

Nombre de alumno: Merari Alejandra García Ruiz

Nombre del profesor: MORALES HERNANDEZ FELIPE ANTONIO

Nombre del trabajo: C. sinóptico sobre los temas 3.1-3.4

Materia: enfermería gerontogeriatrica

Grado: 6°cuatrimestre

Grupo: "B"

Comitán de Domínguez Chiapas a Julio del 2020





	Síncope y caídas En los ad mayores frecuente inexplica	casual o de pérdida de suele nega	que la caída es ebida a una equilibrio, y se ar que haya habido conciencia	Estos pacientes están tratados con fármacos y tienden a tener cardiopatías y alteraciones del ECG	en forma de trastornos de conducción o disfunción sinusal que pueden causar síncopes	El síncope puede deberse a tres diferentes etiologías	un mecanismo reflejo o origen cardiogénico, se patología de base o de fármacos hipotensores	ecundaria a una esencadenada por
	3.4 Desequilibrio electrolitos, equilibrio por agua		otoplasma es una ictura compleja forma agua, sales inorgánic mpuestos orgánicos	ada el 75 a 85 % del sas peso de la mayoría	investigad correlacion fisicoquím	mos años se ha lo y se ha logrado nar las propiedades licas del agua con sus les fisiológicas	El agua secretada por el intestino sirve para dar la consistencia adecuada de las heces	La eliminación por esta vía es de 200mi y cuando esto ocurre se pierde además de agua, K+, Na+, Cl" y HCO
	Cuando se ingiere gran cantidad de agua, el riñón excreta el exceso  Por día se eliminan de 1,200 a 1,500  dos terceras del agua filt reabsorbida isosmótican el túbulo pro		del camente en	trada es del organismo pueden reponerse de varias maneras como son:  Las reservas de agua otras bebidas; b) agua de los alimentos  a) agua ingenda como taro en trada de los otras bebidas; b) agua de los alimentos  c) agua metabólica, o sea la que			Un electrolito es toda sustancia que en solución o sal fundida conduce la corriente eléctrica	
	También se le llama solutos en donde se clasifican en tres categorías según las conductividades eléctricas de sus soluciones acuosas como son:		Los electrolitos aquellos que se gran proporción exclusivamente iones en solucio son buenos cor corriente eléctri	e disocian en	an los ácidos HC1, H2S04, fuertes, así NaOH, NaCl, e	Los no electrólitos	Son aquellos que no se ionizan, solamente se disuelven como moléculas y, por ende, dan soluciones que no conducen la corriente eléctrica	Dentro de este grupo se encuentran: glucosa, sacarosa y solventes orgánicos no polares
	El agua corporal total	puede dividirse en compartimientos de líquido intracelular y extracelular	En el liquido extracelular ind líquido intravas el intersticial					

(extravascular).