KHÍ MÁU ĐỘNG MẠCH

Th.S Bs Vũ Trần Thiên Quân

Mục tiêu học tập

- 1. Mô tả được chỉ định khí máu động mạch
- 2. Đánh giá được tiêu chuẩn khí máu động mạch
- 3. Mô tả được giới hạn bình thường của PaO₂, PaCO₂, pH.
- 4. Phân tích được oxy hóa máu
- 5. Phân tích được PaCO₂
- 6. Phân tích được cân bằng toan kiềm

Nội dung bài giảng

- 1. Đại cương
- 2. Chỉ định khí máu động mạch
- 3. Sự phù hợp pH máu và [H+]
- 4. Chỉ số PaO₂
- 5. Chỉ số PaCO₂
- 6. Chỉ số AaDO₂
- 7. Chỉ số pH
- 8. Phân tích thăng bằng toan kiềm

Đại cương

Nguyên tắc đo máy phân tích khí máu

- Các chỉ số đo trực tiếp: P_{O2}, P_{CO2} và pH
- Các chỉ số tính toán được: HCO₃⁻_A, HCO₃⁻ st, BB, BE, BEecf, CO₂T, AaDPO₂
- Các chỉ số đọc trên toán đồ: Q_{SP}/Q_T, V_D/V_T

Đại cương

Ba nhóm thông tin từ máy phân tích khí máu

- Khả năng oxy hoá máu từ phổi: PaO₂, AaDPO₂
 và Shunt Q_{SP}/Q_T
- Khả năng thông khí của phối: P_{CO2} và pH, V_D/V_T
- Tình trạng thăng bằng toan kiềm: P_{CO2}, và pH,
 HCO₃-A, HCO₃-st, BB, BE, BEecf, CO₂T

Chỉ định của khí máu động mạch

- Khi nghi ngờ suy hô hấp: để chấn đoán, phân độ và tìm nguyên nhân.
- Khi sử dụng oxy: để cho chỉ định, định mức độ và theo dõi hiệu quả.
- Để theo dõi mức thông khí phế nang, thông khí khoảng chết.
- Khi thở máy: để cài đặt các thông số máy thở, theo dõi hiệu quả và quyết định cai máy.

Chỉ định của khí máu động mạch

- Khi có nghi ngờ rối loạn thăng bằng toan kiềm: để phân loại rối loạn, xác định mức độ, tính toán lượng toan kiềm phải cho bệnh nhân và tìm nguyên nhân.
- Đánh giá chức năng hô hấp trước khi giải phẫu lồng ngực hay vùng bụng cao.
- Trong hồi sức cấp cứu và các tình trạng nguy kịch khác để theo dõi tình trạng cung cấp oxy cho mô.

Sự phù hợp pH máu và [H+]

•
$$[H+] = 24(PaCO_2)$$

 $[HCO_3-]$

• Bảng đối chiếu pH máu và nồng độ H+

рН	Approximate [H+] (mmol/L)
7.00	100
7.05	89
7.10	79
7.15	71
7.20	63
7.25	56
7.30	50
7.35	45
7.40	40
7.45	35
7.50	32
7.55	28
7.60	25
7.65	22

Phân áp oxy trong máu động mạch - PaO₂

- Phân áp oxy (P_{O2}) trong máu là áp suất phần của khí oxy đã cân bằng với máu.
- PO₂ trong phế nang ký hiệu là PAO₂.
- PO₂ trong máu động mạch ký hiệu là PaO₂
- PO₂ trong máu tĩnh mạch trộn ký hiệu là PūO₂

Phân áp oxy trong máu động mạch - PaO₂

Giới hạn bình thường

Đối tượng	PaO ₂ (mmHg)
 Người lớn, trẻ em 	90 ± 5
	Giới hạn dưới: 80
Trẻ sơ sinh	40 – 70
 Người già 	(Giới hạn dưới):
60 tuổi	80
70 tuổi	70
80 tuổi	60
90 tuổi	50

Phân áp oxy trong máu động mạch - PaO₂

- Suy hô hấp ở trẻ em và người lớn khi PaO₂ < 60mmHg
- Giá trị dự đoán của PaO₂ khi cho thở oxy, P_B = 760 mmHg

FiO ₂	PaO ₂
	(mmHg)
0,30	> 150
0,40	> 200
0,50	> 250
1,00	> 500

Phân áp oxy trong máu động mạch - PaO₂

PaO₂ để đánh giá hiệu quả khi cho thở oxy

PaO ₂ (mmHg)	Ý nghĩa và cách xử lý
PaO ₂ < 60	 Giảm oxy máu chưa điều chỉnh được, nếu
	PaO ₂ vẫn nhỏ hơn 60 mmHg dù có tăng FiO ₂ .
60 < PaO ₂ < 100	 Giảm oxy máu đã điều chỉnh được. Nhưng
	bệnh nhân sẽ bị giảm oxy trong máu nếu giảm
	FiO ₂ .
100 < PaO ₂ < PaO ₂	 Bệnh nhân sẽ bị giảm oxy máu nếu ngừng
dự đoán (bảng 6)	oxy, nhưng có thể giảm FiO ₂ được.
PaO ₂ > PaO ₂ dự	 Giảm oxy máu đã điều chỉnh quá dư.
đoán	 Có thể không giảm oxy máu khi ngưng oxy,
	nhưng phải giảm FiO ₂ dần dần.

Khuynh áp oxy giữa phế nang và máu động mạch (AaDPO₂)

 - AaDPO₂ là sự chênh lệch giữa phân áp oxy trong phế nang và trong máu động mạch.

$$AaDPO_2 = P_AO_2 - PaO_2$$

= $FiO_2 (P_B - 47) - PaCO_2 / RQ - PaO_2$
= $150 - PaCO_2 / RQ - PaO_2$

- Trị số bình thường của AaDPO₂ theo FiO₂

FiO ₂	AaDPO ₂ (mmHg)
0,21	< 10, ở người 20 tuổi
> 0,3	20-30, ở người trên 60 tuổi
1	< 50, ở người 30-60 tuổi

Khuynh áp oxy giữa phế nang và máu động mạch (AaDPO₂)

Ý nghĩa

- Không thay đối theo FiO₂
- Bình thường > 0,75
- Chỉ chính xác khi FiO₂ > 0,30 và PaO₂ <100mmHg
- AaDPO₂ gia tăng có thể do sự bất thường trong oxy hóa máu động mạch do phổi hoặc tim.
- Nếu PaO₂, PaCO₂, và pH bất thường, mà AaDPO₂ bình thường, thì các rối loạn này không do bệnh lý của nhu mô phổi.

Phân áp carbon dioxide trong máu động mạch – PaCO₂

- Phân áp CO₂ trong máu (P_{CO2}) là áp suất phần của khí CO₂ đã thăng bằng với máu.
- PCO₂ trong phế nang ký hiệu là PACO₂.
- PCO₂ trong máu động mạch ký hiệu là PaCO₂
- PCO₂ trong máu tĩnh mạch trộn ký hiệu là
 PūCO₂

Phân áp carbon dioxide trong máu động mạch – PaCO₂

Giới hạn bình thường của PaCO₂

	PaCO ₂ (mmHg)
Khoảng trị số bình thường	40 ± 5
Khoảng giới hạn chấp nhận được	40 ± 10

- PaCO₂ không thay đổi theo tuổi tác.
- PaCO₂ có thể giảm khi đối tượng gia tăng thông khí
- PaCO₂ cao (hypercapnia) khi lượng CO₂ trong máu động mạch trên 45 mmHg.
- PaCO₂ thấp (hypocapnia) khi lượng CO₂ trong máu động mạch dưới 35 mmHg.

Phân áp carbon dioxide trong máu động mạch – PaCO₂

- Ý nghĩa: PaCO₂ phản ánh trực tiếp việc mức độ thông khí phế nang có phù hợp với tốc độ chuyển hóa của cơ thể hay không.
- Dùng PaCO₂ để đánh giá tình trạng thông khí phế nang

PaCO ₂ (mmHg)	Tình trạng thông khí	Ý nghĩa
40 ± 5	Bình thường	Mức thông khí phù hợp với tình trạng chuyển hóa của cơ thể.
> 45	Giảm thông khí phế nang	Mức thông khí thấp hơn nhu cầu thải CO ₂ của cơ thể.
< 35	Tăng thông khí phế nang	Mức thông khí cao hơn nhu cầu thải CO ₂ của cơ thể.

Chỉ số pH máu

- Nồng độ H⁺ trong huyết tương là 0,0000004 mol/L.
- pH huyết tương = -log[H⁺] = 7,40.
- pHa là pH của huyết tương máu động mạch.
- Giới hạn bình thường và chấp nhận được của pH huyết tương máu động mạch (pHa)

Giới hạn	рНа
Bình thường	$7,40 \pm 0,05$
Chấp nhận được	$7,40 \pm 0,10$

Chỉ số pH máu

pH cho biết trạng thái thăng bằng toan kiềm

рН	Trạng thái toan kiềm
< 7,35	Toan
> 7,45	Kiềm

 pH trong giới hạn bình thường thì trạng thái thăng bằng toan kiềm bình thường. Nhưng cần lưu ý tình trạng rối loạn thăng bằng toan kiềm hỗn hợp đưa đến pH bình thường.

Chỉ số bicarbonate HCO₃-

- HCO₃- phản ánh nồng độ bicarbonate trong huyết tương
- Khoảng giới hạn của HCO₃⁻

Giới hạn	HCO ₃ -A (mmol/L)
Bình thường	24 ± 2
Chấp nhận được	24 ± 4

Chỉ số bicarbonate HCO₃-

- HCO₃- dùng trong chẩn đoán, phân loại và định nguyên nhân rối loạn thăng bằng toan kiềm.
- Phải luôn luôn phân tích HCO₃-A cùng với pH và pCO₂.

HCO ₃ - tăng do	HCO ₃ - giảm do
 Kiềm chuyển hóa hoặc 	 Toan chuyển hóa hoặc
 Đáp ứng bù cho toan hô 	 Đáp ứng bù cho kiềm hô
hấp	hấp

Công thức Henderson – Hasselbach

• pH = pK + log
$$\frac{[HCO_3]-}{H_2CO_3}$$

pK: hằng số phân ly của H₂CO₃

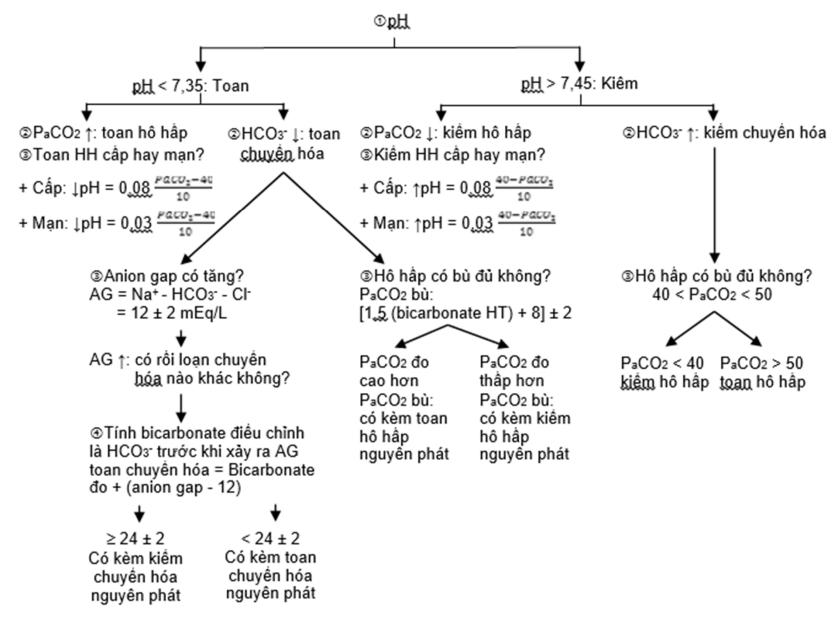
рН	Trạng thái toan kiềm
< 7,35	Toan
> 7,45	Kiềm

Rối loạn	H ⁺	рН	HCO ₃ -	PaCO ₂	Bù trừ
Toan chuyển hóa	1	\	\	\	11–15 mmHg PaCO ₂ / -10 mmol HCO ₃ -
Kiềm chuyển hoá	\	1	1	1	+6 → 7mmHg PaCO ₂ /+10 mmol HCO ₃ -
Toan hô hấp	1	\	1	1	- Cấp: +1 mmol HCO ₃ -/ +10 mmHg PaCO ₂ - Mạn: +3,5 mmol HCO ₃ -/ +10mmHg PaCO ₂
Kiềm hô hấp	\	1	\	\	- Cấp: -2,5 mmol HCO ₃ -/ -10 mmHg PaCO ₂ - Mạn: - 5 mmol HCO ₃ - / - 10mmHg PaCO ₂

- Toan do hô hấp: ứ CO₂
 - Giảm thông khí
 - V/Q bất xứng
- Kiềm hóa do hô hấp : giảm CO₂
 - Giảm O₂
 - Cao độ
 - pH giảm
 - CNS

- Toan hoá do chuyển hóa (không do CO₂)
 - CO₂→ H₂CO₃: respiratory acid
 - Các acid khác : metabolic acid hay Fied acid
 - Metabolic acid tăng : thận, đưa vào, tạo ra
 - Mất bases
- Kiềm do chuyển hóa
 - Thuốc
 - Ói
 - Lợi tiểu

CÁC BƯỚC PHÂN TÍCH TRẠNG THÁI THẮNG BẰNG TOAN KIỀM



Ý nghĩa và ứng dụng của các chỉ số chính trong khí máu

Tên chỉ số	Ý nghĩa và áp dụng	Giới hạn chấp nhận được trên lâm sàng	Bất thường
Phân áp oxy trong máu động mạch PaO ₂	Đánh giá khả năng oxy hóa máu của phổi. Chẩn đoán và phân độ suy hô hấp. Theo dõi kết quả của oxy liệu pháp để điều chỉnh lượng oxy cho phù hợp. Theo dõi kết quả thở máy.	Người lớn, trẻ em: 90 ± 5 mmHg. Trẻ sơ sinh, người già: tùy độ tuổi (bảng 3).	PaO ₂ tăng: tăng oxy máu. PaO ₂ giảm: thiếu oxy máu (suy hô hấp cấp).
Phân áp CO ₂ trong máu động mạch P _a CO ₂	Đánh giá khả năng thông khí của phổi. Chẩn đoán suy hô hấp (PaCO ₂ > 50 mmHg). Theo dõi hiệu quả của việc thở máy. Cho biết vai trò của hô hấp trong rối loạn thăng bằng toan kiềm.	40 ± 5 mmHg cho trẻ em lẫn người lớn. 40 ± 10 mmHg	PaCO ₂ tăng: giảm thông khí phế nang. PaCO ₂ giảm: tăng thông khí phế nang.

Ý nghĩa và ứng dụng của các chỉ số chính trong khí máu

Tên chỉ số	Ý nghĩa và áp dụng	Giới hạn chấp nhận được trên lâm sàng	Bất thường
Nồng độ H+ trong máu, đo bằng pH pH = -log[H ⁺]	Cho biết tình trạng toan kiềm của máu. Theo dõi điều trị rối loạn thăng bằng toan kiềm.	7,40 ± 0,05 7,40 ± 0,10	pH tăng: kiềm hóa máu pH giảm: toan hóa máu
Bicarbo-nate thật sự trong huyết tương HCO ₃ -A	Cho biết vai trò của phần chuyển hóa trong thăng bằng toan kiềm. Cùng với pH, pCO ₂ giúp chần đoán, phân loại, định nguyên nhân rối loạn thăng bằng toan kiềm.	24 ± 2 mmol/L 24 ± 4 mmol/L	HCO ₃ - tăng: kiềm chuyển hóa hay bù cho toan hô hấp. HCO ₃ - giảm: toan chuyển hóa hay bù cho kiềm hô hấp.

Các bước phân tích kết quả khí máu

- 1. Kiểm tra thông tin bệnh nhân
- 2. Kiểm tra xem kết quả phân tích khí trong máu có chính xác không?
 - HCO3- máu tĩnh mạch (đo từ total CO2) = HCO3- A máu động mạch (đo từ phương trình Henderson Hassebach) ± 3 mmol/L.
- 3. Tính A-aDO₂ : ñaùnh giaù söï trao ñoåi khí taïi phoåi

Các bước phân tích kết quả khí máu

- 4. Xem PaO2: đánh giá tình trạng oxy hóa.
- 5. Xem PaCO2: đánh giá tình trạng thông khí.
- 6. Đánh giá tình trạng thăng bằng toan kiềm.
- 7. Xác định nguyên nhân gây rối loạn PaO2, PaCO2 và thăng bằng toan kiềm (cần có anion gap, osmotal gap, Cl- nước tiểu, K+ huyết tương...)

Các điểm cần nhớ

- Nắm vững lý thuyết và các bước thực hành để xác định các rối loạn trên khí máu
- Xác định nguyên nhân rối loạn thăng bằng toan kiềm: anion gap, osmolal gap, K⁺ huyết tương, Cl⁻ nước tiểu, urine anion gap...
- Điện giải và thăng bằng toan kiềm

CÁM ƠN SỰ THEO DÕI CỦA QUÍ VỊ