

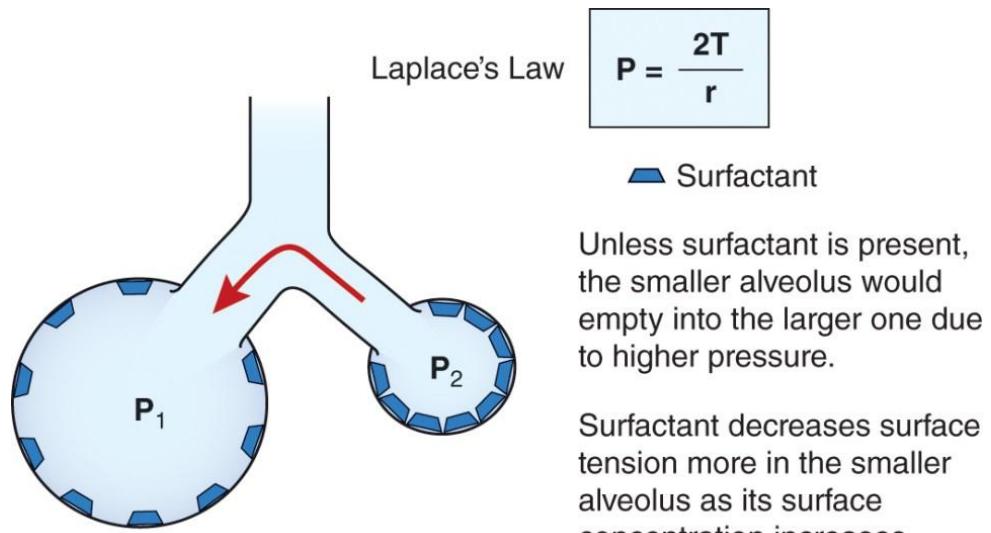
صدقة جارية عن المغفور له بإذن الله عمر عطية من دفعة 2023 – كلية الطب، الجامعة الأردنية.
اللهم ارحمه واغفر له وأكرم نزله ووسع مدخله، لا تنسوه من دعائكم، إنا لله وإنا إليه راجعون.

#فريق_دوبامين_العلمي



Respiratory System Physiology Comprehensive File 5 – V1

Dr. Yanal Shafagoj



Done By:

Mohammad Mahasneh

Almothana Khalil

Lung Compliance

The lung is an elastic balloon, and when inflated, it has a tendency to collapse. This collapsing tendency is due to two forces: surface tension, which contributes for approximately two-thirds of the collapsing force, and the recoil of elongated elastic fibers, which contributes for the remaining one-third. To overcome these collapsing forces, a surrounding negative pressure of -4 mmHg in the thoracic cavity is required. Lung compliance should be maintained within a physiological range; if it is increased (as in emphysema) or decreased (as in pulmonary fibrosis), lung function will be compromised.

In some pathological conditions, the patient may exhale until reaching the resting lung volume of around 150 ml, which is very low. At this volume, the lungs will be no more tending to collapse. Such a patient will also have marked difficulty with inspiration, as the inspiration is starting from an abnormally low lung volume.

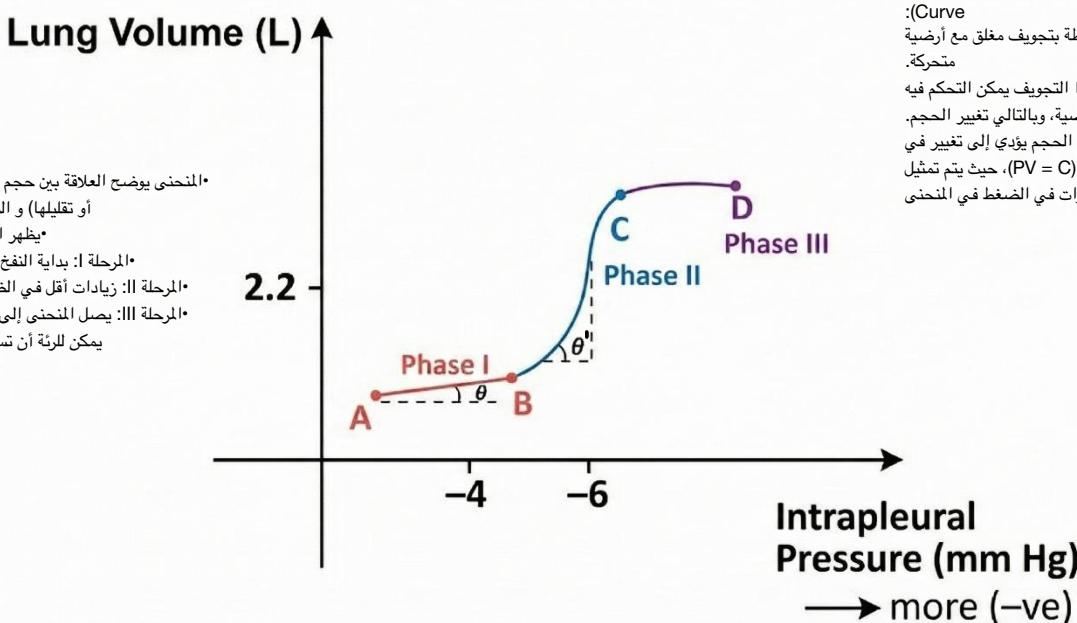
In other pathological conditions, some areas of the lung will be so much inflated and can't accept more air as they are no more compliant.

في حالات مرضية أخرى:
بعض مناطق الرئة قد تتمدد بشكل مفرط بحيث لا
 تستطيع قبول المزيد من الهواء لأنها لم تعد ملؤة

في بعض الحالات المرضية:
قد يستطع المريض
الزفير حتى يصل إلى حجم الرئة
الواحة الذي يمكن منحضاً جداً
(حوالي 150 مل). عند هذه النقطة لن
 تكون الريتين قادرتين على التوسيع
 أكثر مما يوعق التنفس.
“سواجة” المريض
 صعوبة شديدة في الشهيق لأن
 الشهيق يبدأ من حجم رئة منخفض
 غير طبيعي.

Inflation-Compliance Curve

Imagine the lungs surrounded by a closed cavity with a mobile floor. The pressure inside this cavity can be controlled by pulling or pushing the floor, thereby changing the volume, which in turn leads to a change in pressure according to Boyle's law ($PV = C$), plotting changes in volume against changes in pressure will give the following figure:



منحنى الامتنال للتنفس (Inflation-Compliance Curve):
تصور الريتين محاطة بتجويف مغلق مع أرضية متحركة.
الضغط داخل هذا التجويف يمكن التحكم فيه عن طريق سحب أو دفع الأرضية، وبالتالي تغيير الحجم.
هذا التغيير في الحجم يؤدي إلى تغير في الضغط وفقاً لقانون بويل ($PV = C$)، حيث يتم تمثيل التغيرات في الحجم مقابل التغيرات في الضغط في المنحنى

- المنحنى البياني:
- المنحنى يوضح العلاقة بين حجم الرئة (التي يتم زيتها أو تقليلها) والضغط عند نفخ الريتين.
 - يظهر المنحنى المراحل التالية:
 - المراحل I: بداية النفخ مع زيادة في الضغط.
 - المراحل II: زيادات أقل في الضغط مع زيادة الحجم.
 - المراحل III: يصل المنحنى إلى الحد الأقصى حيث لا يمكن للرئة أن تستوعب المزيد من الهواء

- الاستنتاج:
- الامتنال الرئوي مهم للحفاظ على وظيفة الرئة في نطاق فسيولوجي. أي تغير فيه، سواء في الزيادة أو النقصان، يمكن أن يؤثر بشكل كبير على قدرة الرئة على التوسيع والانكماش.
 - منحنى النفخ-الامتنال يُظهر كفاية الضغط على حجم الرئة، ويكشف عن الحالات المرضية التي تؤثر على هذه العلاقة

Compliance can be calculated from the figure, as it is represented by the slope of the volume–pressure curve.

$$Compliance = Slope = \frac{\Delta V}{\Delta P} = \tan \theta$$

Using the A–B segment (Phase I) as an example, it is difficult to inflate an initially deflated lung, similar to inflating a deflated balloon. In this phase, a relatively large change in intrapleural pressure produces only a small change in lung volume, indicating low compliance. This is reflected by the small angle (θ) of the slope.

Breathing in this phase requires high work for a small ΔV , which may lead to respiratory fatigue, since the work of breathing is proportional to the pressure–volume change, remember, $Work = \Delta P \times \Delta V$.

In premature babies, the amount of surfactant is minimal, resulting in high surface tension and a strong tendency for the lungs to collapse at low lung volumes.

Consequently, during expiration, the lungs reach very low volumes, and the next

inspiration requires a large pressure change to reopen the alveoli. This corresponds to Phase I of the volume–pressure curve, where compliance is very low. The increased work of breathing leads to high energy consumption, which may cause respiratory muscle fatigue and, if untreated, respiratory failure.

At point B, the compliance increases sharply, as this pressure represents the pop-opening pressure of the lung. Once this pressure is reached, the lung enters Phase II (B–C segment), which is a highly compliant phase. In this segment, a small change in intrapleural pressure produces a large increase in lung volume. Therefore, Phase II is the most efficient phase for tidal volume respiration, since the lung is most compliant in this region of the curve.

Phase III (C-D) occurs at high lung volumes, where the alveoli are already fully expanded. In this phase, compliance is low, so a large pressure change produces only a small increase in volume. As a result, breathing in Phase III requires more work and is inefficient for normal tidal respiration.

Note that the distribution of ventilation is not equal throughout the lung. At rest, the apical alveoli are already more inflated, whereas the basal alveoli are only partially inflated. As a result, during inspiration, more air is directed toward the basal alveoli, because they are more compliant and can accommodate a greater volume change.

This difference is due to regional variations in intrapleural pressure. The apical alveoli are surrounded by a more negative pleural pressure (approximately -8 mmHg), causing them to be already expanded, while the basal alveoli are surrounded by a less negative pressure (around -2 mmHg) and are therefore less inflated at rest. Consequently, most of the tidal volume preferentially enters the basal regions of the lung, which lie on the steeper (more compliant) portion of the volume–pressure curve.

*** عند الراحة، تكون الم gioسيلات الوابانية القافية (العلوية) قد تمددوا بالفعل، بينما الم gioسيلات القافية (السفلى) تكون ملتوة جزئياً غير التوزيع غير المنسيوي للنثويه:**

الله، الله، سهيل، يلم توجيه، مزيد من، فهو، إبني الحبيب، العادي، ربه

الحوالي

Journal of Health Politics, Policy and Law, Vol. 32, No. 3, June 2007
 Copyright © by the Southern Political Science Association

نتيجة لهذه الاختلافات في الضغط، فإن معظم حجم التنفس (أي هذه الميادنة) يقع في الجزء الأكبر قابلة للتمدد.

• هذه المناطق تقع في الجزء الأكثر فاible للن

الاستنتاج:

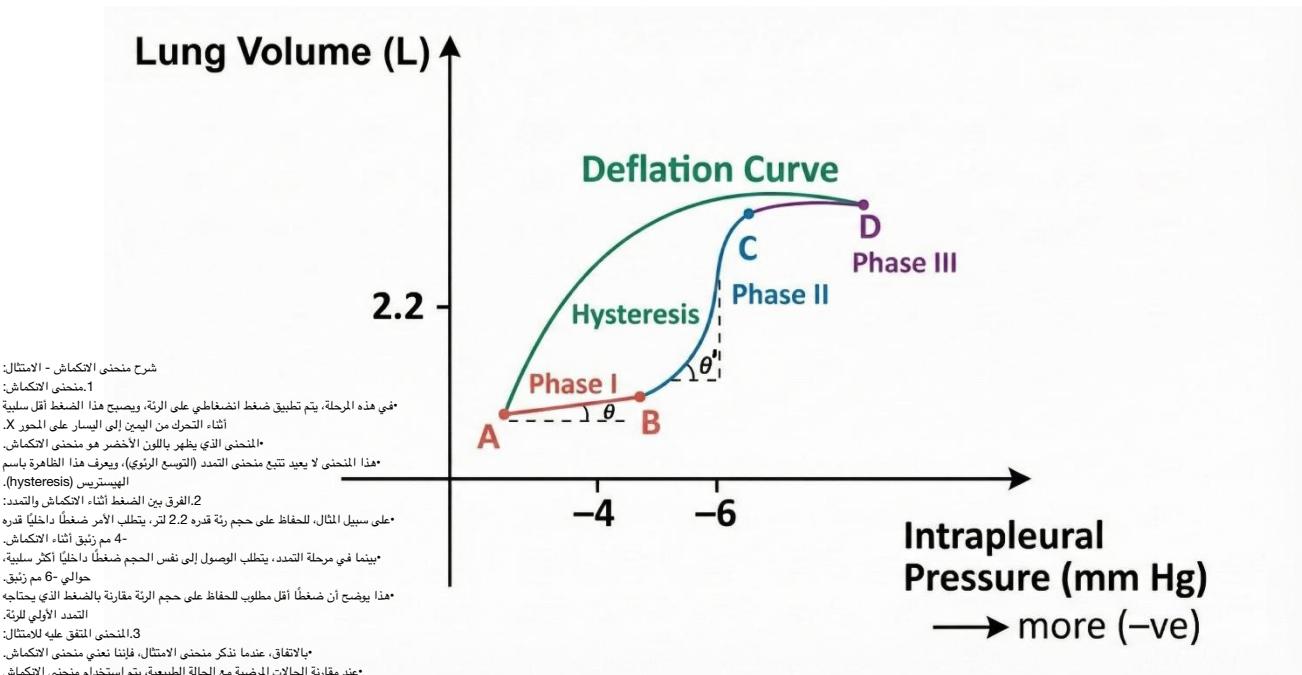
• التوزيع غير المتساوي للتهوية يرجع إلى اختلافات الضغط الداخلي بين الجمادات القيمة، الجمادات القاعدية.

المويصلات القاعدية تكون أكثر مطواعية خلال التنفس، مما يجعلها أكثر مرونة ومتانة.

قدرة على استيعاب الهواء مقارنة بالحوبيصلات القمية

[View Details](#) | [Edit](#) | [Delete](#)

Deflation - Compliance Curve

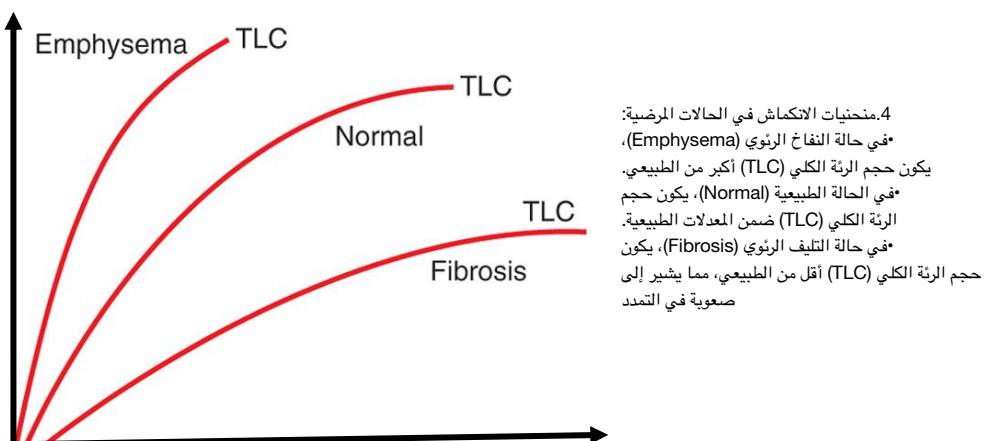


During deflation, the pressure acting on the lung is a compression pressure, becoming less negative as we move from right to left on the x-axis. The curve shown in green represents the deflation curve. This curve does not retrace the inflation curve, a phenomenon known as hysteresis.

For example, to maintain a lung volume of 2.2 L, an intrapleural pressure of -4 mmHg is required during deflation, whereas during inflation, a more negative pressure (-6 mmHg) is needed to reach the same volume. This illustrates that less pressure is required to maintain lung volume than to initially inflate the lung.

By convention, when we say compliance curve we mean the **deflation curve**.

When comparing pathological conditions to normal, the deflation curve is used.



الاستنتاج:

- منحنى الانكماش يُستخدم لفهم كيف يختلف الضغط أثناء الانكماش مقارنة ب التمدد، وينظر كيف تغير القدرة على التمدد مع حالة الرئة.
- هذا المنحنى يعد أداة هامة لتقدير الامتنال الرئوي ومقارنة الحالات المرضية مع الحالة الطبيعية

Explaining the Paradoxical Behavior

As previously mentioned, surface tension accounts for approximately two-thirds of the collapsing forces of the lungs. This means that surface tension favors lung deflation rather than inflation. Therefore, during lung inflation, surface tension must be overcome, whereas during deflation, surface tension contributes to lung recoil and does not oppose it.

This difference in behavior during inflation and deflation explains why the inflation and deflation pressure–volume curves are not coincident – this is hysteresis.

To overcome the collapsing forces (including surface tension) during inflation, negative intrapleural pressure is needed. To be more context-oriented, the **inflation pressure (P)** needed to inflate the lungs is related to **surface tension (T)** and **alveolar radius (r)** by

Laplace's law:

$$P = \frac{2T}{r}$$

Approximate values for the alveolar radius are 300 µm in adults and 200 µm in newborns. In premature babies, due to reduced surfactant, surface tension is high. High surface tension combined with a small alveolar radius means that the pressure required to inflate the lungs is significantly increased.

As a result, premature infants require assisted respiration to prevent respiratory muscle fatigue and possible death.

التأثيرات في الأطفال الخدج:

القيم التقريبية لنصف قطر الجويصلة الهوائية هي 300 ميكرومتر في البالغين و 200 ميكرومتر في الأطفال الخدج.

في الأطفال الخدج، يكون التوتر السطحي مرتفعاً بسبب نقص السطحي (surfactant)، مما يزيد من التوتر السطحي ويجعل نصف القطر صغيراً. نتيجة لذلك، الضغط المطلوب لتتميم الرئتين يكون أعلى بكثير، مما يتطلب مساعدة في التنفس لمنع إرهاق العضلات التنفسية ولقدار الفشل التنفسى والموت الاستنتاج:

التوتر السطحي يساعد على انكماش الرئتين، وبالتالي التوتر السطحي يزيد الضغط اللازم لتتميم الرئتين.

في الأطفال الخدج، التوتر السطحي مرتفع بسبب نقص السطحي، مما يتطلب ضغطاً أكبر لتتميم الرئتين.

هذا يشير إلى ضرورة المساعدة في التنفس لتجنب إرهاق العضلات التنفسية والوفاة

The next part of this file will explain more Laplace's law and its implications in different scenarios, highlighting the effects of surfactant distribution on surface tension.

3 Questions arise that can explain this behavior on the molecular level:

- How & why is the surfactant distribution different in inflation vs. deflation?
- Why does this surfactant distribution lower surface tension during inflation?
- Why exactly is hysteresis seen in the pressure-volume (compliance) curves?

يشرح الجزء القائم من الملف قانون لابلاس وتاثيرات توزيع السطحي (Surfactant) على التوتر السطحي في الرئتين، مع التركيز على سلوك الرئتين أثناء التمدد والانكماش. هناك ثلاثة اسئلة تدور لهم هذا المقال على المستوى الجزيئي:

1. كيف يمكن تغيير توزيع السطحي في التمدد (الاستنشاق) مقارنة بالانكماش (الزفير)?

هذا السؤال يبحث في كيفية تصرف السطحي في الرئتين عندما تتمدد (الاشد، الاستنشاق) مقارنة عندما تتمكث (الاشد، الزفير). هنا الاختلاف مهم لفهم كيفية عمل الرئتين.

يسأل هذا السؤال عن دور السطحي في خفض التوتر السطحي في الرئتين أثناء الاستنشاق. يقلل توزيع السطحي التوتر السطحي أثناء الدورة.

الرئتين من خلال تقليل التوتر السطحي على مستوى الجسيمات الهوائية، مما يجعل التمدد أكثر كفاءة.

2. لماذا يقلل توزيع السطحي التوتر السطحي في الرئتين أثناء الاستنشاق؟

يسأل هذا السؤال إلى الفرق بين التوتر السطحي في الرئتين عندما تتمدد عندما لا تتطابق حجمات التمدد والانكماش، وهذا يساعده في فهم سلوك الرئتين أثناء التنفس والذى يختلف عن تطابق حجمات التمدد

See the next pages for answers to these questions.

1. Why surfactant distribution differs during inflation and deflation:

Pulmonary surfactant forms a thin molecular film lining the air–liquid interface of the alveoli. This film is not rigid; it behaves as a mobile layer that responds to changes in alveolar size during the respiratory cycle.

السويفاكانت الرئوي متحرك ويستجيب لتغيرات حجم الهوائية طوال دورة التنفس.

أ. تأثيرات الانكماش والتبساط على تركيز السويفاكانت:

• تنسق المويصلات الهوائية، مما يزيد من مساحة الواجهة بين الهواء والسائل.

• مع ذلك كثافة السويفاكانت الموجودة لا تزيد بشكل قوي.

• يتم توزيع الجزيئات الموجودة في السويفاكانت على سطحه أكبر، مما يؤدي إلى انخفاض تركيز السويفاكانت على السطح. هذا يعني أن هناك جزيئات سويفاكانت أقل في كل وحدة من المساحة السطحية للمويصلات الهوائية.

A. Effects of inflation and deflation on surfactant concentration:

During lung inflation, the alveoli expand, which increases the surface area of the air–liquid interface. The amount of surfactant present at that moment does not increase instantly. As a result, the existing surfactant molecules are **spread over a larger surface area**. This leads to a **decrease in surfactant surface concentration**, meaning fewer surfactant molecules are present per unit area of alveolar surface.

During lung deflation, the opposite occurs. As the alveoli shrink, the surface area of the air–liquid interface decreases. The same surfactant molecules are now **compressed into a smaller surface area**, leading to an **increase in surfactant surface concentration**. Thus, surfactant becomes more densely packed during deflation.

This difference in surfactant distribution between inflation and deflation is therefore a physical consequence of changing alveolar surface area, not a change in surfactant production or secretion during each breath.

• لا يوجد تغير في إنتاج السويفاكانت أو إفرازها أبداً، بل ينبع ذلك من تغير توزيع السويفاكانت على سطحه. مما يزيد من مساحة الواجهة بين الهواء والسائل.

• يساعد هذا المسار للسويفاكانت في تقليل التوتر السطحي في الرئتين وينبغي تبادل الغازات بكافأة من طريق ضمان يقانع المويصلات الهوائية بمتوجه أثنا، التنفس

أثنا، انكماش الرئتين:
• تبتعد جزيئات المويصلات الهوائية، مما يقلل من المساحة السطحية للواجهة بين الهواء والسائل.
• يتم توزيع الجزيئات الموجودة في السويفاكانت على سطحه أكبر، مما يؤدي إلى انخفاض تركيز السويفاكانت على السطح وبالتالي، يصبح السويفاكانت أكثر كثافة أثنا، الانكماش

B. Effects of inflation and deflation on surfactant orientation:

During deflation, when alveolar surface area decreases, surfactant molecules are compressed closer together. **This compression promotes better alignment** and more orderly orientation of phospholipids, with hydrophilic (glycerol-based) heads facing the aqueous lining fluid and hydrophobic tails facing the alveolar air. With correct molecular orientation and high surface density, surfactant maximally disrupts water–water cohesive forces, resulting in very low surface tension.

أثنا الانكماش (Deflation):
• تقل مساحة السطح في المويصلات الهوائية، مما يؤدي إلى ضغط جزيئات السويفاكانت بشكل أقرب إلى بعضها.
• هذا يعزز الترتيب الأفضل للجزيئات وتتركز بشكل أكبر.
• في هذه الحالة، تختبئ وضعاً متأثراً حيث تكون رؤوس الفوسفوليبيد الجبهة للأمام (التي تحدي على الجسيم الرئوي)، مما يزيد من المساحة المائية في الرئة، بينما ينبع الكارثة للرئتين، تواجه الهواء في المويصلات الهوائية.
• مع الترتيب الجيزيوني الصحيح وكثافة السطح المائية، يعدل السويفاكانت توزيعها على المساحة المائية، مما يزيد من جزيئات الماء بشكل فعال مما يؤدي إلى انخفاض شديد في التوتر السطحي

During inflation, when alveolar surface area increases, surfactant molecules are spread apart. They are therefore less concentrated and **may also become less optimally oriented** at the air–liquid interface. Some molecules may tilt or fail to maintain ideal head–tail alignment, reducing their ability to disrupt water–water interactions. As a result, surfactant is less effective at lowering surface tension, beyond the effect of dilution alone.

أثنا، التبساط (Inflation):
• عندما تزيد مساحة السطح للمويصلات الهوائية أثنا، التبساط، فإن جزيئات السويفاكانت تزورق وتنتشر أكثر.
• تختلف تركيز السويفاكانت، وقد تصبح الجزيئات أقل ترتيباً بشكل ملحوظ عند الواجهة بين الهواء والسائل.
• تفشل في الحفاظ على الماء المائي للرئتين، مما يقلل من قدرتها على إضعاف التفاعلات بين جزيئات الماء.
• نتيجة لذلك، يصبح السويفاكانت أقل فعالية في تقليل التوتر

Thus, surface tension during inflation is higher not only because surfactant concentration is reduced, but also because phospholipid orientation at the air–liquid interface is less optimal. During deflation, both increased concentration and improved molecular orientation act together to markedly reduce surface tension.

• التوتر السطحي أثنا، التبساط أعلى ليس فقط لأن تركيز السويفاكانت مختلف، ولكن أيضاً لأن توجيه الفوسفوليبيدات عند الواجهة بين الهواء والسائل يصبح أقل مثالياً.
• أثنا، الانكماش، يزيد التركيز ويسهل التوجيه الجيزيوني، مما يزيد إلى تقليل التوتر السطحي بشكل كبير

• السويفاكانت أكثر فعالية أثنا، الانكماش بسبب ارتفاع التركيز والتوجيه المائي للجزيئات.
• في التبساط، يواجه السويفاكانت تحديات في الحفاظ على قيامته تنتهي لتوزيع الجزيئات على مساحة أكبر، مما يجعل تأثيره أقل في تقليل التوتر السطحي

2. Why concentrated surfactant lowers surface tension better:

Surface tension in the alveoli is generated by the **attractive forces between water molecules** lining the alveolar surface. These cohesive forces tend to **minimize surface area**, creating a collapsing force on the alveoli.

Surfactant composition is 2% carbohydrates, 8% proteins, and **90% phospholipids**.

Surfactant molecules are surface-active phospholipids that insert themselves between water molecules at the air–liquid interface. When surfactant is highly concentrated, a greater number of surfactant molecules are present per unit surface area. Their presence disrupts the hydrogen bonding and cohesive forces between water molecules more effectively, leading to a greater reduction in surface tension.

When surfactant is less concentrated, fewer molecules are available to interfere with these water–water interactions. As a result, cohesive forces between water molecules are less disrupted, and surface tension remains relatively high.

In the absence of surfactant, alveoli lined with water require a negative pressure of approximately -23 mmHg to inflate. If the alveoli are lined with plasma, surface tension is lower, so a smaller negative pressure of about -13 mmHg is sufficient.

In premature newborns, the alveolar radius is smaller ($200\text{ }\mu\text{m}$), which, according to Laplace's law, increases the inflation pressure. As a result, these infants require a negative pressure of around -30 mmHg to open the alveoli.

Figure A

Water

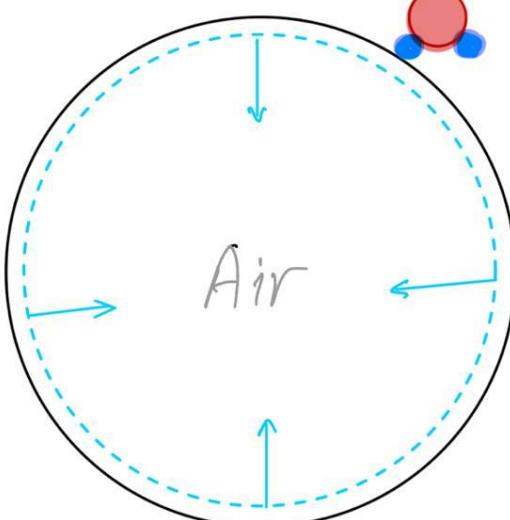


Figure B

Head ←
Tails ↓

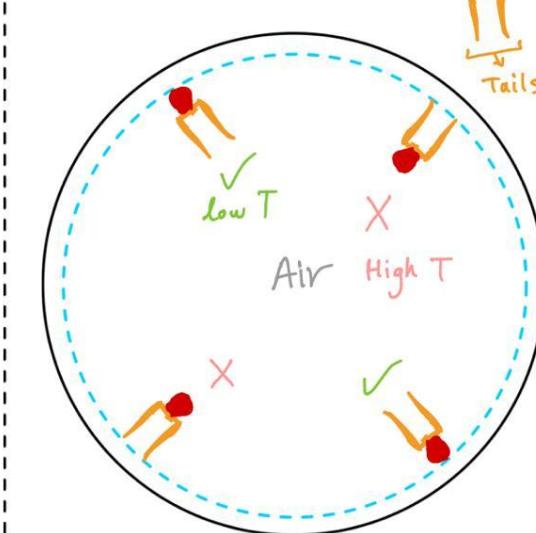


Figure A shows the air-water interface and cohesive forces between water molecules.

Figure B shows the orientation of the surfactant in the interface to minimize tension.

3. Linking both concepts to inflation, deflation, and hysteresis

During inflation, surfactant molecules are spread out due to alveolar expansion, making them less concentrated. This reduces their ability to lower surface tension, so higher pressure is required to inflate the lungs.

During deflation, surfactant molecules become more concentrated as alveolar surface area decreases. This allows surfactant to lower surface tension more effectively, promoting alveolar stability and preventing collapse.

Because the surface tension is higher during inflation than during deflation at the same lung volume, the pressure–volume relationship differs between these two phases. This difference produces lung hysteresis, where the inflation and deflation curves do not coincide.

- الفرق في التوتر السطحي بين التضخم والتفرغ:
 - لأن التوتر السطحي أعلى أثناء التضخم مقارنة بالتفريغ عند نفس الحجم الرئوي، فإن العلاقة بين الضغط والحجم تختلف بين هاتين الموجاتين.
 - هذا الاختلاف ينبع عن ظاهرة التناقض (Hysteresis)، حيث أن ممتين التضخم والتفرغ لا يتطابقان.

Alveolar stability

Alveolar stability refers to the ability of alveoli to remain open and resist collapse, especially during expiration. Without stabilizing mechanisms, smaller alveoli would be prone to collapse into larger ones.

According to Laplace's law ($P = 2T/r$), the pressure required to keep an alveolus open is directly proportional to surface tension (T) and inversely proportional to alveolar radius (r). Thus, for the same surface tension, smaller alveoli require higher pressure to remain open and are more likely to collapse.

Pulmonary surfactant lowers surface tension, particularly in smaller alveoli where it is more concentrated, thereby reducing the pressure required to keep them open. By decreasing surface tension more in small alveoli than in large ones, surfactant equalizes pressures between alveoli of different sizes, preventing collapse and ensuring alveolar stability.

Alveolar stability makes possible the coexistence of different sizes of alveoli in proximity to each other. Although the pressure (P) surrounding them is similar, say -4 mmHg, they can coexist in stability without net air flowing between them. This means that the collapsing pressure must be similar between different alveoli in the same region.

Laplace's law assumes constant tension, but tension here must change because when ' P ' is constant and ' r ' changes, ' T ' must change to fit in the equation.

It is the physiological presence of surfactant that makes surface tension volume-dependent, and thus tension is dynamic, not constant.

- تعديل التوتر السطحي وفقاً لقانون بلاس:
- في حالة تغيير الحجم، يتغير التوتر السطحي لأن التوتر يجب أن يتكيف وفقاً للقانون. عندما يتغير نصف القطر، يجب أن يتغير التوتر السطحي بما يتناسب مع المعادلة.

- الصيغة المطبوعة لقانون بلاس:
- الصيغة التي يتلخص بها على الألواح مفتوحة أن يكون مماثلاً بين الألواح ذات الأحجام المختلفة في نفس المنطقة.

2. المقاييس:
• إن التوتر السطحي، جزيئات الستركاتن تنتهي بسبب التحدى في الأسطح.
• الهامة للأوكسيجين (الموصلات الهوائية)
• لهذا الغرض يطلب كلية الستركاتن، مما يقلل قدرة على خفض التوتر
• السطحي، إذا، يمكّن الجسم إلى ضبط على التضخم (التفريغ) في الموجات

3. المقاييس:

• إن التوتر السطحي، جزيئات الستركاتن تسبّب تكبير المساحة السطحية

• وهذا التأثير يساعد

• الستركاتن على خفض التوتر

• السطحي يشكل أكثر كثافة، مما

• يعزز ثبات الألواح (يعني انها

• الموصلات الهوائية)

4. قانون بلاس:

• وفقاً لقانون

• بلاس ($P = 2T/r$)، الضغط

• المطلوب لإبقاء الألواح مفتوحة

• يكون مباشراً مع التوتر

• السطحي يشكل أكثر كثافة.

• نصف القطر (r) وبالتالي، إذا

• كان التوتر السطحي ثابتاً، فإن

• الألواح الصغيرة تحتاج إلى

• ضغط أعلى للبقاء مفتوحة.

• وبالتالي تكون أكثر عرضة

5. دور الستركاتن الرئوي:

• يخفف التوتر السطحي، خاصة في الألواح

• الصغيرة حيث يتمتع الستركاتن، مما يقلل من

• المنسنة المطلوب لبقاءها مفتوحة، وهذا يساعد في

• زيادة استقرار الألواح من خلال جعل التوتر

• السطحي على الألواح الصغيرة مقارنة بالألواح

• الكبيرة.

• غير تقليل التوتر السطحي في

• الألواح، يساعد الستركاتن في معاونة

• الصغيرة بين الألواح ذات الأحجام المختلفة، مما

• يمنع الانهيار ويسهل استقرار الألواح

6. توزيع الستركاتن بين الألواح:

• الاستقرار الألواح يتيح التمايز بين الألواح ذات الأحجام

• المختلفة، على الرغم من أن الماء المحيط

• بها (مثل 4 ملم) يتفق قد يكون مشابهاً،

• إلا أن الألواح الصغيرة لا يحمل طلاقاً أن

• الضغط المطلوب لبقاءها مفتوحة متسارعاً

• بينها.

• هذا يعني أن

• الضغط الذي يتلخص على الألواح

• مفتوحة أن يكون مماثلاً بين الألواح

• ذات الأحجام المختلفة في نفس المنطقة

Changes from VERSION 0 to VERSION 1:

- First paragraph (in page **4**):
from "... becoming less negative as we move from **left to right** on the x-axis."
to "... becoming less negative as we move from **right to left** on the x-axis."
- Fixed the quality of the images (page **2**; page **4 (upper one)**)