



CURSO DE CAPACITACIÓN PARA AUXILIAR DE FARMACIA AÑO 2024

PRUEBA PARCIAL DEL MÓDULO I

INTRODUCCIÓN A LAS CIENCIAS FARMACÉUTICAS - QUÍMICA GENERAL Y ORGÁNICA

PUNTAJE TOTAL: 20 PUNTOS PUNTAJE PARA 4,0: 12 PUNTOS EXIGENCIA :60%

TIPO DE REACTIVO: preguntas de selección única (1 punto cada una)

RESULTADOS DE APREDIZAJE.

- Diferenciar la planta física y la competencia -desempeño de cada profesional dentro de un servicio de farmacia
- Analizar el marco jurídico relacionado con la profesión del farmacéutico según legislación chilena.
- Discriminar criterios para el expendio de medicamentos bioequivalentes y genéricos en Chile.
- Relacionar propiedades de la materia teniendo en cuenta su estructura química y los tipos de enlaces presentes.
- Definir componentes de una disolución y diferencia las formas de expresión de la concentración de una disolución para uso farmacéutico.
- Determinar valores de pH para diferentes tipos de disoluciones de uso farmacéutico.

CUESTIONARIO:

1. **Cuál es el significado del símbolo de la farmacias: la serpiente esta bebiendo de la copa ?**
 - A. La simbología indica que todos los medicamentos pueden curar una enfermedad en todo paciente.
 - B. Su significado se refiere a que muchas sustancias de uso terapéutica podían ser venenosas en relación a su dosis.**
 - C. Se desea representar la elevada seguridad para el ser humano que presentan los medicamentos
 - D. El símbolo representa el principio de todo medicamento se obtiene desde fuentes animales.

2. ¿Qué papel en la sociedad caracteriza al profesional o al especialista de farmacia?

- A. El papel del farmacéutico en el ámbito sanitario se limita a realizar acciones de prevención para transmisión de enfermedades.
- B. El farmacéutico determina la causa de las patologías y decide la mejor opción en cuanto a medicamentos.
- C. Se caracteriza por mantener colaboración y respeto ético con los demás profesionales.**
- D. El especialista en farmacia es el que tiene la "última palabra" para decidir un tratamiento a un paciente.

3. ¿Qué disposición legal se exige para el funcionamiento de una farmacia según el MINSAL Chile?

- A. El servicio de farmacia puede funcionar bajo la dirección de un técnico en farmacia titulado.
- B. Debe funcionar bajo la responsabilidad de su Director Técnico Químico Farmacéutico.**
- C. Según el MINSAL la apertura de una farmacia la puede realizar cualquier persona sin requerimiento de autorizaciones del ISP.
- D. Es un establecimiento que se debe dedicar a almacenar y distribuir productos farmacéuticos a clínicas y consultorios.

4. ¿Qué definición es correcta acerca de lo estudiado sobre el concepto de farmacia?

- A. Establecimiento o parte de él destinado a la venta de productos farmacéuticos y alimentos de uso médico.**
- B. Es un pequeño laboratorio destinado a la preparación manufactura y dispensación de formulaciones magistrales.
- C. Es el recinto en que se mantienen medicamentos para el uso interno de clínicas, maternidades, casas de socorro, campamentos mineros, termas, postas médicas.
- D. Son establecimientos de manufactura donde se elaboran diferentes productos farmacéuticos mediante maquinaria industrial.

5. De acuerdo a la primera Ley de fármacos promulgada por MINSAL en 2014 y su referencia a la venta de productos genéricos y bioequivalentes: Seleccione la alternativa que lo representa.

- A. Los médicos deben colocar en su receta el nombre comercial (no el genérico) del producto que va a indicar.
- B. Se debe mostrar en las góndolas de las farmacias los medicamentos de mayor costo monetario.
- C. **Las farmacias están obligadas a disponer de todos los remedios bioequivalentes. A la fecha existen más de 341 productos con este sello.**
- D. Se debe priorizar la venta de productos y no la dispensación técnica de un medicamento a un paciente.

6. ¿Cómo se define un medicamento genérico en la práctica farmacéutica?.

- A. **Es un producto farmacéutico que ha sido elaborado con ciertas características que lo igualan a otro producto protegido por una marca comercial.**
- B. Se define como un medicamento innovador que posee un nombre de fantasía.
- C. El producto de este tipo se prepara bajo una fórmula que emite un médico u otro prescriptor mediante una receta.
- D. Se trata de un medicamento que se elabora protegido por una patente industrial.

7. ¿Qué acción debe implementar un técnico en farmacia como fundamental para mantener el correcto almacenamiento de un medicamento?.

- A. Aumentar la humedad en la zona de almacenamiento.
- B. Favorecer la luminosidad del estante.
- C. Rotular con vivos colores los envases.
- D. **Periódico control de temperatura.**

8. ¿Qué valores actitudinales deben prevalecer en un auxiliar de farmacia en la atención a un paciente?.

- A. Trato distante.
- B. Marcar límites.
- C. **Empatía.**
- D. Mirada evasiva.

9. Si usted debe atender un paciente que busca un determinado medicamento de marca comercial y no lo posee en el stock de farmacia. ¿Qué acción debe realizar de acuerdo a la ética?

- A. Intentar ofrecer una alternativa o localizar el producto en locales cercanos.
- B. Se debe recomendar volver al mes siguiente al establecimiento.
- C. Debe despedir al paciente aconsejándole visitar de nuevo a su médico.
- D. Se debe contestar solamente que no existe el producto.

10. ¿Cuál de las siguientes expresiones ilustra las principales funciones del Químico Farmacéutico Director Técnico en una farmacia?

- A. Mantiene el orden en zona de trabajo y recibir orientaciones del resto de los trabajadores.
- B. Realiza la reposición de productos y medicamentos en farmacias que cuentan con salas y góndolas exteriores.
- C. Organiza el servicio de farmacia, actividades de manejo de medicamentos sometidos a control legal y docencia, así como farmacovigilancia.
- D. Registra diariamente la temperatura ambiental de la farmacia y del refrigerador de medicamentos.

11. ¿Cuál de las siguientes alternativas representa la unidad básica de organización de la materia?

- A. Macromolécula.
- B. Célula.
- C. Tejido.
- D. Átomo.

12. ¿Qué entendemos por un elemento químico simple cuando estudiamos química inorgánica?

- A. Es la formación de una nueva sustancia a partir de otra más simple.
- B. Sustancia formada por el mismo tipo de átomos.
- C. Es una mezcla de agua con una sal.
- D. Molécula que se forma a partir de dos átomos diferentes.

13. ¿A qué llamamos soluto dentro de una disolución en química inorgánica?

- A. Denominamos soluto a la unión dos sustancias de diferente estado de agregación.
- B. **El componente que se encuentra en menor proporción en una disolución.**
- C. Se considera toda sustancia en estado líquido con independencia de su composición.
- D. Es la parte líquida que contienen en su masa un sólido disuelto.

14. Dado el siguiente compuesto químico: $\text{Fe}(\text{OH})_3$: ¿Cómo se nombra según el sistema IUPAC?

- A. **Hidróxido de hierro (III).**
- B. Óxido de hierro (III).
- C. Óxido de hierro (II).
- D. Hidróxido de hierro (II).

15. En una práctica de farmacia nos piden preparar una disolución de NaCl en una concentración de 10 ppm (partes por millón): ¿Qué concentración de soluto NaCl debe presentar?

- A. 10 microgramos de soluto por cada 100 mL de disolución.
- B. **10 gramos de soluto por cada litro de disolución.**
- C. 100 microgramos de soluto por cada 200 mL de disolución.
- D. 10 gramos de soluto por cada 10 litros de disolución.

16. ¿Qué característica química de la sustancia ácido-base se puede conocer a partir de su K_b , constante de ionización básica?

- A. Estado de agregación.
- B. **Poder alcalino.**
- C. Neutralidad ácido-base.
- D. Poder ácido.

17. ¿A qué llamamos en la nomenclatura química un hidrocarburo alifático?

- A. Compuesto que posee estructura circular y dobles enlaces.
- B. Molécula que presenta cadena lineal.**
- C. Compuesto que contienen otros átomos que no son carbono
- D. Molécula que forma un ciclo.

18. ¿Qué grupo funcional en química se representa por la simbología NH-?

- A. Amina.**
- B. Ácido.
- C. Alcohol.
- D. Hidróxido.

19. ¿Cuál de los siguientes compuestos es compuesto aromático?

- A. Ciclopentano.
- B. Propilo.
- C. Eteno.
- D. Benceno.**

20. ¿Cómo se conocen dos compuestos orgánicos que poseen la misma cantidad de átomos de carbono pero con diferente linealidad en su estructura?

- A. Isómeros de cadena.**
- B. Isómeros ópticos.
- C. Isómeros de posición.
- D. Isómeros de función.

ESCALA DE PUNTUACIÓN

Ptje	Nota
20	7,0
19,5	6,8
19	6,6
18,5	6,4
18	6,3
17,5	6,1
17	5,9
16,5	5,7
16	5,5
15,5	5,3
15	5,1
14,5	4,9
14	4,8
13,5	4,6
13	4,4
12,5	4,2
12	4,0
11,5	3,9
11	3,8
10,5	3,6
10	3,5
9,5	3,4
9	3,3
8,5	3,1
8	3,0
7,5	2,9
7	2,8
6,5	2,6
6	2,5
5,5	2,4
5	2,3
4,5	2,1
4	2,0
3,5	1,9
3	1,8
2,5	1,6
2	1,5
1,5	1,4
1	1,3
0,5	1,1
0	1,0