# СОСТАВЛЕНИЕ ИНФУЗИОННОЙ ПРОГРАММЫ

# Определение объема инфузионно-трансфузионной терапии

При острой кровопотере следует катетеризировать центральную вену и начать немедленное восполнение ОЦК коллоидными и кристаллоидными плазмозаменителями.

Если кровопотеря составляет менее 20% ОЦК (до 1 литра), возмещение дефицита объема крови проводят только коллоидными плазмозаменителями и растворами электролитов. При кровопотере от 20 до 40% ОЦК (1-2 литра) обязательно переливание эритроцитарной массы и плазмозаменителей в соотношении 1: 1.

При кровопотере свыше 40% ОЦК (более 2 литров) на 1 объем плазмозаменителей необходимо вводить 2 объема препаратов крови (эритроцитарной массы, плазмы, альбумина, протеина).

Хирургические больные с острыми заболеваниями органов брюшной полости при подготовке к операции и в ближайшем послеоперационном периоде не могут принимать жидкости и пищу энтеральным путем и поэтому нуждаются в инфузионной терапии для восполнения потребности в воде, электролитах, энергетическом и пластическом материале.

Объем инфузионной терапии на сутки рассчитывается с учетом:

- Физиологической потребности (ФП) в воде;
- Патологических потерь (ПП) жидкости.
- Дефицита воды (Дв), если он есть!;

Физиологическая потребность ( $\Phi\Pi$ ) в воде зависит от возраста пациента и составляет: до 65 лет – **30** мл/кг; от 65 до 75 лет – **25** мл/кг; старше 75 лет – **20** мл/кг массы тела (MT).

<u>Патологические потери</u> (ПП) учитывают измерением отделяемого по дренажам, желудочному зонду, со стулом при диарее, рвоте и т. п. К патологическим потерям относятся так же потери воды с дыханием при <u>одышке и с потоотделением</u> при лихорадке:

- При лихорадке ПП =  $0,1 \cdot \Phi \Pi$  (на каждый градус свыше  $37^0$  С).
- При одышке  $\Pi\Pi = 1$  мл/кг (на каждое дыхание свыше 25).

**Например:** если у пациента температура тела  $39^{\circ}$  C, а ЧДД = 40 в мин., то патологические потери за сутки при MT= 80 кг составят:

- за счет лихорадки:  $0,1 \cdot 30 \cdot 80 \cdot 2 = 480$  мл;
- за счет тахипноэ: 1·80 · 15 = 1200 мл.
- всего  $\Pi\Pi = 1680$  мл.

<u>Дефиции воды</u> (Дв) при дегидратации рассчитывают по величине гематокрита или концентрации натрия плазмы при наличии гипернатриемии.

Если у больного не было кровотечения, то дефицит воды во внеклеточном секторе можно рассчитать по величине гематокрита (если он больше 0,44!) по формуле:

Дефицит воды (Дв) = 
$$0.2 \cdot MT \cdot (1 - Ht_B : Ht_N)$$

Где: МТ – масса тела больного;  $Ht_{\rm B}$  – показатель гематокрита больного;  $Ht_{\rm N}$  <sub>-</sub> гематокрит нормы (0,44); 0,2 – объем внеклеточного пространства (20% от МТ)

**Например:** при 
$$MT = 80$$
 кг и  $Ht_B = 0.55$  ( $Ht_N = 0.44$ ) получим:  $\mathcal{A}_B = 0.2 \cdot 80 \cdot (1 - 0.55 \cdot 0.44) = -4 \pi$ .

Если у больного имелось кровотечение или анемия, то дефицит воды рассчитывают по содержанию натрия в плазме крови (если он больше 142 ммоль/л!):

Дефицит воды(Дв) = 
$$0.2 \cdot MT \cdot (1 - Na_b^+ : Na_N^+)$$

Где:  $Na_b^+$  – содержание натрия в плазме больного,  $Na_N^+$  - содержание натрия в норме (142 ммоль/л).

**Например:** при MT = 90 кг и  $Na^{+}_{B} = 160$  ммоль/л ( $Na^{+}_{N} = 142$  ммоль/л) получим:

$$I_{\mathcal{B}} = 0.2 \cdot 90 \cdot (1 - 160 : 142) = -2.28 \,\pi.$$

При <u>нормогидратации</u> (нормальное содержание воды в организме) назначаемый объем инфузионной терапии должен составлять: **ФП+ПП.** 

При <u>дегидратации</u> расчет инфузионной терапии производят с учетом осмолярности плазмы. Осмотическое давление (осмолярность) плазмы обеспечивается в основном, за счет содержания ионов натрия и хлора, однако при некоторых патологических состояниях существенное влияние на осмолярность могу оказывать молекулы калия, глюкозы и мочевины. Осмолярность плазмы (ОСМ) в норме составляет **285-295** мОсм/л. Ее можно рассчитать по формуле:

$$\mathbf{OCM} = 2 \cdot (\mathbf{Na}^+ + \mathbf{K}^+) + \Gamma$$
люкоза + Мочевина

**Например:** при содержании в крови натрия 155 ммоль/л, калия – 5 ммоль/л; глюкозы 10 ммоль/л и мочевины 20 ммоль/л, ОСМ составит:  $2 \cdot (155+5) + 10 + 20 = 350 \text{ мОсм/л т.е.}$  имеет место гиперосмолярность.

При дегидратации объем инфузии за сутки должен составлять:

- При изоосмолярной (изотонической) дегидратации: ФП + Дв + ПП;
- При гиперосмолярной (гипертонической) дегидратации:  $\Phi\Pi + 1/2 \mathcal{I}_B + \Pi\Pi$ ;
- При гипоосмолярной (гипотонической) дегидратации:  $\Phi\Pi + 1/2 \Pi_B + \Pi\Pi$

**Например:** у больного 50 лет и массой 80 кг Ht = 0.55, OCM = 315 мОсм (гиперосмолярная дегидратация) по дренажам в течение суток выделяется 500 мл.

$$\Phi\Pi = 30$$
мл ·  $80$ кг  $= 2400$  мл;  $\Pi\Pi = 500$  мл.

$$\mathcal{L}_B = 0.2 \cdot MT \cdot (1 - Ht_E : Ht_N) = 0.2 \cdot 80 \cdot (1 - 0.55 : 0.44) = -4 \pi (-4000 \text{ мл});$$
  
Объем инфузии составит:  $\Phi\Pi + 1/2\mathcal{L}_B + \Pi\Pi = 2400 + 2000 + 500 = 4900 \text{ мл}.$ 

При <u>гипергидратации</u> расчет общего объема инфузионной терапии на сутки определяют по формуле:  $2/3\Phi\Pi + \Pi\Pi$ .

При <u>почечной недостаточности</u> (ренальная форма ОПН), сопровождающейся анурией или олигурией, объем инфузионной терапии должен быть резко ограничен и составляет: **ПП** + **Диурез**.

При составлении инфузионной программы следует рассчитать не только общий объемом инфузии на ближайшие сутки, но и определить ее качественный состав.

## Определение качественного состава инфузионной терапии.

- ◆ <u>Физиологическая потребность</u> в жидкости восполняется за счет замещающих (изотонических) растворов электролитов и глюкозы в соотношении 1:1.
- <u>Патологические потери</u> по дренажам, желудочному зонду и при рвоте восполняются так же за счет изотонических растворов электролитов и глюкозы (1:1). Патологические потери с дыханием и гипертермией компенсируются внутривенным введением 5% раствора глюкозы.
- <u>Коррекция дизгидрии.</u> При гипертонической дегидратации (OCM>300 мОсм/л) дефицит воды восполняется за счет введения гипотонических (2,5%) или изотонических (5%)растворов глюкозы.

При гипоосмолярной дегидратации (OCM<280 мОсм/л) для восполнения дефицита воды используются изотонические растворы натрия и калия (0,9% NaCI, раствор Рингера, дисоль и т.п.).

При дегидратации введение любых гипертонических растворов противопоказано!

При гипергидратации ограничивают введение жидкости и к лечению добавляют мочегонные (фуросемид, лазикс, маннитол и др.)

**◆ Коррекция электролитного баланса** проводится с учетом их дефицита и физиологической потребности (Табл. № 1):

<u>Коррекция гипонатриемии</u>. Дефицит натрия (Д<sub>Na</sub>) можно рассчитать по формуле:  $\mathbf{\Pi}_{Na} = \mathbf{0}, \mathbf{2} \cdot \mathbf{MT} \cdot (\mathbf{Na}_{\mathbf{b}}^{+} - \mathbf{Na}_{\mathbf{N}}^{+})$ .

Где:  $Na_{\ b}^{+}$  — содержание натрия в крови больного (моль/л);  $Na_{\ N}^{+}$  — нормальное содержание натрия в крови ( $\approx$ 142 ммоль/л); МТ — масса тела больного (кг).

**Например:**  $Na_B = 120$  ммоль/л, MT = 80 кг

$$\mathcal{A}_{Na} = 0.2 \cdot 80 \cdot (120 - 142) = -352$$
 ммоль

Суточную потребность в Na берем 1 ммоль/кг (см. табл.  $N_2$  1).

Получаем:  $1 \cdot 80 = 80$  ммоль. Таким образом, в течение суток больной должен получить: 352 + 80 = 432 ммоль натрия.

1 мл 10% NaCI содержит 1,5 ммоль Na<sup>+</sup>;

1 мл 0,9% раствора NaCI содержит 0,15 ммоль Na<sup>+</sup>,

следовательно: 432:1,5=288 мл 10% NaCI;

или 432: 0,15 = 2880 мл 0,9% NaCI

Коррекцию выраженной гипонатриемии надо проводить очень осторожно т. к. быстрое парентеральное введение больших количеств натрия может привести к тяжелым неврологическим расстройствам. На практике лечение гипонатриемии проводят в 2 этапа. Сначала быстро увеличивают

концентрацию натрия до 125-130 ммоль/л коррегирующими растворами 3% или 5% натрия хлорида, а затем медленно вводят 0,9% раствор NaCl.

При <u>гипернатриемии</u> на первом этапе исключают растворы, содержащие натрий. Внутривенно вводят изотонические (5%) или гипотонические (2,5%) растворы глюкозы с инсулином, добиваясь снижения концентрации натрия в плазме со скоростью не более 1 ммоль/л в час.

<u>Коррекция гипокалиемии</u>. Расчет дефицита калия (Дк) в крови проводится по формуле:  $\mathbf{Д} \mathbf{\kappa} = \mathbf{0.2 \cdot MT \cdot (K^+_{F} - K^+_{N})}$ 

где  $K_B^+$  - содержание калия в плазме больного;  $K_N^+$  - норма ( $\approx 5$  ммоль/л) **Например:**  $K_B^+ = 2.5$  ммоль/л, MT = 80 кг

$$\mathbf{Д} \kappa = 0.2 \cdot 80 \cdot (2.5 - 5) = -40$$
 ммоль

Суточная потребность в  $K^+$  составляет 0,7-0,9 ммоль/кг (0,9·80 = 72ммоль), следовательно в течении суток больной должен получить 72+40=112 ммоль  $K^+$ 

1 мл 7,5% KCI содержит 1 ммоль K<sup>+</sup>

1 мл 4% или 3,75% КСІ содержит 0,5 ммоль К+,

следовательно: 112 : 1 = 112 мл 7,5% раствора КСІ или 112: 0,5 = 224 мл 4% раствора КСІ.

Коррекцию гипокалиемии проводят при наличии адекватного диуреза (не менее 30-40 мл/час) растворами так называемой, «поляризующей смеси», в которую входят растворы глюкозы и калия с инсулином. Концентрация КСІ в смеси при этом не должна превышать 1%! Скорость введения — не более 20 ммоль калия в течение часа.

**Например**: 112 ммоль калия следует вводить в течение 5-6 часов (112:20=5,6)

<u>Гиперкалиемия</u> нуждается в срочной интенсивной терапии, которая заключается в прекращении введения растворов содержащих калий, стимуляции диуреза (мочегонные), промывание желудка, сифонная клизмы. Для уменьшения кардиотоксического эффекта гиперкалиемии вводят 30-50 мл 10% р-ра глюконата кальция (или кальция хлорида) и 20-40% растворы глюкозы с инсулином (до 500 мл).

При содержании калия 7 ммоль/л и более показан гемодиализ.

◆ Коррекция кислотно-основного состояния (КОС) компенсируется введением соответствующих коррегирующих буферных растворов на основании показаний ВЕ (дефицит или избыток оснований) и включается в общий объем инфузии.

Для коррекции метаболического ацидоза (pH<7,35; BE< -2,5) используют 4% и 8% раствор бикарбоната натрия, 1% раствор натрия лактата (лактосол) 3,66% раствор трисамина (трис-гидроксиметиламинометан, трометамол, ТНАМ). Коррекцию метаболического ацидоза буферными растворами, как правило, используют при рН ниже 7,2.

Чтобы рассчитать количество корригирующего раствора при метаболическом виде нарушения KOC, необходимо знать BE - показатель

дефицита или избытка оснований. При метаболическом ацидозе количество коррегирующего 4% раствора бикарбоната натрия (в мл) =  $0,6 \cdot MT \cdot BE$ . Количество 3,66% раствора трисамина (в мл) =  $0,3 \cdot MT \cdot BE$ 

**Например:** у больного BE = -20 ммоль/л, MT = 80 кг. Необходимое для коррекции количество 4% раствора NaHCO3 составит:  $0.6 \cdot 80 \cdot 20 = 960$  мл,

Коррекцию <u>метаболического алкалоза</u> (pH> 7,45; BE> +2,5) начинают с нормализации электролитного состава крови введением солевых растворов (коррекция гипохлоремии и гипокалиемии).

Объем 0,9% раствора NaCl, необходимого для коррекции гипохлоемического алкалоза можно рассчитать по формуле:

Количество 0.9% p-pa NaCl в литрах (л) = Дефицит Cl<sup>-</sup>: 154,

**Например:** при дефиците  $Cl^-$  равному 308 ммоль, потребуется 2 л 0,9% NaCl~(308:154=2).

Дефицит  $Cl^-$  рассчитывается по фолрмуле:  $0.2 \cdot MT \cdot (Cl^-_{b} - Cl^-_{N})$ , где  $Cl^-_{b}$  – содержание хлора в крови больного;  $Cl^-_{N}$  - нормальное содержание хлора в крови.

**Например:** у больного с массой тела 80 кг, содержание хлора в плазме -83 ммоль/л (норма -102 ммоль/л). Дефицит хлора  $=0.2 \cdot 80 \cdot (102-83) = 304$  ммоль.

При метаболическом алкалозе и гипокалиемии вводят растворы KCl вместе с растворами глюкозы и инсулина. При потерях желудочного содержимого по зонду применяют блокаторы  $H_2$  —рецепторов (ранитидин, циметидин и др.). При выраженном алкалозе, который не коррегируется введением растворов электролитов, могут использоваться растворы соляной кислоты. Расчет может быть произведен по формуле:

количество 0,4% раствора HCI (мл) =  $0,3 \cdot \text{MT} \cdot \text{BE}$ 

**Например:** у больного массой 80 кг и BE = +20 ммоль/л, необходимо введение 480 мл 0.4% раствора соляной кислоты  $(0.3 \cdot 80 \cdot 20 = 480$  мл)

Лечение <u>газового ацидоза</u> заключается в нормализации дыхания. При неэффективности самостоятельного дыхания проводят вспомогательную или искусственную вентиляцию легких.

Коррекция <u>газового алкалоза</u> заключается в выборе адекватных параметров минутного объема дыхания при ИВЛ и лечении основной патологии.

• Парентеральное питание заключается во внутривенном введении растворов углеводов, аминокислот и жировых эмульсии, электролитов, витаминов. Их назначаются с учетом суточной потребности (табл. № 2). Компоненты парентерального питания включают в общий объем инфузии и учитывают по объему как кристаллоиды.

# Суточная потребность в некоторых ингредиентах парентерального питания

Ингредиенты	Потребность на 1 кг массы в сутки
Вода	20-30 мл
Энергия	25-30 ккал
Аминокислоты (азот)	0,7-1,5 г
Глюкоза	2-6 г
Жиры	1,5-2 г
Натрий	1-1,4 ммоль
Калий	0,7-0,9 ммоль
Кальций	0,11 ммоль
Витамин В 1	0,02 мг
Витамин В 6	0,03 мг
Витамин В 12	0,5 мг
Витамин С	1,5 мг

**Например:** парентеральное питание у больного весом 70 кг при 4ДД = 28 в мин и t = 38,1 ° C составит:

$$\Phi\Pi = 30 \cdot 70 = 2100 \text{ мл}, \Pi\Pi = 140 + 210 = 350 \text{ мл}.$$

Планируемый объем инфузии = 2100+350=**2450** мл за сутки. Качественный состав:

- <u>глюкоза</u>: 4 (г) · 70 = 280 г сухого вещества, что содержится в **700** мл 40% р-ра глюкозы  $(280 \cdot 4, 1 \approx 1150$  ккал)
- <u>аминокислоты</u>: 1 (г) · 70 = 70 г сухого вещества ( $70.4, 1 \approx 290$  ккал), что содержится в **700** мл 10% раствора аминокислот
- <u>жиры</u>: 1,5(г)  $70 \approx 100$  г (  $9,3\cdot 100=930$  ккал), что содержится в **1000** мл 10% жировой эмульсии.
- общий объем инфузии (и ее калорийность) составит: 700мл (1150 ккал) + 700 мл (290 ккал) + 1000 мл (930 ккал) = **2400 мл** (2370 ккал).

Интенсивная инфузионно-трансфузионная терапия требует непрерывного контроля центральной гемодинамики (АД, ЧСС, ЦВД) и диуреза. Коррекция инфузионной терапии и лабораторный контроль проводится не реже, чем через каждые 12 часов.

## СИТУАЦИОННЫЕ ЗАДАЧИ ДЛЯ САМОПОДГОТОВКИ

**ЗАДАЧА № 1.** Написать лист назначений для предоперационной подготовки больного язвенной болезнью двенадцатиперстной кишки, осложненной стенозом привратника. Возраст 35 лет, масса тела 60 кг. ЧДД= 24 в мин., АД 110 и 70 мм рт. ст., ЧСС = 100 в мин., ЦВД = 2 см вод.ст., t – 36,8 ° С. По желудочному зонду в течение суток выделилось 1050 мл.; диурез составил 780 мл.

Анализ крови:  $\mathrm{Эp}-5.6\cdot 10^{12}\,/\mathrm{\pi}$ ; Hb =  $160\,\mathrm{г/\pi}$ ; Ht = 0.57, Na<sup>+</sup> =  $125\,\mathrm{ммоль/\pi}$ , K<sup>+</sup> =  $3.2\,\mathrm{ммоль/\pi}$ , Cl<sup>-</sup> =  $85\,\mathrm{ммоль/\pi}$  белок =  $65\,\mathrm{г/\pi}$ , альбумины =  $35\,\mathrm{г/\pi}$ , глобулины =  $30\,\mathrm{г/\pi}$ . глюкоза крови –  $5.4\,\mathrm{ммоль/\pi}$ ; мочевина –  $8.4\,\mathrm{ммоль/\pi}$ . креатинин –  $0.09\,\mathrm{ммоль/\pi}$ ; pO<sub>2</sub> –  $75\,\mathrm{мм}$  рт.ст.; pCO<sub>2</sub> –  $55\,\mathrm{мм}$  рт.ст.; pH = 7, 46; BE=  $+15\,\mathrm{ммоль/\pi}$ ;

Моча: реакция – щелочная; у.в. 1018, креатинин =13,0 ммоль/л;

## ПРИМЕР РЕШЕНИЯ ЗАДАЧИ.

# Расчет инфузионной терапии.

Волемический статус: гиповолемия (ЦВД ↓);

дегидратация (Ht  $\uparrow$ ): Дв = 0,2 · M · (1 – Ht<sub>Б</sub> : Ht<sub>N</sub> ) = 0,2 · 60 · (1 - 0,57: 0,44) = -3,5 л (3500 мл).

 $OCM = 2 \cdot (Na^+ + K^+) + \Gamma$ люкоза + Мочевина =  $2 \cdot (125+3,2) + 5,4 + 8,4 = 270,4$  ммоль – гипоосмолярность.

<u>Объем</u> инфузии при гипоосмолярной дегидратации =  $\Phi\Pi$ +1/2Дв+ПП  $30 \cdot 60 + 3500 : 2 + 1050 = 4600$  мл.

Электролитный баланс: гипонатриемия, гипокалиемия, гипохлоремия.

 $\dot{\mathcal{I}}_{Na} = 0.2 \cdot \text{MT} \cdot (\text{Na}_{\ B}^{^{+}} - \text{Na}_{\ N}^{^{\bar{+}}}) = 0.2 \cdot 60 \cdot (125 - 142) = -204 \text{ ммоль}$  <u>Натрия</u> в течение суток необходимо ввести 204 + 60 (физ. потребность) = 264 ммоль, что содержится в 176 мл 10% NaCl, или в 1760 мл 0,9% NaCl (≈**1700 мл).** 

- ФП и ПП (1800+1050≈2800 мл) компенсируют введением растворов 0,9% NaCl и 5% глюкозы в соотношении 1:1, следовательно по 1400 мл.
- Для коррекции гипонатриемии и дефицита воды необходима инфузия 1700 мл 0,9 % p-pa NaCl.
- Для коррекции гипокалиемии необходима инфузия 130 мл 4% p-pa KCl.
- В итоге получаем: 1400 мл 5% глюкозы + 1400 мл 0.9 % p-pa NaCl + 1700 мл 0.9 % p-pa NaCl + 130 мл 4% p-pa KCl = 4630 мл, из них 1400 мл 5% p-pa глюкозы, 3100 мл 0.9 % p-pa NaCl и 130 мл 4% p-pa KCl.

Лист назначений инфузионной терапии к задаче № 1

- 1. Sol. Glucosi 5% 500,0 + Sol. KCl 4% 50,0 + Insulini 6 ЕД в/в 2 раза;
- 2. Sol. Glucosi 5% 400,0 + Sol. KCl 4% 30,0 + Insulini 4 ЕД в/в 1 раз;
- 3. Sol. NaCl 0,9% 500,0 в/в 6 раз.

**ЗАДАЧА № 2.** Назначить инфузионную терапию больному, страдающему сахарным диабетом, осложненным гангреной правой стопы. Возраст 65 лет, М=90 кг. АД – 90 и 60 мм рт. ст., ЧСС = 110 в мин., ЦВД = 10 мм вод. ст., ЧДД – 28 в мин. t – 37,0 ° С.

Анализ крови:  $9p - 5.2 \cdot 10^{12}$  /л; Hb = 160 г/л; Ht = 0.55, Na = 152 ммоль/л, K=2.7 ммоль/л.; Cl = 105 ммоль/л; глюкоза -22 ммоль/л; мочевина -12.0 ммоль/л; креатинин -0.11 ммоль/л; pH = 7, 21; ,  $pO_2 - 90$  мм рт.ст.;  $pCO_2 - 30$  мм рт.ст.; BE=-15 ммоль/л;

Моча: реакция – кислая; у.в. 1029, креатинин =11,8 ммоль/л; Диурез 600 мл. Была однократно рвота объемом 800 мл.

**ЗАДАЧА № 3.** Назначить инфузионную терапию и парентеральное питание больному 55 лет, перенесшему операцию резекции желудка. (М=65 кг, рост -170 см.) ЧДД -17 в мин.; ЧСС -80 в мин, АД -130 и 80 мм рт. ст., ЦВД =11 см вод.ст.;  $t-38,1^{\circ}$ .

Анализ крови:  $\mathrm{Эр}-2.8\cdot 10^{12}$  /л; Hb =  $100\,\mathrm{г/л}$ ; Ht = 0.39; Na =  $130\,\mathrm{ммоль/л}$ , K =  $3.0\,\mathrm{ммоль/л}$ ; Cl =  $95\,\mathrm{ммоль/л}$ ; белок =  $55\,\mathrm{г/л}$ , альбумины =  $25\,\mathrm{г/л}$ , глобулины =  $30\,\mathrm{г/л}$ .; глюкоза —  $4.5\,\mathrm{ммоль/л}$ ; мочевина —  $6.0\,\mathrm{ммоль/л}$ ; креатинин плазмы —  $0.12\,\mathrm{ммоль/л}$ ; рО<sub>2</sub> —  $85\,\mathrm{мм}$  рт.ст.; рСО<sub>2</sub> —  $40\,\mathrm{мм}$  рт.ст.; рН = 7.42; ВЕ=  $+2.0\,\mathrm{ммоль/л}$ ,

Моча: реакция – нейтральная; у.в.- 1029, креатинин =9,1 ммоль/л; По дренажам в течение суток выделилось 600 мл, диурез – 1200 мл.

**ЗАДАЧА № 4.** Назначить инфузионную терапию больному 45 лет, оперированному по поводу тонкокишечной непроходимости. М=85 кг, рост – 170 см.

АД – 140 и 100 мм рт. ст., ЧСС = 96 в мин, ЦВД =  $\,0\,$  см вод.ст.; ЧДД – 12 в мин; t – 38,0  $^{\rm o}$  С.

Анализ крови:  $9p - 3.8 \cdot 10^{12}/\pi$ ; Hb = 110 г/ $\pi$ ; Ht = 0.48; Na = 125 ммоль/л, K = 2.8 ммоль/л; Cl = 85 ммоль/л; белок = 45 г/ $\pi$ , альбумины = 20 г/ $\pi$ , глобулины = 25 г/ $\pi$ . глюкоза крови — 5.5 ммоль/л; мочевина — 10.0; креатинин плазмы — 0.05 ммоль/л ммоль/л;  $pO_2 - 90$  мм рт.ст.;  $pCO_2 - 55$  мм рт.ст.; pH = 7, 51; pH = 7, 51;

Моча: реакция – щелочная; у.в.- 1022, креатинин =14,1 ммоль/л;

По желудочному зонду в течение суток выделилось 950 мл, по дренажам – 350 мл. Диурез 490 мл.

**ЗАДАЧА № 5.** Назначить инфузионную терапию больному 37 лет, с диагнозом острый деструктивный панкреатит. АД – 100 и 60 мм рт. ст., ЧСС -110 в мин, ЦВД = -1 см вод.ст.; ЧДД – 30 в мин; t - 38,1 ° С. М=95 кг.

Анализ крови:  $9p - 3.9 \cdot 10^{12}/\pi$ ; Hb = 120 г/л; Ht = 0.50, белок = 45 г/л; альбумины = 20 г/л, глобулины = 25 г/л.; глюкоза крови – 10.5 ммоль/л; мочевина – 4.0 ммоль/л; креатинин плазмы – 0.12 ммоль/л; , Na = 128 ммоль/л, K = 2.4 ммоль/л, Cl = 95 ммоль/л; ;  $pO_2 - 70 \text{ мм рт.ст.}$ ;  $pCO_2 - 30 \text{ мм рт.ст.}$ ; pH = 7.15; BE = -17 ммоль/л,

Моча: у.в. 1028, креатинин =13,8 ммоль/л;

По желудочному зонду в течение суток выделилось  $850\,$  мл, по дренажам –  $750\,$ мл, диурез  $450\,$ мл.

**ЗАДАЧА № 6.** Назначить инфузионно-трансфузионную терапию больному 72 лет, после операции по поводу кровоточащей язвы желудка. (М=65 кг, рост -168 см). АД -110 и 80 мм рт. ст., ЧСС -120 в мин, ЧДД -28 в мин., ЦВД =8 см вод. ст.; t-36.5 °

Анализ крови:  $9p - 1,9 \cdot 10^{12}/\pi$ ; Hb = 70 г/ $\pi$ ; Ht = 0,22; Na = 137 ммоль/л, K = 3,5 ммоль/л, Cl = 100 ммоль/л; pH - 7,3; BE = -5,7 ммоль/л,  $pO_2 - 65$  мм рт.ст.;  $pCO_2 - 30$  мм рт.ст.; белок = 35 г/ $\pi$ , альбумины = 15 г/ $\pi$ , глобулины = 20 г/ $\pi$ . глюкоза крови – 5,5 ммоль/л; мочевина – 5,0 ммоль/л; креатинин плазмы – 0, 08 ммоль/ $\pi$ .

Моча: у.в. 1014, креатинин = 6,9 ммоль/л;

По желудочному зонду в течение суток выделилось 950 мл геморрагического содержимого, диурез 850 мл.

#### ЛИТЕРАТУРА

#### Основная

1. Анестезиология и реаниматология: учебник / под ред. О.А. Долиной. 4-е изд. перераб. и доп.- М.: ГЭОТАР-Медиа, 2009

## Дополнительная

- 2. Владыка А.С., Суслов В.В., Тарабрин А.О. Инфузионная терапия при критических состояниях Изд: Киев «Логос», 2010.
- 3. Интенсивная терапия. Национальное руководство /под ред. А.И.Салтанова, Б.Р.Гельфанда. – М., 2009.
- 4. Интенсивная терапия. Консультант врача. Электронная информац.образоват. система на CD. – M.,2008.
- 5. Мариино П.Л. Интенсивная терапия. /пер. с англ. Под .ред. А.П.Зильбера. М., 2008.
- 6. Неотложные состояния: принципы коррекции/ Н. Купер, К. Форрест, П. Крэмп: пер с англ.- М.: Мед. лит. 2008.
- 7. Хартиг В. Современная инфузионная терапия. Парентеральное питание. М., 2012.