

# **AUTOEVALUACIÓN: PREGUNTAS TEST Y CUESTIONES**

## **TEMA 9.- JARABES Y DISOLUCIONES ORALES**

### **PREGUNTAS TEST**

1. En relación al jarabe simple, señalar la afirmación CORRECTA:

- a) Generalmente lleva incorporados conservantes en su composición
- b) Requiere la adición de viscosizantes para enmascarar los sabores desagradables
- c) El método de preparación más adecuado del jarabe simple es el método en caliente
- d) La concentración de glucosa en el jarabe simple es del 65 %
- e) La concentración de sacarosa en el jarabe simple es próxima a la de saturación

2. Para preparar una suspensión extemporánea a partir de una especialidad farmacéutica que incluye un frasco con polvo y una jeringa de 10 mL, se indica el siguiente modo de uso: Invertir el frasco con el polvo, dar unos golpes con la mano y añadir 10 mL de agua. Agitar bien.

En este caso la correcta preparación implicará:

- a) La jeringa se utiliza solamente para medir la dosis a administrar
- b) Después de agitar bien se debe volver a enrasar el frasco hasta la señal con agua.
- c) Se deben añadir con la jeringa las porciones de 10 mL necesarias hasta alcanzar el nivel marcado en el frasco
- d) No es necesario añadir más agua que los 10 mL.
- e) Una vez preparada la suspensión no es necesario volver a agitar para su administración.

3. La concentración de sacarosa en el jarabe simple es:

- a) 50 %
- b) 74 %
- c) 64 %
- d) 46 %
- e) El jarabe simple no siempre necesita incorporar azúcar

4. Los elixires

- a) Poseen una viscosidad elevada para evitar la sedimentación de las partículas

- b) Los elixires utilizados en pediatría no llevan etanol en su composición
- c) El elixir isoalcohólico es el que posee un porcentaje de etanol igual al porcentaje de agua
- d) Los elixires suelen utilizarse para vehicular fármacos insolubles en agua
- e) Los elixires pueden llevar un 65 % de sacarosa como edulcorante.

## CUESTIONES

1. Justificar por qué se añade azúcar a los jarabes

El azúcar se añade por su acción edulcorante para enmascarar los sabores desagradables de algunos fármacos. Además tiene un efecto viscosizante y conservante. Las altas concentraciones de azúcar hacen que la elevada presión osmótica del jarabe impida el crecimiento bacteriano.

2. ¿En qué casos puede ser necesario formular un jarabe en forma de suspensión?

- Si se requiere preparar formulaciones líquidas de un fármaco en un vehículo en el que es insoluble o muy poco soluble.
- Para la administración de fármacos inestables en solución.
- Para mejorar las características organolépticas (sabor desagradable) de algunos fármacos.
- Si se necesita obtener una disolución lenta o sostenida del fármaco (mediante la selección adecuada del fármaco y excipientes).

3. ¿En qué consiste la percolación?

Se trata de un sistema para preparar jarabes a nivel industrial. La percolación permite la obtención del jarabe simple en frío, sin agitación y de forma continua.