

Alumno: Uria Guadalupe Zapata Montañez
 Cotrolador: Dr. Alfredo López
 9/06/22, Taller de dietistas

① Px 17 Kg, líquidos totales 1200, sodio 3, potasio 2

• Formula de Holliday Segar

Primera 10 kg $\rightarrow 10 \times 100 = 1000 \text{ ml}$
 Segunda 7 kg $\rightarrow 7 \times 50 \text{ ml} = 350$ y 1350 ml para 24 hrs
 • 0.73 para 12 hrs
 • 450 ml para 8 hrs

$17 \text{ kg} - 20 = 3 + 60 = 63$

• Potasio 2

$(1350 \text{ ml})(2 \text{ meq}) / 100$

$2700 / 100$

$K = 2 \cdot 7 \text{ meq para 24 hrs}$

• Corrección Meq de Na

$14 \times 100 / 15.4$

$1400 / 15.4$

• Resultado: 90.90 ml NaCl

\rightarrow solución cloruro de sodio 0.9% 100 ml

Líquidos totales 450 - 100 (NaCl 0.9%) = 350

\rightarrow solución glucosa 5% 350 ml

• Plan de soluciones

SS 5%: 350 ml

NaCl 0.9%: 100 ml

KCl: 9 meq

• Sodio 3

$(1350 \text{ ml})(3 \text{ meq}) / 100 \text{ ml}$

$4050 / 100$

Resultado = 40.5 = 41 meq para 24 hrs

• Soluciones por 24 hrs

Líquidos totales: 450 ml

Sodio: $41 \text{ meq} / 3 = 14 \text{ meq}$

Potasio: $27 \text{ meq} / 3 = 9 \text{ meq}$

• Líquidos totales 1350 ml/kg/día (Na) meq/día Glucosa 20%

$(2)(17) = 34 / 3 = 11.33$ gramos cada 24 hrs

\rightarrow Cálculo cantidad gramos de glucosa $(350)(5) / 100$

$1810 / 100 = 17.5$

② Px 21 Kg, sodio 3, potasio 2

• Método M2SC

Peso $(21 \text{ kg} \times 4 + 7) / (90 + 21 \text{ kg}) = 91 / 111 = 0.819 \text{ m2SC}$

$(2100)(0.819) = 1719 \text{ mL} / 24 \text{ h}$

$21 \text{ kg} - 20 = 1 + 60 = 61 - 1$

Líquidos totales

• Sodio: 51.57 → 52 mEq x 24hrs

• Potasio: 3.43 mEq x 24hrs
34.30 mEq x 24hrs

→ 1719 ml en 24hrs
860 en 12 hrs
573 en 8hrs

Soluciones para 8hrs

• Líquidos totales: 573 ml

• Na: 17 mEq

• K: 11 mEq

• Conversión MEQ de Na a MI de Na
Solución Cloruro de sodio 0.9% 110 ml

• Solución glucosa 5% 463 ml

Plan de soluciones

SG 5%: 463 ml

NaCl 0.9%: 110 ml

KCl: 11 mEq

• Cálculo de glucosa

14 gramos cada 8hrs

28.65 gramos de glucosa

③ Px con 45 Kg, Sodio de 3, potasio de 2

Primeros 10 x 100 = 1000 ml

Segundo 10 x 50 = 500 ml

Terceros 25 x 20 = 500 ml

2000 ml para 24 hrs

1000 ml para 12 hrs

667 para 8hrs

45-20 = 25 + 60 = 85

• Sodio: 60 mEq x 24hrs

• Potasio: 40 mEq x 24hrs

40 mEq x 24hrs

• Solución para 8hrs

Líquidos totales = 667 ml

Sodio 20 mEq

Potasio 13 mEq

Conversión MEQ de Na a MI de Na

Solución Cloruro de sodio 0.9% 130 ml

Solución glucosa 5% 537 ml

Plan de soluciones

SG 5%: 537 ml

NaCl 0.9%: 130 ml

KCl: 13 mEq

Cálculo de glucosa

30 gramos cada 8hrs

28.65 gramos de glucosa

= Taller de cálculo de líquidos y electrolíticos =

Dx con > 10kg

• H0 Holiday segar

Deso M / kg / día

0-10 kg 100

11-20 kg 50

> 21 kg 20

• X M2 de superficie corporal

↳ Deso x 4 + 7 ÷ 90 + peso

Contarte → 1200 - 1500

• Arriba endocrecos 1400

• No arriba < 1200

• Deshidratación 1500

• Arriba x 8hrs

↳ No arriba? - Sonen 3. Compensación

2- Cálculo

- 4ta acción > filtración

↳ Mucho agua → Extra agua

↳ Pulmones → Velocidad

- Carga de 20-30l x peso

• Lvs líquidos

↳ 2 amulas de

atraso en Urea

y urea

• Sedo: 135 - 145 mEq

Cálculo de potasio

20-50

Holiday segar

$X = \text{Deso} - 20 = Y + 60 = X = \text{Líquido} \times \text{hora}$

Formula M

K5 Sedo

K10 Potasio

K40 Glucosa 5%

Mixor > 10 kg → glucosa 5%

PX con 17 kg líquidos totales 1200 solo 3 partes
21 kg
45 kg

Ax 25 kg

$$10 \times 100 = 1000$$

$$10 \times 50 = 500$$

$$5 \times 20 = 100$$

30 kg

$$1600 \div 3 = 533 \div 5 = 107 \div 10 = 10.66 = 11 \times 40 = 426.4$$

ST: 1600

8 hrs: 533

• NaCl 0.4% = 107

• KCl = 11

PX con 30 kg • 565% = 440

$$10 \times 100 = 1000$$

$$10 \times 50 = 500$$

$$10 \times 20 = 200$$

• ST: 1700

• NaCl 0.9%: 113

• KCl: 11

• SGL 5%: 440

8 hrs: 566

453

Paso #1 Sacar Holiday sugar

Paso #2 El total $\div 3$ (8 hrs)

Paso #3 El resultado anterior $\div 5$ eso dará resultado a NaCl 0.9%

Paso #4 El resultado anterior $\div 10$ eso dará resultado a KCl

Paso #5 El resultado anterior se multiplica por 40 eso dará resultado a 565%

Aminos \rightarrow estudiar

$$15 \times 11 = 165 \text{ mg xidasis} \rightarrow 100 - 1 \text{ ml}$$

$$165 - 1.6 \text{ ml} = 32 \text{ g/ml}$$

bicarbonato 6

1 ml \rightarrow 200 mg

Sodio 134

Potasio 4.8

Cloro 99

32 g/ml de bicarbonato

$$134 + 4.8 = 138.8 - (99 - 6)$$

$$2150 \text{ ml} \div 716$$

$$1388 - 99 = 43$$

717 x 8 hrs

6 hrs = 134

45.8

143 NaCl 0.9%

NaCl 0.9% = 27

14 Potasio

Potasio = 3

572 SG 8%

SG 5% = 120

= CÁLCULO DE AMINAS =

Transcénicos
Fibrinogélico

Preparación de volumen antes de transfusión \rightarrow ①

Hemostasia real se observa a los 10 hrs de transfusión sanguínea.

SG 5% = 120
SG 8% = 120

3) P: 100 kg, Sarcosin: 900 ml, 2.06 u/mol
 RB = 100 - 20 = 80 + 10 = 140
 Ingress
 KUNO = 140 x 4 = 560
 Sarcosin = 900 ml x 2 = 1800
 Uress: 100 ml
 PG 440 ml
 Liehman 1200
 0: ---
 1300 1300 - 440 = 1260
 1640 ml
 114 = -60

4) P: 95 kg, Sarcosin: 1200 ml, 2.06 u/mol
 A: 400 2 hrs, 2 substances, Mod 0 8.7.2009
 RB = 95 - 20 = 75 + 60 = 135
 Amino (35) (2) = 2.20 x 2 = 1.75
 Sarcosin = 1200 ml - 610 = 590 = 1.75
 Uress: 60 ml
 0: ---
 1530 1530 - 610 = 920
 PG 114
 Mod 0 8.7.2009
 A: RB) (Amino) (Sarcosin)

1180 + 920 = 2100
 2100 + 440 = 2140 - 1530 = 1190
 Ingress - Causas
 1200 - 1180 = 20
 PHH = 20°C