



مهناز داوری
کارشناسی ارشد پرستاری اورژانس

۱۴۰۰



• ABG روش استاندارد و مستقیمی جهت سنجش PH، وضعیت گازهای خون شریانی

• روش مستقیم و استاندارد است چون از شریان ها نمونه گرفته میشود که برخلاف خون وریدی هنوز وارد تبادل نشده است.





هدف از تفسیر ABG

- ارزیابی وضعیت اکسیژناسیون
 - وضعیت تعادل اسید و باز
 - ارزیابی عکس العمل بیمار نسبت به مداخلات درمانی
 - ارزیابی وضعیت متابولیسی و عملکردی ریه
-
- شاید یکی از مهمترین کاربردهای ABG تنظیم پارامترهای ونتیلاتور و مشخص کردن روند پیشرفت مداخلات درمانی باشد.
-
- نکته: پس از تغییر پارامترهای ونتیلاتور حداقل ۲۰ دقیقه زمان لازم است تا بتوانیم تاثیر تغییرات را در ABG مشاهده کنیم.

کنتراندیکاسیون های ABG



- ناهنجاری های شریانی

- مشکلات انعقادی

- وجود عفونت فعال در مسیری که قرار است از آن خونگیری شود.

تکنیک گرفتن ABG



- قبل از انجام پروسیجر مراحل را به بیمار توضیح دهید.
- برای گرفتن نمونه از شریان رادیال حتما تست آلن انجام شود.
- شریان را با دو انگشت سبابه و میانی تعیین و مانند طنابی بین دو انگشت حفظ کنید.
- سرنگ را مانند مداد بگیرید.



- بهتر است از سرسوزن باریک شماره ۲۵ استفاده کنید.
- سرنگ حتما با هیپارین آغشته و پر و خالی شود.

مهمترین فاکتورها در حین گرفتن نمونه ABG

دقت در

- استفاده از سرنگ هیپارینه، با سوزن مناسب (۲۲ یا ۳۳)
- میزان هیپارینه - استفاده حداقلی از هیپارینه.
- تست آلن شریان
- گرفتن نمونه کافی
- تخلیه حباب هوا به طور کامل
- سرنگ بین دست تکان داده شود.
- نوشتن مشخصات، T، fiO_2 ، HB
- پانسمان فشاری



سرعت در

- کمپرس سرد (ظرف یخ)
- ارسال سریع جهت آنالیز

آیا می توان به جای ABG، VBG گرفت؟

- در رابطه با پارامترهای اکسیژناسیون به هیچ عنوان قابل استناد نیست.
- در رابطه با پارامترهای متابولیک هر دو نمونه خیلی به هم نزدیک هستند.
- در رابطه با PH , PCO2

لاین های مرکزی ۰/۰۳ تا ۰/۰۵ افزایش PH = / mmHg ۴ تا ۵ کاهش PCO2 =

لاین های محیطی ۰/۰۴ تا ۰/۰۲ افزایش PH = / mmHg ۴ تا ۸ / ۳ کاهش PCO2 =

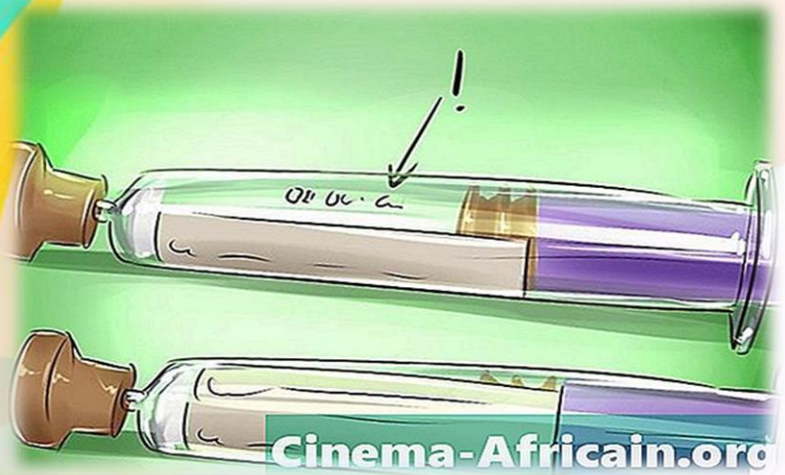


اطمینان از کالیبره بودن دستگاه

PH - 80 دو رقم سمت راست = $(\text{PCO}_2/\text{HCO}_3) \times 24$



در آنالیز خون شریانی فقط پارامترهای **PH, Pao2, PCO2** بصورت مستقیم اندازه گیری می شود. و ما بقی پارامترها از نولوگرام به دست آمده از آزمایشات مستقیم به دست می آید.



• اگر بخواهیم **Pao2** به دست آمده دقیق باشد باید؟

نمونه بدون حباب

T, HB, Fio2 ثابت شده باشد.

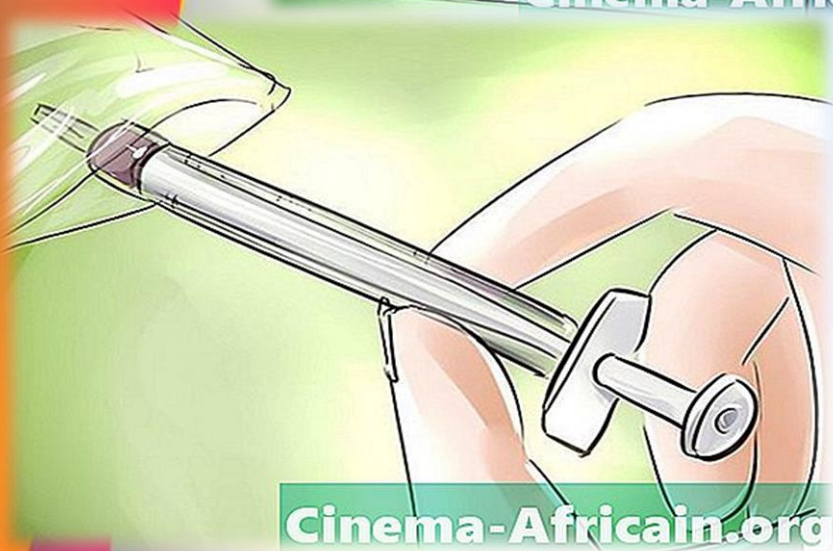
با حفظ زنجیره سرما سریع آنالیز شود.

• اگر بخواهیم **PH, PCO2** به دست آمده دقیق باشد باید؟

هیپارین اضافه تخلیه شود.

دقت در نمونه گیری شریانی

و انتقال استاندارد و آنالیز سریع



تأثیر هیپارین بر ABG



• کاهش PH

• کاهش Paco2

تأثير حباب هوا بر ABG

digikala



• Paco2 پايين

• Pao2 بالا

تائير سرنگ پلاستيکی بر ABG



• کاهش Pao2

گام های تفسیر ABG

بررسی بیمار از نظر هایپوکسمی

بررسی تعادل اسید و باز ارزیابی PH

بررسی وضعیت ریوی و متابولیسمی بیمار به ترتیب ارزیابی
Hco₃ و Paco₂

مشخص نمودن وضعیت جبران و اختلال اولیه

مقادیر طبیعی ABG

PaO₂ = 80- 100 mmHg

Sao₂= 95-100%

PH=7.35-7.45 mmHg

Paco₂= 35-45mmHg

Hco₃=22-26 mmol/L

BE= ±2

Serum lactate= 2 mmol/L



گام ۱

Sao2

• ۹۵٪ - ۹۸٪ نرمال

• تفاوت Sao2 با Spo2

• مشکل پالس اکس متری : با روش کواکسیمتری اندازه گیری می کنه .

• پس اکسی هموگلوبین و کربوکسی هموگلوبین رو یکی می بینه. (در مسمومیت CO)

گام ۱

Pao2

فشار سهمی اکسیژن خون شریانی نشانگر درجه اکسیژناسیون خون شریانی می باشد.

۱۰۰-۸۰ طبیعی

۷۹-۶۰ هیپوکسمی خفیف

Pao2

۴۰-۶۰ هیپوکسمی متوسط

کمتر از ۴۰ هیپوکسمی شدید

از ۶۰ سال به ازاء هر یک سال ۱ میلی متر جیوه کاهش می یابد.

مثال : فرد ۷۵ ساله حدود طبیعی برابر با ۶۵ میلی متر جیوه است.

PaO₂/FiO₂

ARDS Severity	PaO₂/FiO₂	Mortality
Mild	200 – 300	27%
Moderate	100 – 200	32%
Severe	< 100	45%

گام ۲

PH

$$[H^+] = 24 \times (PCO_2/HCO_3)$$

- H^+ طبیعی خون شریانی براساس $PCO_2 = 40$ و $HCO_3 = 24$ طبق معادله هسلباخ برابر است با:
- $[H^+] = 24 \times (40/24) = 40 \text{ nEq/l}$
- براین اساس این محدوده طبیعی سبب ایجاد $PH = 7.40$ می شود.
- پس اختلالات اولیه اسید و باز بر مبنای تغییر غلظت این دو یون در مایع خارج سلولی است.

گام ۳

Paco2

- تهویه
- افزایش و کاهش تهویه دقیقه ای به طور مستقیم بر Paco2 تاثیرگذار است.
- این گاز توسط متابولیسم سلولی ساخته شده و از طریق ریه ها دفع می شود.
- میزان طبیعی ۳۵ - ۴۵
- میزان متوسط ۴۰
- هر گونه تغییر در آن باعث اسیدوز و آلکالوز تنفسی می شود.
- توجه: تغییرات Paco2 نسب عکس با تغییرات PH دارد.



گام ۳

HCO₃

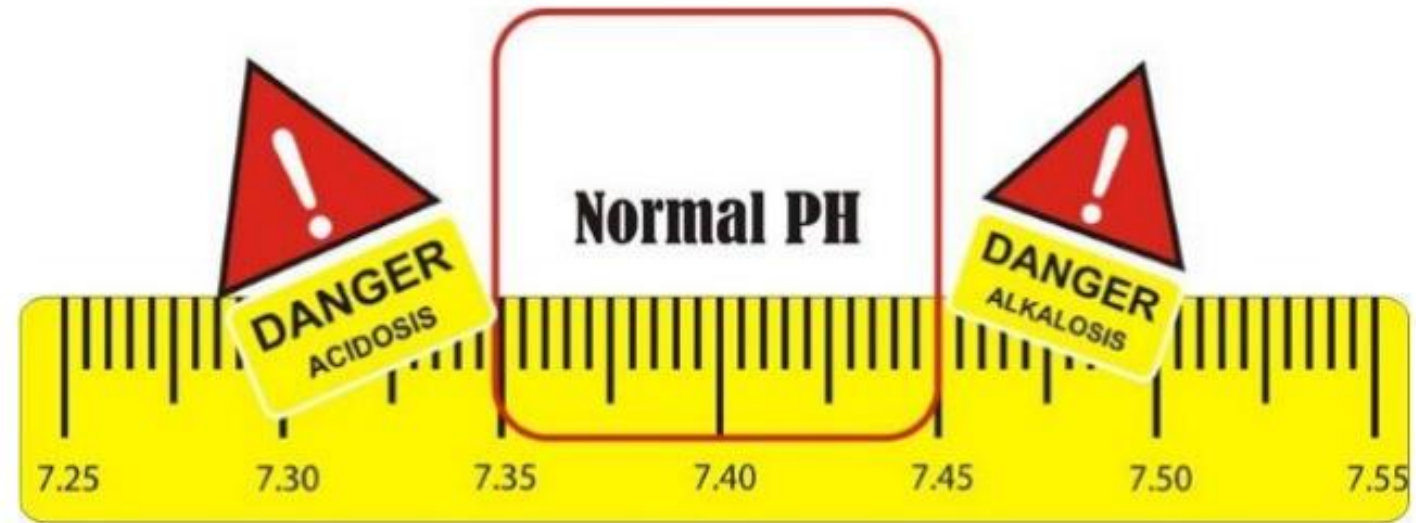
- بیانگر میزان یون بی کربنات است.
- ۲۶-۲۲ mEq/lit طبیعی
- بیش از ۲۶ آلكالوز متابولیک
- کمتر از ۲۲ اسیدوز متابولیک
- عملکرد کلیه ها با بی کربنات سنجیده می شود.
- باید توجه داشت که هر ۱۰ mEq/lit تغییر در بیکربنات سبب تغییر در PH به میزان ۰.۱۵٪ می شود.
- تغییرات بیکربنات نسبت مستقیم با تغییرات PH دارد .

BE(Base Excess)

- بیانگر میزان افزایش یا کاهش سطح بافری خون است
- میزان نرمال -2 تا +2 mEq/lit
- توجه: در شرایط (دمای ۳۷ درجه، نرمال بودن اکسیژن، معادل موارد بالا می باشد)

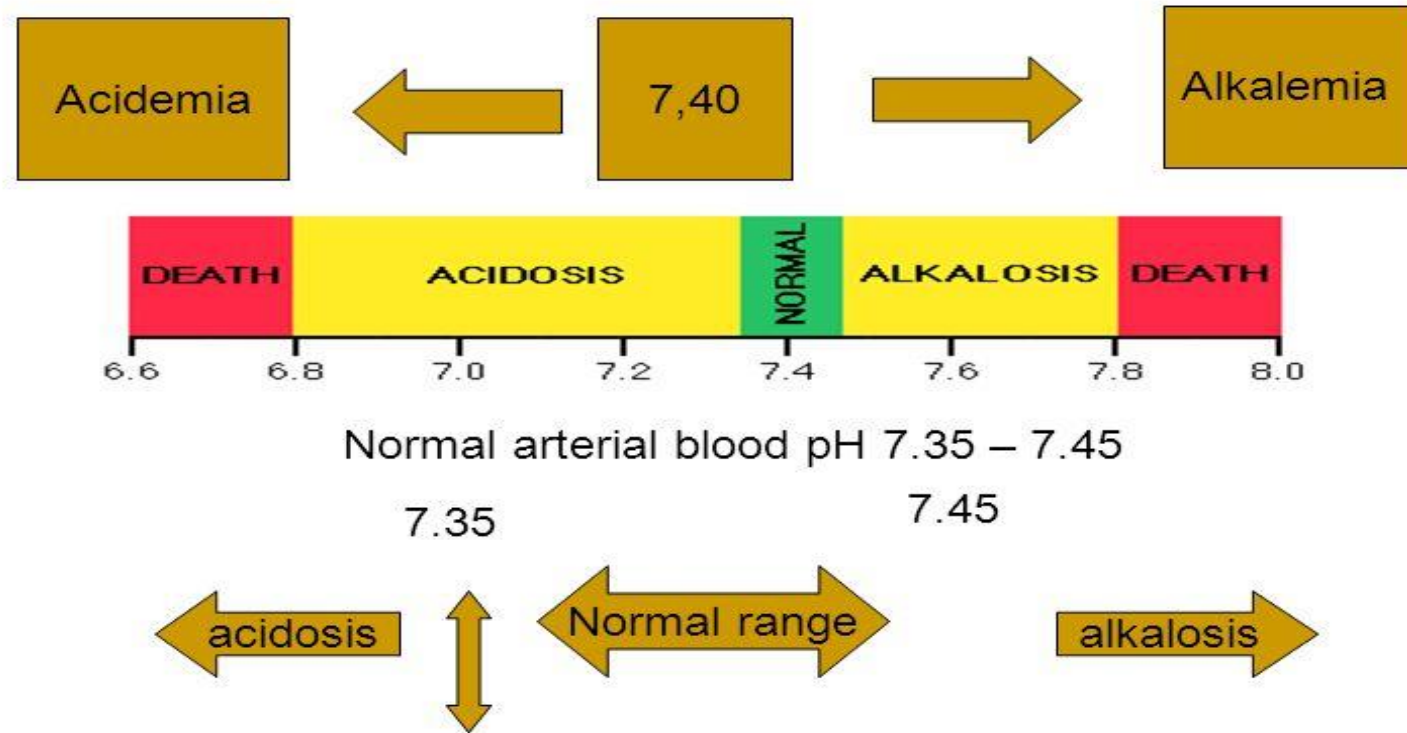
- **Total BB (Total Base)**
مجموع غلظت های همه آنیون های بافری (بی کربنات، فسفات، پروتئین، هموگلوبین)
میزان نرمال آن ۴۰-۴۴ mmol/lit
- Total BB = BE + 42**

اختلالات اسید - باز



PH Ruler

ABB disorders



• اختلال اولیه: PH مختل (PCO_2 - HCO_3) یکی نرمال یکی مختل

• در حال جبران: PH مختل (PCO_2 - HCO_3) هر دو هم جهت تغییر می کنند.

• جبران کامل: PH نرمال (PCO_2 - HCO_3) هر دو هم جهت تغییر می کنند.

• اختلال میکس: PH مختل (PCO_2 - HCO_3) هر دو غیر هم جهت تغییر می

کنند.

سپاس