## מערכת הנשימה והנשמה בסיסית ומתקדמת

קורם חובשים בכירים

ית"מ

מבת תשפ"ד

ינואר 2024

איתן שמשוביץ

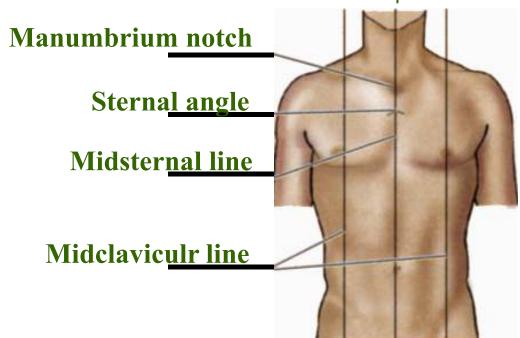
## תפקידי המערכת

- חמצון
- יצירת אנרגיה בתאים בתהליך שריפת הסוכר
- ללא החמצן תהליך אנאירובי פחות יעיל ומופרשת חומצה
  - לתאי המוח אין אפשרות אנאירובית
    - אוורור
    - סילוק פחמן דו חמצני
  - הפחמן הדו חמצני רעיל ולכן הגירוי הראשוני לנשימה היא עלייה בכמותו.

### אנטומיה של מערכת הנשימה בית החזה

### מיקום אנטומי בבית החזה.

שימוש בגובה הצלע ובקו המתאר מבנים ברורים



### אנטומיה של מערכת הנשימה בית החזה

### מיקום אנטומי בבית החזה.

שימוש בגובה הצלע ובקו המתאר מבנים ברורים

Midaxilary line Anterior axilar line

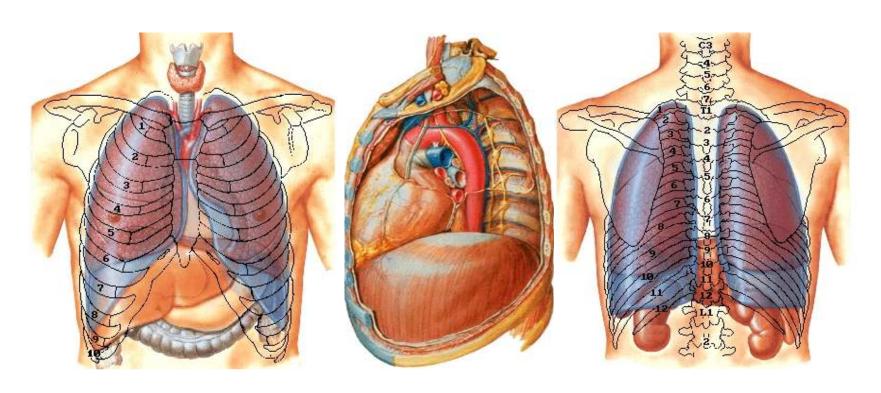
Midaxilary line

Posterior axilar line

## אנמומיה של מערכת הנשימה בית החזה

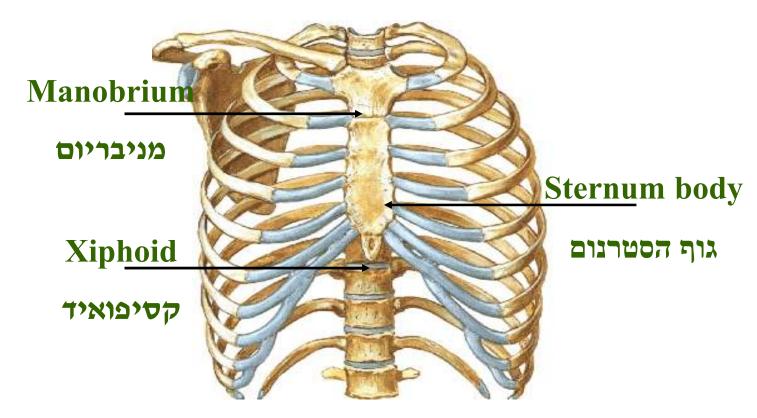
#### גבולות בית החזה:

בית החזה תחום בצלעות, שכמות,עצמות בריח, סטרנום, עמוד שדרה, וסרעפת



## אנמומיה של מערכת הנשימה בית החזה

### Sternum - הסטרנום

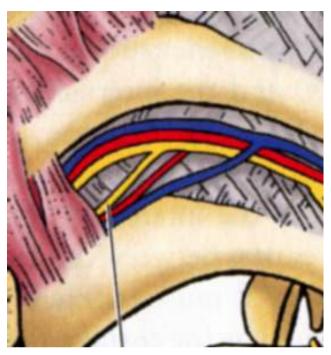


## אנטומיה של מערכת הנשימה דופן בית החזה

הצלעות מחוברות לשרירים בין-צלעיים המסייעים בנשימה

#### VAN – Vein Artery Nerve

מצויים בצמוד לצלעות בניהם.



Vein

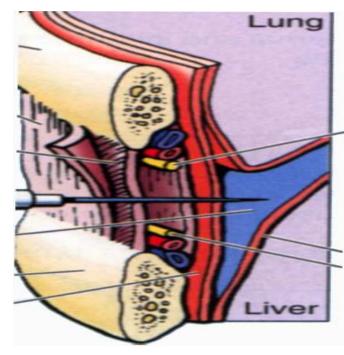
וריד

**Artery** 

עורק

Nerve

נצב



### אנטומיה של מערכת הנשימה בית החזה

### צלעות Ribs - פעילות:

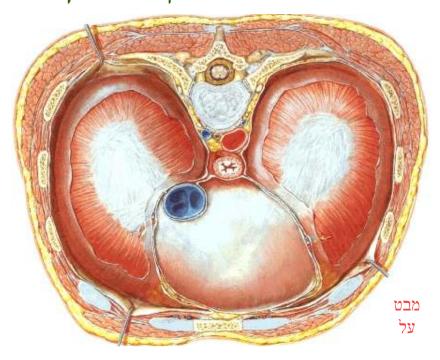
כך יש התרחקות של הצלעות, עליית הסטרנום וכדהתרחבות של החלל

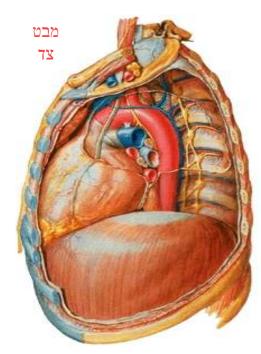


## אנטומיה של מערכת הנשימה דופן בית החזה

## סרעפת - Diaphragm

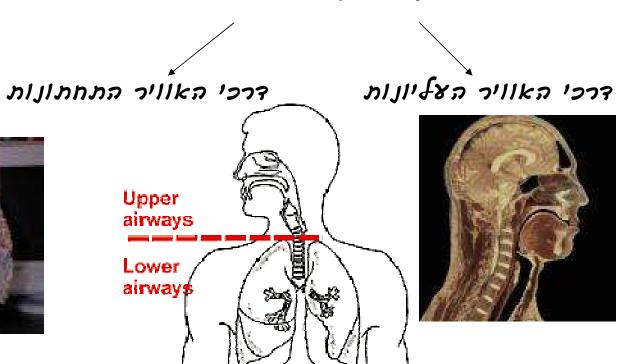
איבר שרירי המסייע בנשימה ותוחם את בית החזה בחלקו התחתון.





## אנטומיה של מערכת הנשימה

ניתן לחלק את דרכי האוויר:



### חמצון ויצירת אנרגיה

- תא שלא מקבל חמצן נאלץ ליצור אנרגיה בתהליך של שריפה כימית. נשימה זו נקראת **נשימה אנארובית**.
  - נשימה אירובית יעילה יותר ביצירת אנרגיה.
  - נשימה **אנאירובית** יוצרת חומצה לקטית (חומצת חלב).

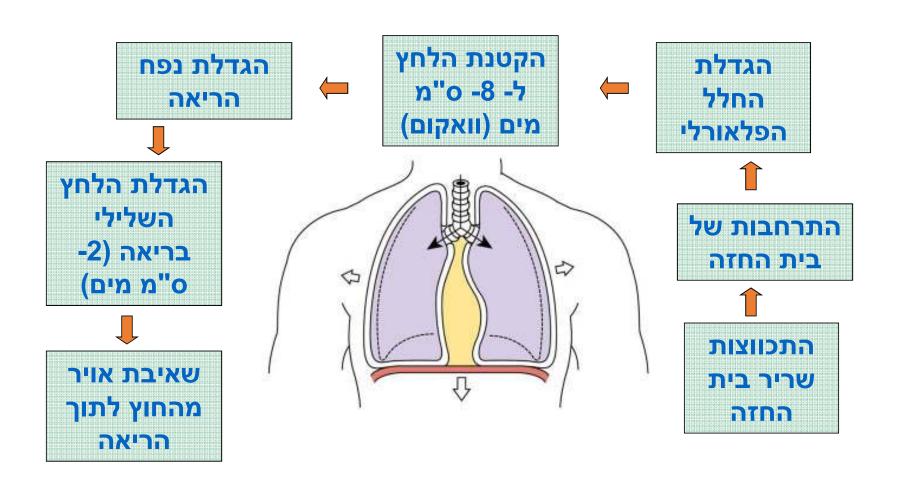
גען עסדיקוע	אַיבר
4-6 דקות	לב, מוח, ריאה
45-90 דקות	כליות, כבד, מערכת עיכול
4-6 שעות	שריר, עצם, עור

### פחמן דו חמצני ואוורור

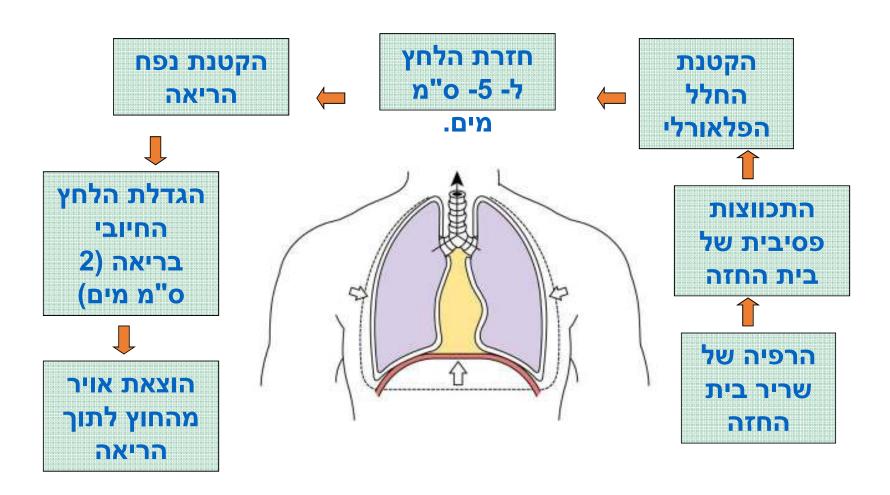
- . פחמן דו חמצני (CO<sub>2</sub>) תוצר הלוואי של תהליכים בתאים.
- רמות גבוהות של פחמן דו חמצני רעילות (למה? בהמשך..)
- לכן, הגוף מוטרד יותר דווקא מרמות גבוהות של פחמן דו חמצני מאשר רמות נמוכות של חמצן.

## המכניקה של הנשימה

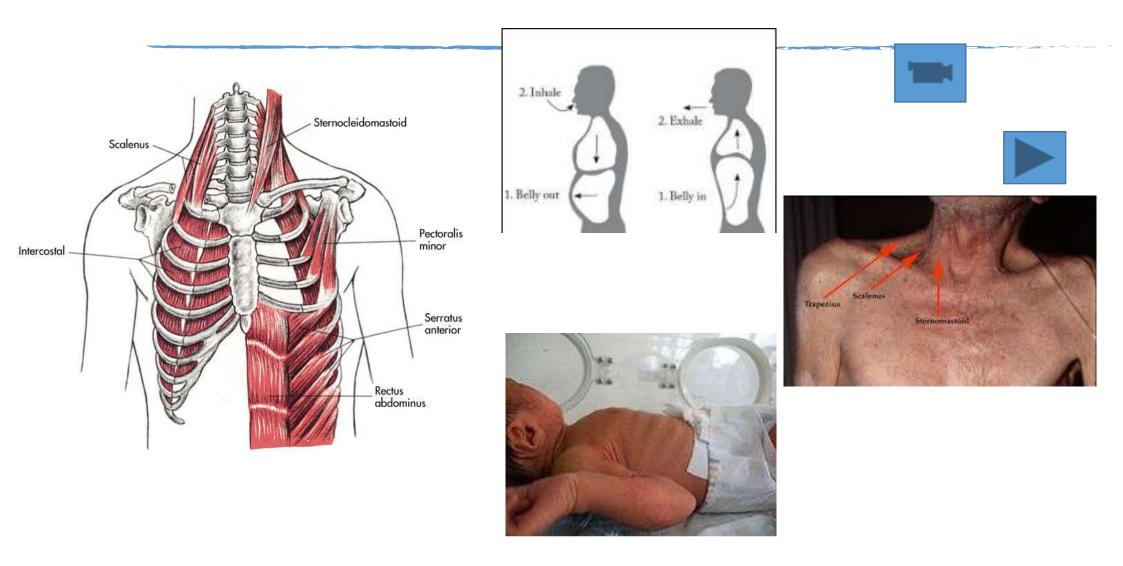
## בית החזה בעת שאיפה (אינספיריום)



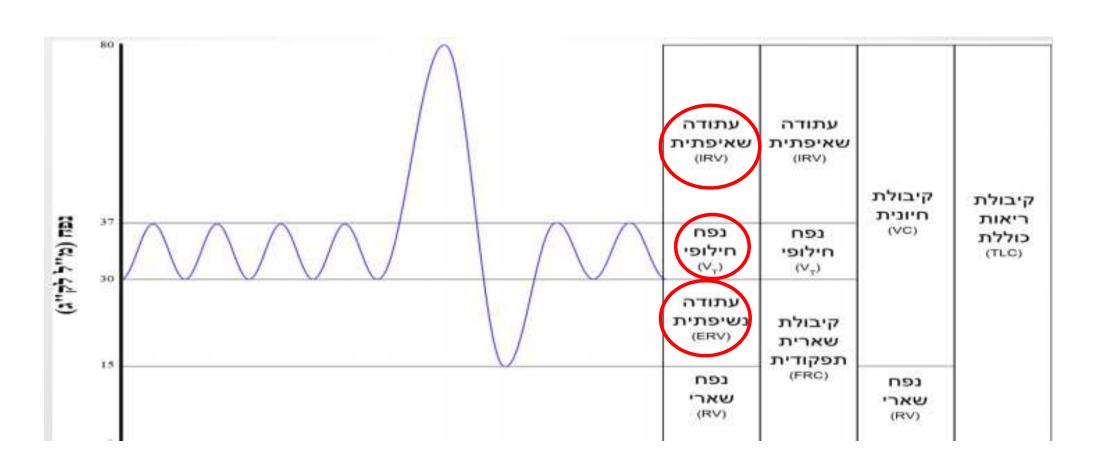
## בית החזה בעת נשיפה (אקספיריום)



## Muscles of Respiration - שרירי הנשימה



#### נפחי ריאה



#### $V_D$ Anatomic $V_{D}$ $V_A$ Physiolgic Airwavs blogNon-perfused Perfusedlood **Alveolus** Alveolus Perfusion without entilation without ventilation Alveolus (dead space) (shunt) V/Q=0V/Q=∞ Normal V/O = 0.8

#### נפח מת

חמישית מנפח כל נשימה. דרכי אויר עליונות ובברונכוסים הגדולים אשר אינם פעילים בחילוף הגזים. במבוגר בריא: 150 סמ"ק איזור זה נקרא:

ANATOMICAL <u>DEAD SPACE</u> PHYSIOLOGICAL <u>DEAD SPACE</u>

## אוורור ריאה מול אוורור אלוואולרי

- י היות ו- TV הוא 500 סמ"ק, וקצב נשימה ממוצע 15 נשימות TV היות ו- TV הוא בדקה, אוורור הריאה  $-\frac{1}{2}$  היות ו- אוורור הריאה היטר/דקה 7.5 = 15 x 500.
- אוורור אלוואולרי כמה גז בפועל בא במגע עם הדם במשך דקה:

$$15 \times (500 - 150) = 5_{יטר/ דקה}$$

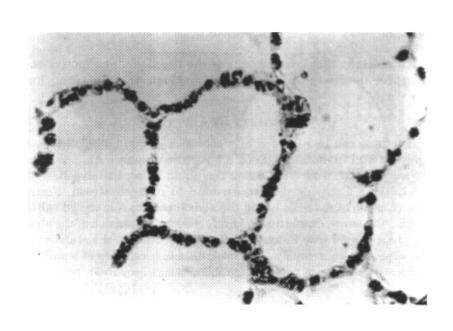
- <u>• זהו הפסד של 2.5 ליטר כל דקה.</u>
- חולה אסטמה שנושם 32 נשימות שטחיות ה- TV שלו פחות מ-500 סמ"ק.
  - חמור יותר הנפח המת שלו גדל.

$$32 X 150 = 4.8$$
 ליטר/בדקה

## דיפוזיה של הגזים דרך מחסום אויר-דם

## יחס אלוואולרי קפילארי

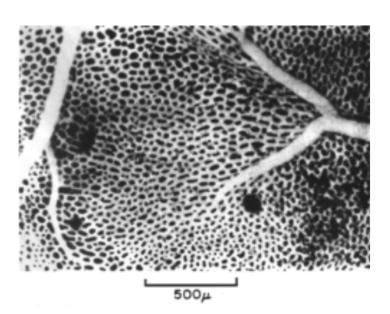
• ממברנה דקה – עובי של 0.5 מיקרון



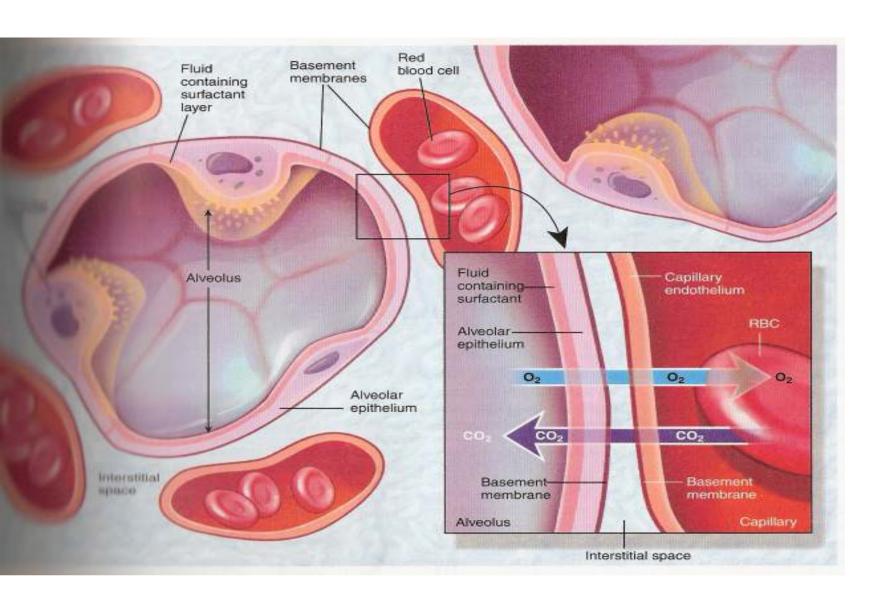
Thickness ~ 0.5um

## יחס אלוואולרי קפילארי

• ובעלות שטח אדיר יחסית של 100 מטר רבוע (שטח של דירה קטנה).

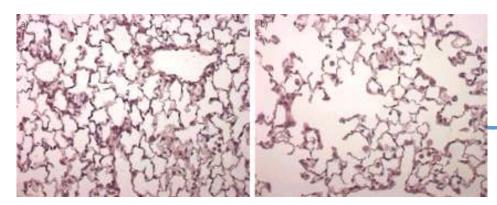


Surface area =  $100m^2$ 

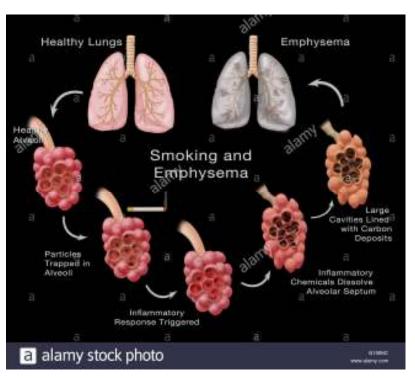


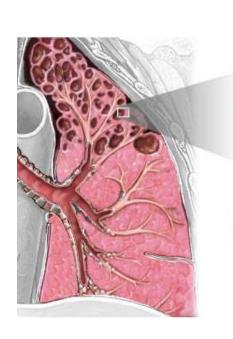
## קצב מעבר גזים מהריאה לדם

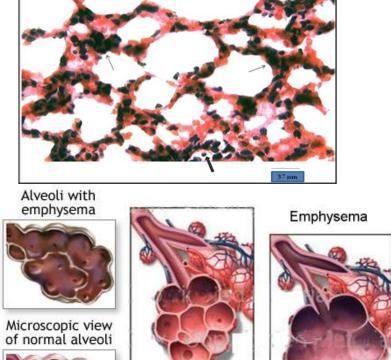
- :השטח הענק והעובי הדק מאפשרי מעבר גזים מהיר
  - עניות. 0.75 0.5 0.5 שניות.
    - כל הגזים עוברים מהדם לריאה תוך 0.5 שניות:
      - חמצן עובר תוך 0.25 שניה
      - פחמן דו חמצני מעט פחות מחצי שניה.
    - הכל טוב ויפה עד שמתחילים הבעיות אצל חולים:
- הרחבה של עובי דופן הנאדית נוזלים בריאה, זפת עקב עישון.
  - פגיעה בשטח הריאה אמפיזמה בחולי COPD.



### ?ריאות מעשנים – מה הבעיות







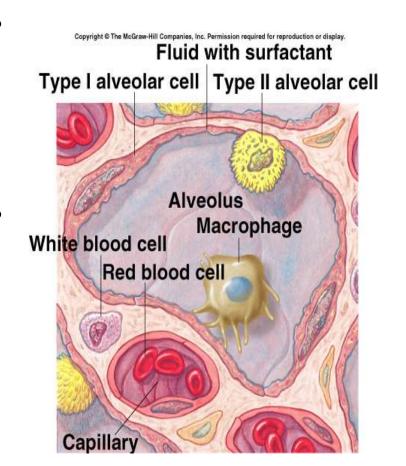
Normal

\*ADAM.

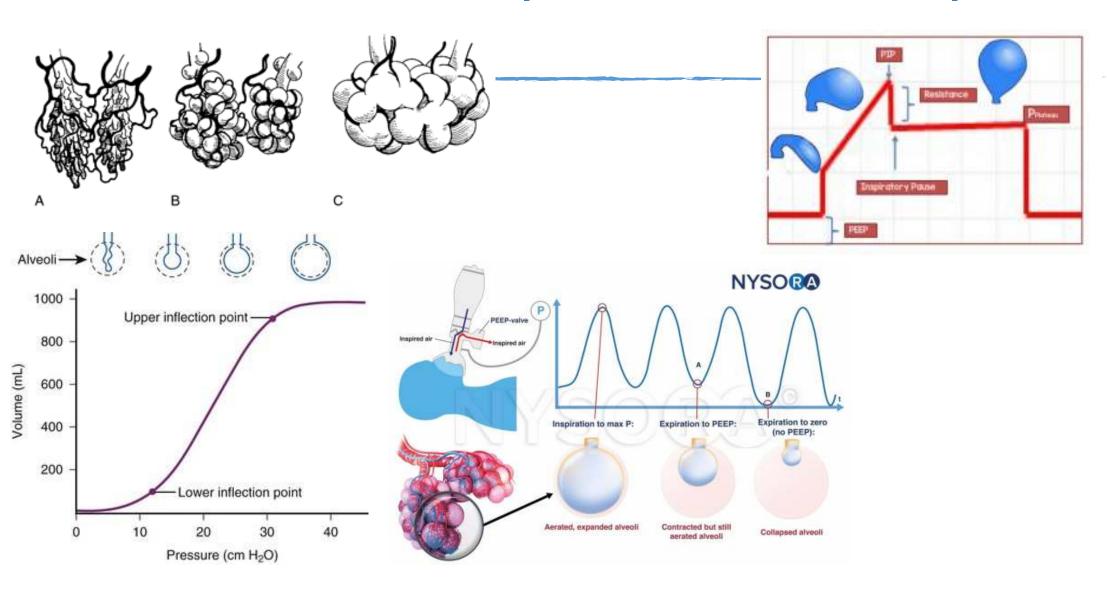
# מה מונע את תמט הנאדיות (כיווץ/ריקון מה מונע את תמט הנאדיות (מוחלט) בסוף הנשיפה?

#### • סורפקטנט

- חומר המיוצר מחודש שביעי לחיי העובר בכל נאדית
  - מוריד את מתח הפנים של הנוזל בנאדית.
    - בפגיעה בו תעבור הנאדית אטלאקטזיס •
  - Positive End Expiratory Pressure (PEEP)
    - גם בסוף הנשיפה יש לחץ חיובי המונע תמט
      - בזכות מיתרי הקול שנאטמים
        - ??ואם שמתי שם צינור?



#### ?חילוף גזים בריאות – מה מחזיק את הנאדיות פתוחות?



## התכונות הפיזיקליות של האויר

#### ריכוזי הגזים באויר

- הרכב האויר:
- . מצן. 11% •
- . 78% חנקן
- .(0% פחמן דו חמצני (נהוג להחשיבו כ- 0.003% •
- למרות שהרכב האוויר זהה בכל העולם, כמות הגזים לא זהה:
  - כמות החמצן במישור החוף אינה זהה לכמות החמצן בפסגת הרי האלפים.

#### ריכוזי הגזים באוויר

#### : Percentage •

- דרך מקובלת להציג את כמות הגז.
  - . מיוצג באות הלועזית **p** קטנה •
- מסמל את הלחץ החלקי של הגז מכלל האויר:
- p(O2) = 760 mmHg \* 0.21 = 160 mmHg
- כאשר מעניקים 95% חמצן במסיכה הלחץ החלקי משתנה:
  - p(O2) = 760 mmHg \* 0.95 = 720 mmHg

## לחץ הגזים בנאדית

Copyright © The McGraw-Hill Companies, Inc. Permission required for reproduction or display.

	Inspired air	Alveolar air
H <sub>2</sub> O	Variable	47 mmHg
CO <sub>2</sub>	000.3 mmHg	40 mmHg
O <sub>2</sub>	159 mmHg	105 mmHg
$N_2$	601 mmHg	568 mmHg
Total pressure	760 mmHg	760 mmHg

## הובלת הגזים בדם

## ריווי החמצן ומדידת הסטורציה

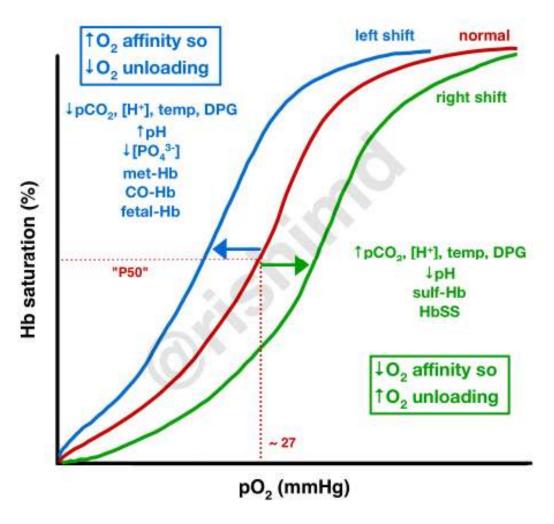
#### תנועת גזים בדם

- גז יכול לנוע במחזור הדם באחד משני דרכים:
  - מומס בדם.
  - קשור למולקולת <u>המוגלובין</u> בכדורית דם אדומה
- בגוף האדם לחמצן ולפחמן דו חמצני דרך תנועה מועדף.
- החמצן והפחמן הדו חמצני נעים באמצעי תחבורה שונים ואינם מפריעים אחד לשני

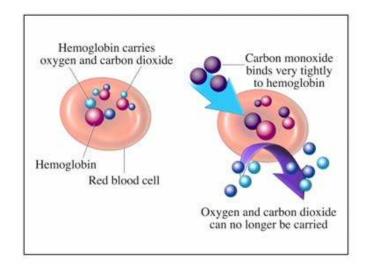
### מעבר חמצן במחזור הדם

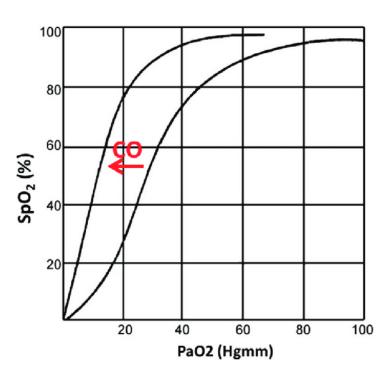
- צריכת החמצן בגוף:
- במנוחה 200 מ"ל לדקה.
- במאמץ 3000 מ"ל לדקה.
- חמצן נע ברובו קשור למולקולת ההמוגלובין שבכדורית הדם האדומה.
  - 1000 מ"ל דם קושרים 20 מ"ל חמצן. בכל הדם יש 1000 מ"ל של חמצן.
    - פלס אוקסימטר מודד את רווית ההמוגלובין.

## הקשר בין החמצן להמוגלובין – עקומת הדיסוציאציה



## הקשר בין החמצן להמוגלובין – תחרות







### השפעת $PO_2$ על ריווי ההמוגלובין

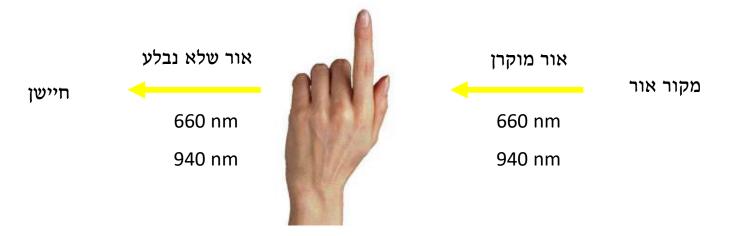
- הגורם העיקרי אשר יקבע את אחוז קשירת ההמוגלובין הוא <u>הלחץ</u> <u>החלק</u> של החמצן בעורק!!!
- יתקשר לחמצן PO $_2$  במצבים בהם PO $_2$  לפחות 60% לפחות 90% מההמוגלובין יתקשר לחמצן
  - יהיה כ 40, הסטורציה תרד ל 75% בממוצע PO, במצבים בהם  $^{\circ}$
  - יהיה כ 25, הסטורציה תרד ל  $PO_2$  בממוצע •
- יהיה לפחות 40, כ 75% מההמוגלובין יהיה עדיין P $_{
  m v}$ O $_2$  יהיה עדיין רווי בחמצן.
- י האפיניות של ההמוגלובין יורדת עם עליית הטמפרטורה, ירידה ב pH ועליה ב PCO<sub>2.</sub>

#### סיכום

- בתנאים בהם צריך *לקלוט יותר חמצן* (מחסור בחמצן באוויר וכדומה) העקומה מוסטת <u>שמאלה</u> ומפאשרת קשירה של חמצן להמוגלובין גם בלחץ נמוך
- בתנאים בהם <u>הרקמות זקוקות יותר לחמצן</u> העקומה מוסטת <u>ימינה,</u> הקשר בין החמצן להמוגלובין יורד וחמצן משתחרר לרקמות

## ? Pulse-oximeter כיצד פועל ה

• מד הריווי בנוי מאטב בעל מקור אור וחיישן המחובר ליחידה ממוחשבת.



כמות האור הנבלעת תלויה במידת החמצון של ההמוגלובין.

## סוגי ההמוגלובין

- + אוקסיהמוגלובין 14bO₂ אוקסיהמוגלובין
  - המוגלובין מחוזר Hb
- metHb מטהמוגלובין
- קרבוקסיהמוגלובין COHb

#### שימושי מכשיר PulseOxymeter



1. זיהוי היפוקסמיה

2. הערכת מחזור הדם

3. ניטור בזמן העברה

#### חשוב לדעת

- מגבלות מדידה:
- כיווץ כלי דם היפותרמיה
  - לחץ דם נמוך
  - רעד ותנועות •
  - חשיפה למקור אור חיצוני
    - מיקום הגלאי
  - סוגי המוגלובין פתולוגיים
    - צבע ציפורניים •

#### מעבר פחמן דו חמצני בדם

- פחמן דו חמצני נע ב**רובו** כמומס ב**פלסמה**:
- רק 5% מהגזים הקשורים להמוגלובין הם פחמן דו חמצני
- הפחמן הדו חמצני מתקשר עם המים והופך לביקרבונט. 97% מהפחמן הדו חמצני נע כביקרבונט
  - נדנדה

$$CO_2 + H_2O \leftrightarrow H_2CO_3 \leftrightarrow HCO_3^- + H^+$$

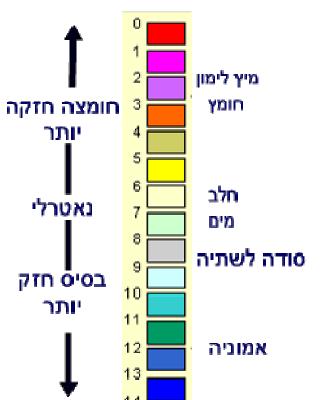
#### מאזן חומצה – בסים

- ? קודם כל מאיפה מגיעה חומציות לדם
  - בתהליך הנשימה התאית נפלט פד"ח
    - כאשר הפד"ח מומס במים:
- $H_2CO_3$  מגיב ליצירה של חומצה פחמתית •
- חומצה זו מתפרקת ליון מימן ויון ביקרבונט ולכן:
- הוצאת הפד"ח (אוורור) וייצור יוני ביקרבונט בכליה מאזנים את רמת החומציות בדם (7.35-7.45)

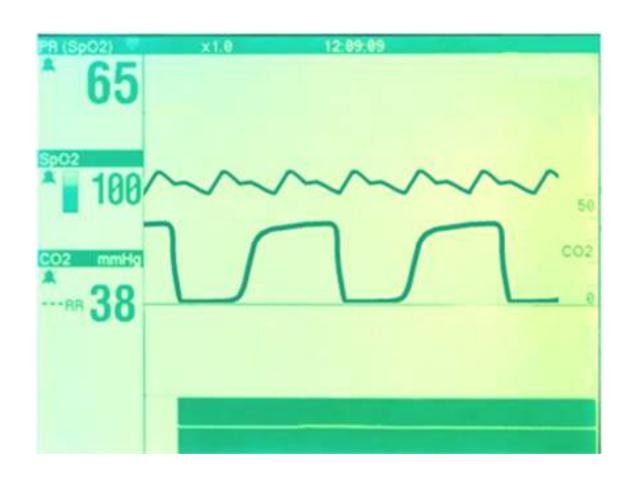
$$CO_2 + H_2O \Leftrightarrow H^+ + HCO_3^-$$

#### מאזן חומצה – בסים

- סולם Hq.
- ריכוז יוני המימן החופשי בדם
- . עווח צר = 7.35-7.45 (בדם) תקין
  - חומצה = יון מימן חופשי.
- בסיס = "מנטרלי מימן" זרחן, אמוניה,
   ביקרבונט- תגובה כימית היוצרת עם החומצה
   מלח ומים ובכך מנטרלת אותה
  - בכליה:
  - ייצור ביקרבונט •
  - סילוק מימן (נתרן)



## Capnography



#### Respiration—The BIG Picture

1



 Cellular Metabolism of food into energy: O<sub>2</sub> consumption and CO<sub>2</sub> Production

2



 Transport of O<sub>2</sub> and CO<sub>2</sub> between cells and pulmonary capillaries, & diffusion from/into alveoli.

3



 Ventilation between alveoli & atmosphere

#### רמה נורמלית של גזים בדם

עורקי

Po<sub>2</sub>: 100 mm/Hg •

PCo<sub>2</sub>: 40 mm/Hg •

pH: 7.4 •

• ורידי

Po<sub>2</sub>: 40 mm/Hg

PCo<sub>2</sub>: 46 mm/Hg •

pH: 7.36

# 26 TCCO<sub>2</sub> -1

## ETCO<sub>2</sub> –ניטור

- קפנומטר / קפנוגרף
- מדידה רציפה של ריכוז הפד"ח הננשף לאורך כל מחזור הנשימה
  - גם מודד את קצב הנשימה (RR)
    - $\frac{CO_2}{2}$  •
    - <u>תהליך הנשימה התאית</u>:
  - אורגני + חמצן ← אנרגיה + מים + פד"ח
    - הפד"ח מועבר לדם ומשם לריאות
    - מעיד על תהליך <u>האוורור</u> של הריאה



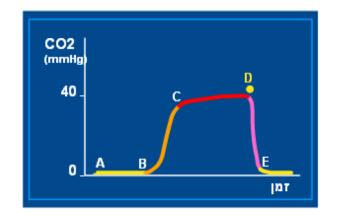






## מבנה הגל התקין

- מבחינה אנטומית − היעדר CO2 בנשימה (Dead Space) נפח מת A-B •
- שליה מהירה בריכוז ה- CO₂ החלק הראשון והאמצעי של הנשיפה B-C
  - (plateau) ישורת של הנאדיות- CO₂ בקצב קבוע C-D
    - סוף הנשיפה או סוף הנשימה (EtCO₂) סוף הנשיפה או
      - שאיפה D-E 🌘

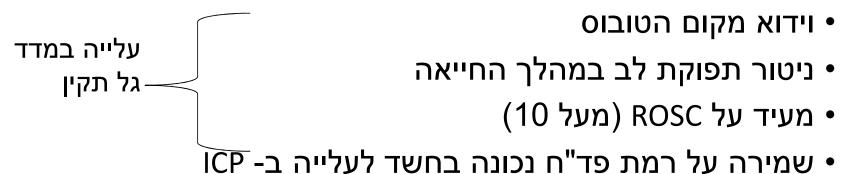


הטווח הנורמלי עבור 25 הוא 35 עד 45 מילימטר כספית (mmHg) הטווח הנורמלי עבור 2.5 mmHg = 1 (1 kpa נפח או 7.5 mmHg = 1 %)

באדיבות חברת מיקרוסטרים

#### שימושים

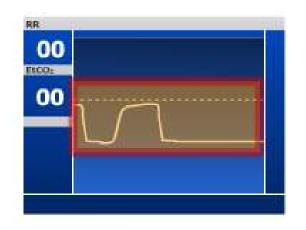
• זיהוי מהיר של דום נשימה (לסטורציה ייקח יותר זמן לרדת – יש עדיין חמצן בדם)



• מעקב אחר מטופל נושם

#### מיקום הטובוס

הצינור התוך קני נמצא בוושט esophagus



#### הצינור התוך קני נמצא בתת לוע Hypopharynx

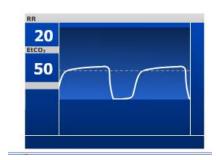


#### שמירה על רמת פד"ח נכונה בחדש לעלייה ב- ICP

- כאשר יורדת כמות הפד"ח ירידה בזרימת הדם למוח
- כאשר עולה כמות הפד"ח עלייה בזרימת הדם למוח

#### :ICP -<u>במצב של חשש לעלייה ב</u>

- המנע מהיפוונטילציה
- השימוש בקפנו' על ידי מדד RR ומדד הפד"ח
  - שמירה על רמה גבוהה מ- 50 ממ"כ



#### מעקב אחר מטופל נושם

- צריך שיהיה מתקן מתאים (קיים בקורפולס)
  - : גל וערכים תקינים מעידים על
    - נתיב אוויר פתוח
    - תהליך נשימה תקין
      - פרפוזיה תקינה



- לשים לב לשינויים במהלך הטיפול:
  - השפעה חיובית / שלילית
  - ביקרבונט ואדרנלין / דופמין •

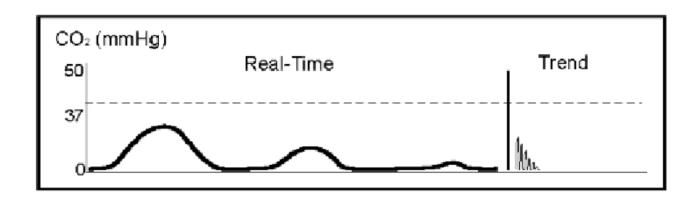
#### מעקב אחר מטופל נושם

- **דום נשימה** ערך צונח לאפס, גל מתיישר
  - ברונכוספזם שינוי מבנה הגל
    - :COPD / אסטמה •
    - יציב מבנה וערך נורמלי
  - התקף קל ירידה בערך, שינוי המבנה
    - התקף בינוני עלייה לערך נורמלי
  - התקף חריף עלייה בערך, ירידה ב- RR
    - מעקב אחר השינוי תוך כדי טיפול



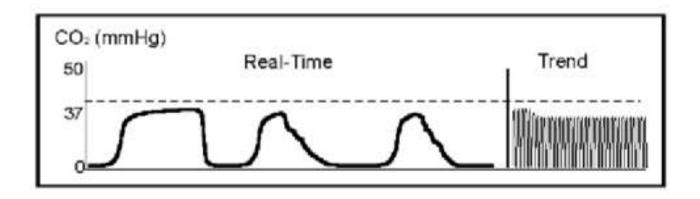


#### טובוס בקיבה



- קריאה טובה של קפנומטר היא אחת השיטות הטובות לווידוא כי הטובוס במקום
  - כאשר הוא בקיבה הקריאה תהיה נמוכה עם גל נמוך, בעל צורה לא תקינה

#### דליפה מהטובוס

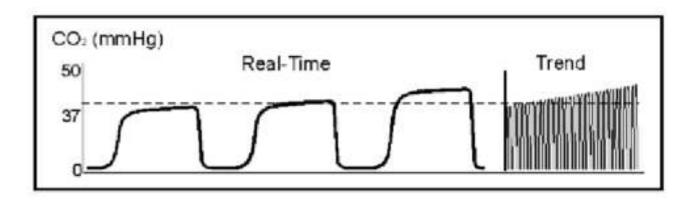


#### י סיבות אפשריות

∕דליפה מהטובוס או מהבלונית

עובוס קטן מדי √

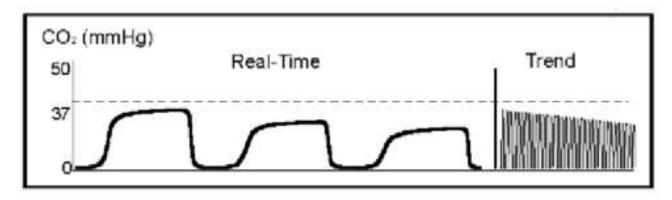
## היפוונטילציה (צולה ETCO $_2$ )



#### • סיבות

- √ירידה בקצב נשימה
- √ירידה בנפח נשימה
  - עלייה במטבוליזם √
- עלייה מהירה בטמפ'√

## היפרוונטילציה (decrease in $ETCO_2$ )



#### • סיבות אפשריות

- עלייה בקצב √
- עלייה בנפח√
- ירידה במטבוליזה√
  - ∕צניחת טמפ'

#### איבוד פתאומי של הגל



## ניטור– פאלס אוקימטר

#### <u>עיקרון פעולה:</u>

- המוגלובין מחומצן קולט קודם תדר אחד של אור (IR) והמוגלובין לא מחומצן קולט קודם תדר אחר (R)
  - המכשיר מעביר אור אדום בשני התדרים
  - מה שלא נקלט בהמוגלובין נקלט במכשיר והמכשיר מחשב את היחס
  - -+3% במצב רגיל ואם הסטורציה מעל 70% הדיוק של המכשיר הוא



## פאלס אוקימטר – בעיות שיש לשים לב

#### י <u>תנאים לחמצון הפריפריה:</u>

- נוכחות חמצן אטמוספרי
  - מספיק המוגלובין
    - תפוקת לב
- <u>הרעלת CO וציאניד</u> ההמוגלובין הקשור למולקו*י* אינו "נספר" במכשיר

בהעדר תנאים אלו – סטורציה

טובה אינה מדד מספיק טוב

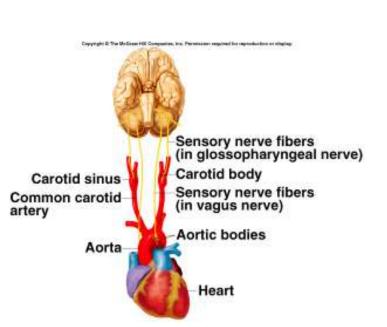
- <u>משפיעים נוספים</u> עובי אצבע, צבע עור, טמפרט פטרייה בציפורן
  - במהלך החייאה לא יעיל
  - מלמד על יעילות החמצון ROSC אחרי

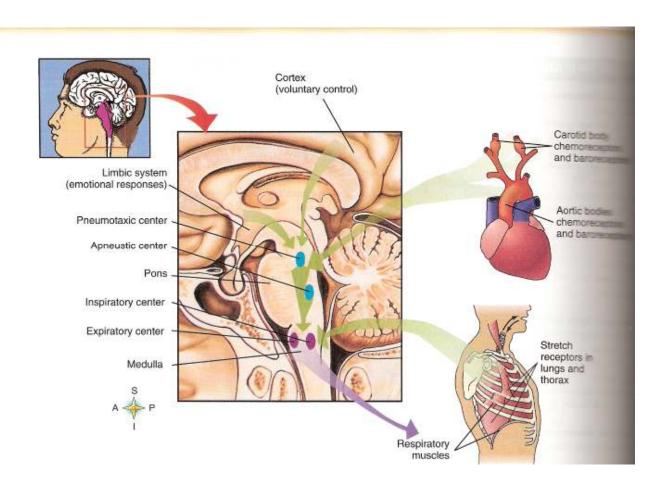
## בקרה ופיקוח על נשימה

#### הכימורצפטורים

- השליטה בנשימה היא גם רצונית וגם לא רצונית.
- הגוף מבקר את הצורך בנשימה באמצעות כימורצפטורים.
- כימורצפטורים חיישן כימי בודק ריכוזי כימיקלים בדם.
  - <u>כימורצפטורים הקשורים לנשימה:</u>
    - $CO_2$  כימורצפטור שמודד רמות •
    - כימורצפטור שמודד רמות חמצן.
  - כימורצפטור המודד יוני מימן (+H)/רמת pH בדם.

#### כימורצפטורים





#### שינוי בקצב הנשימה

- נשיפה מול שאיפה פראסימפתטית / סימפתטית
- שינויים אלה מפעילים את המערכת סימפטטית ומראים את סימני
   הסטרס:
  - הגברת קצב נשימה.
    - הגברת דופק.
    - עור חיוור קר ולח.
    - אישונים מורחבים.

## מה יפריע להליך השאיפה התקין?

- חסימת דרכי אויר
- Central depression (head inj.drugs.anesthetic)
  - אובדן הואקום בין קרומי הפלאורה
    - לחץ גדול בחלל ביהח"ז
    - PARALYSIS OF RESP. MUSC.
      - שברים מרובים בצלעות
        - תרופות/חומרים...