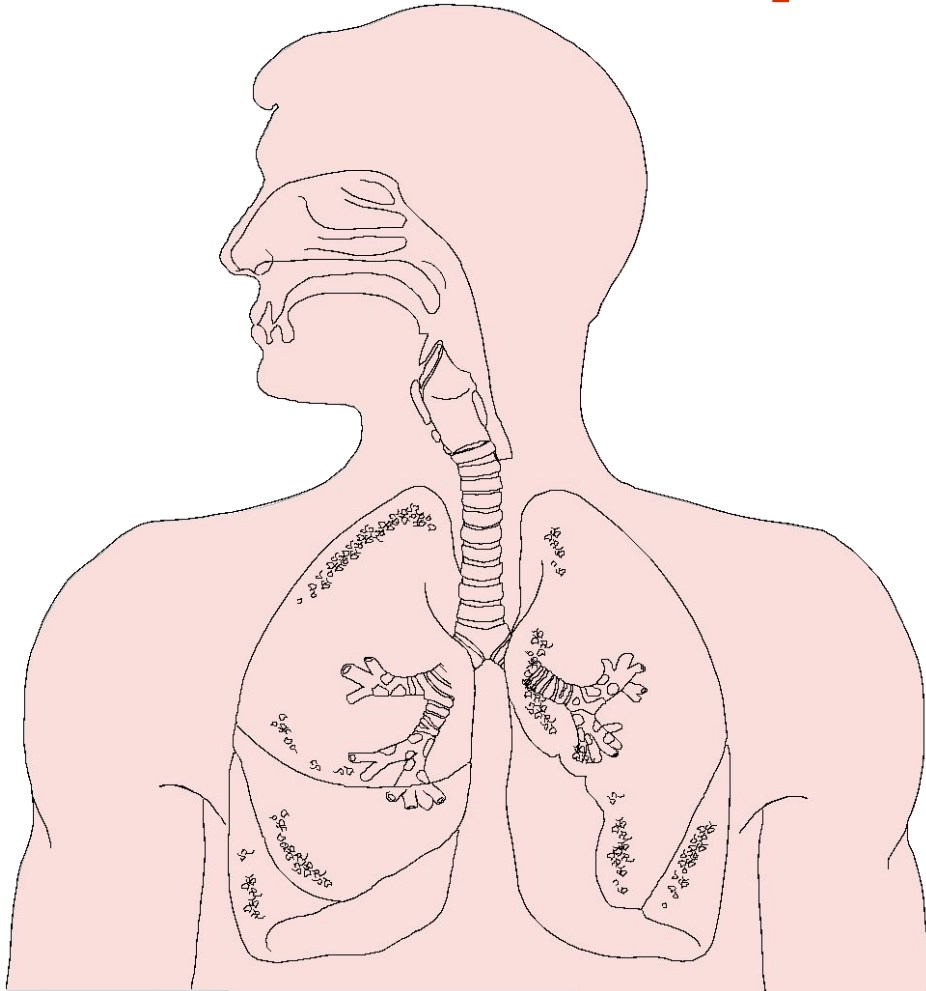


•
•
•

Кафедра нормальной физиологии КрасГМА



ФИЗИОЛОГИЯ ДЫХАНИЯ

Внешнее дыхание и транспорт газов кровью

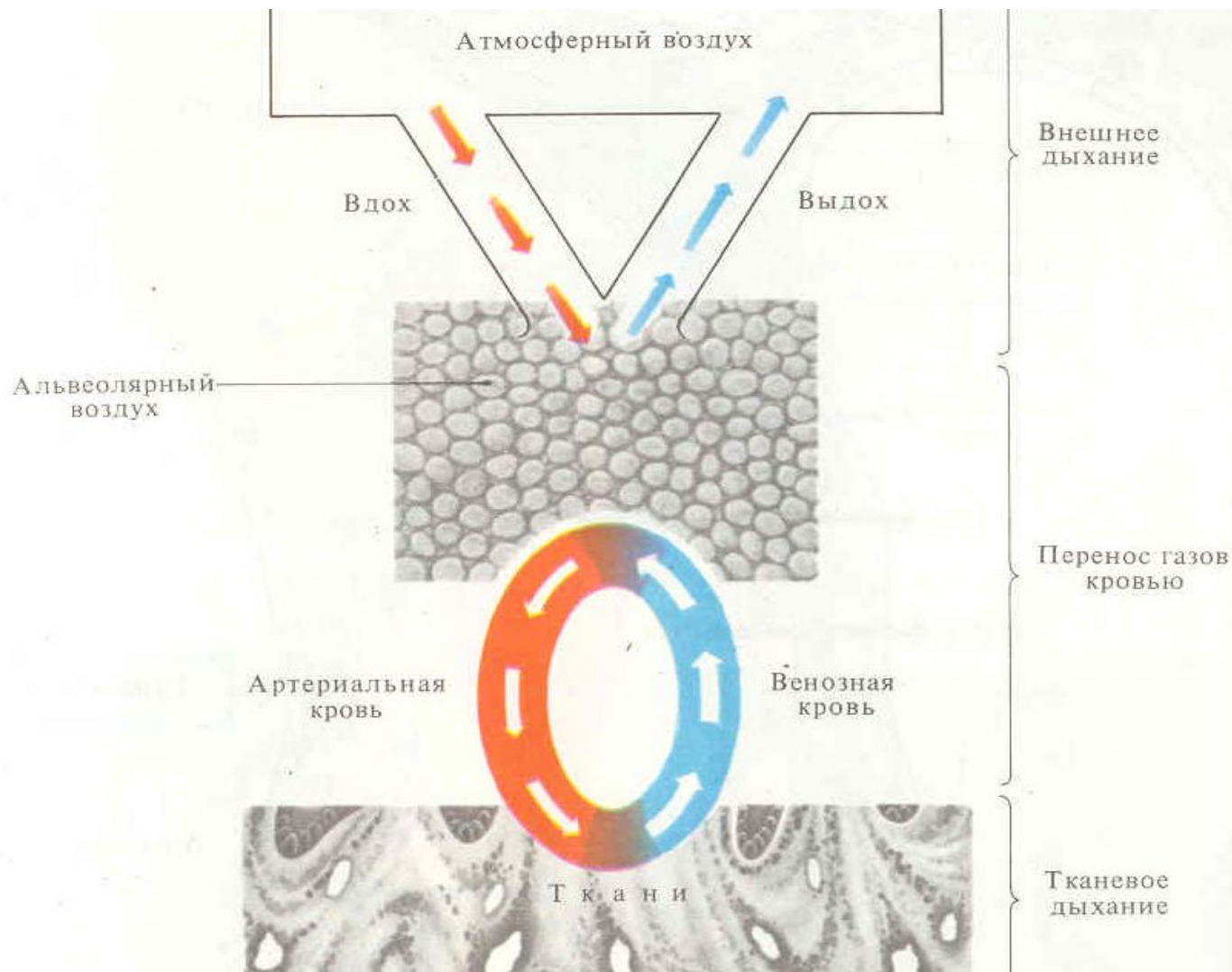
- **Дыхание - совокупность процессов, обеспечивающих поступление во внутреннюю среду организма кислорода, использование его для окислительных процессов, и удаление из организма углекислого газа**

ЭТАПЫ ДЫХАНИЯ:



- - **ВНЕШНЕЕ** или **ЛЕГОЧНОЕ ДЫХАНИЕ**
 - Диффузия газов в легких
- - **ТРАНСПОРТ ГАЗОВ КРОВЬЮ**
 - Диффузия газов в тканях
- **ВНУТРЕННЕЕ** или **ТКАНЕВОЕ ДЫХАНИЕ**

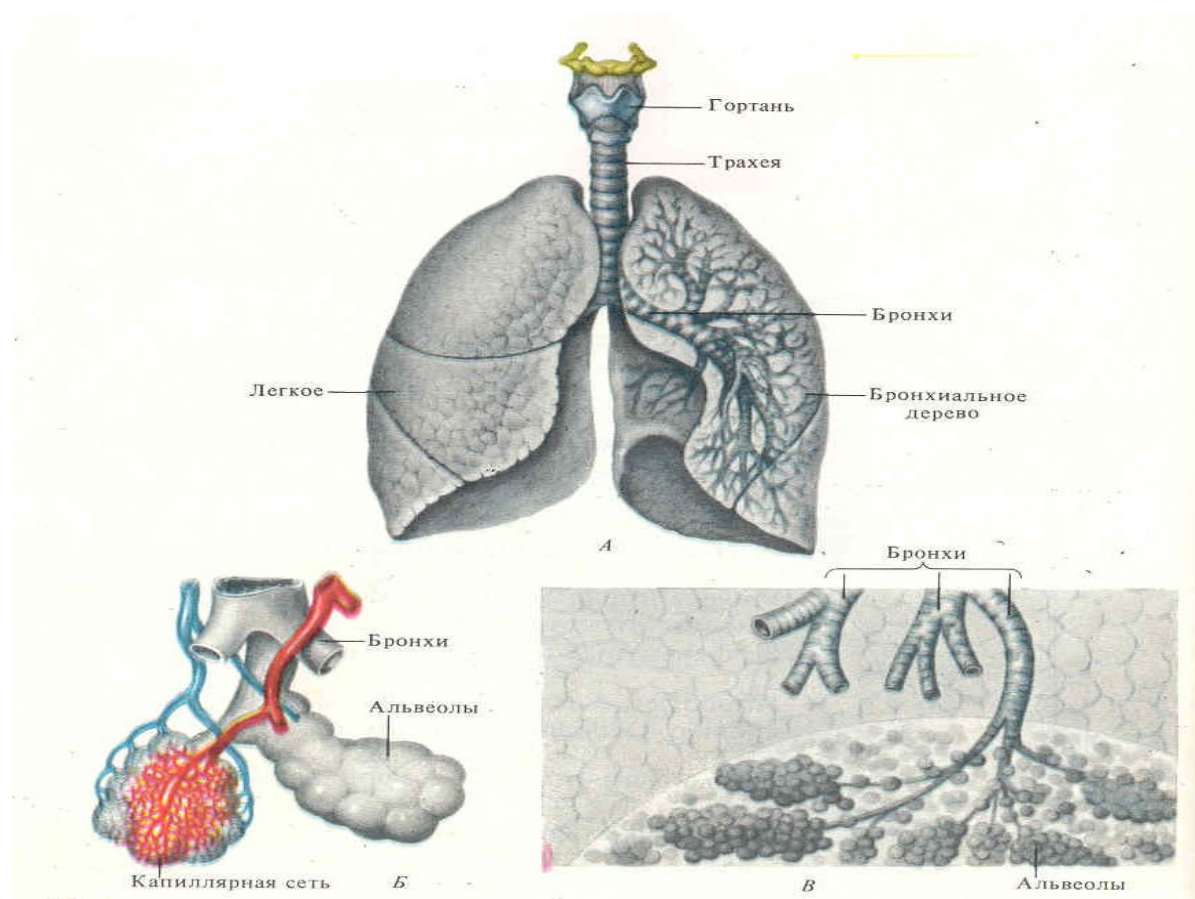
Этапы дыхания



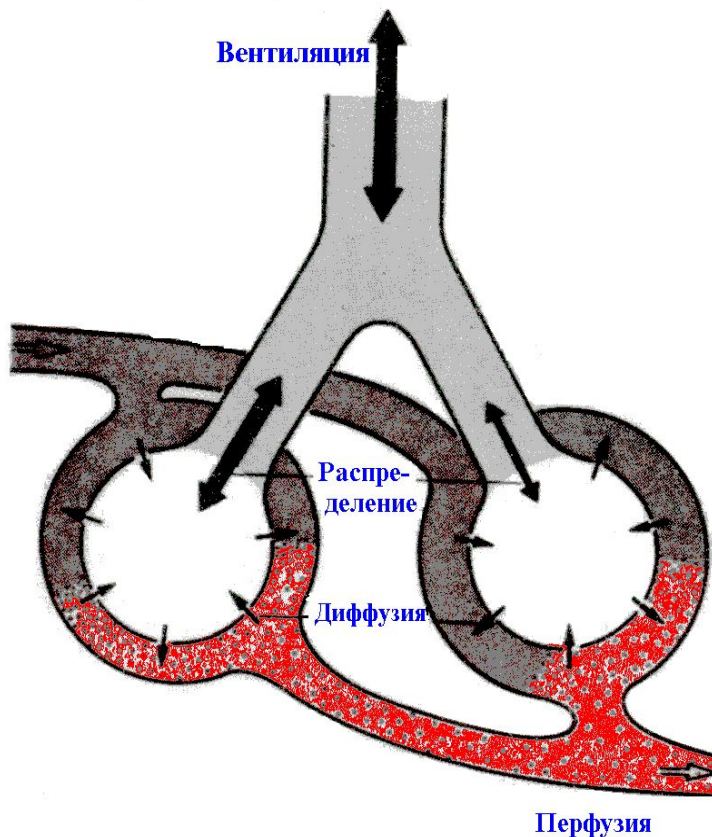
Структура аппарата внешнего дыхания

- 1. Воздухоносные пути и альвеолы легких
- 2. Костно-мышечный каркас грудной клетки и плевра
- 3. Малый круг кровообращения
- 4. Нейрогуморальный аппарат регуляции

СТРОЕНИЕ ЛЕГКИХ



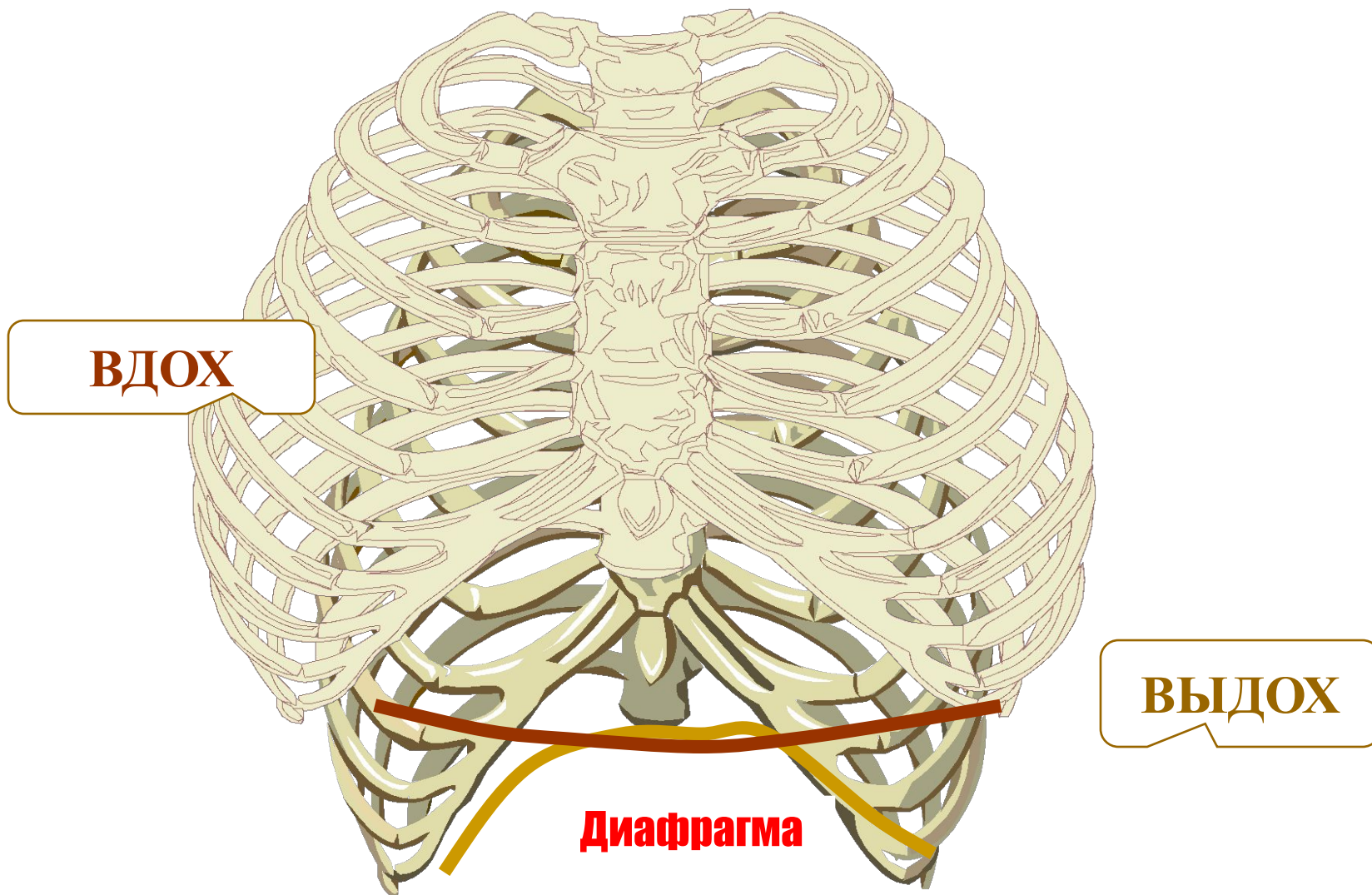
Внешнее дыхание



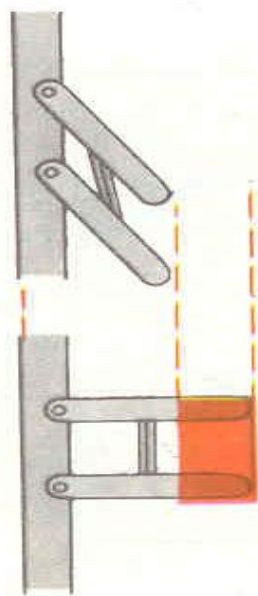
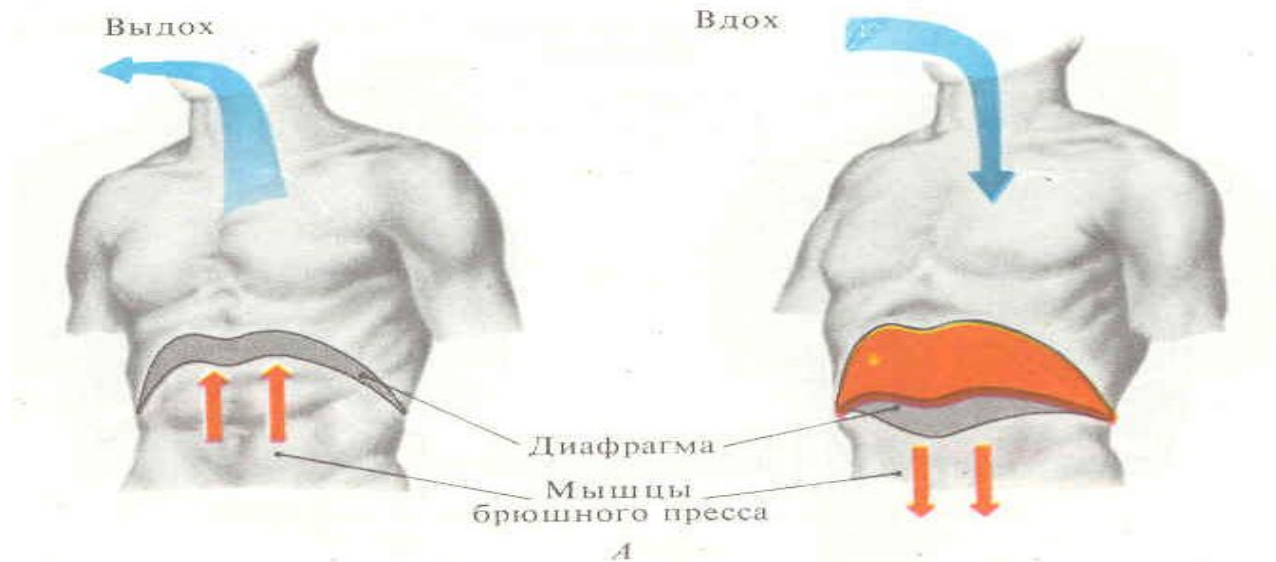
- 3 ПРОЦЕССА:

- - Вентиляция
- - Диффузия
- - Перфузия

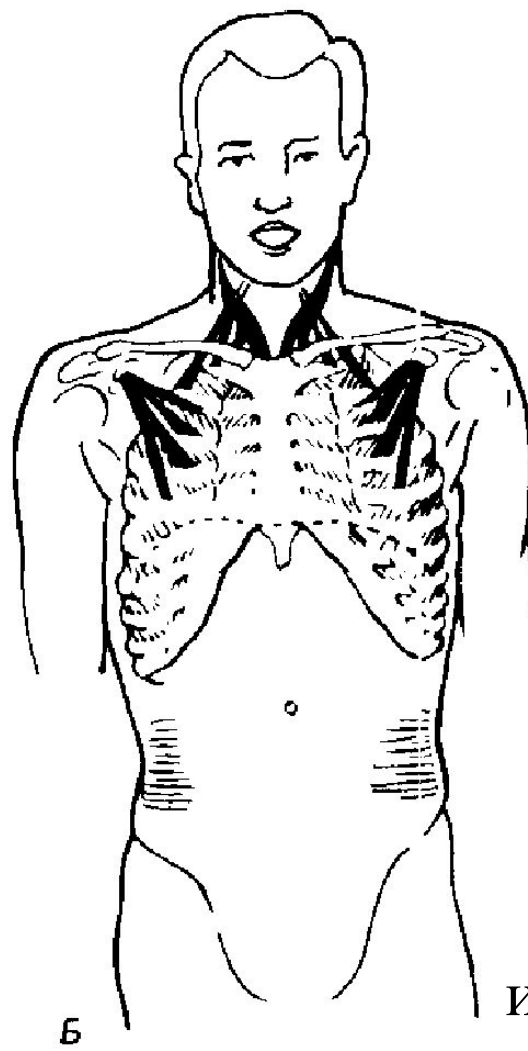
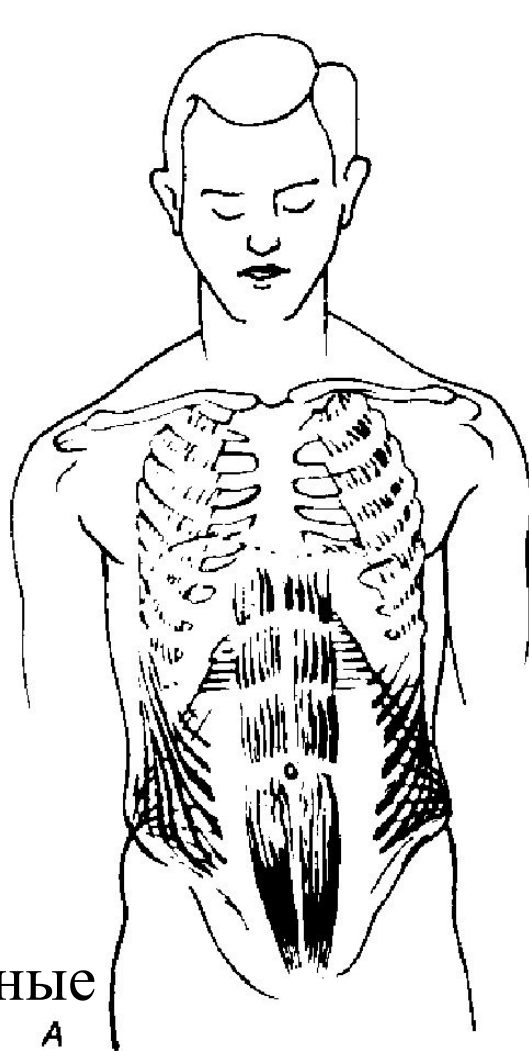
•
•
•
Изменения формы грудной клетки при вдохе и выдохе



Механизм дыхательных движений



Вспомогательные дыхательные мышцы

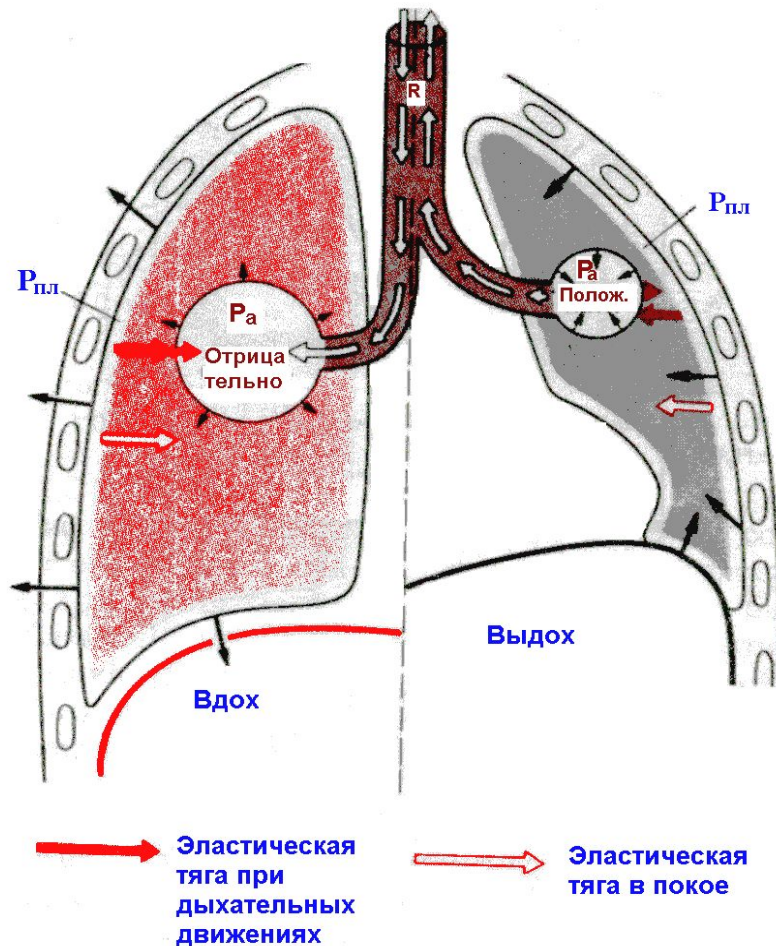


эксираторные

инспираторные

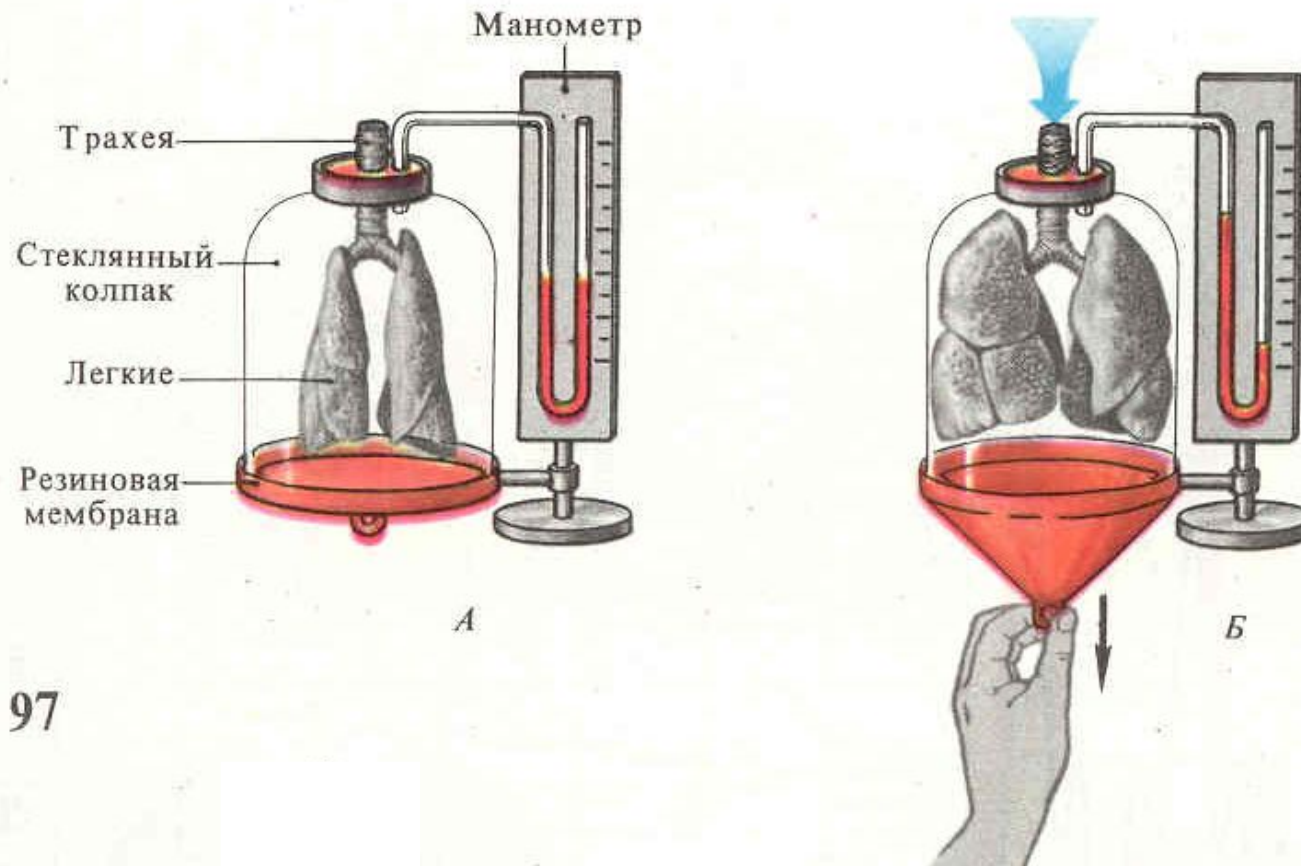


Механизм вдоха и выдоха

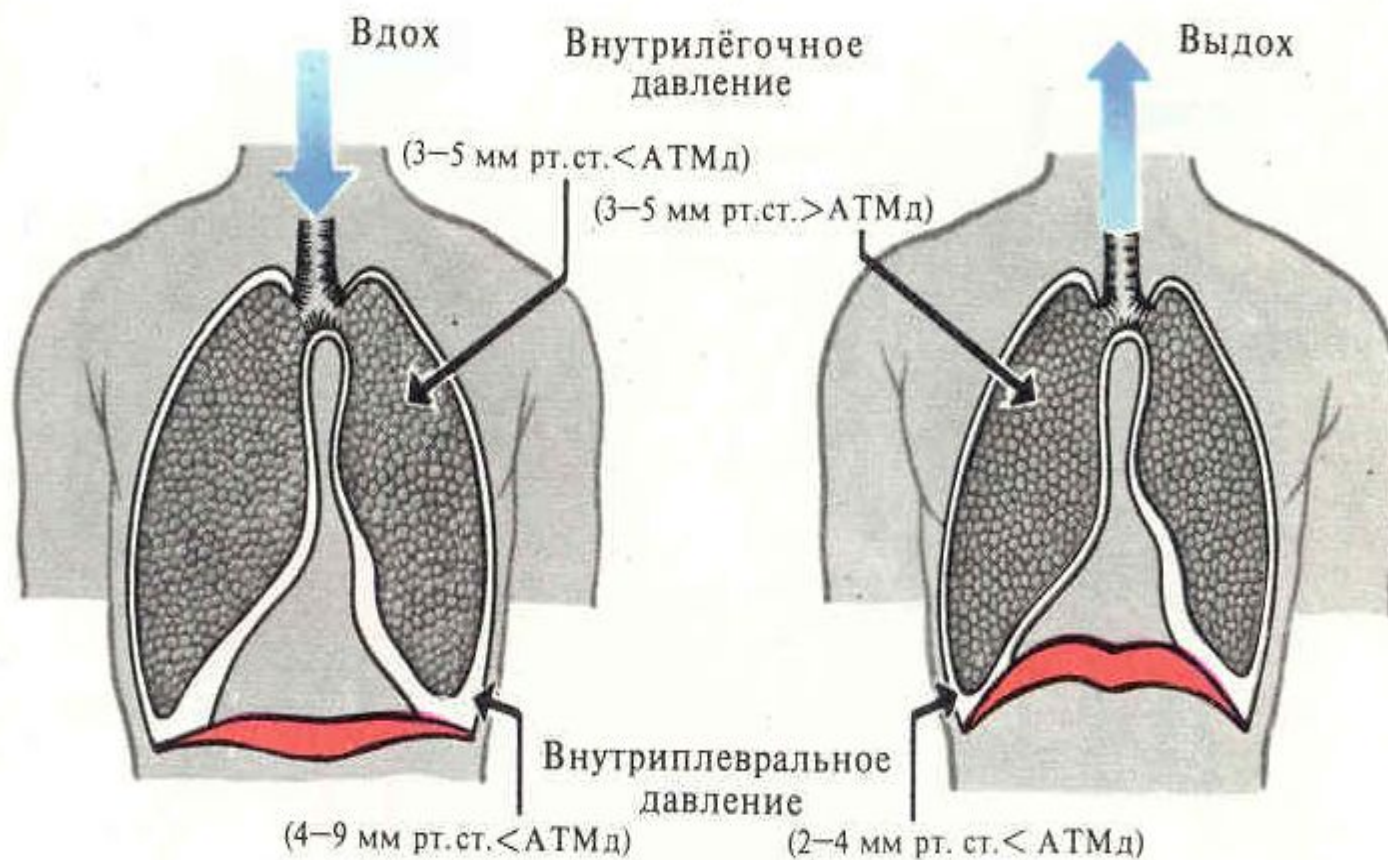


- Транспульмональное давление:
 $P_{трп} = P_{альв} - P_{плевр}$
- На вдохе $P_{плевр} = -9 \text{ мм Нг}$
- Перед вдохом $P_{плевр} = -3 \text{ мм Нг}$
- На выдохе $P_{плевр} = +4-10 \text{ мм Нг}$
- Трансреспираторное давление:
 $P_{трр} = P_{альв.} - P_{внешн.}$
- На вдохе: $P_{трр} = 756 - 760 = -4 \text{ мм Нг}$
- На выдохе: $P_{трр} = 764 - 760 = +4 \text{ мм Нг}$
- Эластическая тяга дыхания =
 эластическая тяга легких +
 эластическая тяга грудной клетки

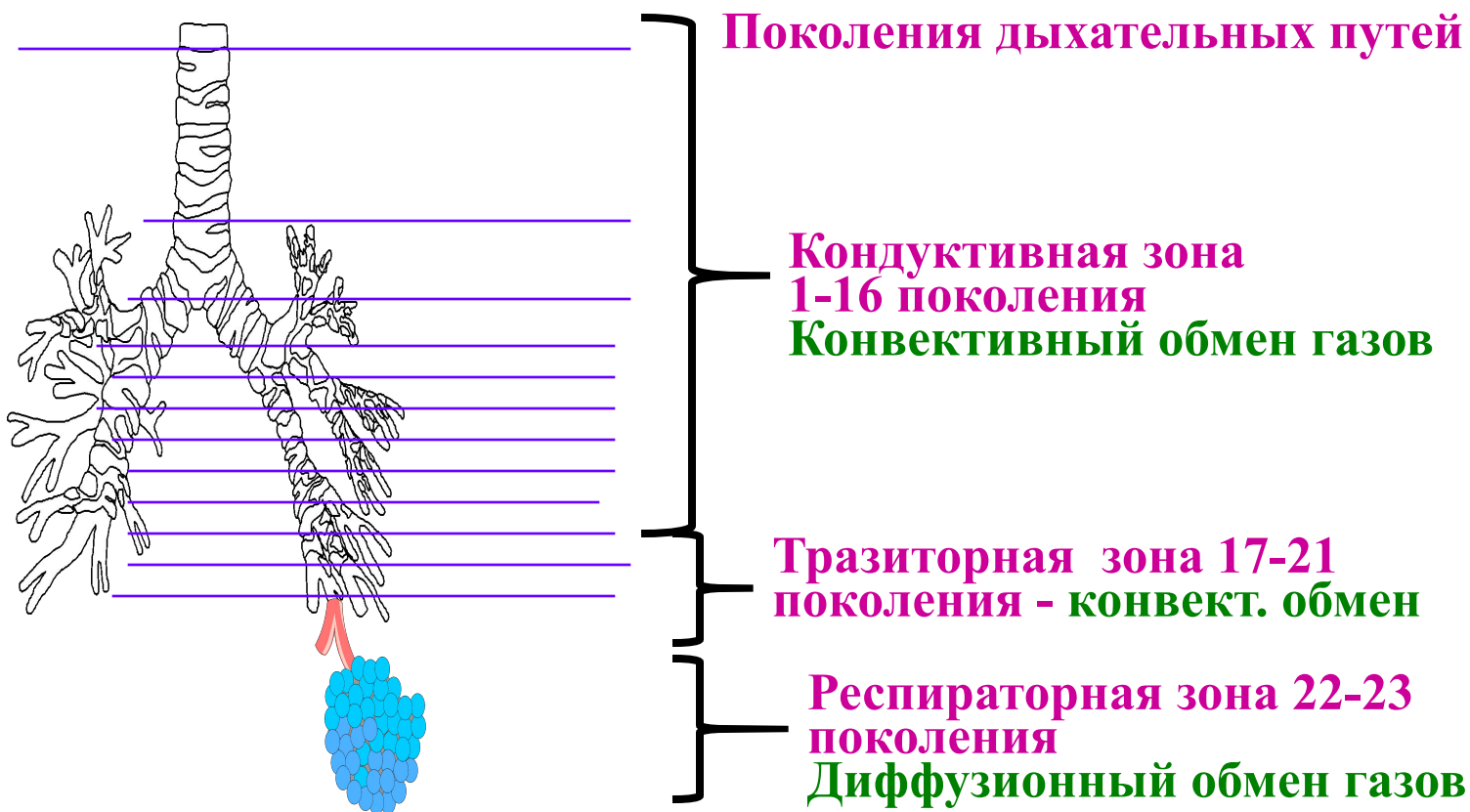
Модель Дондерса



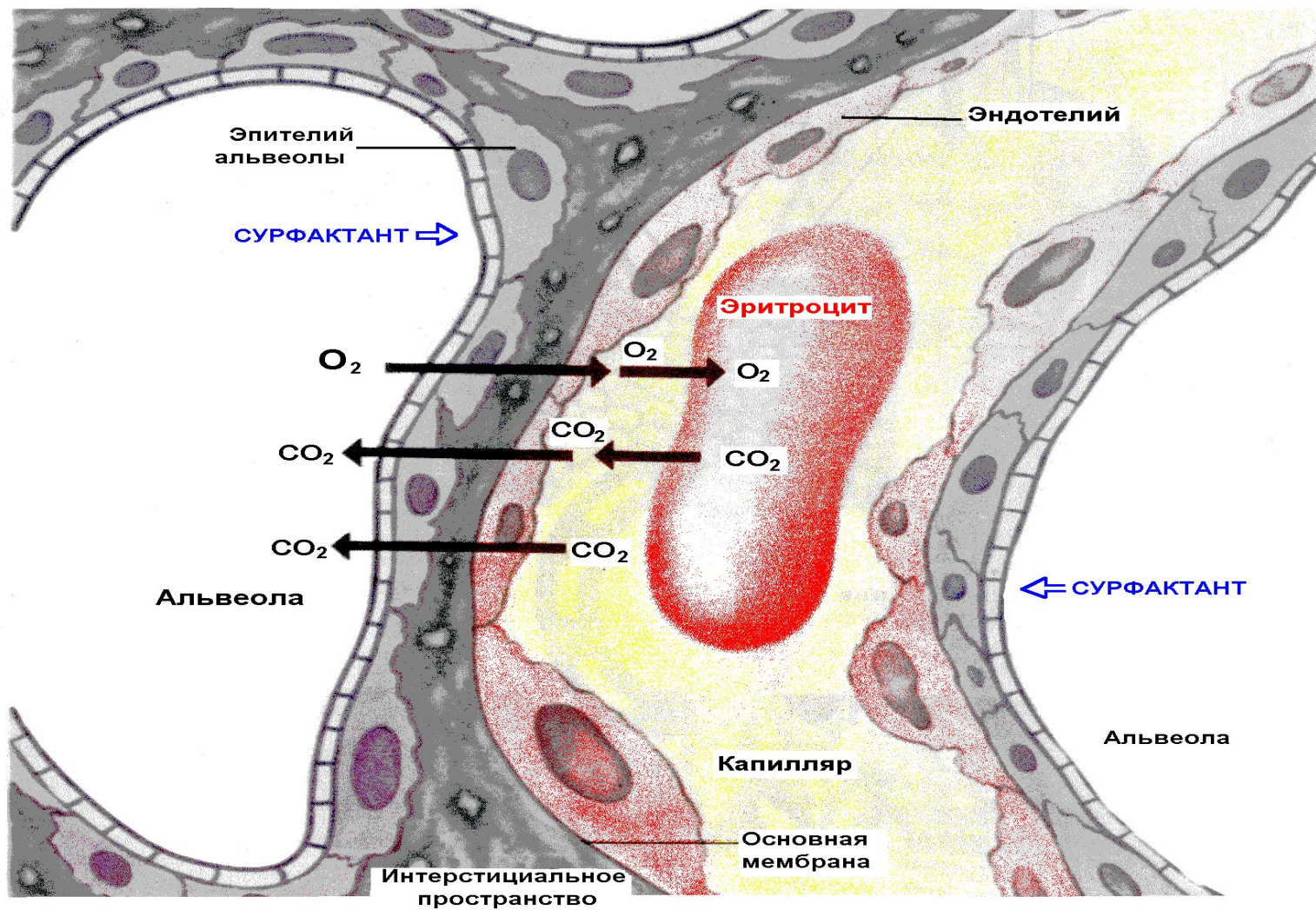
Внутрилегочное и внутриплевральное давление на вдохе и выдохе



Ветвления и зоны трахеобронхиального дерева



АЗРОГЕМАТИЧЕСКИЙ БАРЬЕР



Парциальное давление

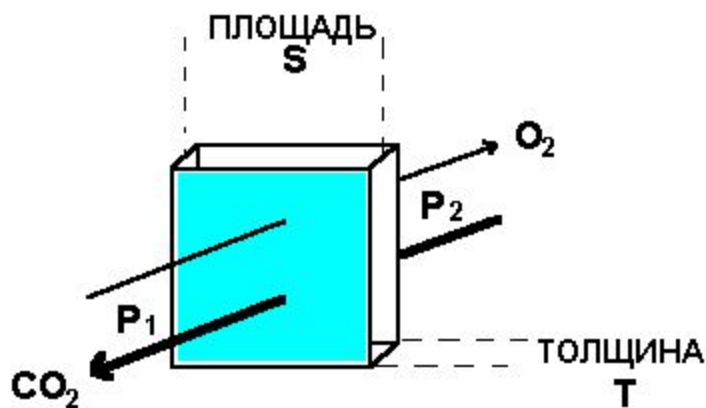
- Парциальное давление - часть общего давления смеси газов, приходящаяся на отдельный газ (если бы он занимал весь объем смеси)

- ЗАКОН ДАЛЬТОНА

$$P_{\text{ГАЗА}} = \frac{P_{\text{СМЕСИ}} \times C (\%)}{100\%}$$

- Для воздуха: $P_{\text{атм}} = 760 \text{ мм Нг}$; $C_{\text{кислорода}} = 20,9\%$;
- $P_{\text{кислорода}} = 159 \text{ мм Нг}$

Диффузия газов через барьер



• ЗАКОН ФИКА

$$Q_{\text{ГАЗА}} = \frac{S \cdot DK \cdot (P_1 - P_2)}{T}$$

- где: $Q_{\text{ГАЗА}}$ - объем газа, проходящего через ткань в единицу времени,
- S - площадь ткани, DK - диффузионный коэффициент газа,
- $(P_1 - P_2)$ - градиент парциального давления газа;
- T - толщина барьера ткани

Диффузия газов через АГБ

- ЗАКОН ФИКА

- $$Q_{\text{газа}} = \frac{S \cdot DK \cdot (P_1 - P_2)}{T}$$

- где: $Q_{\text{газа}}$ - объем газа, проходящего через ткань в единицу времени,
- S - площадь ткани,
- DK - диффузионный коэффициент газа,
- $(P_1 - P_2)$ - градиент парциального давления газа;
- T - толщина барьера ткани

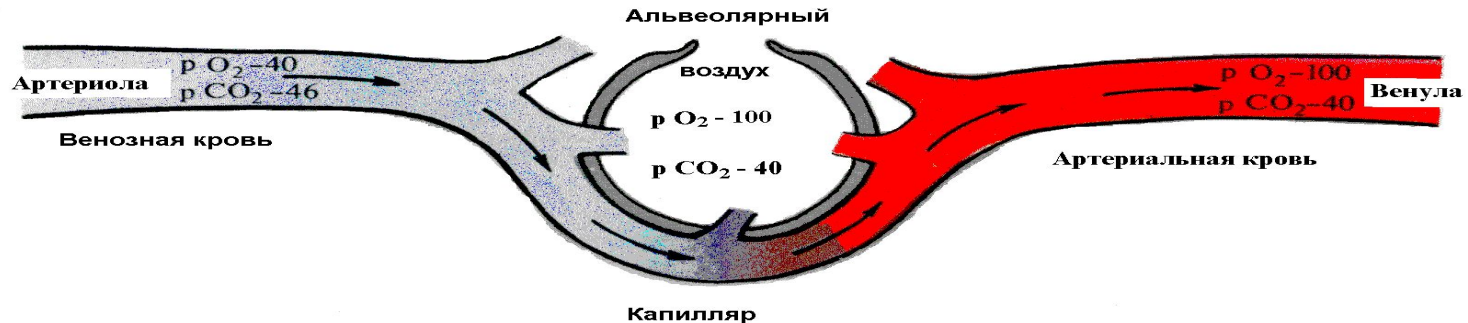
- Для кислорода:

- $P_{\text{альв.возд}} = 100 \text{ мм Нг}$
- $P_{\text{вен.крови}} = 40 \text{ мм Нг}$
- $P_1 - P_2 = 60 \text{ мм Нг}$

- Для CO_2 :

- $P_{\text{вен.крови}} = 46 \text{ мм Нг}$
- $P_{\text{альв.возд.}} = 40 \text{ мм Нг}$
- $P_1 - P_2 = 6 \text{ мм Нг}$
- $DK \text{ CO}_2 > DK \text{ O}_2$ в 25 раз

Диффузия кислорода



- **Р O₂ в воздухе = 21% от 760 = 159 мм Нг**
- **В альвеолярном воздухе 47 мм Нг давления воздуха приходится на пары Н₂О, значит давление «сухого» воздуха = 760-47=713 мм Нг. Альвеолярный воздух обогащен СО₂, значит кислорода в нем не 21%, а 14%, тогда парциальное давление кислорода составит в нем 14% от 713 = 100 мм Нг**
- **В венозной крови легочных капилляров напряжение кислорода = 40 мм Нг**
- **Градиент давлений, обеспечивающий диффузию кислорода равен 100-40=60 мм Нг**

ВЕНТИЛЯЦИОННО-ПЕРФУЗИОННЫЕ ОТНОШЕНИЯ В РАЗНЫХ ЗОНАХ ЛЕГКИХ

ЗОНА Легких	Кровоток на % объема	Вентиляция на % объема	ВПК	P O₂ в крови (Hg)
1 Верхушки	0,01	0,03	3,0	120^{мм}
2 Средняя	0,06	0,05	0,8	98
3 Основания	0,1	0,07	0,7	92

Транспорт O_2 кровью

ДВЕ ФОРМЫ ТРАНСПОРТА КИСЛОРОДА:

- - **физически растворенный газ: 3 мл O_2 в 1 л крови**
- **Закон Генри: $C_{\text{газа}} = K \times P_{\text{газа}}$, где**
 - $C_{\text{газа}}$ - концентрация растворенного газа,**
 - K - константа растворимости газа,**
 - $P_{\text{газа}}$ - парциальное давление газа над уровнем жидкости**
- **- связанный с гемоглобином газ:**
 - 190 мл O_2 в 1 л крови**

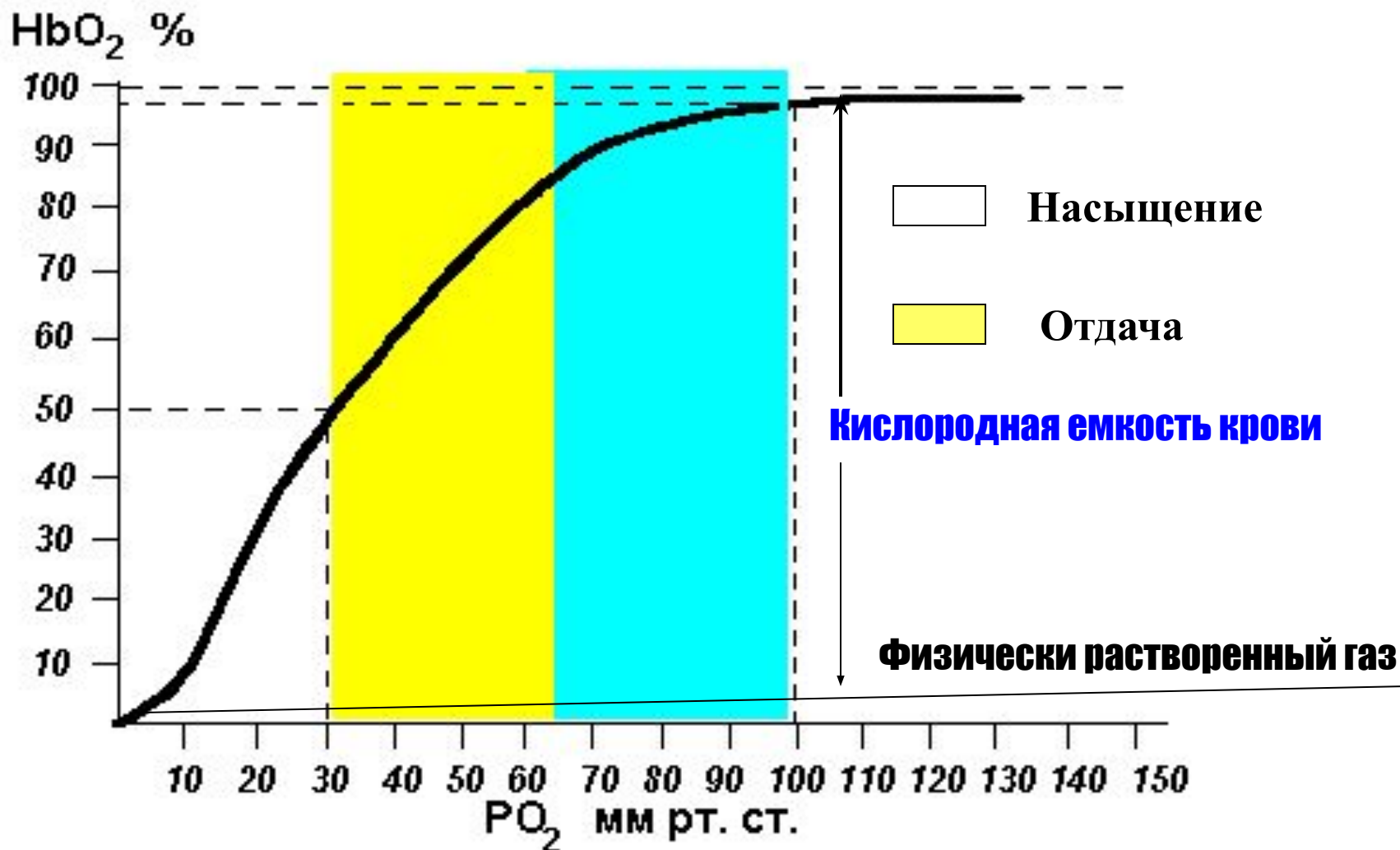
•
• **Соотношение вентиляции и перфузии в разных отделах легких. Распределение вентиляционно-перфузионного коэффициента (ВПК)**



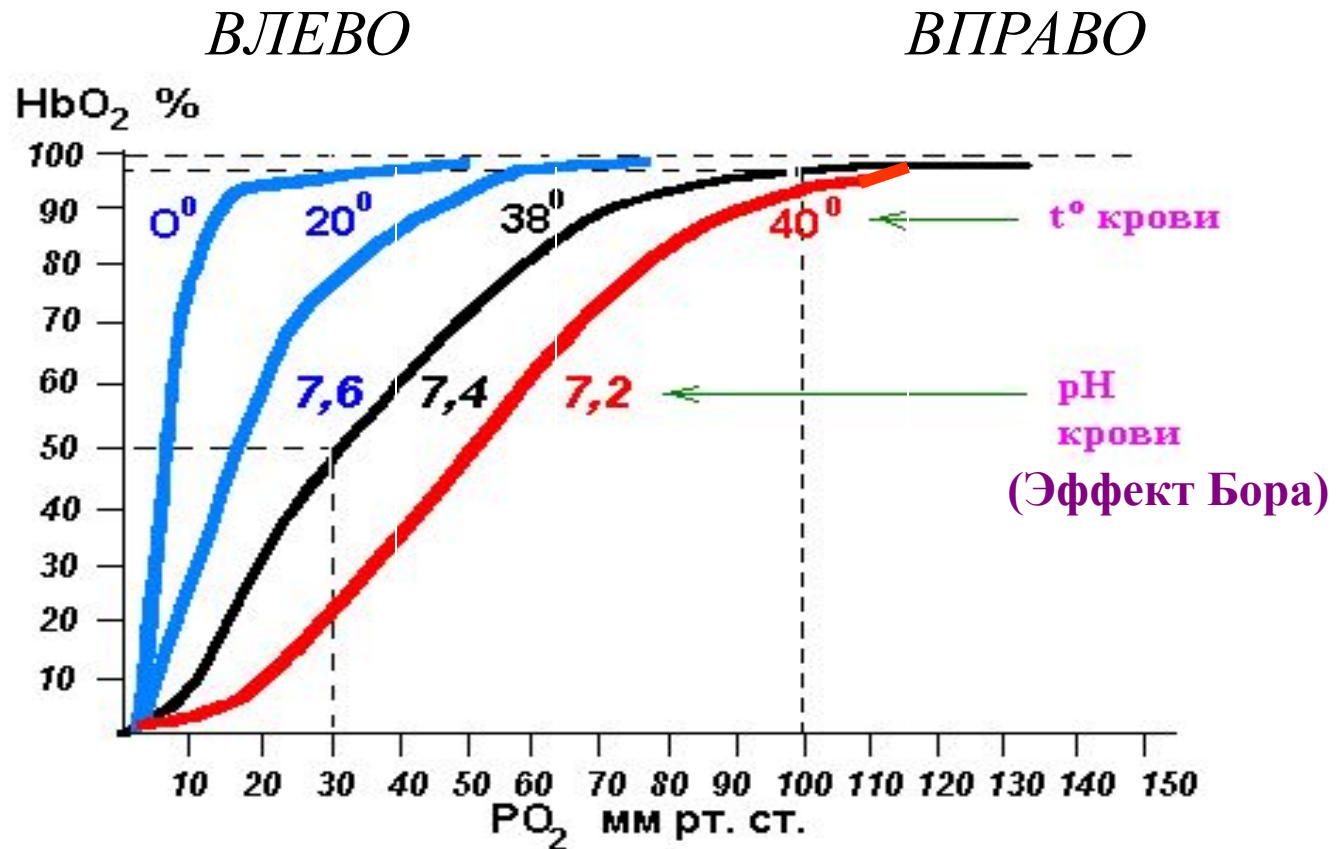
ХАРАКТЕРИСТИКИ КРОВИ

- $\text{Hb} + \text{O}_2 \rightleftharpoons \text{HbO}_2$ $\text{HbO}_2 \rightleftharpoons \text{Hb} + \text{O}_2$
- Кислородная емкость крови - количество O_2 , которое связывается кровью до полного насыщения гемоглобина
- Константа Гюфнера: 1 г. Hb - 1,36 - 1,34 мл O_2
- Кислородная емкость крови = 190 мл O_2 в 1 л.
- Всего в крови содержится около 1 литра O_2
- Коэффициент утилизации кислорода = 30 - 40%

Кривая диссоциации оксигемоглобина



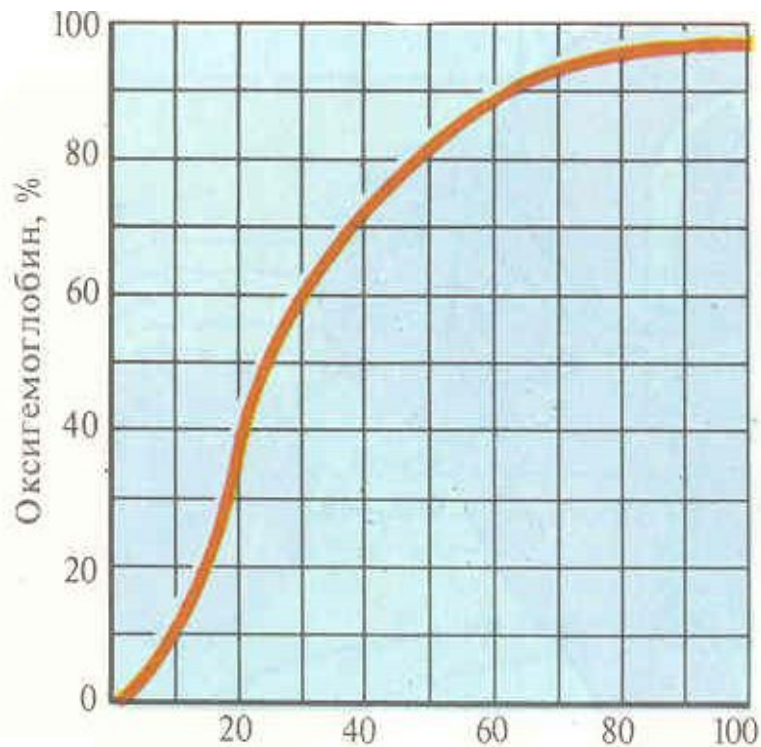
Сдвиги кривой диссоциации



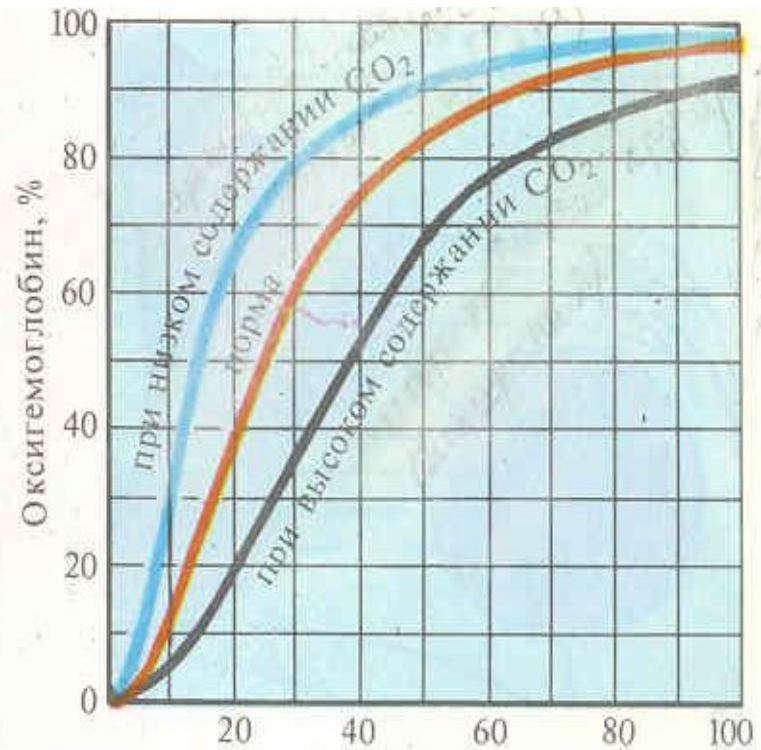
Сдвиг влево - легче насыщение кислородом: <t; <Pco₂; <2,3-ДФГ; >pH

Сдвиг вправо - легче отдача кислорода: >t; >Pco₂; >2,3-ДФГ; <pH

КРИВЫЕ ДИССОЦИАЦИИ ГЕМОГЛОБИНА



I Парциальное давление кислорода, мм рт. ст.



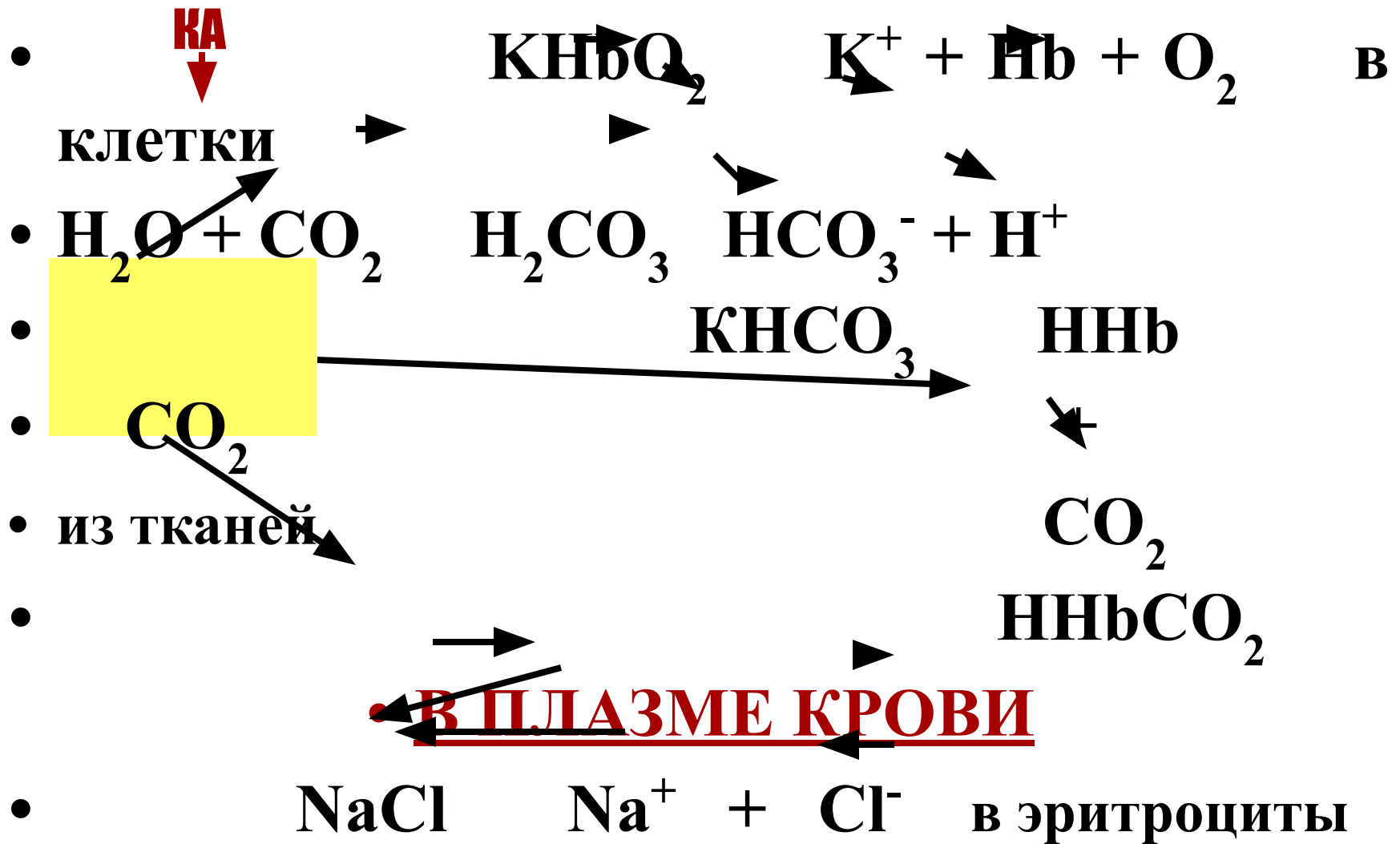
II

Транспорт CO_2 кровью

- ТРИ ФОРМЫ ТРАНСПОРТА :
- - физически растворенный газ - 5-10%
- - химически связанный в бикарбонатах:
в плазме NaHCO_3 , в эритроцитах KHCO_3 - 80-90%
- - связанный в карбаминовых соединениях гемоглобина: $\text{Hb} \cdot \text{NH}_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{HbNHCOOH}$ - 5-15%

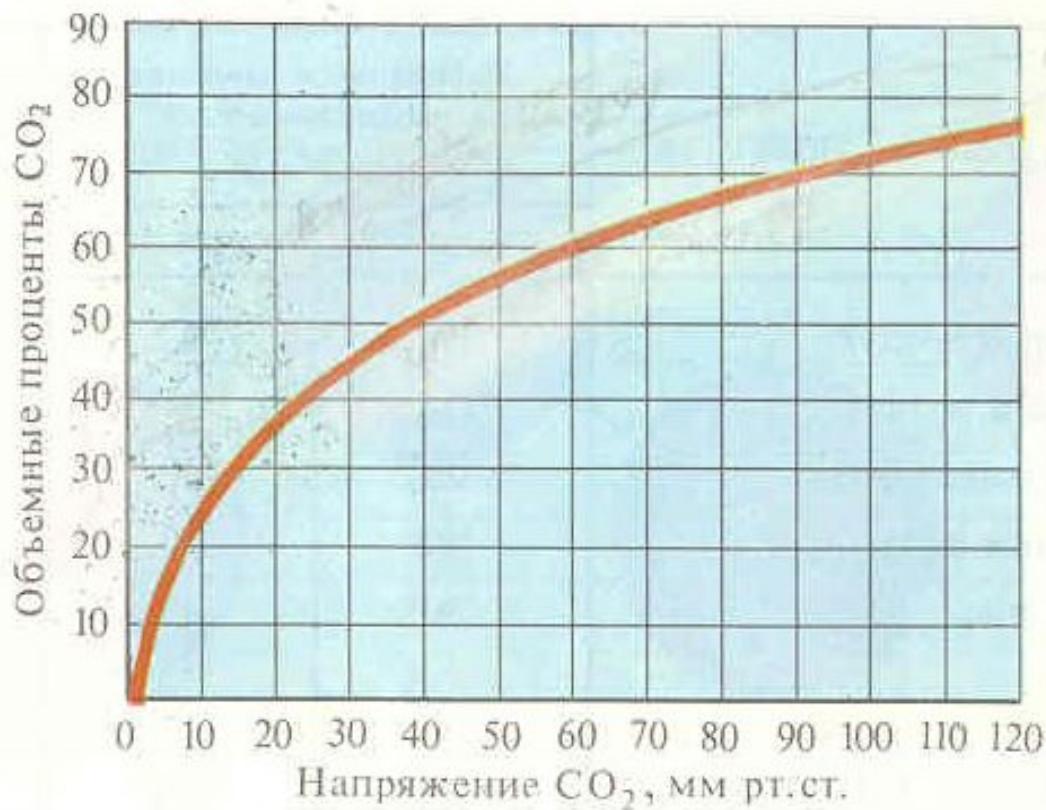
Транспорт CO₂ кровью

В ЭРИТРОЦИТАХ

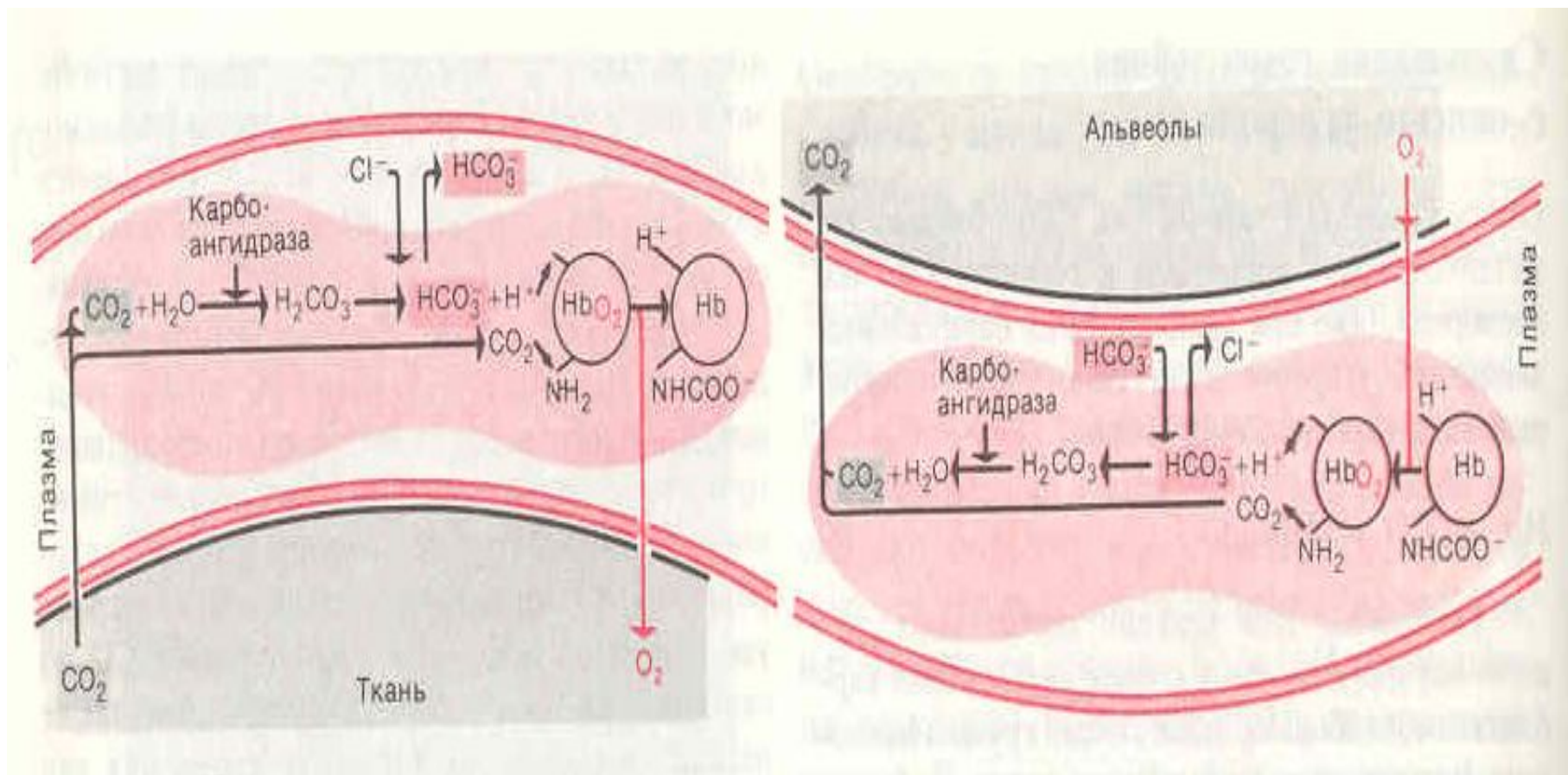


•
•
•

Зависимость содержания CO_2 в крови от его парциального давления



ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ, ПРОИСХОДЯЩИЕ В КРОВИ ПРИ ОБМЕНЕ ГАЗОВ В ЛЕГКИХ И ТКАНЯХ



Каскад кислорода

