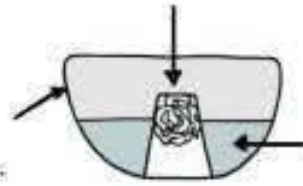


المستوى : السنة السادسة اعداد : السيدة زروق	محور الهواء	 Mme ZARROUK SYT Contact: 91 01 01 00
	خاصيات الهواء	

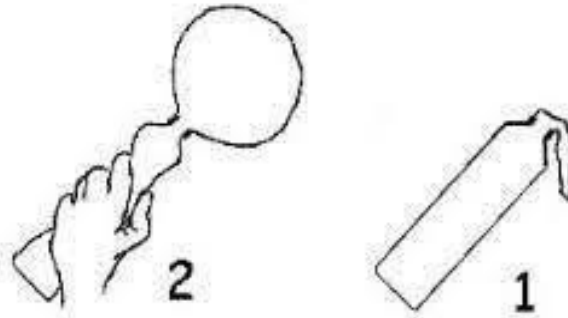
التجربة -1-



النتيجة : يخرج المنديل بعد غمسه داخل كأس في إناء به ماء .
التفسير : يمنع الموجود داخل الكأس وصول إلى المنديل .
 يوجد داخل الكأس لا نراه لأن الهواء لا له .
الاستنتاج :

Mme ZARROUK

التجربة -2-



الملاحظات : حجم عند الضغط على القارورة
التفسير : ينتقل الهواء الموجود داخل القارورة الى
الاستنتاج : يوجد من حولنا فهو غاز
 يمكن الهواء من إناء الى آخر
 الهواء لا له فهو يأخذ شكل الإناء الذي يحويه



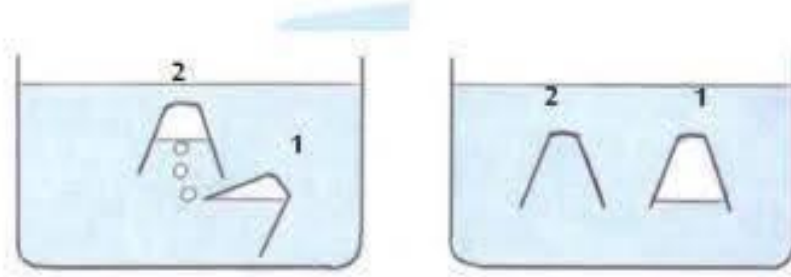
Mme ZARROUK HA

التجربة -3:-



الملاحظات : للبالونات الممتلئة هواء مختلفة
الاستنتاج : الهواء لا له فهو يأخذ شكل الذي يحويه.

التجربة -4:-



الملاحظات : وقع نقل من إناء " " الى الإناء " "
الاستنتاج : يمكن الهواء من اناء الى آخر

التجربة -5:-



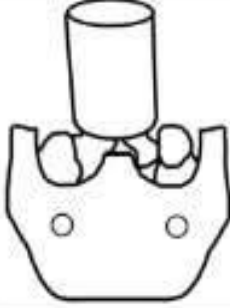
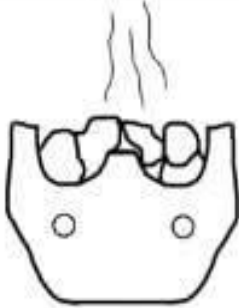
الملاحظات : يستعمل المنطاد للتنقل في الجوّ
التفسير : يرتفع المنطاد في الفضاء بعد الهواء
الموجود داخله.
الاستنتاج : الهواء أخفّ من الهواء

مكوّنات الهواء بعد الإحتراق	مكوّنات الهواء قبل الإحتراق
..... - -
..... - -
..... - -
..... - -
..... - -

فرضية:

.....

أجرب و انتبّت:

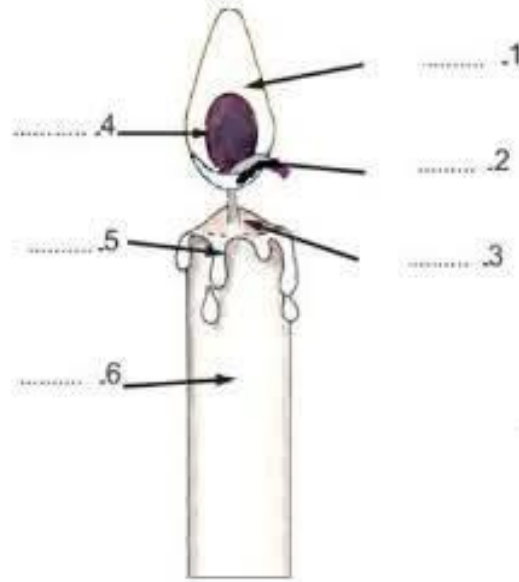
	
- يتأجج الكانون بعد وضع الحقة مفتوحة الفوهتين.	- يشتعل الكانون بلهب ضعيف و مدخن دون وضع الحقة.

- يتأجج الكانون عند تجدد حول الكانون. **نعم**
تحتاج عملية الغاز المساعد على الإحتراق.
ضاعت كمية الغاز المساعد على الإحتراق. **←**

تساعد كل من مفتوحة الفوهتين و فتحات الكانون على توفير
كمية أكبر من الغاز المساعد على
- يسخن الهواء الغني بـ فيصعد إلى أعلى و يخرج من الفوهة العليا
للحقة ليعوضه هواء (بارد / ساخن) يدخل من الفتحات الجانبية للـ غني
بـ.....

*** مثال: دراسة احتراق الشمعة.**

تتكوّن الشمعة من فتيل من قطن مُحاط بالشمع .



شمع
ذوق

التجربة	النتيجة	الاستنتاج
1	اشتعال قطعة شمع بدون فتيل.	
2	تسخين الشمع في صفيحة معدنية ثم اشعال الغاز المنطلق منه.	
3	اشعال شمعة بفتيل و ملاحظة مراحل الاحتراق و المناطق المختلفة للهب.	
4	ادخال 3 اسلاك من النحاس في المناطق الثلاثة.	
5	سحق لهب شمعة بصحن أبيض.	
	وضع كأس على لهب الشمعة ثم سكب ماء الجير فيه.	

المستوى: السنة السادسة	مكونات الهواء	إيقاظ علمي
	الاحتراق في الهواء	اعداد المربية ريم زروق

عند اشتعال ورق (أو عود كبريت) تتصاعد ألسنة اللهب و يظهر دخان أسود و نرى ضوء و نشعر بحرارة
كما يتغير حالها ليصبح **ريصاصا**.....





الاحتراق هو تحول كيميائي من مادة الى مادة أخرى (أو عدة مواد) تختلف عنها في الخصائص.

- عند وضع ورقة مشتعلة داخل إناء مغلق تنطفئ الورقة بعد برهة

← لا تتم عملية الاحتراق الأبتوفر:



أجرب وأنتبه:

	
- يتأجج الكانون بعد وضع الاسطوانة مفتوحة الفوهتين.	- يشتعل الكانون بلهب ضعيف ومدخن دون وضع الاسطوانة.

- يتأجج الكانون عند تحدد الهواء.....

تحتاج عملية الاحتراق..... الغاز المساعد على الاحتراق.

← ضاعفت... الحقة..... كمية الغاز المساعد على الاحتراق.

الاسطوانة

Mme ZARROUK

تساعد كل من..... الحقة..... مفتوحة الفوهتين وفتحات الكانون على توفير كمية أكبر من الغاز المساعد

Contact: 93 03 03 06

على... الاحتراق

- يسخن الهواء الغني بـ..... CO_2 فيصعد إلى أعلى و يخرج من الفوهة العليا للاسطوانة ليعوضه هواء

(بارد/ساخن) يدخل من الفتحات الجانبية الكانون..... غني بـ الأكسجين.....

الاسطوانة



Mme ZARROUK

— SVT —

Contact: 93 03 03 06

* أدبات أهمية الاكسجين في عملية الاحتراق :

التعليق	النتيجة	التجربة	الاستنتاج
تساهم الحقنة مفتوحة الفوهتين في احداث تيار هوائي يساعد على تجديد الغاز المساعد على الاحتراق		 اسطوانة زجاجية مقلقة	1 يساعد التيار الهوائي على توفير كمية كافية من الغاز المساعد على
لأن الفوهة الواحدة لا تساعد على احداث تيار هوائي يوزع الكمية الكافية من الغاز المساعد على الاحتراق.	تواصل الاحتراق برهة ثم تنطفئ	 قارورة زجاجية مقلقة	2 الغاز المساعد على الاحتراق
لأن وفرة الاكسجين تزيد من احتراق النهب فهو غاز مساعد على الاحتراق		 صغير	3 ممثل الاكسجين الغاز المساعد على الاحتراق
لأن الهواء يحتوي كمية محدودة من الاكسجين لهذا تنطفئ الشمعة بعد احتراقها	تواصل الاحتراق برهة ثم تنطفئ	 قارورة	4

Mme ZARROUK

— SVT —

Contact: 93 03 03 06

بممثل الاكسجين

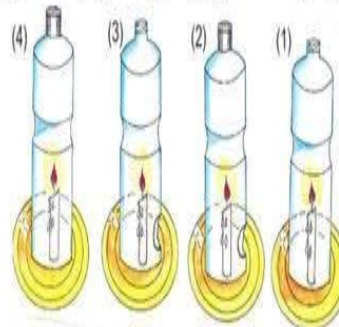
الغاز المساعد

على الاحتراق

استنتاج :

يساعد... الاكسجين على الاحتراق و يصبح لهيب... الشمعة. أشد تأججا بتوفر الاكسجين... أثناء عملية
تجديد... هوائي.

تطبيق: أكمل بوضع حالة الشمعة في نهاية التجربة : تنطفئ / تواصل الاحتراق.



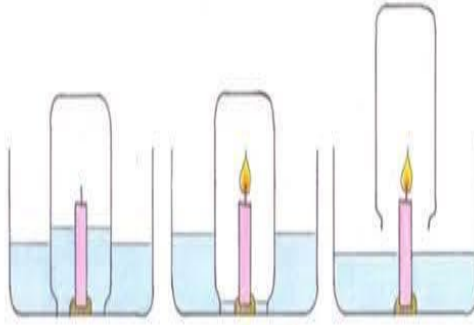
(1) قارورة من البلاستيك مفتوحة من الأعلى : [تنطفئ]

(2) قارورة من البلاستيك مفتوحة في جانبها : [تنطفئ]

(3) قارورة من البلاستيك مفتوحة من الأعلى وبها ثقب في جانبها : [تواصل الاحتراق]

(4) قارورة من البلاستيك مفتوحة من الأعلى وبها ثقب في جانبها : [تواصل الاحتراق]


* أهمية الهواء في عملية الاحتراق:



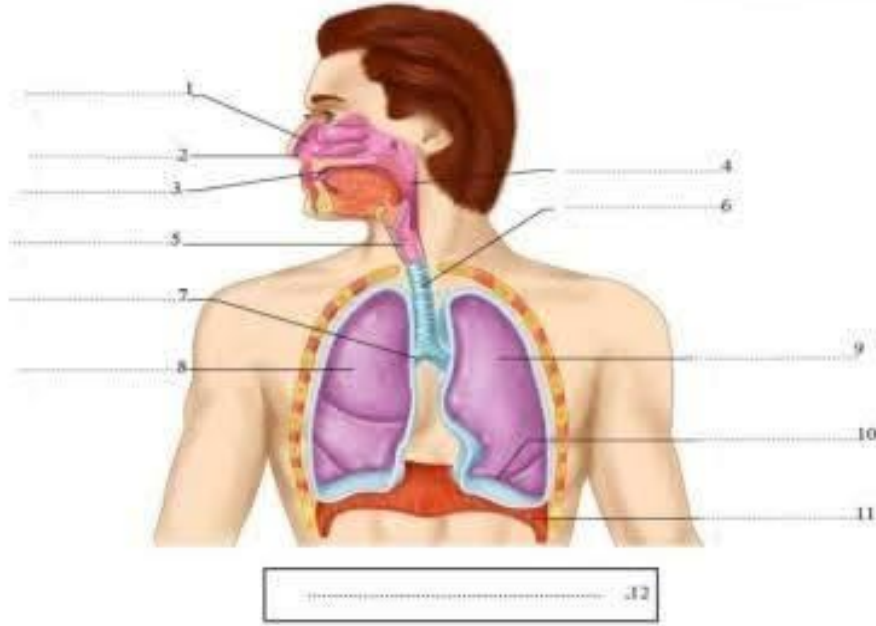
مكونات الهواء قبل الاحتراق	مكونات الهواء بعد الاحتراق
النيتروجين	النيتروجين
الأكسجين	الأكسجين
بخار الماء	بخار الماء
ثاني أكسيد الكربون	ثاني أكسيد الكربون
غازات نادرة	غازات نادرة
غازات أخرى	غازات أخرى

فرضية:

الأكسجين ضروري في الاحتراق، وهو يمثل الغاز المساعد على الاحتراق.

المستوى: السنة السادسة	وحدة: الهواء والتنفس	 Mme ZARROUK SVT Contact: 93 03 03 06
اعداد: السيدة زروق	التبادل الغازي في مستوى الرئتين	

1- مكونات الجهاز التنفسي:



تقو

2- أطوار التنفس:

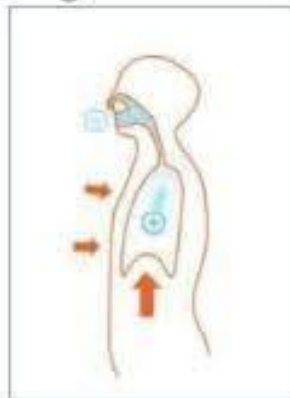
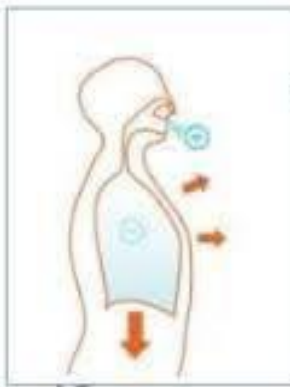
عند مراقبة شخص نائم نلاحظ ارتفاع وانخفاض القفص الصدري.

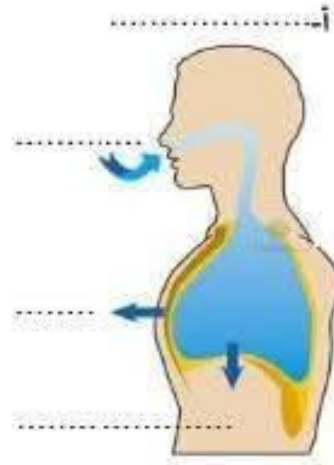
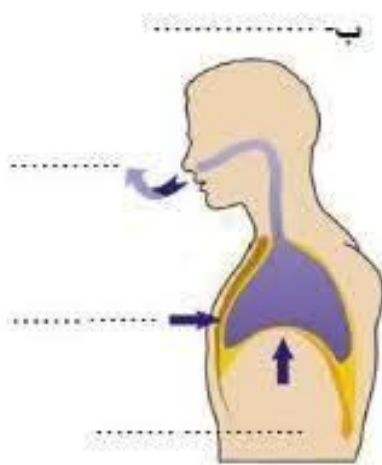
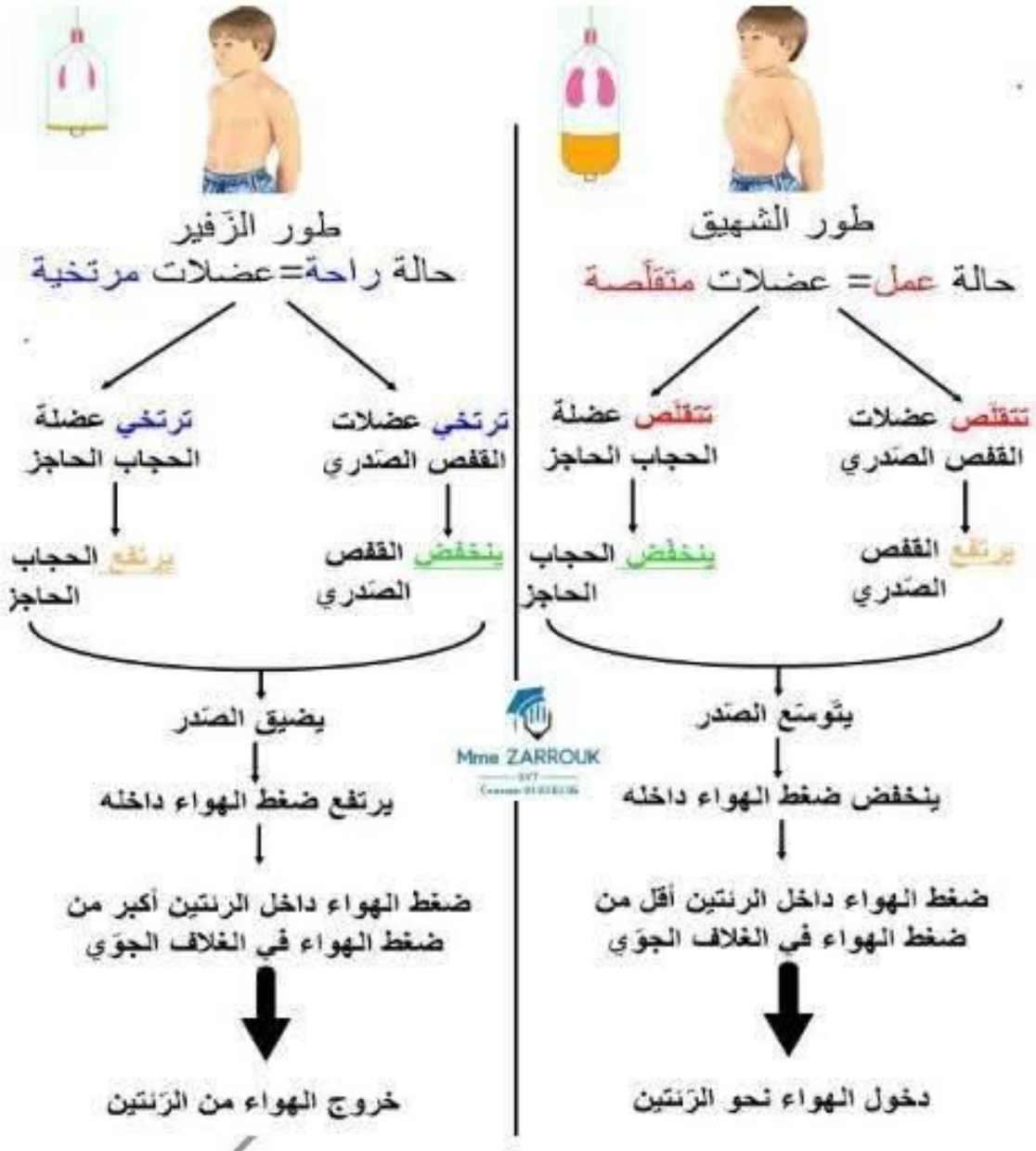
أ- طور الشهيق

عند الشهيق كل من عضلات القفص الصدري والحجاب الحاجز في الصدر و ضغط الهواء داخل الرئتين مقارنة بضغط الهواء في الغلاف الجوي، مما يؤدي الى الهواء الى الرئتين.

ب- طور الزفير

عند الزفير كل من عضلات القفص الصدري والحجاب الحاجز في الصدر و ضغط الهواء داخل الرئتين مقارنة بضغطه في الغلاف الجوي، مما يؤدي الى الهواء من الرئتين.





3- خصائص هواء الشهيق و الزفير:

تمكّن تجربة النفخ في كأس بها ماء جبر من اثبات وجود ثاني اكسيد الكربون في هواء الزفير. ما هو مصدر ثاني اكسيد الكربون الموجود في هواء الزفير؟

المفرضية	هواء الزفير	هواء الشهيق
.....	يحتوي هواء الزفير على:	يحتوي الغلاف الجوي على:
.....
.....

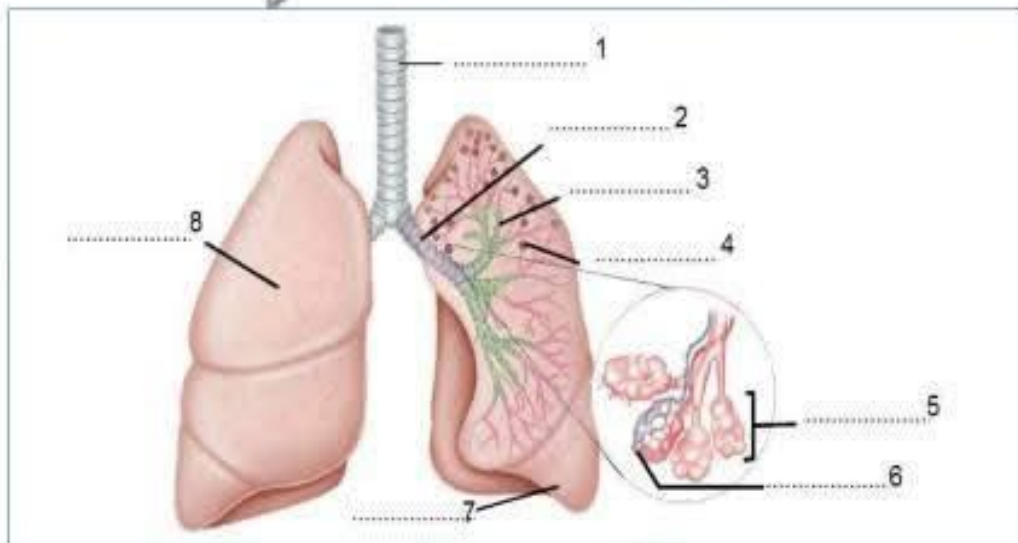
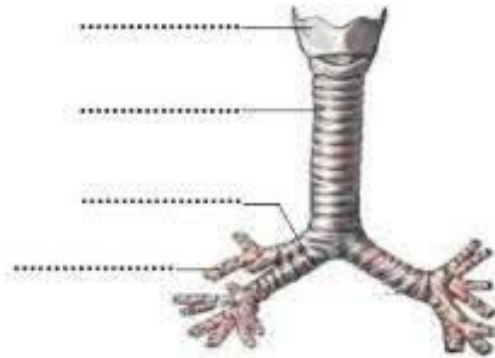
4- وظيفة الجهاز التنفسي:

يتصل الجهاز التنفسي بجهاز الدوران حيث يصل الدم من القلب إلى الرئتين محملاً بثاني أكسيد الكربون (نرمز له باللون). ثم يخرج نحو القلب محملاً بالأكسجين (نرمز له باللون). تُعرف هذه الظاهرة بالتبادل الغازي

يمكن جهاز الدوران من تزويد الجسم ب..... و وتخليصه من

والفضلات تعرف هذه الظاهرة بالتبادلات الغازية ال.....

5- بنية الرئتين:



وثيقة: رسم توضيحي لبنية الرئتين

التجربة -6:-



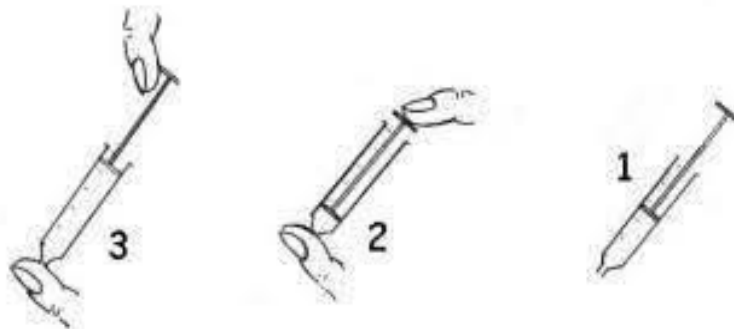
الملاحظات : تنقص الكرة عند افراغ ال من الهواء داخل الأنبوب المنكوس.

الاستنتاج : للهواء

احسب كتلة ال من الهواء .

Mme ZARROUK
cvr

التجربة -7:-



الملاحظات : حجم الهواء عند ضغط المكبس المحقنة (2) الهواء و حجمه عند سحب مكبس المحقنة (3)

الاستنتاج : (2)

(3)



Mme Zarrouk HA

أستنتج:

الرتان عضوان اسفنجيان مرنان لونهما الرئة اليمنى تتكون من فصوص أما الرئة اليسرى فتتكون من

توجد بكل رئة مجموعة من الفصيصات تشكل تجمع أكياس صغيرة وتدعى يدخل هواء المحيط الخارجي الى الرئتين أثناء عملية الشهيق وفي مستوى الحويصلات الرئوية.

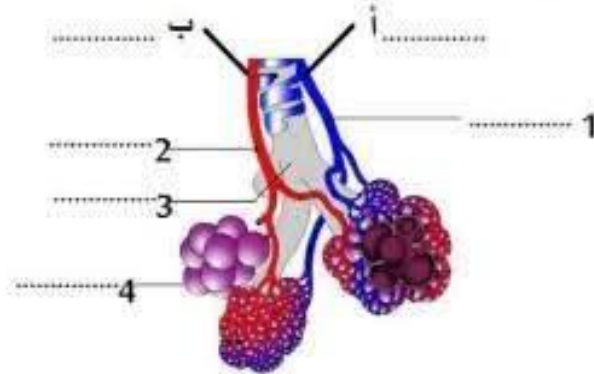
تتم عملية التبادل الغازي في مستوى الرئتين حيث ينقل الدم القاتم من أعضاء الجسم الى الرئتين ويأخذ فيصبح الدم أحمر قاني ويخرج ثاني أكسيد الكربون عبر المجاري التنفسية في هواء الزفير الذي يحتوي بخار الماء.

يصل الدم من القلب الى الرئتين محملاً بـ..... (نرمز له باللون الازرق) ثم يخرج نحو القلب محملاً بـ..... (نرمز اليه بالاحمر).

يقع تبادل الغازات داخل الرئتين على مستوى الحويصلة الرئوية حيث يتحد مع خضاب الدم (هيمغلوبين الكريات الحمراء) فتتكون التي تعطي اللون الأحمر القاني للدم.

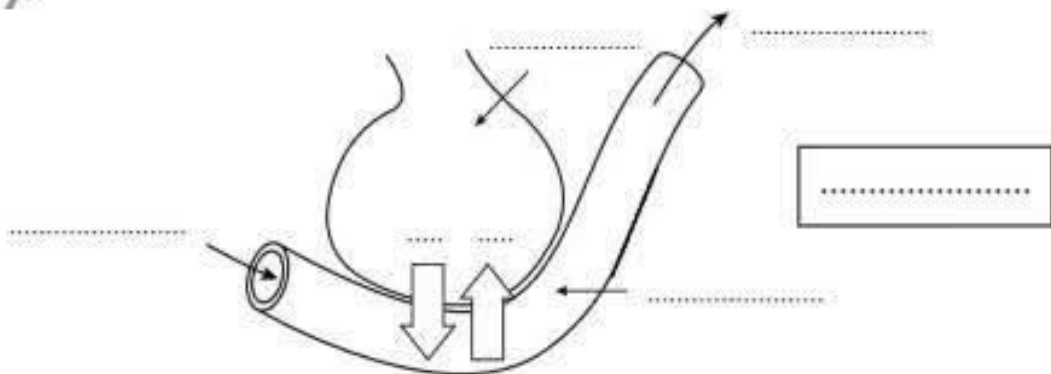


6- بنية الحويصلة الرئوية:



.....

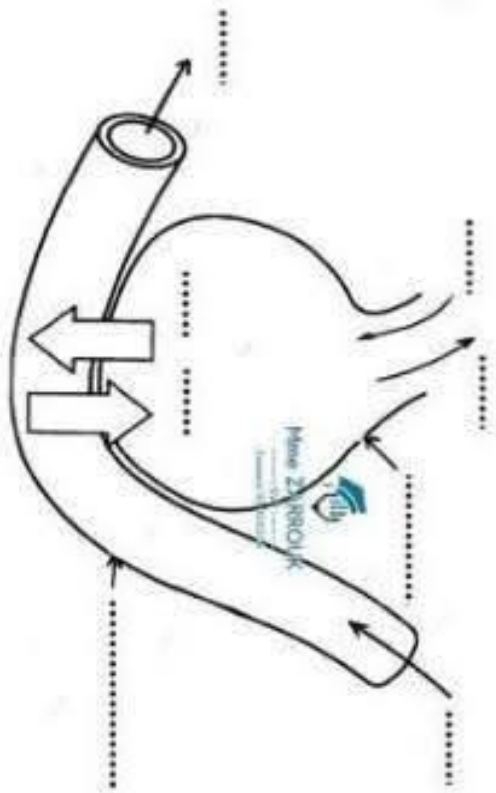
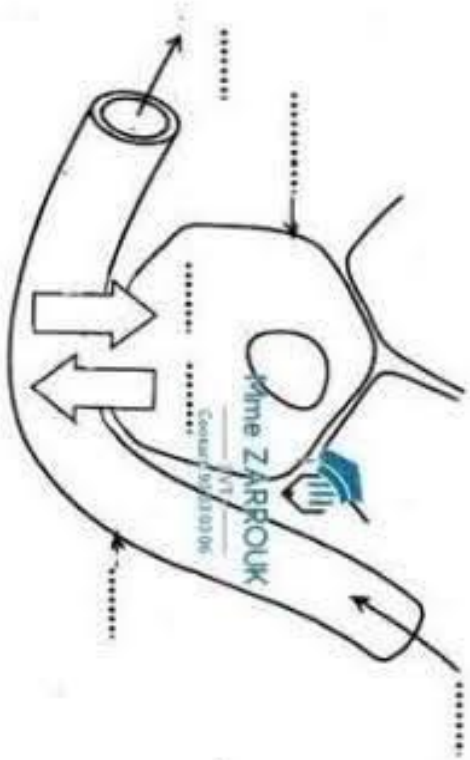
7- بنية السنخ الرئوي:



.....

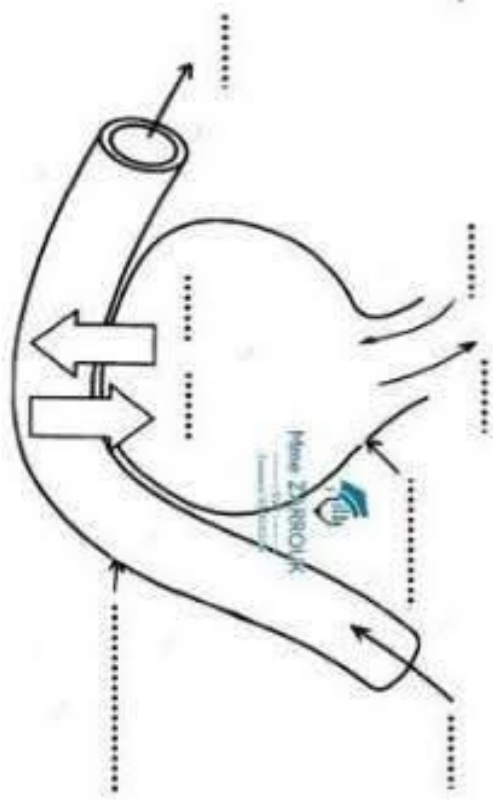
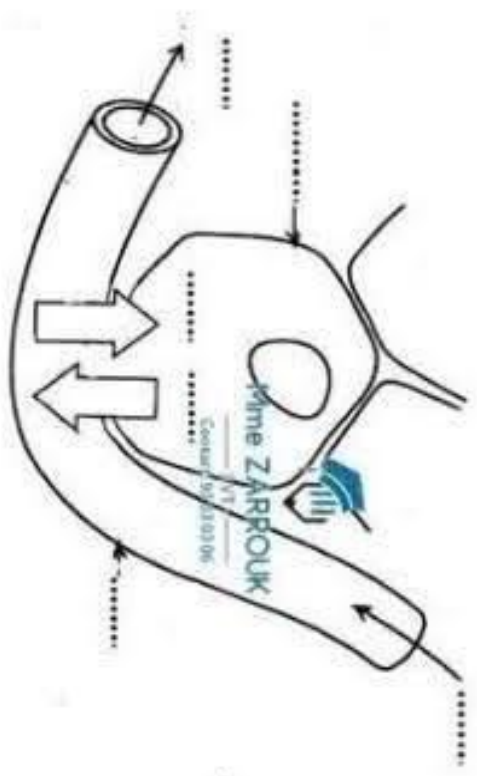


التعليمة: تمثّل الوثيقتان تبادلًا غازيًا في مستوى الرئتين وآخر في مستوى الخلايا الجسم. أكمل بوضع رمز الغاز والعناصر المتدخّلة في كل نوع من التبادل.




زرّوف

التعليمة: تمثّل الوثيقتان تبادلًا غازيًا في مستوى الرئتين وآخر في مستوى الخلايا الجسم. أكمل بوضع رمز الغاز والعناصر المتدخّلة في كل نوع من التبادل.



زرّوف

المستوى: السنة السادسة اعداد: السيدة زروق الرمز: 162027	محور الهواء	
	وضعيات ادماجية (7)	

السند-1: اجتمع الأطفال في حديقة البيت للهو فاقترح مراد لعبة الأحجيات.

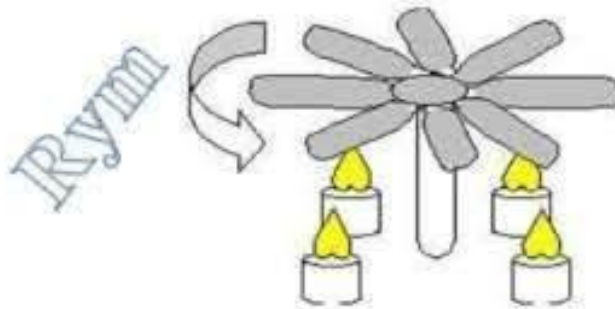
قَدِّمَتْ علياء أحجيتها في شكل تجربة، فوضعت زورقا ورقيا على سطح حوض من الماء ثم بردت عليهم نصن الأحجية التالي: «كيف يمكن إنزال القارب الى القاع دون لمسه أو غمره بالماء؟»



التعليمة-1-1: اقترح طريقة لحل الأحجية.

مع 2

السند-2: قام نزار بوضع مروحة يدوية باستخدام عصيات من المعدن الرقيق وثبتها بالطريقة التالية ووضع تحتها شموع مشتعلة كما يبينه الرسم. لاحظ الأطفال تحرك المروحة المعدنية تلقائيا عند وضع الشموع تحتيها مباشرة.



التعليمة-1-2: فسر سبب تحرك المروحة المعدنية.

مع 2



السند-3- وضع نزار قارورة تحمل بالونة بالشكل المبين في الرسم وعرضها للماء الساخن.

التعليمة-3-1: أذكر نتيجة التجربة.

مع 1

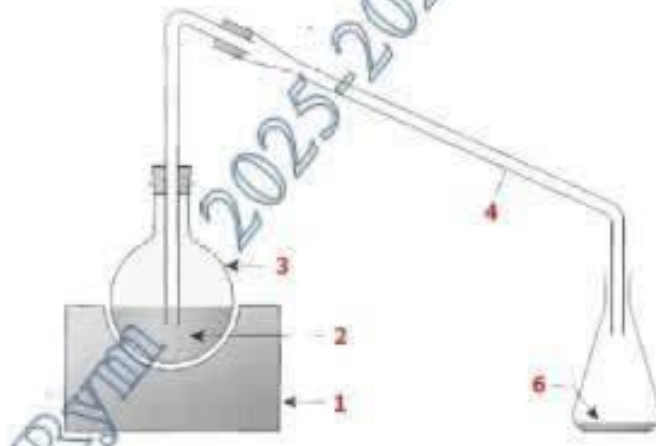


مع 2

التعليمة-3-2: فسر ما حدث.



السند-4- قامت نبال بالتجربة التالية فاقفل الماء من الاناء (2) الى الاناء (6).



التعليمة-4-1: حدّد اسم العنصر (1) بوضع علامة (X) أمام الاقتراح الملائم.

مع 1

	سخان
	ميزد

مع 2

التعليمة-4-2: علّل اختيارك.



التعليمة 4-3: أكمل الفراغات بالعبارات التي تراها مناسبة.

مع 1 يتكوّن هواء المحيط من قرابة 20% من حجمه من و78% من

ويمثّل الباقي كل من و..... و.....

التعليمة 4-4: تأمل مجموعة التجارب التالية واكتب الخاصية المناسبة معلا اجابتك في كلّ مرّة.

		
<p>.....</p> <p>.....</p>	<p>.....</p> <p>.....</p>	<p>.....</p> <p>.....</p>
<p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>	<p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>	<p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>

مع 1

مع 2

التعليمة 4-5: أصلح الخطأ في الجمل التالية.

مع 3 الهواء قابل للتمدد بفعل فقدان الحرارة.

يمثّل الهيدروجين 5/4 الهواء.

المستوى : السنة السادسة اعداد : السيدة زروق الرمز : 462204	تقييم تكويني في مادة الإيقاظ العلمي	
	الثلاثي الثاني	

السند -1-: قام التلاميذ بالتجربة التالية لتعرف بعض خصائص الهواء .



التعليمة -1-1-: أضع علامة (x) أمام الإفادة الخاطئة.

	- عند التسخين تظهر فقاعات داخل الماء الملون	مع 1.5
	- ينتشر الهواء داخل الحرجلة فعل اكتساب الحرارة	
	- عند التسخين يرتفع مستوى الماء داخل القارورة و ينخفض داخل الحرجلة.	

التعليمة -2-1-: أصلح الخطأ في الجملة التالية

ينتشر الهواء داخل الحرجلة نتيجة فقدانه للحرارة فينتقل الماء عبر الأنبوب الشعري و يتجمع داخل القارورة .

يتقلص الهواء داخل القارورة.

السند-2- أطفأ المعلم الموقد و وضع تُلجا في ماء الحوض.
التعليمة-2-1- صف النتيجة المنتظرة .

مع
1

التعليمة-2-2- فسّر سبب ذلك.

مع
2

التعليمة-2-3- أكمل بوضع علامة (×) في المكان المناسب لتعرّف خصائص
بقيّة الغازات المكوّنة للهواء .

يمثل 5/4 من حجم الهواء	يؤجج نارا أوشكت على الانطفاء	يعكر ماء الجير	يتكوّن منه الضباب و السحاب و الأمطار	
				النيتروجين
				بخار الماء
				الأكسجين
				ثاني أكسيد الكربون

مع
2

السند-3- اشعل المعلم الموقد لانجاز تجربة ثانية فلاحظ التلاميذ أنّ اللهب
مضيء و دخانه كثيف.

التعليمة-3-1- أكمل بصواب أو خطأ

يكون الاحتراق تاما عند توفر النيتروجين

يحترق الموقد بلهب أصفر عند الاحتراق التام

يتحوّل الاحتراق من غير تام الى تام بتعديل فوّهة الهواء و توفير أكثر أكسجين

مع
1

ينتج الاحتراق التام هباب الفحم

السند-4- : أشعل مهدي شمعة و قام بالتجارب التالية

التعليمة-4-1- : حدّد العنصر الناتج عن الاحتراق في كلّ مرّة



مع
1

التعليمة-4-2- : أذكر تجربة تساعدنا على اثبات انتاج الاحتراق لغاز ثاني أكسيد الكربون

مع
2

.....

.....

.....

السند-5- : وضع المعلم الشمعة داخل قارورة مغلقة .



مع
1

التعليمة-5-1- : اذكر التغييرات التي تحدث في مستوى الشمعة .

.....

التعليمة-5-2- : فسّر سبب ذلك .

مع 2
2

التعليمة-5-4- : أربط بين المادة و طريقة احتراقها :

مع 1
1.5

يحترق بالتسخين

الكحول
المازوط
النفط
الخشب
الشمع
الغاز الطبيعي

يحترق بدون تسخين

التعليمة-5-5- : أصلح الخطأ في الجملة التالية ان وجد .

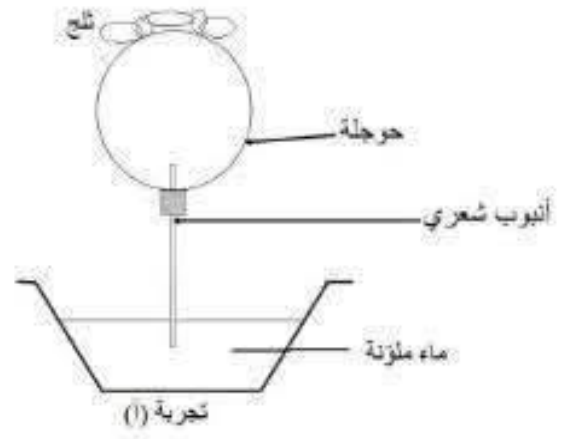
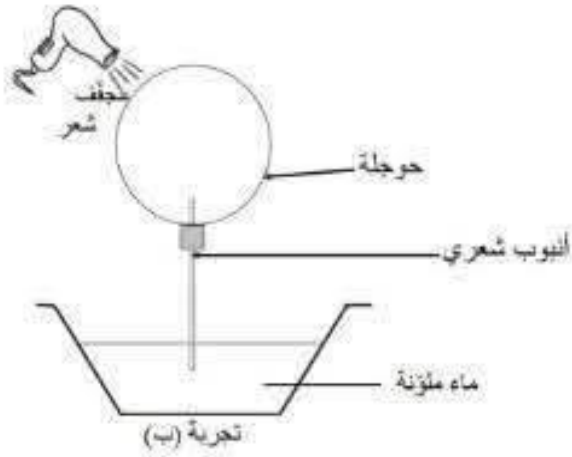
يكون احتراق الشمعة تماما في المنطقة الصفراء و غير تام في المنطقة الزرقاء .

مع 3
3

تحتوي المنطقة القائمة على هباب الفحم القابل للاحتراق.

عملا موقفا

التجربة -8:-



<p><u>النتيجة:</u></p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>	<p><u>النتيجة:</u></p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>
<p><u>التفسير:</u></p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>	<p><u>التفسير:</u></p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>
<p><u>الاستنتاج:</u></p> <p>.....</p> <p>.....</p>	<p><u>الاستنتاج:</u></p> <p>.....</p> <p>.....</p>





السند -1-: قام التلاميذ بالتجربة التالية لتعرف بعض خصائص الهواء .



التعليمة -1-1-: أضع علامة (X) أمام الإفادة الخاطئة.

X	- عند التسخين تظهر فقائيع داخل الماء الملون	مع 1
X	- ينتشر الهواء داخل الحرجلة فعل اكتساب الحرارة	1.5
	- عند التسخين يرتفع مستوى الماء داخل القارورة و ينخفض داخل الحرجلة.	

التعليمة -1-2-: أصلح الخطأ في الجملة التالية

ينتشر الهواء داخل الحرجلة نتيجة فقدانه للحرارة فينتقل الماء عبر الأنبوب الشعري و يتجمع داخل القارورة .

... يتمدد الهواء داخل الحرجلة نتيجة اكتسابه للحرارة فينتقل الماء عبر...
الأنبوب الشعري و يتجمع داخل القارورة .
يتقلص الهواء داخل القارورة .

... ينضغط الهواء داخل القارورة .

السند -2- أطفأ المعلم الموقد و وضع ثلجا في ماء الحوض.

التعليمة -1-2- صف النتيجة المنتظرة .

تظهر فقائيع داخل الماء الملون.

مع
1

التعليمة -2-2- : فسّر سبب ذلك.

عند وضع الثلج تنخفض درجة حرارة الهواء داخل الحوضلة فيقلص

و يصغر حجمه ما يؤدي الى دخول عبر الانبوب الشعري فتظهر

فقائيع في الماء الملون.

مع
2

التعليمة -2-3- : أكمل بوضع علامة (×) في المكان المناسب لتعرف خصائص بقية الغازات المكونة للهواء .

يمثل 5/4 من حجم الهواء	يؤجج نارا أو شكت على الانطفاء	يعكر ماء الجير	يتكون منه الضباب و السحاب و الأمطار	
×				النيتروجين
			×	بخار الماء
	×			الاكسجين
		×		ثاني أكسيد الكربون

مع
2

السند -3- : اشعل المعلم الموقد لانجاز تجربة ثانية فلاحظ التلاميذ أن اللهب مضيء و دخانه كثيف.



.....بخار الماء..... هباب الفحم.....

التعليمة 4-2- : اذكر تجربة تساعدنا على اثبات انتاج الاحتراق لغاز ثاني أكسيد الكربون

تنكيس كأس على لهب شمعة ثم صب القليل من ماء الجير في هذه الكأس و خضها يتعكر ماء الجير نتيجة تفاعله مع غاز ثاني أكسيد الكربون الناتج عن الاحتراق.....

املاء ذاتي

السند 5- : وضع المعلم الشمعة داخل قارورة مغلقة .



التعليمة 5-1- : اذكر التغيرات التي تحدث في مستوى الشمعة .

.....تحترق الشمعة برهة ثم تنطفىء.....

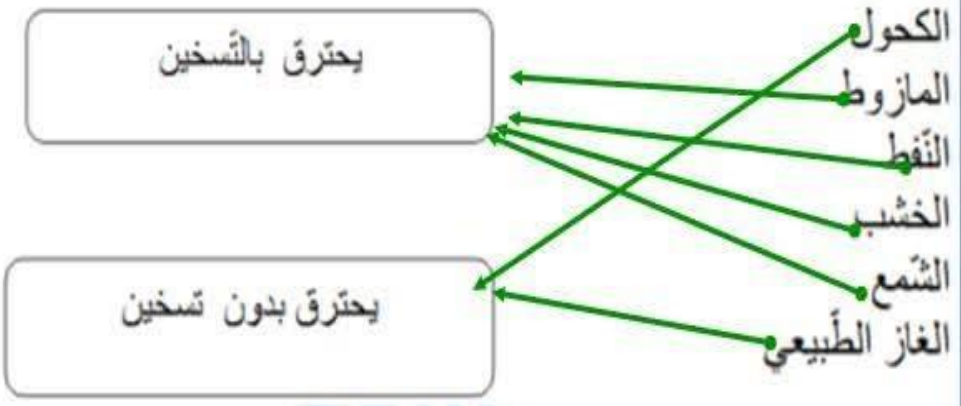


التعليمة-5-2- : فسر سبب ذلك .
 ..تواصل الشمعة الاحتراق برهة لأن الهواء يحتوي على الأكسجين ثم ..
 ..تنطفئ لنفاذ هذا الغاز ..

مع 2

التعليمة-5-4- : أربط بين المادة و طريقة احتراقها :

مع 1.5



التعليمة-5-5- : أصلح الخطأ في الجملة التالية ان وجد .

يكون احتراق الشمعة تاما في المنطقة الصفراء و غير تام في المنطقة الزرقاء .
 يكون الاحتراق تاما في المنطقة الزرقاء و غير تام في المنطقة الصفراء ..
 تحتوي المنطقة القائمة على هباب الفحم القابل للاحتراق .
 ..تحتوي المنطقة القائمة على غاز الشمع القابل للاحتراق ..

مع 3

المستوى : السنة السادسة
اعداد : السيدة زروق
162101

وضعيّات دعم


Mme ZARROUK
SVT
Contact: 93 03 03 06

التعليمة : اكتب في كلّ خانة التعليمة : اكتب في كلّ خانة صواب أو خطأ

.....	يمكن نقل الهواء من إناء الى آخر
.....	ليس للهواء كتلة
.....	كتلة 1 ل من الهواء 13 نسغ
.....	يتمدّد الهواء بمفعول ارتفاع الحرارة
.....	الهواء ضروري في عملية الاحتراق



التعليمة : أصلح الخطأ في الجمل التالية ان وُجد
يمثل الأكسجين $\frac{1}{4}$ من حجم الهواء

عندما تنخفض درجات الحرارة يزداد حجم الهواء

للحجم

Mme ZARROUK

SVT

Contact: 93 03 03 06

الهواء ينحلّ في الماء

الهواء البارد أخفّ من الهواء الساخن

التعليمة : أرّتب الغازات حسب تواجدها في الهواء من الأكثر نسبة الى الأقلّ نسبة.

الأكسجين النيتروجين ثاني أكسيد الكربون

التعليمة : اكتب اسم الغاز أمام كلّ إفادة

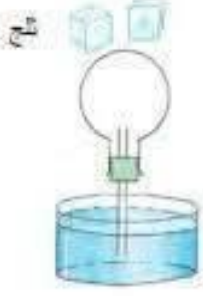
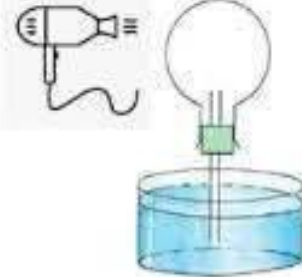
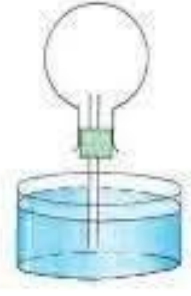
يستخدم لإنعاش المرضى

لا يساعد على الاحتراق و يعكّر ماء الجير

يؤجج نار توشك على الانطفاء

يحدث فرقة عند تقريب قيس من النار

التعليمة : تأمل الرسوم ثم أقدم تعليلا لكل إفادة .

التجربة 3	التجربة 2	التجربة 1
		
<p>دخل الماء الى الحوجلة (3) لأن</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>	<p>خروج فقائيع من الحوجلة (2) لأن</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>	<p>لا يدخل الماء الى الحوجلة (1) لأن</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>

التعليمة : أكتب صواب او خطأ

.....	تعيش السمكة إذا وضعت في ماء تمت تغليته بغير يديه
.....	يخرج ثاني أكسيد الكربون عبر المجاري التنفسية في هواء الزفير
.....	الهواء غير ضروري للنبات المزروعة
.....	تننفس الأحياء الدقيقة كالديدان داخل التربة المحروثة

SVT
Contact: 93 03 03 06

التعليمة : أفسر الظواهر التالية .

فسر لماذا نرود عجلة السيارة في الصيف بأقل سرعة مما نرودها في الشتاء

.....

.....

.....

كيف يمكن ان نشتم رائحة العطر عن بُعد.

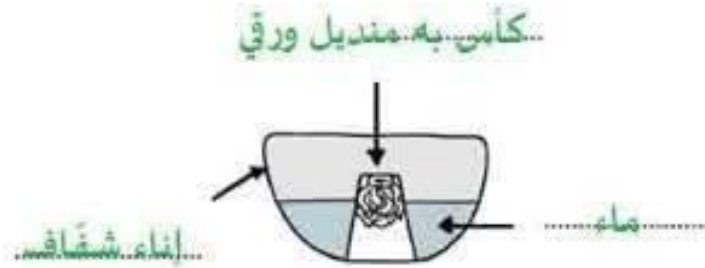
.....

.....

.....

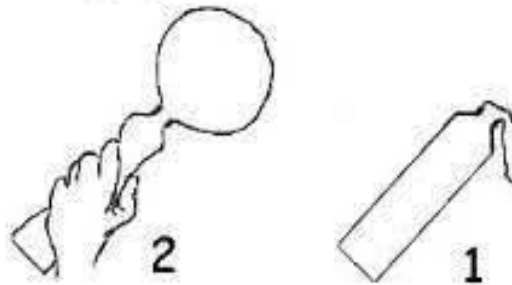
المستوى : السنة السادسة اعداد : السيدة زروق	محور الهواء	
	خاصيات الهواء	

التجربة -1:-



النتيجة : يخرج المنديل جافاً بعد غمسه داخل كأس في إناء به ماء .
التفسير : يمنع الهواء الموجود داخل الكأس وصول الماء إلى المنديل .
 يوجد داخل الكأس هواء لا نراه لأن الهواء لا لون له .
الاستنتاج : يملأ الهواء كل التجاويف وهو غاز شفاف لا لون ولا رائحة و لا طعم له .

التجربة -2:-



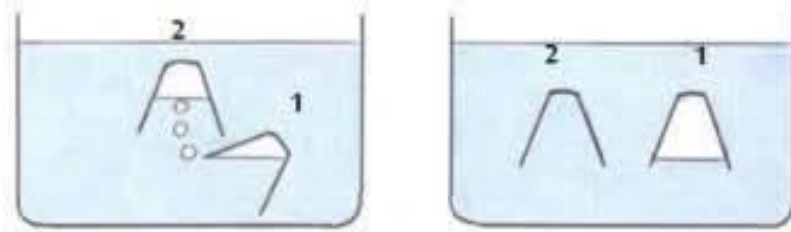
الملاحظات : يكبر حجم البالونة عند الضغط على القارورة
التفسير : ينتقل الهواء الموجود داخل القارورة الى البالونة .
الاستنتاج : يوجد الهواء من حولنا فهو غاز شفاف لا لون له .
 يمكن نقل الهواء من إناء الى آخر .
 الهواء لا شكل له فهو يأخذ شكل الإناء الذي يحويه

التجربة -3-



الملاحظات : للبالونات الممتلئة هواء **أشكالا** مختلفة
الاستنتاج : الهواء لا **يشكل** له فهو يأخذ شكل **الإناء** الذي يحويه.

التجربة -4-



الملاحظات : وقع نقل **الهواء** من إناء "1" الى الإناء "2"
الاستنتاج : يمكن **نقل** الهواء من إناء الى آخر

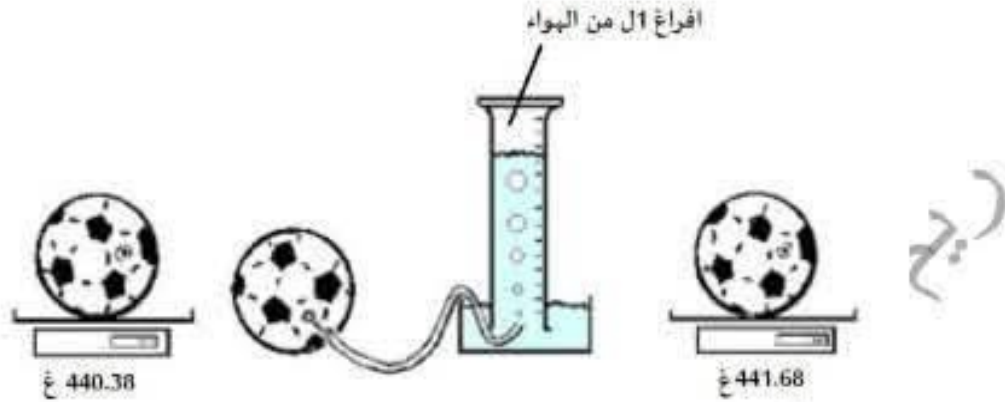


التجربة -5-

الملاحظات : يستعمل المنطاد **للتنقل** في الجو
التفسير : يرتفع المنطاد في الفضاء بعد **تسخين** الهواء الموجود داخله.

الاستنتاج : الهواء **الساخن** أخف من الهواء **البارد**.

التجربة -6:-

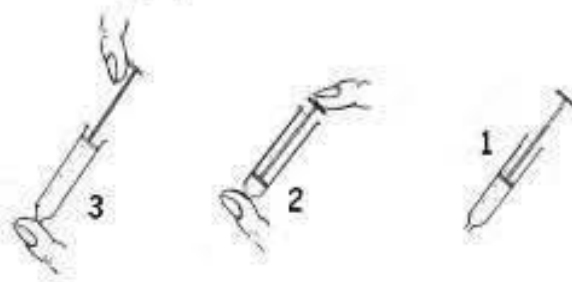


الملاحظات: تنقص **كتلة** الكرة عند افراغ 1 ل من الهواء داخل الأنبوب المنكوس.
الاستنتاج: للهواء **كتلة**.

احسب كتلة 1ل من الهواء .

$$440.38 - 441.68 = 1.3 \text{ غ}$$

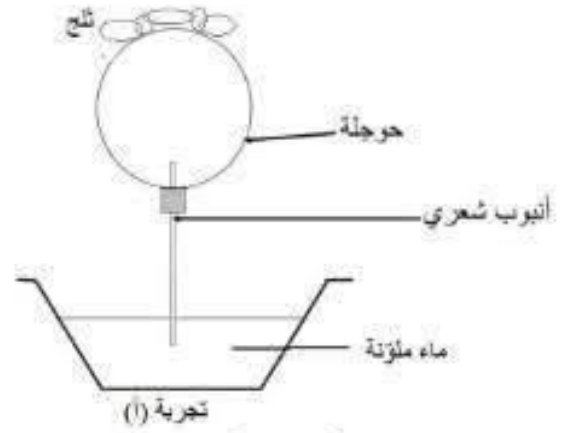
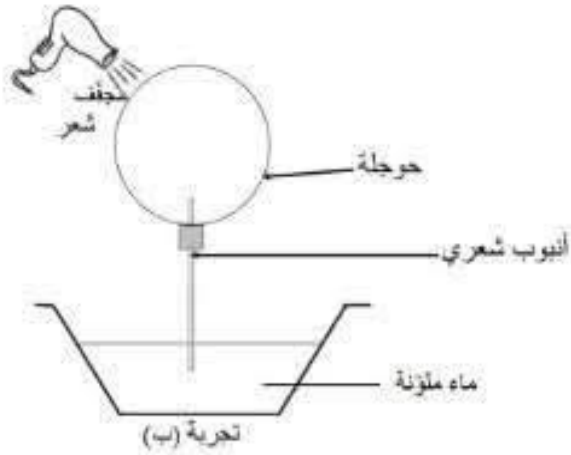
التجربة -7:-



الملاحظات: **يصغر** حجم الهواء عند ضغط المكبس المحقنة (2)
ينتشر الهواء و **يزداد** حجمه عند سحب مكبس المحقنة (3)

الاستنتاج: (2) الهواء قابل للانضغاط
(3) الهواء قابل للانتشار.

التجربة -8:-



<p>النتيجة: تظهر فقاع في الماء.</p>	<p>النتيجة: يرتفع مستوى الماء داخل الحرجلة.</p>
<p>التفسير: عند توجيه مجفف الشعر نحو الحرجلة ترتفع درجة حرارة الهواء فيتمدد و يكبر حجمه ما يؤدي الى خروج الهواء عبر الأنبوب فتظهر فقاع داخل الماء.</p>	<p>التفسير: عند وضع الثلج فوق الحرجلة تنخفض درجة حرارة الهواء فينتقلص و يصغر حجمه ما يؤدي الى دخول الماء عبر الأنبوب ليحتل مكان الهواء المتقلص</p>
<p>الاستنتاج: الهواء قابل للتمدد بمفعول اكتسابه للحرارة.</p>	<p>الاستنتاج: الهواء قابل للتقلص بمفعول فقدانه للحرارة.</p>

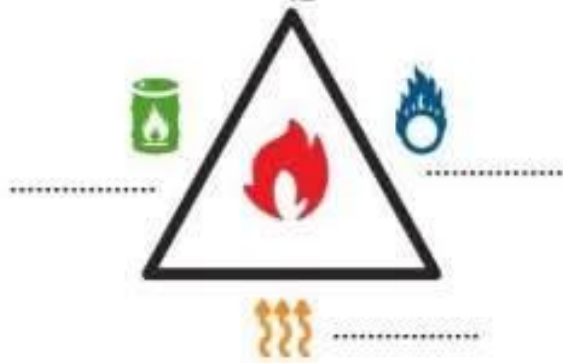
المستوى: السنة السادسة <u>2026-2025</u>	محور الهواء	 Mme ZARROUK SVT Contact: 93 03 03 06
	الاحتراق في الهواء	

عند اشتعال ورق (أو عود كبريت) تتصاعد ألسنة اللهب و يظهر دخان أسود و نرى ضوء و نشعر بحرارة كما يتغير حالها ليصبح



الاحتراق هو تحوّل كيميائي من مادة الى مادة أخرى (أو عدة مواد) تختلف عنها في الخصائص. - عند وضع ورقة مشتعلة داخل إناء مغلق تنطفئ الورقة بعد برهة

← لا تتم عملية الاحتراق إلا بتوفر:



*أهمية الهواء في عملية الاحتراق:



* **أثبت أهمية الأكسجين في عملية الاحتراق :**

التجربة	النتيجة	التعليل	الاستنتاج
1  سطرة زجاجية مفتوحة القومتين			
2  قارورة زجاجية مغلقة			
3  لكسجين			
4  هواء			

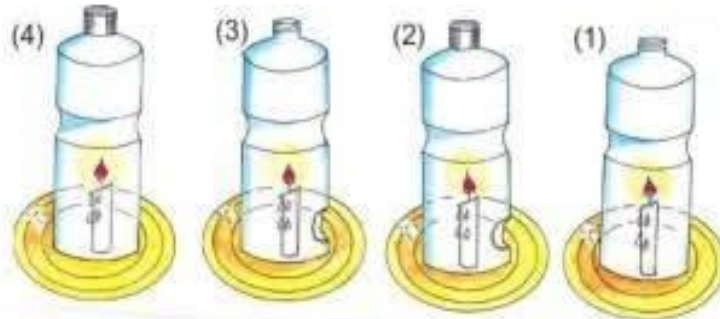


امسح الزمزم لمشاهدة التجارب:

أستنتج :

يساعد على الاحتراق و يصبح لهب أشد فأخجا بتوفر
أثناء عملية

تطبيق :



(1) قارورة من البلاستيك مفتوحة من الأعلى : [.....]

(2) قارورة من البلاستيك مفتوحة في جانبها : [.....]

(3) قارورة من البلاستيك مفتوحة من الأعلى وبها ثقب في جانبها : [.....]

(4) قارورة من البلاستيك مغلقة : [.....]



Mme ZARROUK

SVT

Contact: 93 03 03 06