

Phân tích: KHÍ MÁU ĐỘNG MẠCH

THS. BS. NGÔ NGUYỄN HẢI THANH BM. NỘI, ĐẠI HỌC Y DƯỢC TP. HCM ĐỐI TƯỢNG: Y4 ĐA KHOA

Chỉ định/ Chống chỉ định

- ► Suy hô hấp cấp/ mạn
- ► Rối loạn toan kiềm

Các bệnh cảnh lâm sàng

- ▶ Viêm phổi
- Suy tim trái

- ▶ Đợt cấp dãn phế quản
- Cơn hen cấp

▶ Đợt cấp COPD

- ► Tai biến mạch máu não
- Bệnh nhược cơ
- Guillain Barre
- ▶ Gù veo CS
- ▶ Teo cơ, suy kiệt
- ▶ Nôn ói
- ▶ Tiêu chảy cấp
- Suy thận
- ▶ Nhiễm toan ceton
- ▶ Nhiễm toan acid lactic

Thực hiện



Allen Test

Thực hiện



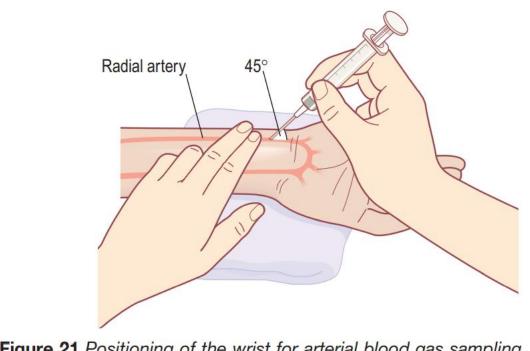


Figure 21 Positioning of the wrist for arterial blood gas sampling.

Các thông số chính

- ▶ pH
- ▶ PaCO2

▶ PaO2

▶ *HCO3-*

AaDP₀₂ (hay còn gọi là P(A-a)O2 Gradient) là sự chênh lệch giữa phân áp oxy phế nang (PAO2) và phân áp oxy động mạch (PaO2).

$$P(A-a) = P_AO2 - P_aO2$$

►
$$P_AO2 = (P_B - P_{H2O}) \times FiO2 - P_aCO2/R$$

► Trong đó:

P_B: áp lực khí quyển, 760 mmHg ở ngang mực nước biển.

P_{H2O}: áp suất phần của hơi nước, 47 mmHg.

FiO2: nồng độ phân suất oxy trong khí hít vào.

R: thương số hô hấp, bình thường là 0.8

Xác định FiO2









20 + 4n

10(n-2)

10n

Đáp ứng đủ lưu lượng hít vào FiO2 ổn định 24%, 28%, 31%, 35%, 40%, 60%

Đánh giá tính chính xác của kết quả KMĐM₉

► Tương thích bên trong: Quy tắc số 8

рН	7.6	7.5	7.4	7.3	7.2	7.1
HỆ SỐ	8/8	6/8	5/8	4/8	2.5/8	2/8

|HCO3—TÍNH TOÁN – HCO3—BỆNH NHÂN| ≤ 4

- Tương thích bên ngoài
- 1. Bệnh cảnh lâm sàng đối lập kết quả KMĐM
- 2. HCO3 tĩnh mạch HCO3 động mạch > 5 mmol/L
- 3. SpO2 ≠ SaO2
- 4. $PaO2 > 5 \times FiO2$

Phân tích PaO₂

Tuổi < 60 *

 $PaO_2 < 80 \text{ mmHg}$

Giảm oxy máu nhẹ

PaO₂ < 60 mmHg **

Giảm oxy máu trung bình

 $FiO_2 = 21\%$

 $PaO_2 < 45 \text{ mmHg}$

Giảm oxy máu nặng

* Từ 60 tuổi trở lên, cứ thêm mỗi một năm sẽ giảm bớt 1 mmHg cho mức độ giảm oxy máu nhẹ và vừa. Vào bất kỳ lứa tuổi nào, nếu $PaO_2 < 40$ mmHg cũng được kể là nặng.

** PaO₂ < 60 mmHg là giảm oxy có ý nghĩa trên lâm sàng.

Tuon voo mining	Pa	0,	< 60	mmHg
-----------------	----	----	------	------

Giảm oxy máu không điều chỉnh

 $60 \text{ mmHg} < PaO_2 < 100 \text{ mmHg}$

Giảm oxy máu đã điều chỉnh

100 mmHg < PaO₂ < giá trị dự đoán

Giảm oxy máu điều chỉnh quá mức

Phân tích chỉ số Oxy hóa máu

PaO2/FiO2: đánh giá tình trạng oxy hóa máu.

Tỷ lệ PaO2/FiO2				
400 – 500	Bình thường			
< 400		Nhẹ		
< 300	ALI	Trung bình		
< 200	ARDS	Nặng		

Phân tích chỉ số AaDPO₂

- Nhận diện V/Q mismatch (ngay cả khi PaO2 bình thường)
- Phân biệt Suy hô hấp loại 2 thuần hay hỗn hợp loại 1 và 2

Alveolar-arterial oxygen gradient (AaDO₂):

- Difference between alveolar (PAO₂) and arterial (PaO₂) partial pressures of O₂
 AaDO₂ = PAO₂ PaO₂
- Normal A-a O₂ gradient: 5-15 mm Hg
- A-a O₂ gradient increases with age
 Quick estimate: AaDO₂ ≈ (age + 10) / 4
 E.g.: AaDO₂ ≈ 10 mm Hg at age 30
- A-a O₂ gradient increases with increasing FIO₂
 Quick estimate: about 5 to 7 mm Hg per 10% increase (≈ 6 mm Hg / 10%)

Phân tích tiêu chuẩn △Suy hô hấp

- ► Suy hô hấp loại 1: Giảm PaO2, PaCO2 thường giảm do tăng thông khí bù trừ. Thường liên quan V/Q mismatch.
- Suy hô hấp loại 2: Tăng PaCO2, do thông khí phế nang không đầy đủ nên thường kèm giảm PaO2. Bất kì trường hợp suy hô hấp loại 1 nào cũng có thể dẫn đến suy hô hấp loại 2 nếu BN kiệt sức.
- ► Hỗn hợp loại 1 và 2

Nguyên nhân suy hô hấp

Box 1.3.1 Common causes of type 1 respiratory impairment*

Pneumonia Acute asthma

Pneumothorax Fibrosing alveolitis

Pulmonary oedema Chronic obstructive pulmonary disease

*The usual mechanism is \dot{V}/\dot{Q} mismatch; however, some conditions (e.g. alveolitis) impair diffusion of gases across the alveolar capillary membrane.

Box 1.3.2 Common causes of type 2 respiratory impairment

Chronic obstructive pulmonary disease* Opiate/benzodiazepine toxicity

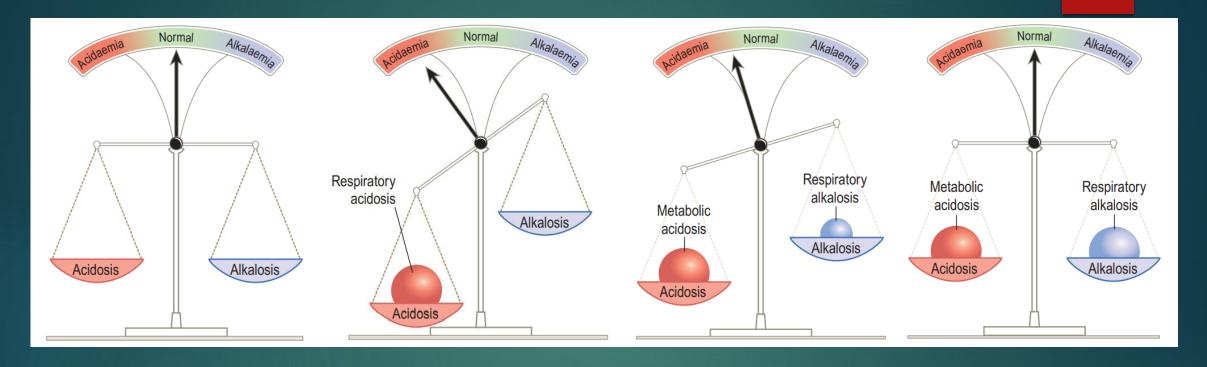
Exhaustion Inhaled foreign body

Flail chest injury Neuromuscular disorders

Kyphoscoliosis Obstructive sleep apnoea

*May lead to either type 1 or type 2 respiratory impairment.

Table 1.3.4 Patterns of ABG abnormality in disorders of gas exchange				
	<i>P</i> ao₂	Paco ₂	HCO ₃	
Respiratory impairment				
Type 1	\downarrow	\downarrow / \rightarrow	\rightarrow	
Acute type 2	\downarrow/\rightarrow	\uparrow	\rightarrow	
Chronic type 2*	\downarrow/\rightarrow	\uparrow	\uparrow	
Hyperventilation	\rightarrow	\downarrow	\rightarrow / \downarrow	
*Acute on chronic distinguished from chronic by presence of ↑ H ⁺ .				



- Không bao giờ bù trừ DƯ
- Luôn kết hợp bệnh cảnh lâm sàng

Rối loạn tiên phát do Hô Hấp

Xác định cấp tính hay mãn tính dựa vào $X = \Delta pH/\Delta PaC02$:

▶ Toan hô hấp:

X = 0,008: cấp

0,003 < X < 0,008: cấp trên nền mãn

X = 0,003: mãn

X > 0,008: có toan chuyển hóa phối hợp

X < 0,003: có kiềm chuyển hóa phối hợp

► Kiềm hô hấp:

X = 0,008: cấp

0,003 < X < 0,008: cấp trên nền mãn

X = 0,003: mãn

X > 0,008: có kiềm chuyển hóa phối hợp

X < 0,003: có toan chuyển hóa phối hợp

Rối loạn tiên phát do Hô Hấp

$X = \Delta pH/\Delta PaC02$:

► Toan hô hấp:

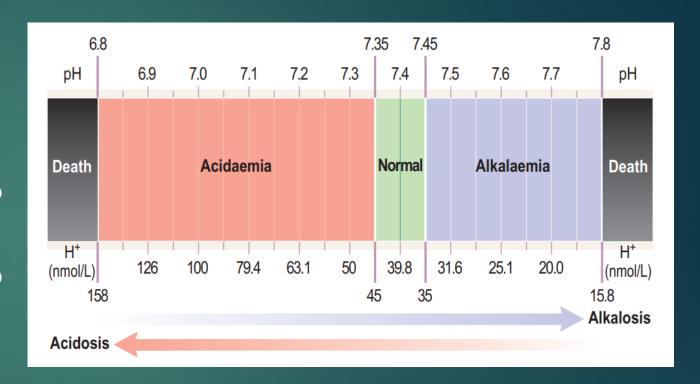
X > 0,008: có toan chuyển hóa phối hợp

X < 0,003: có kiềm chuyển hóa phối hợp

Kiềm hô hấp:

X > 0,008: có kiềm chuyển hóa phối hợp

X < 0,003: có toan chuyển hóa phối hợp



Rối loạn tiên phát do Chuyển Hóa

Xem hô hấp có bù đủ hay không.

► Toan chuyển hóa:

$$Y = PaC02 dy doán = 1.5 \times [HC03] + 8 \quad (\pm 2) \quad (> 10)$$

So sánh với PaC02 thật sự của bệnh nhân.

Nếu PaC02 = Y: toan chuyển hóa có bù trừ.

Nếu PaC02 > Y: có toan hô hấp phối hợp

Nếu PaC02 < Y: có kiềm hô hấp phối hợp

Kiềm chuyển hóa:

$$Y = PaC02 dy doán = 0.7 \times [HC03] + 21 (± 2) (< 55)$$

So sánh với PaC02 thật sự của bệnh nhân.

Nếu PaC02 = Y: kiềm chuyển hóa có bù trừ.

Nếu PaC02 > Y: có toan hô hấp phối hợp

Nếu PaC02 < Y: có kiềm hô hấp phối hợp

Rối loạn tiên phát	Đáp ứng bù trừ
Toan chuyển hóa	PaCO ₂ giảm 1,2 mmHg cho mỗi mmol/L HCO ₃ giảm
Kiềm chuyển hóa	PaCO ₂ tăng 0,7 mmHg cho mỗi mmol/L HCO ₃ tăng
Toan hô hấp:	
Cấp	HCO ₃ tăng 1 mmol/L cho mỗi 10 mmHg PaCO ₂ tăng
Mạn	HCO ₃ tăng 3,5 mmol/L cho mỗi 10 mmHg PaCO ₂ tăng
Kiềm hô hấp:	
Cấp	HCO ₃ giảm 2,0 mmol/L cho mỗi 10 mmHg PaCO ₂ giảm
Mạn	HC0 ₃ giảm 4,5 mmol/L cho mỗi 10 mmHg PaC0 ₂ giảm

Tính Anion gap:

Giúp xác định nguyên nhân toan chuyển hóa

Anion gap (AG) = [Na+]- [HCO3-]- [CI-]

$$Na^{+} \iff \begin{matrix} K^{+} \\ H^{+} \end{matrix}$$
 $CI^{-} \iff HCO3^{-}$

- ► △AG/△HCO3 < 1: Toan chuyển hóa tăng AG + Toan chuyển hóa không tăng AG</p>
- ► △AG/△HCO3 = 1-2: Toan chuyển hóa tăng AG đơn thuần
- ► △AG/△HCO3 > 2: Toan chuyển hóa tăng AG + Kiềm chuyển hóa

Nguyên nhân của các rối loạn chuyển hóa

Box 1.5.1 Metabolic acidosis (low HCO₃)

With raised anion gap

Lactic acidosis (e.g. hypoxaemia, ischaemia, shock, sepsis)

Ketoacidosis (diabetes, starvation, alcohol excess)

Renal failure (accumulation of sulphate, phosphate, urate)

Poisoning (aspirin, methanol, ethylene glycol)

Massive rhabdomyolysis

With normal anion gap

Renal tubular acidosis (types 1, 2 and 4)

Diarrhoea (HCO₃⁻ loss)

Adrenal insufficiency

Ammonium chloride ingestion

Urinary diversion (e.g. ureterosigmoidostomy)

Drugs (e.g. acetazolamide)

Box 1.5.3 Metabolic alkalosis (high HCO₃)

Loss of gastric secretion (vomiting, NG suction)

Potassium depletion (e.g. diuretics)

Cushing syndrome

Conn syndrome (primary hyperaldosteronism)

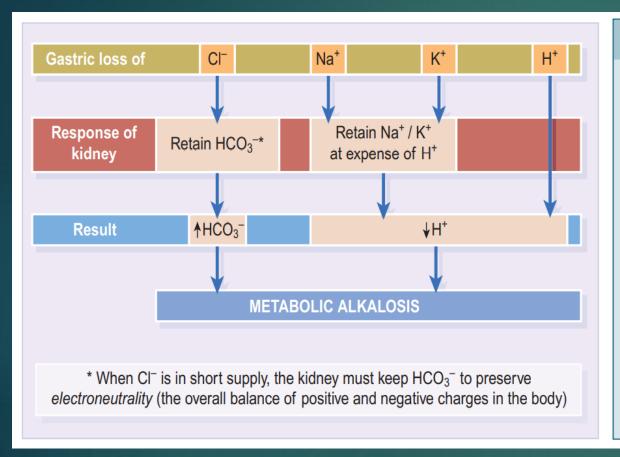
Chloride-rich diarrhoea (e.g. villous adenoma)

Excessive administration of sodium bicarbonate

NG, nasogastric.

Table 1.3.3	Common causes of hyperventilation		
Primary	Anxiety (psychogenic) Hypoxaemia Salicylate toxicity	Pain or distress Fever Central nervous system disorders	
Secondary	Hepatic cirrhosis Metabolic acidosis (of any aetiology)		

Nguyên nhân



Balancing acts in the kidney

There are two major 'balancing acts' that influence acid-base regulation:

- 1. Sodium ions (Na⁺) are retained by swapping them for either a potassium ion (K⁺) or H⁺. When K⁺ is in short supply, H⁺ has to take up the slack (and vice versa), and therefore, more H⁺ are excreted in exchange for Na⁺.
- 2. Cl⁻ and HCO₃⁻ are the main negatively charged ions (anions) that have to balance with positively charged ions (cations; predominantly Na⁺ and K⁺). During times of high Cl⁻ loss, more HCO₃⁻ is retained; when HCO₃⁻ losses are high (via the kidney or gastrointestinal tract), more Cl⁻ is retained.

Therefore, generally speaking, K⁺ and H⁺ levels have a tendency to move in the same direction, whereas a primary fall in either Cl⁻ or HCO₃⁻ will usually cause the other to move in the opposite direction.

Bài tập 1:

- ▶ Bệnh nhân nam khoảng 20 tuổi, được phát hiện hôn mê nằm ngòai đường. Bệnh nhân được người đi đường mang vào, không có thân nhân, không khai thác được tiền căn và bệnh sử.
- ► Khám:

Bệnh nhân mê, môi tím nhẹ, SpO2 82%

Thở chậm, yếu, có lúc ngưng thở ngắn.

Đồng tử 2 bên co nhỏ

Câu hỏi: Hãy phân tích kết quả khí máu động mạch trên.

Khí máu động mạch (bệnh nhân thở khí phòng, FiO ₂ 21%)		
рН	7,26	
pCO ₂	58 mmHg	
pO_2	71 mmHg	
HCO ₃ -	25 mmol/l	
BE	-1	

Bài tập 2:

- Bệnh nhân nam 19 tuổi, nhập viện vì mệt.
- ► Tiền căn: đái tháo đường típ 1
- Vài ngày nay, bệnh nhân tự ngưng một số lần tiêm insulin, sau đó có triệu chứng khát và tiểu nhiều.
- Khám lâm sàng ghi nhận bệnh nhân không sốt, tim đều, phổi trong.
- Câu hỏi: Hãy phân tích kết quả khí máu động mạch trên.

Kết quả xét nghiệm máu:				
Na ⁺	136 mEq/l			
K ⁺	4,8 mEq/l			
Cl ⁻	99 mEq/l			
Glucose	19 mm/l			
BUN	24 mg/dl			
Creatinin	0,9 mg/dl			
Khí máu động mạch:				
pH	7,26			
pCO ₂	18 mmHg			
pO ₂	128 mmHg			
HCO ₃₋	8,1 mmol/l			
TPTNT:				
Glucose	+			
Ketone	4+			

Bài tập 3:

- ► BN nam 65 tuổi, NV vì khó thở,ho khan, bệnh 2 tuần.
- ► Tiền căn: COPD, Bệnh tim thiếu máu cục bộ, Tăng huyết áp
- ► Khám:

NT: 28 l/p, HA: 160/90 mmHg, SpO2 90% khí trời, tĩnh mạch cổ nổi, ran nổ, ran ẩm 2 phế trường.

Câu hỏi: Hãy phân tích kết quả khí máu động mạch trên.

Khí máu động mạch

(Bệnh nhân thở oxy canula 4 lít/phút)

pH=7.521

PaCO2 = 60.4 mmHg

PaO2=58.2 mmHg

HCO3-=49.9 mmol/l

Bài tập 4:

- Bệnh nhân nữ, 58 tuổi, nhập viện vì Sốt, Ho khạc đàm, bệnh 6 ngày
- ► Tiền căn: Lao phổi, Hen/COPD?

Câu hỏi: Hãy phân tích kết quả khí máu động mạch trên.

Khí máu động mạch

(Bệnh nhân thở oxy canula 3 lít/phút)

pH=7.446

PaCO2= 58.7 mmHg

PaO2=92.1 mmHg

HCO3-=36.8 mmol/l