EUDS Mi Universidad

INFOGRAFÍA

Nombre del Alumno: Hellen Gissele Camposeco Pinto.

Nombre del tema: Equilibrio de líquidos y electrolitos.

Nombre de la Materia: Clínica quirúrgica.

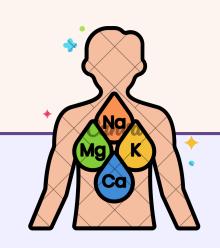
Nombre del profesor: Alondra Nanci Marili Flores Velazquez

Nombre de la Maestría: Medicina humana.

Semestre y grupo: Quinto "A"

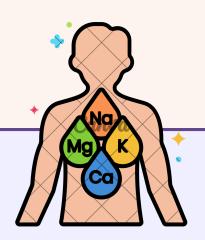
Comitán de Domínguez Chiapas a 24 de mayo de 2024

EQUILIBRIO DE LÍQUIDOS Y ELECTROLITOS





LÍQUIDOS



GENERALIDADES

Se distribuyen a las células elementos electrolíticos materiales energéticos para su funcionamiento

AGUA CORPORAL

- -Hombres 55-70%
- -Mujeres 45-60%
- -Neonatos75%
- -Ancianos <52%





LÍQUIDOS **CORPORALES** Líquido intracelular: 30%-40% del peso corporal y su mayor parte se halla en la masa muscular

LÍQUIDO **EXTRACELULAR:**

estádividido en dos compartimentos -Plasmático 5%

20% del peso corporal y

-Intersticial o extravascular 15%

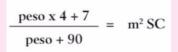
INTERCAMBIO DE AGUA

conocimiento de principios básicos que regulan los intercambios externos e internos son imperativos para atención de enfermos

Pérdidas de agua

- -Heces
- -Orina
- -Piel
- -Pulmón

CÁLCULO DE LÍQUIDOS







POBLACIÓN DE ALTO RIESGO

Depende de la cantidad de agua ingerida y excretada -Mecanismo que que iguala los ingresos y pérdidas es de tipo neurológico

Distribución de electrolitos

-Compartimiento plasmático o intravascular

- -Compartimiento intersticial
- -Compartimiento intracelular

SODIO URINARIO

Sodio urinario/sodio plasmático Creatinina urinaria/creatinina plasmática



SODIO

- -Hiponatremia <135-145mEq
- -Hipernatremia 145-150 mEq



POTASIO

- -Hipopotasemia <3.5 mEq
- -Hiperpotasemia >4.5 mEq



CALCIO

- -Hipocalcemia -Hipercalcemia



MAGNESIO

- -Hipomagnesemia < 0.8 mmol/L
- -Hipermagnesemia >2 mEq7L



FÓSFORO

- -Hipofosfatemia <0.74 mmol
- -Hiperfosfatemia >1.52 mmol



CLORO

- -Hipocloremia <96mEq/L
- -Hipercloremia >106 mEq/L

Tratado de cirugía General (3ra. Edición). (2017). Dr. José Luis Morales Saavedra