

UNIVERSIDAD DEL SURESTE

SUPER NOTA

Alumna: DOLORES HORTENCIA DOMINGUEZ LOPEZ

Nombre de la materia: TERAPEUTICA FARMACOLOGIA

Tema:

4.- *Conceptos generales de la toxicidad farmacológica.*

4.1 *Reacciones adversas medicamentosas.*

4.2 *Interacciones farmacológicas. Sinergismo-antagonismo*

Docente: DR. MANUEL EDUARDO GOMEZ LOPEZ

MEDICINA HUMANA

4- SEMESTRE

CONCEPTOS GENERALES DE LA TOXICIDAD FARMACOLOGICA

La farmacología se ocupa de los fármacos y sus propiedades o características químicas, su mecanismo de acción, las respuestas fisiológicas a los fármacos y las aplicaciones clínicas de los mismos.



La toxicología suele definirse como la ciencia de las sustancias tóxicas o la intoxicación, pero es problemático establecer una definición estricta de una sustancia tóxica.

La farmacología se interrelaciona con la *toxicología* cuando la respuesta fisiológica a un fármaco es un *efecto adverso*.



Algunas sustancias químicas pueden inherentemente ser toxinas, como el plomo, que no tiene ninguna función conocida en el organismo humano y que se sabe produce lesión neuronal aun en concentraciones de exposición muy bajas.

REACCIONES ADVERSAS DE MEDICAMENTOS

Una reacción adversa a un medicamento (RAM) es toda aquella respuesta nociva, no deseada y no intencionada que se produce tras la administración de un fármaco, a dosis utilizadas habitualmente en la especie humana para prevenir, diagnosticar o tratar una enfermedad



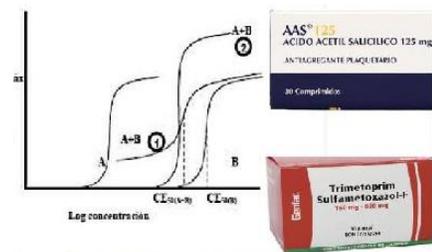
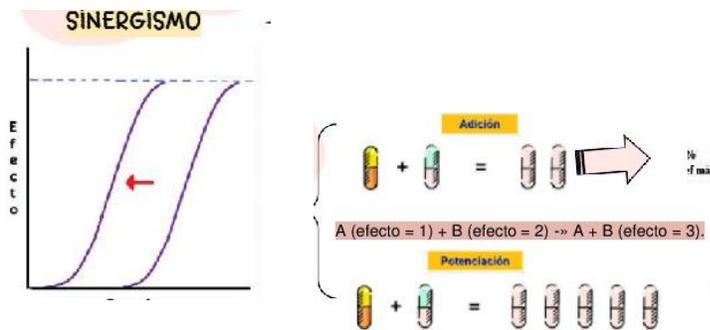
Según la OMS es unas reacciones adversas a medicamentos cuyo acromio es RAM ya que se define como una respuesta a un fármaco que es nociva y no intencionada y que tienen lugar cuando este se administra.

REACCION ADVERSA

Reacción nociva no intencionada que aparece tras el uso de un medicamento o producto farmacéutico

Interacciones farmacológicas. Sinergismo-antagonismo

El efecto de los dos fármacos administrados conjuntamente es igual a la suma de los efectos individuales. **Sinergismo** de potenciación: El efecto de los dos fármacos administrados conjuntamente es superior a la suma de los efectos individuales.



El **antagonismo** consiste en que el aumento por encima de cierto nivel de la concentración de un elemento reduce la absorción de otro. Estos antagonismos dependen, entre otros factores, del tamaño del ion hidratado y de su carga. Ejemplos: NH_4^+ , K^+ , $\text{Ca}^{2+}/\text{Mg}^{2+}$ y K^+ , $\text{Cl}^-/\text{NO}_3^-$.

