



Mi Universidad

Ejercicio

Ashlee Salas Fierro

Ejercicio

Primer Parcial

Biomatemáticas

Dra. Arely Alejandra Aguilar Velasco

Medicina Humana

2 "A"

Comitán de Domínguez, Chiapas A 13 de septiembre del 2024

INTRODUCCIÓN

El medicamento que se utilizará en los ejercicios que es el paracetamol, este medicamento es un analgésico (calma el dolor) y antipirético (reduce la fiebre) que actúa en el núcleo preoptico anterior del hipotálamo que es el centro de regulación de la temperatura. El paracetamol esta contraindicado a personas con alergia a este medicamento o con afecciones con daño hepático, si se llegara a administrar este medicamento puede ocasionar efectos adversos como la hipoglucemia, dermatitis, trombocitopenia, leucocitopenia, o toxicidad renal que como sabemos la dosis máxima es de 4 g y su eliminación es renal, también puede causar hepatotoxicidad y como sabemos el metabolismo del paracetamol es hepático. La dosis por kilo es a nivel pediátrico es 10-15 mg/kg/dosis recordando que la dosis es toma única.

Paciente femenino de 4 años de edad quien acude a centro medico , por presencia de fiebre de 38.3°, irritabilidad, lagrimeo ocular, escurrimiento nasal, dolor al consumo de alimentos, a la exploración se encuentra pupilas normo reflexicas, narinas permeables, cavidad oral semi hidratada, faringe y amigdalas irritadas. Por lo que se indica Paracetamol a dosis de 12,5 mg , con una presentacion de 250mg/10ml , calcula la dosis que le corresponde.

Dosis: 12.5 mg

Peso: 8.3 kg

Presentación: 250 mg / 10 ml

Calcular la Dosis: 4.1 ml

Gotas: 82 gts

$$12.5 \text{ mg} \times 8.3 \text{ kg} = 103.7$$

$$\frac{250 \text{ mg.}}{10 \text{ ml}} \times 103.7 \text{ mg.} = 4.1 \text{ ml}$$

$$4.1 \text{ ml} \times 20 \text{ gts} = 82 \text{ gts}$$

Resuelve el siguiente problema.

Presentacion 100ml/1ml

Peso: 9.6kg

Dosis: 11.5mg

¿Cuántas gotas le corresponde? 22 gts

¿Qué dosis le corresponde por peso? 1.1 ml

$$11.5 \text{ mg} \times 9.6 \text{ kg} = 110.4 \text{ mg}$$

$$\begin{array}{r} 100\text{mg.} \quad 1 \text{ ml} \\ \\ \hline = 1.1 \text{ ml} \end{array}$$

$$110.4 \text{ mg}$$

$$1.1 \text{ ml} \times 20 \text{ gts} = 22 \text{ gts}$$