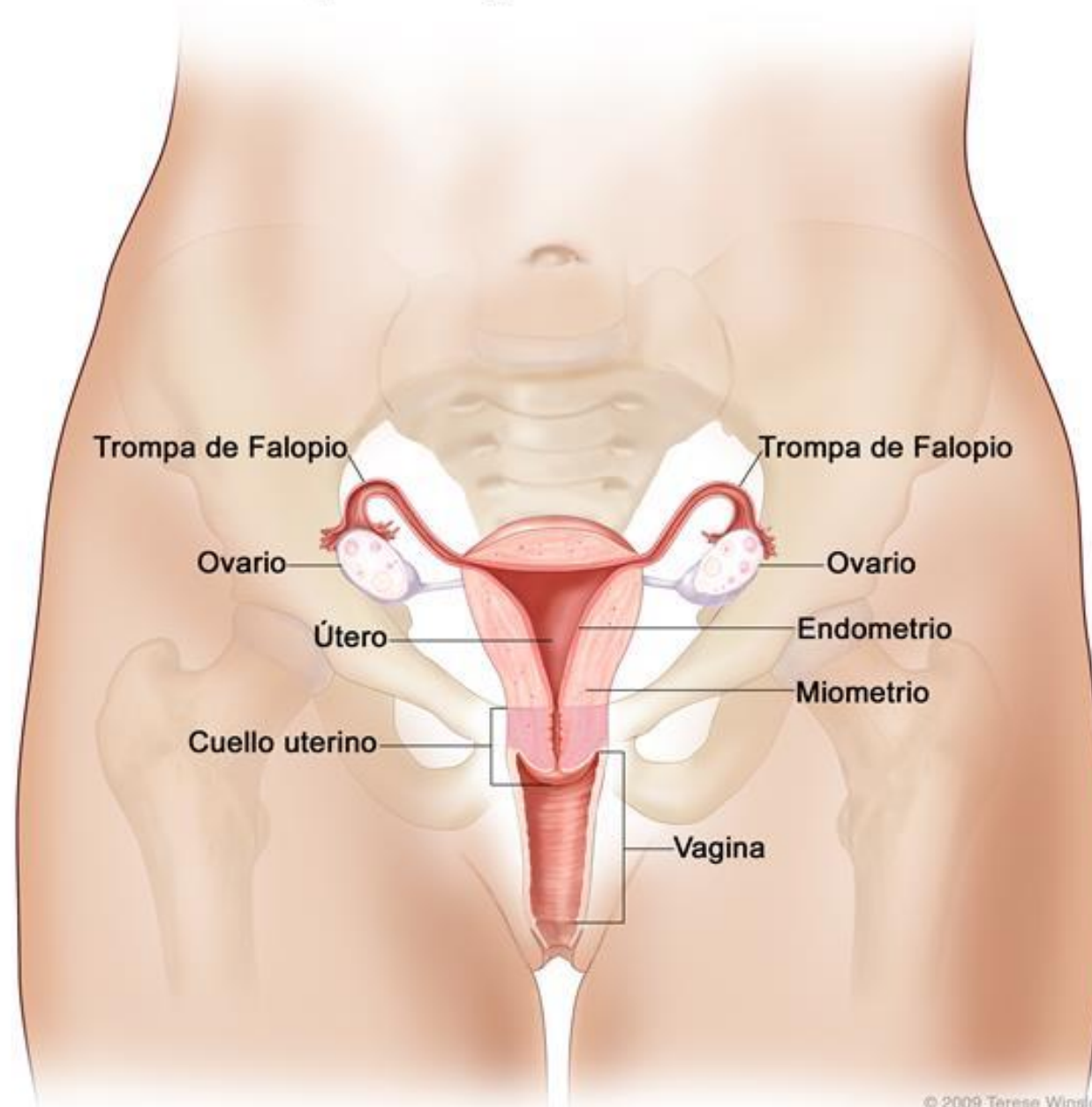
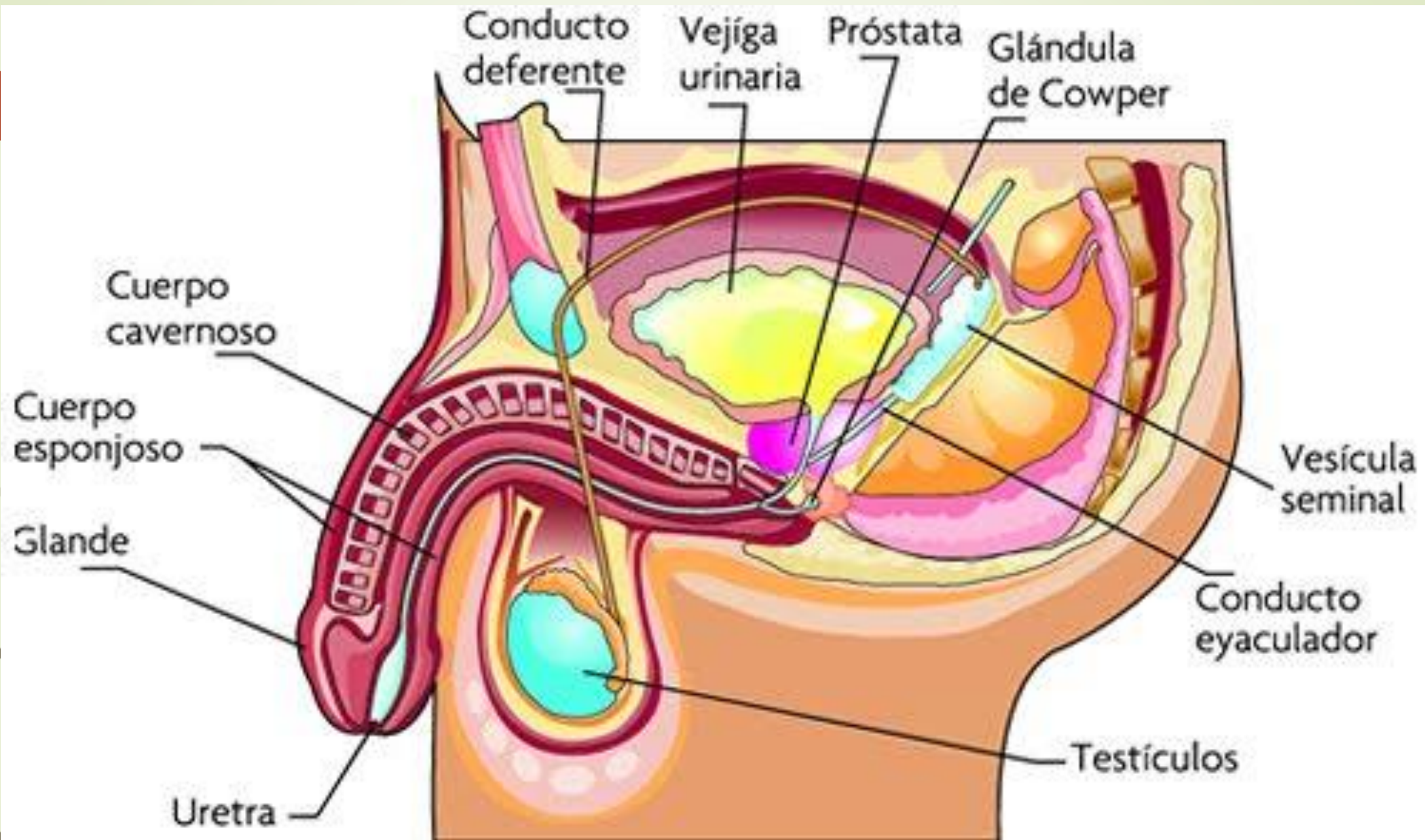


HORMONAS Y SEXUALIDAD



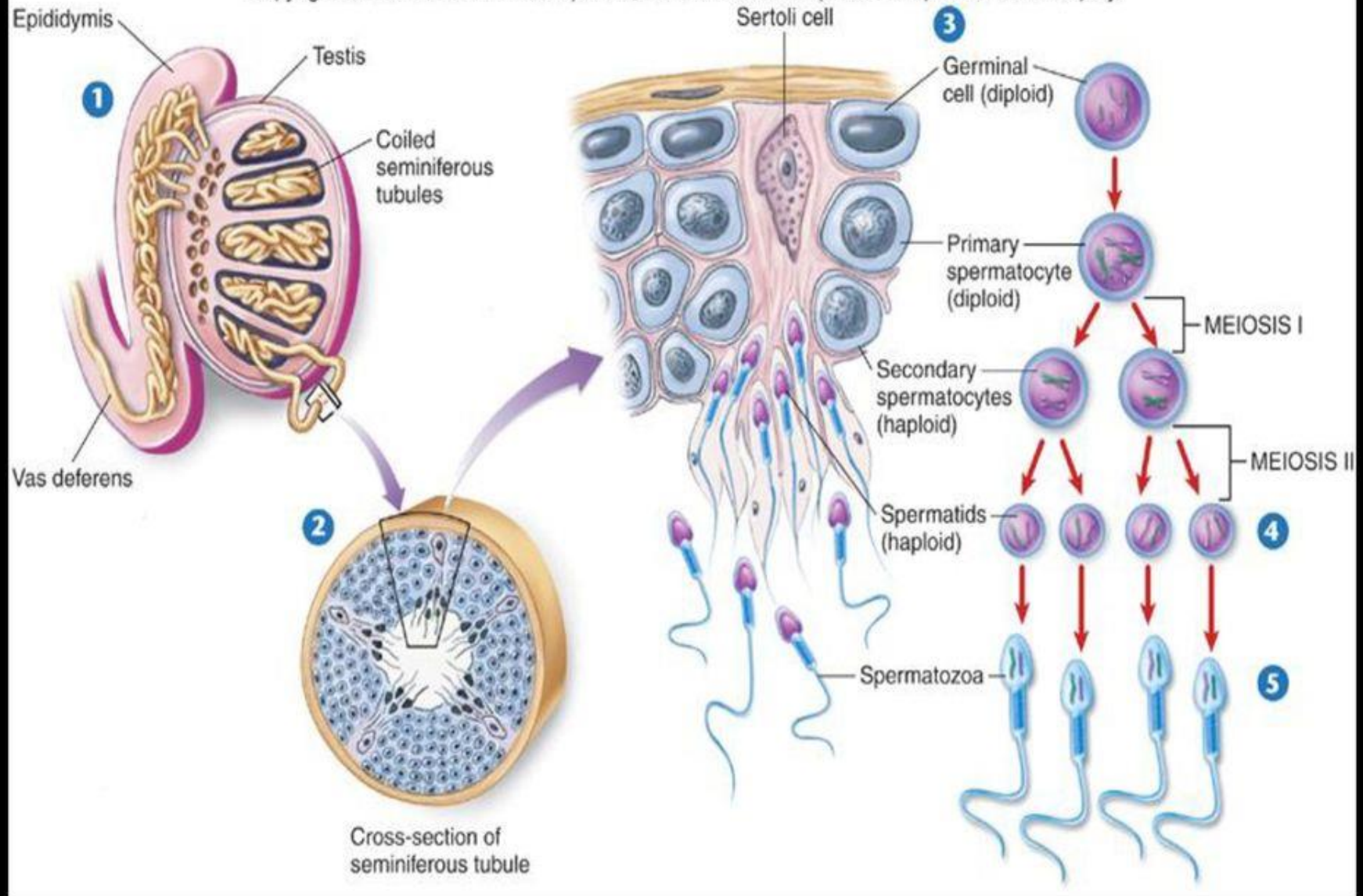
Aparato reproductor femenino

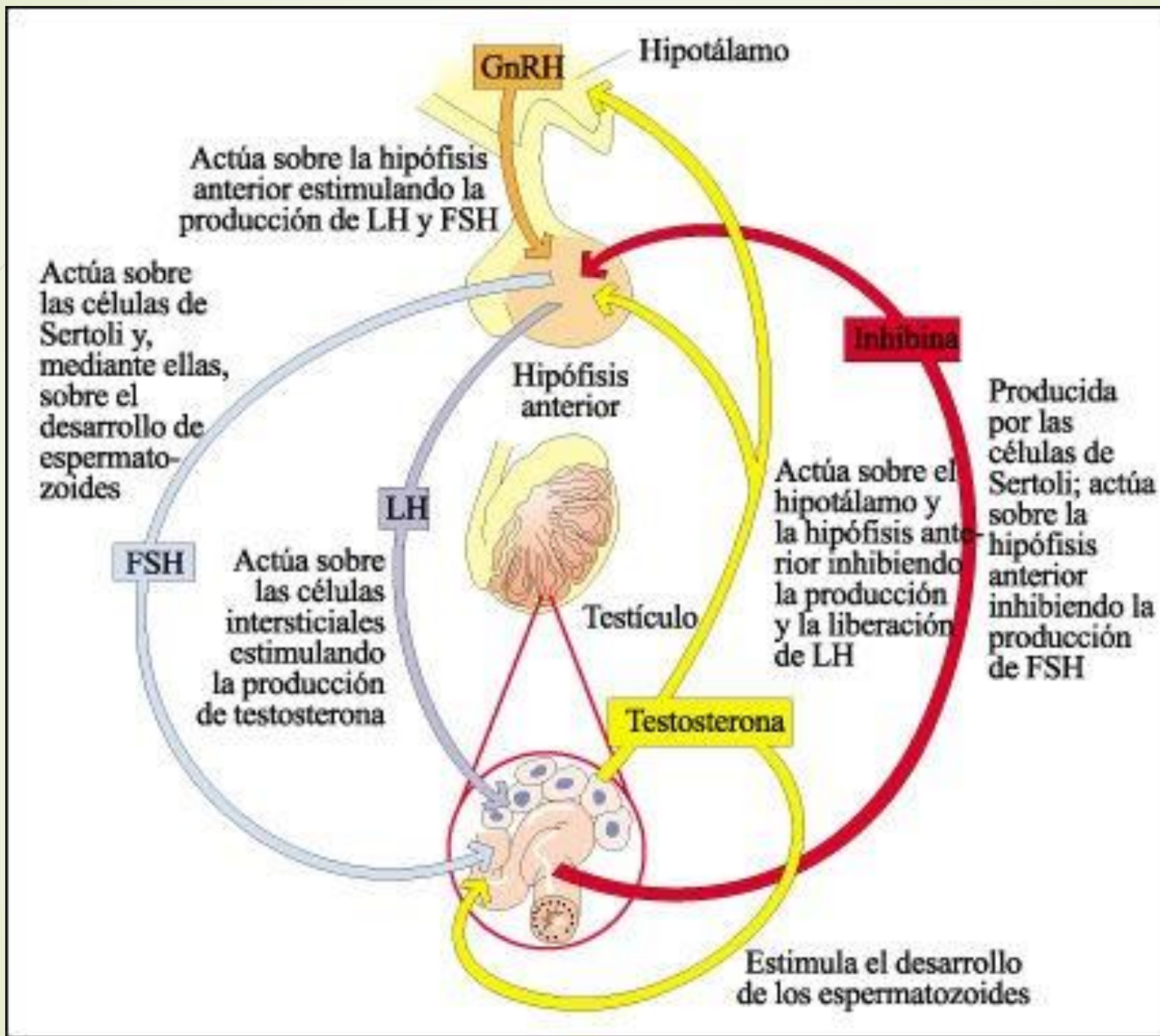


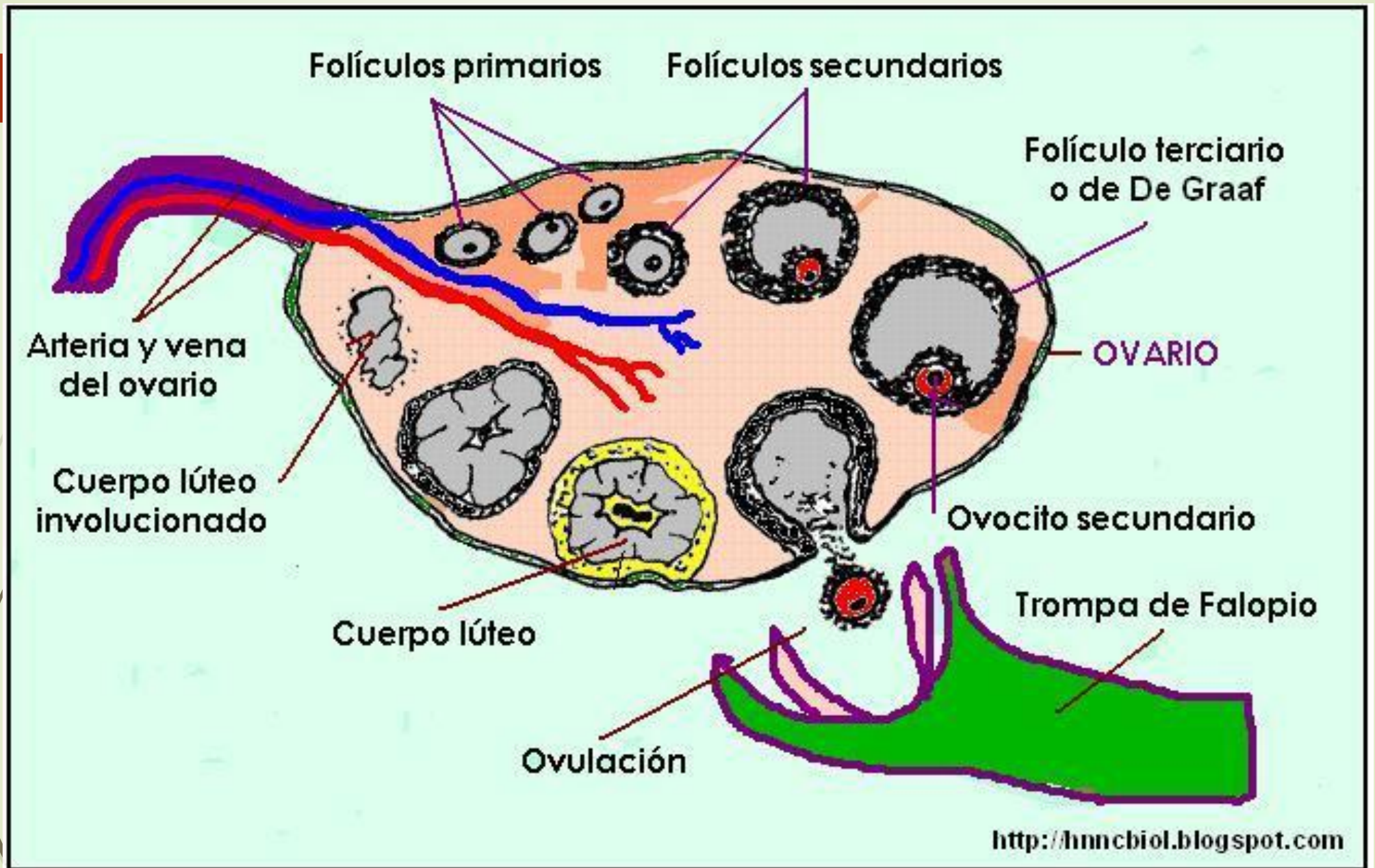


Espermatogénesis

Copyright © The McGraw-Hill Companies, Inc. Permission required for reproduction or display.

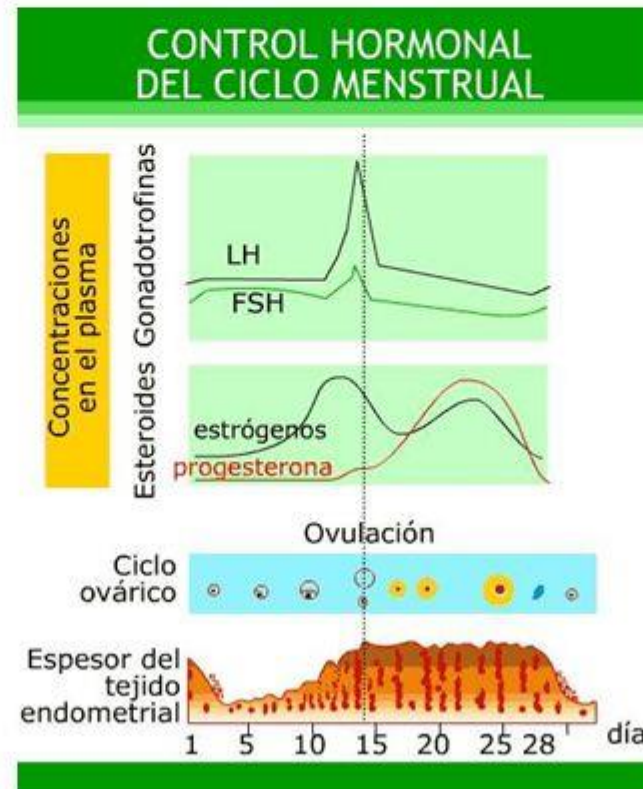




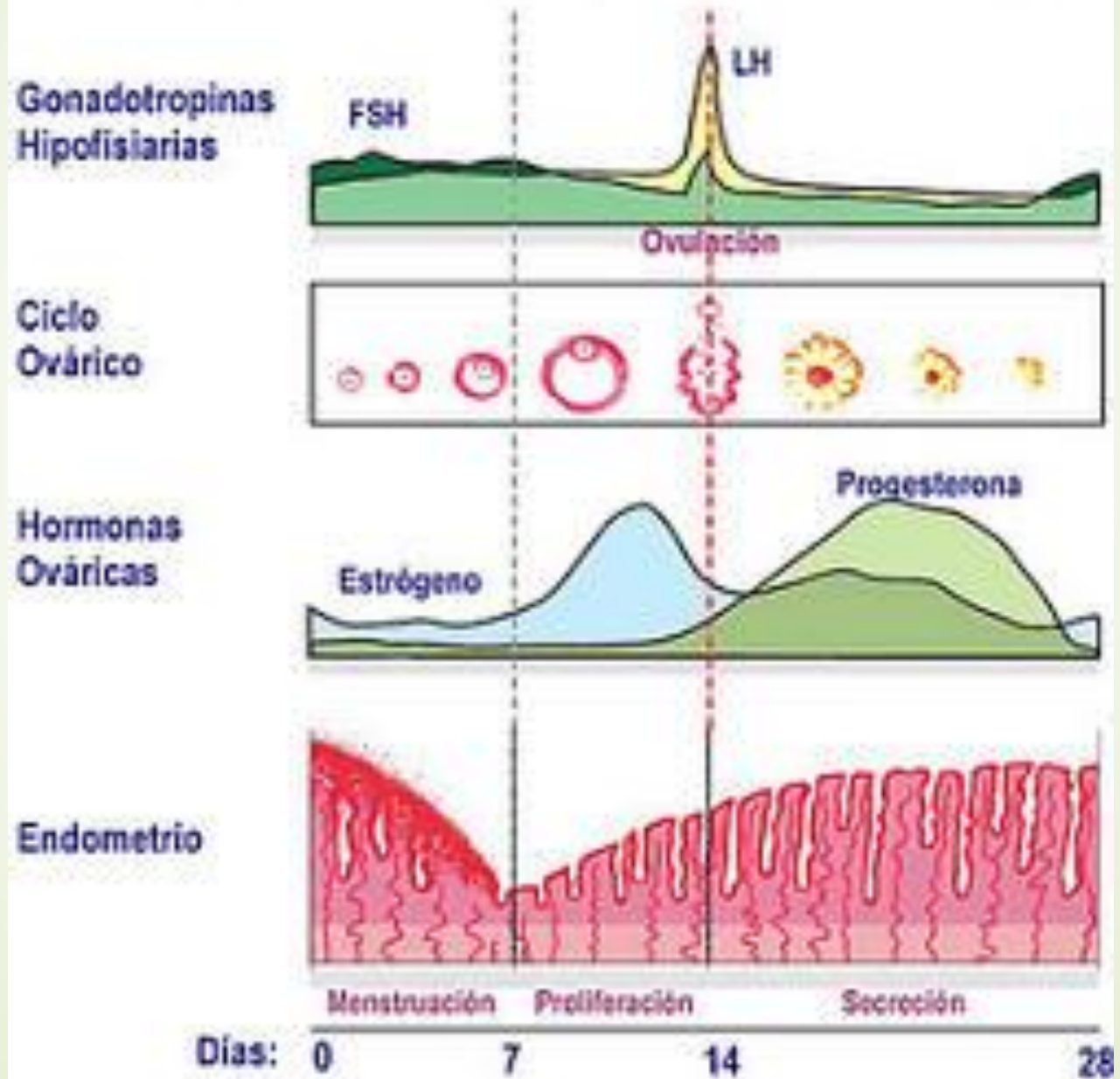


El ciclo de las hormonas de la hipófisis

En la hipófisis se producen dos hormonas: la estimulante del folículo (FSH) y la luteinizante (LH). La concentración de estas hormonas varía periódicamente.



CICLO REPRODUCTIVO FEMENINO



Ciclo Menstrual

Fase Folicular

Un nuevo óvulo comienza a madurar y las paredes del útero se preparan para acogerlo

Fase Lútea

El óvulo permanecerá en las trompas de falopio hasta 24 horas esperando a ser fecundado



Menstruación

Desde el primer día del periodo hasta aprox. el día 5 del ciclo menstrual



Días fértiles




Ovulación

El óvulo abandona el ovario y avanza a través de la trompa de falopio



LABORATORIO
Finca España
ANÁLISIS CLÍNICOS
◀ Dr. B. Valladares ▶

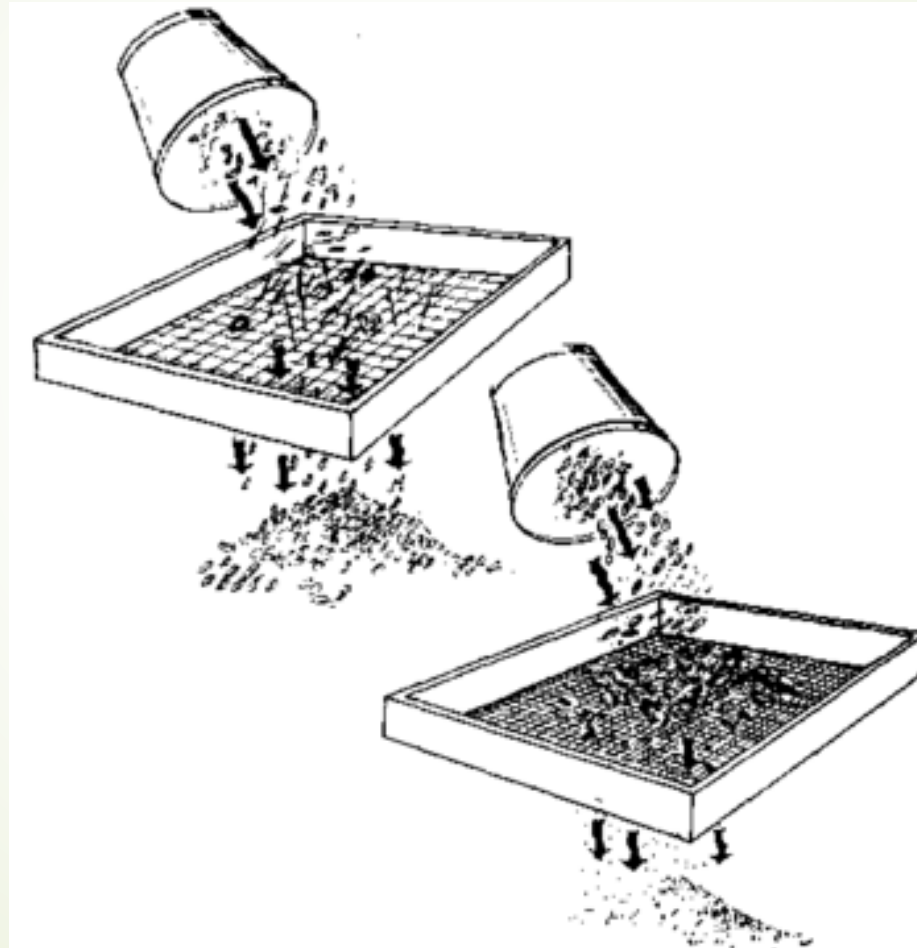
www.laboratoriotenerife.com

 FarmaciaTenerife

 922 646 816

➤ SEPARACIÓN DE MEZCLAS HETEROGÉNEAS

- TAMIZADO: Técnica que permite separar una mezcla de sólidos de distinto tamaño (colar).



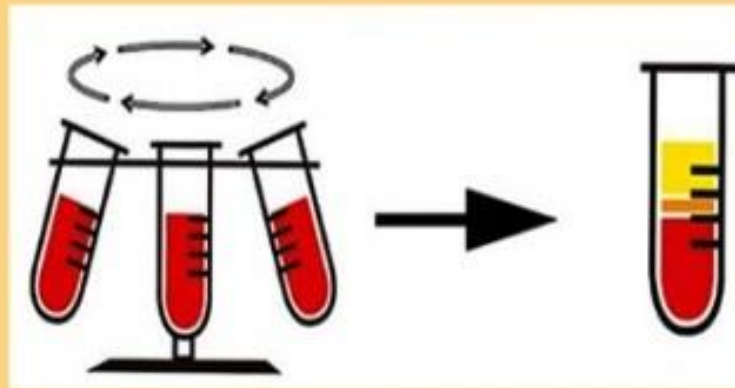
- **DECANTACIÓN:** Técnica que permite separar una mezcla heterogénea de 2 o más líquidos inmiscibles. Consiste en poner la mezcla en un embudo de vidrio con llave, agitarla y luego dejarla quieta en un soporte para permitir la formación de las fases. La separación ocurrirá cuando se abra la llave para verter el contenido en un vaso de precipitado.



- **CENTRIFUGACIÓN:** Técnica que permite separar una mezcla heterogénea (suspensión). La fuerza centrífuga logra hacer decantar el soluto suspendido, ubicándolo en la parte baja del tubo o capilar y sobre éste el líquido.

CENTRIFUGACIÓN

La centrifugación es un método por el cual se pueden separar sólidos de líquidos de diferente densidad por medio de una fuerza giratoria.



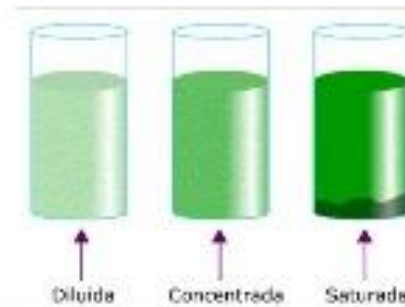
Tipos de soluciones

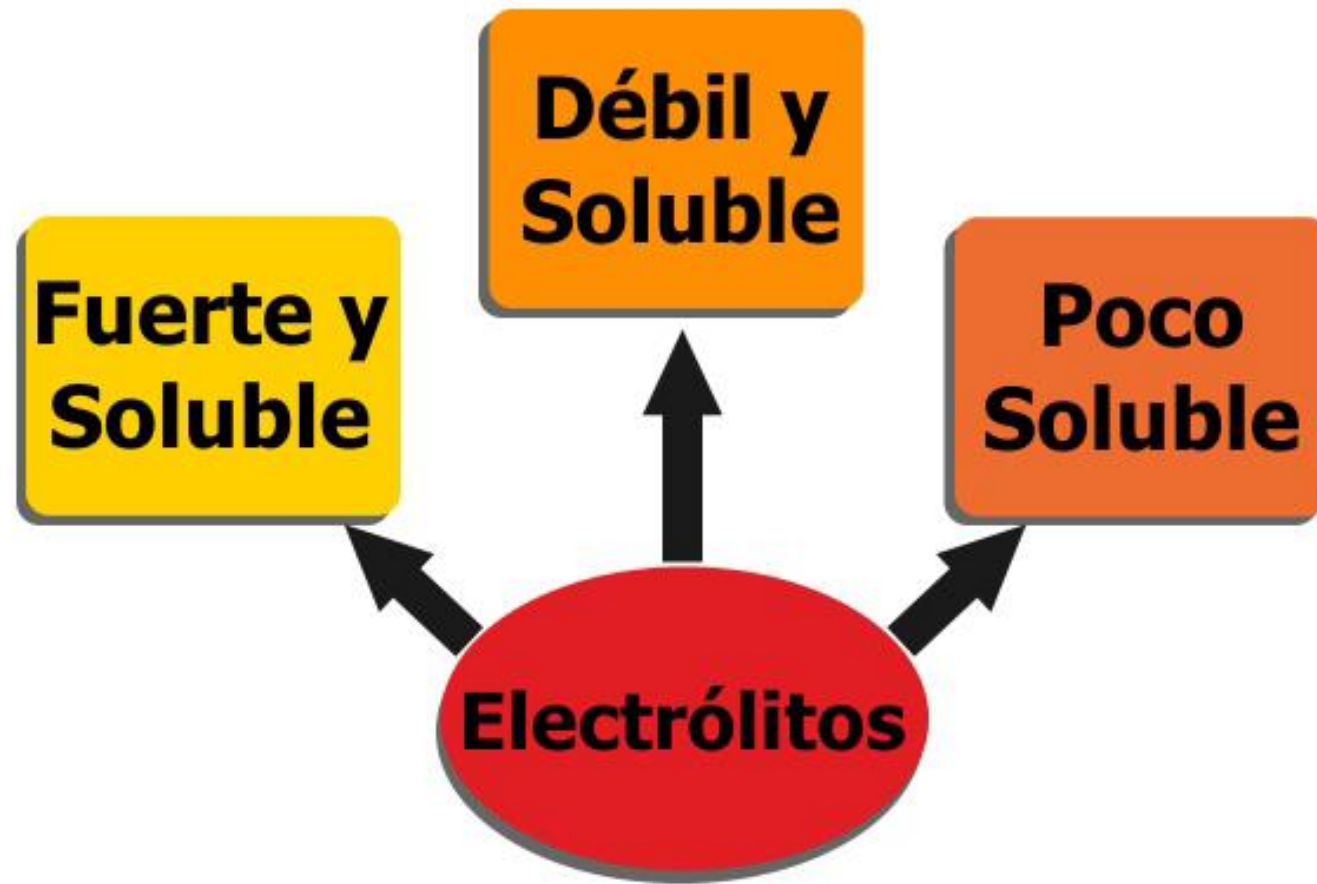


Diluida: proporción de soluto respecto a la de disolvente es muy pequeña.

Concentrada: proporción de soluto respecto a la de disolvente es alta.

Saturada: no admite más cantidad de soluto sin variar la de disolvente.

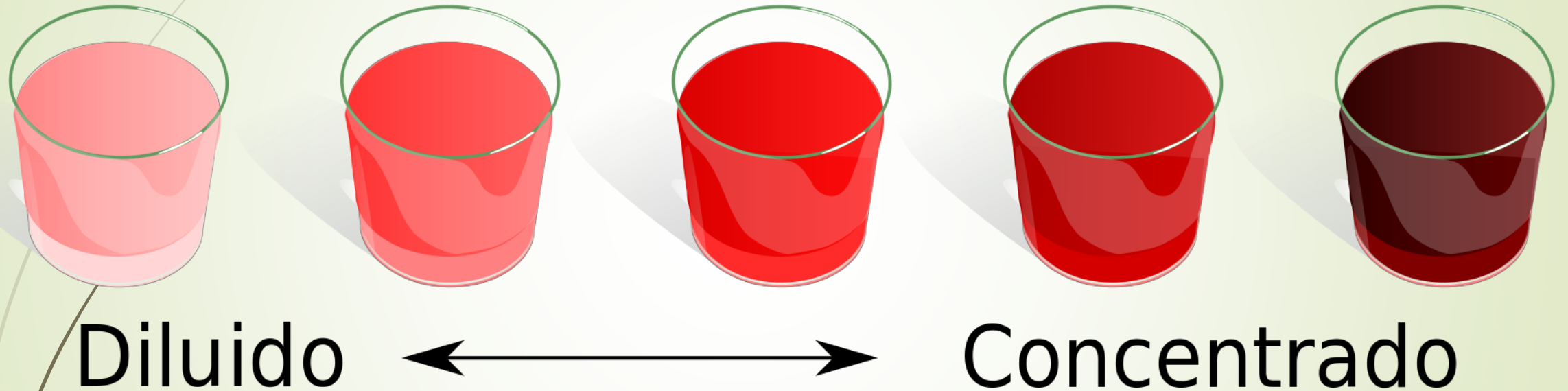




Ejemplos de Tipos de Solutos

Electrolito Fuerte	Electrolito Débil	No electrolito
HCL	CH ₃ COOH	(NH ₂) ₂ CO
HCNO ₃	HF	CH ₃ OH
HCLO ₄	HNO ₂	C ₂ H ₅ OH
H ₂ SO ₄	NH ₃	C ₆ H ₁₂ O ₆
NaOH		C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁
Ba(OH) ₂		

- La **concentración de una disolución** es la relación numérica entre soluto y disolvente, la cual puede venir expresada en unidades físicas o químicas.



Formas de expresar la concentración de una disolución.

Porcentaje en MASA (% en masa)

Esta expresión de la cantidad de soluto en masa contenida por cada 100 unidades de masa de disolución. Se expresa en forma porcentual.

$$\%(\text{en masa}) = \frac{\text{masa}_{\text{SOLUTO}}}{\underbrace{\text{masa}_{\text{DISOLVENTE}} + \text{masa}_{\text{SOLUTO}}}_{\text{masa de la disolución}}} \times 100$$

