



USC

Mi Universidad

Nombre del Alumno: Abigail Villafranca Aguilar.

Nombre del tema: Alteraciones del equilibrio hidroelectrolítico y acido base e instrumental de cesárea.

Parcial: 3

Nombre de la Materia: Enfermería medico quirúrgica.

Nombre del profesor: María Cecilia Zamorano Rodríguez.

Nombre de la Licenciatura: Enfermería

Cuatrimestre: 5

Alteraciones del equilibrio hidroelectrolítico y ácido base.

Definición

Son todas aquellas alteraciones del contenido corporal de agua o electrolitos en el cuerpo humano y se clasifican según su defecto o su exceso.

Objetivos

- o Controlar los aportes y pérdidas de líquidos en el paciente, durante un tiempo determinado, para contribuir al mantenimiento del equilibrio hidroelectrolítico.
- o Planear, en forma exacta, el aporte líquido que reemplaza las pérdidas basales, previas y actuales del organismo.
- o Poder conocer las manifestaciones en las necesidades que se derivan de la cirugía.
- o Conocer las manifestaciones críticas de las principales alteraciones hidroelectrolíticas.

Fluidoterapia Postoperatoria

Es la utilización de distintas soluciones intravenosas de diferente composición, además consiste en establecer las necesidades hidroelectrolíticas de un paciente, con el fin de establecer una reposición adecuada.

Alteraciones del equilibrio hidroelectrolítico y ácido base.

Agua

Es sin duda alguna el principal componente del cuerpo humano.

Representa el 45 y 75% del peso corporal total (PCT).

Trastornos hidroelectrolíticos

Principales alteraciones

- o Alteración del agua: deshidratación e hipoosmolaridad
- o Alteración de sodio: hiponatremia e hiperнатremia.
- o Por alteración de potasio: hipopotasemia e hiperpotasemia
- o Por alteración del calcio: hipocalcemia e hipercalcemia
- o Por alteración del calcio: hipocalcemia e hipercalcemia
- o Por alteración del calcio: hipocalcemia e hipercalcemia
- o Por alteración del fósforo: hipofosfatemia e hiperfosfatemia.
- o Por alteraciones del equilibrio: ácido-base (acidosis) y alcalosis.

Alteraciones del equilibrio hidroelectrolítico y ácido base.

Dehidratación

Se define como la pérdida del agua libre por parte del organismo en función de la intensidad se habla de:

- Leve → Pérdida de menos del 10% del paciente.
- Moderada → Pérdida del 10 a 20% del paciente.
- Grave → Pérdida mayor del 20% del paciente.

Ante todo trastorno del equilibrio ácido base se debe trazar la siguiente estrategia:

- Identificar de que tipo de trastorno se trata.
- Saber si la compensación es adecuada.
- Conocer la causa del trastorno ácido-base.

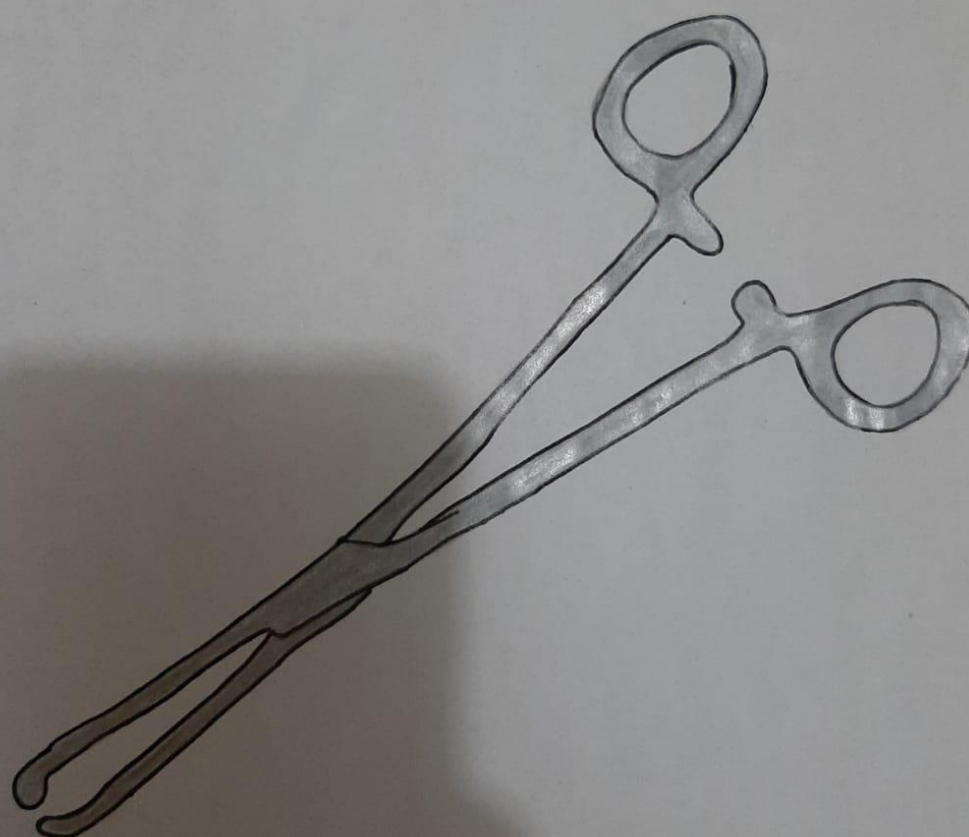
Clasificación de los trastornos ácidos básicos.

Acidosis → Proceso que tiende a disminuir el pH, inducida por una disminución en la concentración de bicarbonato o por un aumento de la PCO_2 .

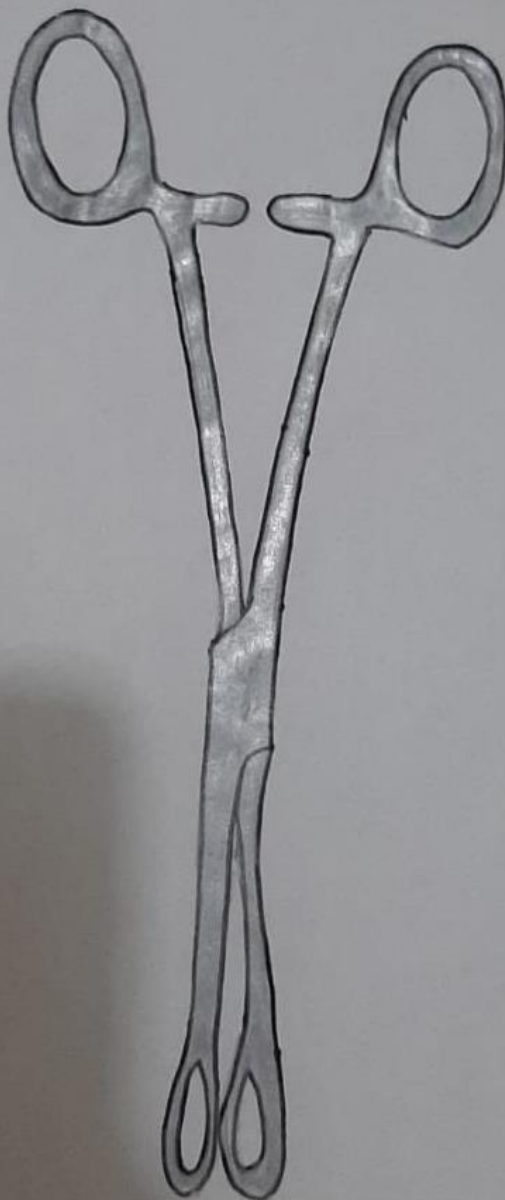
Alcalosis → Proceso que tiende a incrementar el pH (por reducción de la concentración de H^+), inducida por una elevación en la concentración de bicarbonato o por una disminución en la PCO_2 .

INSTRUMENTAL
DE
CESAREA.

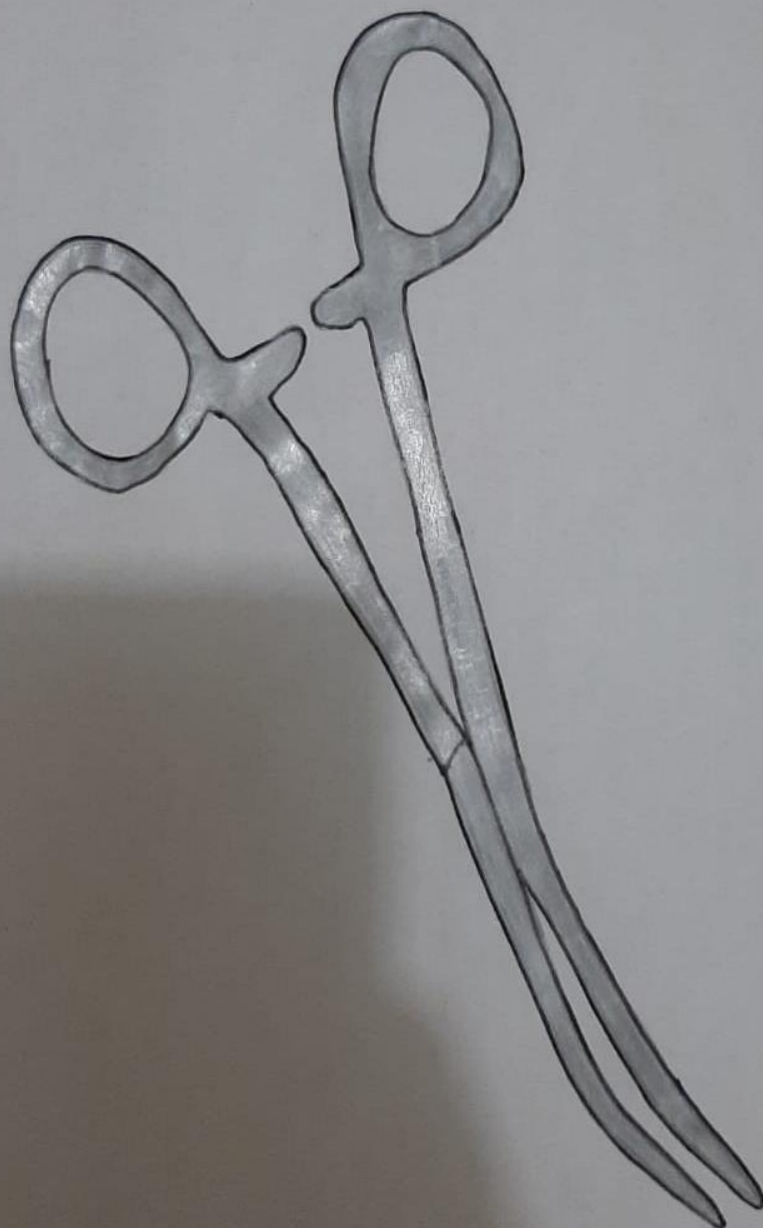
PINZA ALLIS.



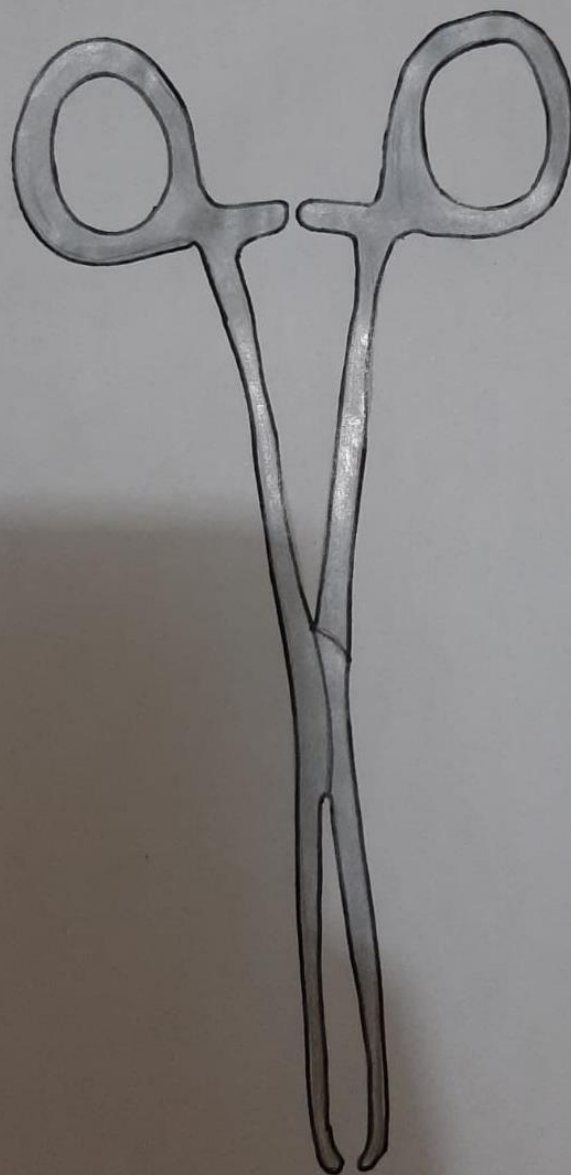
FOSTER.



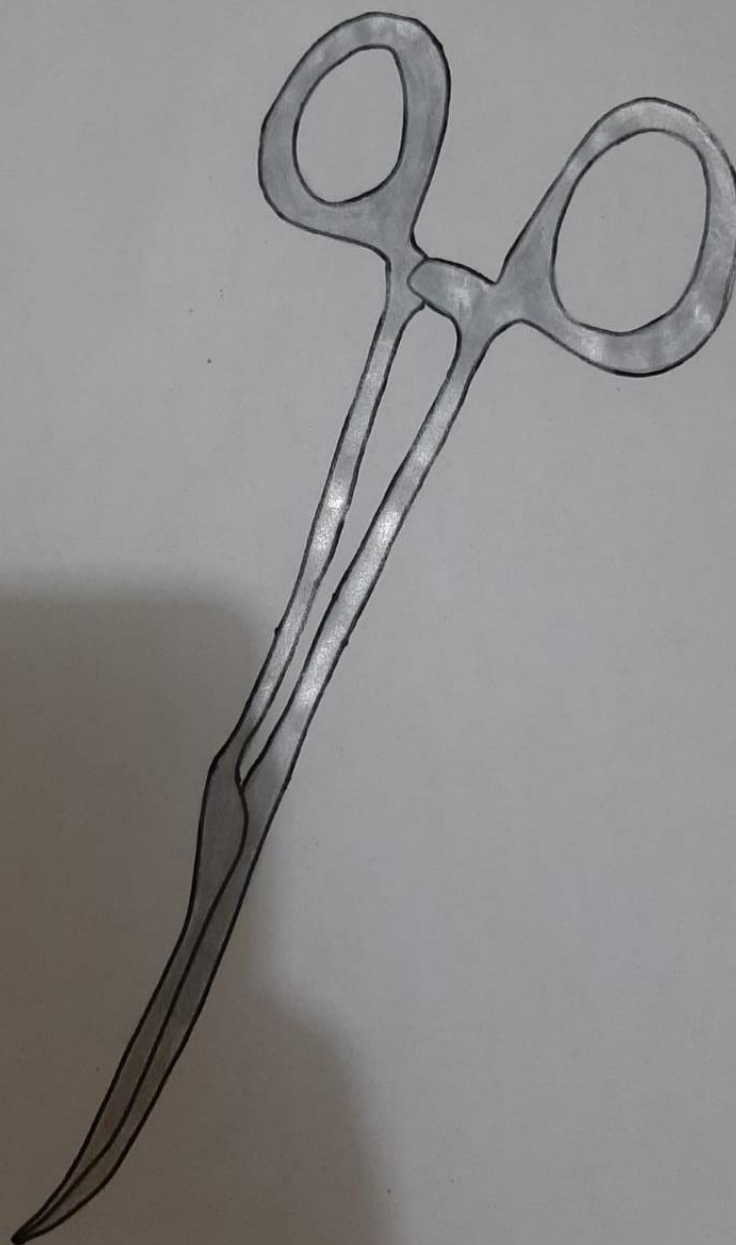
PINZA ROCHESTER

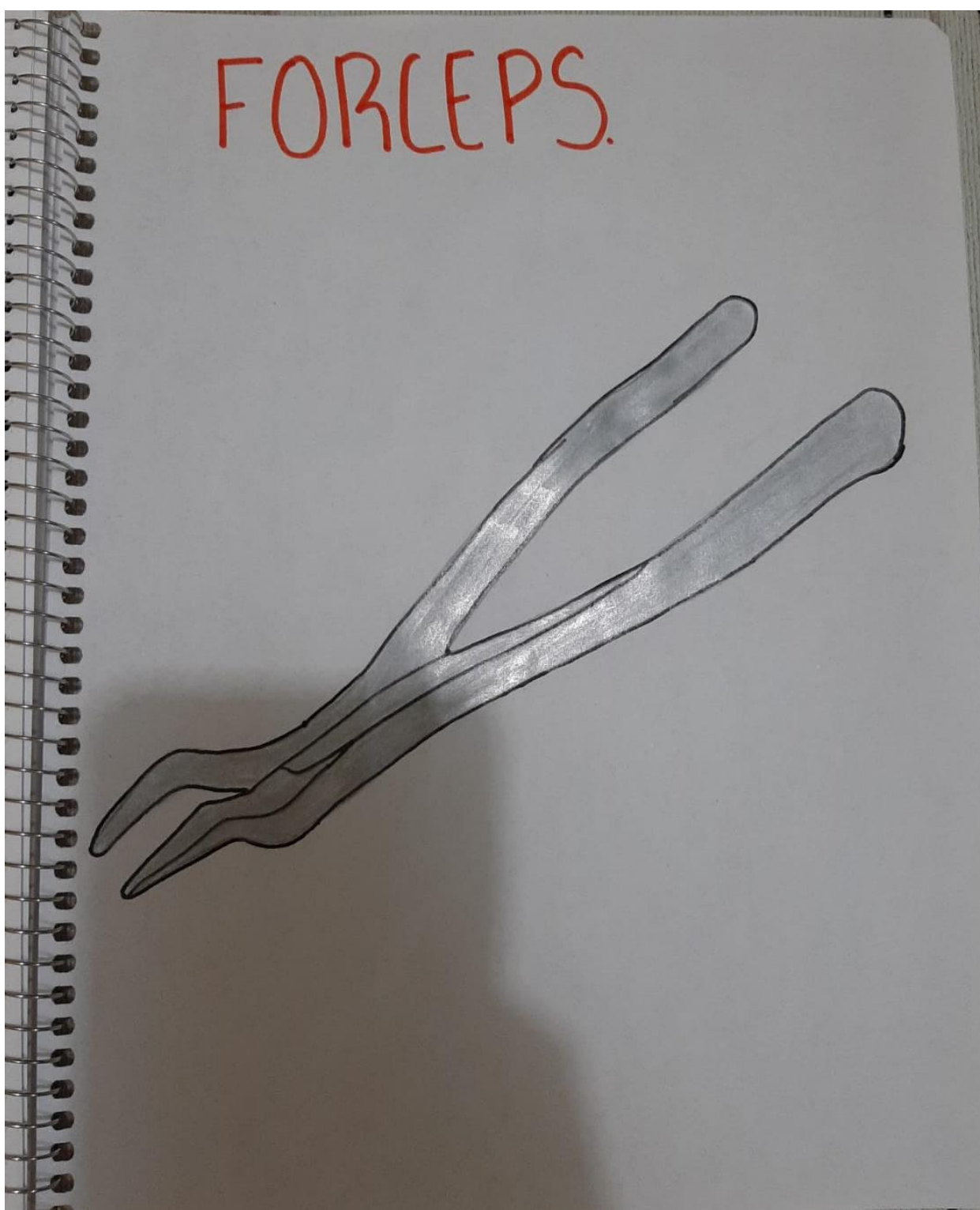


SEPARADOR ALLIS.



PINZA KELLY.





TIJERA METZENBAUM.

