

AUTOEVALUACIÓN: PREGUNTAS TEST Y CUESTIONES

TEMA 11.- ISOTONIZACIÓN DE INYECTABLES

PREGUNTAS TEST

1. En relación a la isotonización de inyectables:

- a) Para isotonizar con Na Cl 1 litro de una disolución 0,15 M de glucosa se deben añadir 0,13 moles de NaCl para alcanzar el valor de 0,28 M.
- b) Si el equivalente en NaCl de un fármaco es 0,9 sabemos que una concentración del 1 % de fármaco es hipertónica.
- c) Una disolución isoosmótica siempre es isotónica.
- d) Las disoluciones hipertónicas pueden producir hemólisis.
- e) Una disolución isotónica también es isoosmótica.

2. Señalar cuál de las siguientes afirmaciones es ERRONEA:

- a) Una solución de ácido bórico isoosmótica con la sangre es también isotónica con este fluido.
- b) El principal problema de las soluciones hipotónicas es para las de volumen superior a 100 mL.
- c) Las soluciones hipertónicas administradas por vía IV producen daños reversibles a nivel cerebral.
- d) En el método de isotonización basado en el hematocrito, el valor de este parámetro disminuye si la disolución es hipertónica.
- e) En los solutos no ionizables la osmolaridad es igual a la molaridad.

3. ¿Cuál es la osmolaridad del suero que se toma como referencia para isotonizar inyectables?

- a) 375 mOsmolar
- b) 300 mMolar
- c) 0,285 Osmol/kg
- d) 285 mMolar/kg
- e) Ninguna de las anteriores

4. ¿Qué cantidad de NaCl será necesaria para isotonizar con el plasma sanguíneo 250 mL de una disolución de un fármaco. El $\Delta T_{1\%}$ del fármaco es 0,52.

- a) 63 mg
- b) 0,63 g
- c) 1575 mg
- d) No es necesario añadir NaCl. La disolución es isotónica.
- e) Ninguna de las anteriores.

CUESTIONES

1. ¿Cuál es la ecuación que permite calcular el E.I.? ¿Qué parámetros se necesitan conocer previamente?
2. ¿Qué métodos se utilizan para el control de la isotonicación?
3. ¿Cuál es la concentración isotónica de una sustancia no electrolito? y ¿Cuál la concentración isotónica de una sustancia electrolito?