PDF

