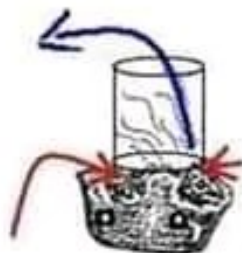


الملاحظة



السند 1: تسأل زيدان عن ظاهرة لاحظها و أثارت حيرته:
وجود ثقب بجانوب الكانون المعد لإشعال الفحم و لجوء أمه
إلى وضع حقة من الصفيح مفتوحة الفوهتين فوق الكانون
بعد إشعال الفحم
التعليمة 1-1 أفسر لزيدان هذه الظاهرة

التعليمة 1-2 اشتم زيدان رائحة الشواء عن بعد كيف تفسر ذلك؟

التعليمة 1-3 قبل إشعال الفحم سكبت الأم عليه القليل من البنزين
أيهما احترق أولا البنزين أم الفحم ؟ لماذا ؟

التعليمة 1-4 تريد أم زيدان إطفاء الفحم مع المحافظة عليه لاستعماله مرة أخرى
أقترح عليها طريقة مناسبة مع التعليل

الطريقة :

التعليل :

التعليمة 1-5 أكمل بالعبارات المناسبة للحصول على استنتاج مناسب حول عملية الاحتراق
تتم عملية الاحتراق في بتوفر و لا تحترق المواد إلا
إذا تحولت إلى و تختلف سرعة الاحتراق حسب نوعية

التعليمة 6-1 نفخت أخت زيدان بالونا فامتلاً هواء و كبر حجمه
ألاحظ و أشطب الخطأ



غاز غني بالأكسجين و بخار الماء

غاز غني بثاني أكسيد الكربون و بخار الماء

غاز غني بثاني أكسيد الكربون و الأكسجين

عَرَج والد زيدان في يوم صيف على محطة البنزين ليزود إحدى عجلات السيّارة هواء فزودها بأقلّ مما كان يزودها في الشتاء

التعليمة 2-1 اذكر خاصيّة الهواء المناسبة لكلّ إفادة في الجدول التالي

الإفادة	خاصيّة الهواء
نفخ عجلات السيّارة	
تزويد عجلة السيّارة بـ 2 كغ من الهواء	

التعليمة 2-2 أفسّر لماذا زود والد زيدان العجلة في الصيف بأقلّ مما كان يزودها شتاء

.....

.....

التعليمة 3-2 أصلح الخطأ إن وجد

• أنقص والد زيدان 2 ل من الهواء الموجود بالعجلة فنقصت كتلتها بـ 3 غ

.....

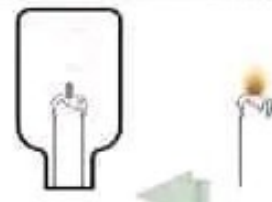
• في الهواء النقيّ تبلغ نسبة الأكسجين $\frac{4}{5}$ حجم الهواء

.....

التعليمة 4-2 أكتب اسم الغاز المناسب في كلّ إفادة

- غاز سام ينتج عن عملية الاحتراق و ضروري للنبات (.....)
- غاز يعكّر ماء الجير ولا يساعد على الاحتراق (.....)
- غاز لا يساعد على الاحتراق ويمثل أكبر نسبة من حجم الهواء (.....)

التعليمة 5-2 : ألاحظ التجارب التالية وأصلح الخطأ

التجربة	النتيجة	الإصلاح
	الهواء الساخن أخف من الهواء البارد	
	الهواء قابل للتمدد باكتساب الحرارة	
	يتكون الهواء من ثاني أكسيد الكربون	

مد 1

مد 2

مد 3

مد 1

مد 3

مد 3

مد 3

فاطمة بكار

مد 3	مد 2	مد 1	
	0	0	(- - -)
5	3 / 2 / 1	5 / 4 / 3 / 2 / 1	(- - +)
	4	6	(- + +)
	6 / 5	9 / 8 / 7	(+ + +)



السند 1: تسأل زيدان عن ظاهرة لاحظها و أثارت حيرته:
وجود ثقبوب بجوانب الكانون المعد لإشعال الفحم و لجوء أمه
إلى وضع حقة من الصفيح مفتوحة الفوهتين فوق الكانون
بعد إشعال الفحم

التعليمة 1-1 أفسر لزيدان هذه الظاهرة

وجود الثقبوب و الحقة يساعدان على تكوّن تيار هوائي يجدد الهواء المحمل بالأكسجين الذي يوجب النار

التعليمة 1-2 اشمّ زيدان رائحة الشواء عن بعد كيف تفسّر ذلك؟

لأنّ رائحة الشواء انتشرت عبر الهواء. فالهواء قابل للانتشار

التعليمة 1-3 قبل إشعال الفحم سكبت الأم عليه القليل من البنزين

أيهما احترق أولاً البنزين أم الفحم ؟ لماذا ؟

احترق البنزين أولاً لأنّ البنزين سريع التحول إلى غاز فيحترق مباشرة أما الفحم ليس من المواد سريعة الاحتراق إذ يجب تسخينه

التعليمة 1-4 تريد أم زيدان إطفاء الفحم مع المحافظة عليه لاستعماله مرة أخرى

أقترح عليها طريقة مناسبة مع التعليل

الطريقة: تغطية الفحمات ببناء معدني / تغطية الفحمات بالتراب

التعليل: لأنّ تغطية الفحمات المشتعلة بالتراب / ببناء معدني يعزل النار عن الهواء فلا يتجدد

الأكسجين الضروري للاحتراق

التعليمة 1-5 أكمل بالعبارات المناسبة للحصول على استنتاج مناسب حول عملية الاحتراق

تتم عملية الاحتراق في الهواء بتوفر الأكسجين و الحرارة و المادة المحترقة و لا تحترق المواد إلا

إذا تحولت إلى غاز و تختلف سرعة الاحتراق حسب نوعية المادة المحترقة

التعليمة 6-1 نفخت أخت زيدان بالونا فامتلاً هواء و كبر حجمه

ألاحظ و أشطب الخطأ



~~غاز غني بالأكسجين وبخار الماء~~

غاز غني بثاني أكسيد الكربون و بخار الماء

~~غاز غني بثاني أكسيد الكربون و الأكسجين~~

عَرَجَ والد زيدان في يوم صيف على محطة البنزين ليزود إحدى عجلات السيّارة هواء فزودها بأقلّ مما كان يزودها في الشتاء

التعليمة 1-2 اذكر خاصيّة الهواء المناسبة لكلّ إفادة في الجدول التالي

الإفادة	خاصيّة الهواء
نفخ عجلات السيّارة	الهواء قابل للانتشار
تزويد عجلة السيّارة بـ 2 كغ من الهواء	للهواء كتلة

التعليمة 2-2 أفسّر لماذا زود والد زيدان العجلة في الصيف بأقلّ ممّا كان يزودها شتاء

...احتياطاً من تمدّد الهواء بمفعول الحرارة في الصيف ممّا قد يسبب انفجار الطوق أثناء السير

التعليمة 3-2 أصلح الخطأ إن وجد

- أنقص والد زيدان 2 ل من الهواء الموجود بالعجلة فنقصت كتلتها بـ 3 غ
- أنقص والد زيدان 2 ل من الهواء الموجود بالعجلة فنقصت كتلتها بـ 2.6 غ

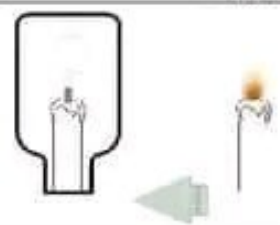
- في الهواء النقيّ تبلغ نسبة الأكسجين $\frac{4}{5}$ حجم الهواء

في الهواء النقيّ تبلغ نسبة الأكسجين $\frac{1}{5}$ حجم الهواء

التعليمة 4-2 أكتب اسم الغاز المناسب في كل إفادة

- غاز سام ينتج عن عملية الاحتراق و ضروري للنبات (ثاني أكسيد الكربون)
- غاز يعكّر ماء الجير و لا يساعد على الاحتراق (ثاني أكسيد الكربون)
- غاز لا يساعد على الاحتراق و يمثل أكبر نسبة من حجم الهواء (النيتروجين)

التعليمة 5-2 : ألاحظ التجارب التالية و أصلح الخطأ

التجربة	النتيجة	الإصلاح
	الهواء الساخن أخف من الهواء البارد	الهواء ضروري للاحتراق
	الهواء قابل للتمدد باكتساب الحرارة	الهواء قابل للتمدد باكتساب الحرارة و الهواء الساخن أخف من الهواء البارد
	يتكون الهواء من ثاني أكسيد الكربون	يتكون الهواء من الأكسجين و يمثل الأكسجين $\frac{1}{5}$ حجم الهواء

3 مع	2 مع	1 مع	
	0	0	(- - -)
	3 / 2 / 1	5 / 4 / 3 / 2 / 1	(- - +)
5	4	6	(- + +)
	6 / 5	9 / 8 / 7	(+ + +)

المستوى: السادسة

تقييم مكتسبات التلاميذ في نهاية الثلاثي الأول
من السنة الدراسية 2018 / 2019
المادة: الإيقاظ العلمي

دائرة جمال 1 لفغة العربية
المدرسة: شارع بورقيية
زاوية قنطش
المعلمة: فاطمة بغار

المدة: 40 دق

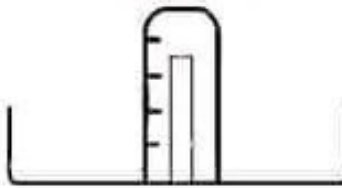
الاسم واللقب : القسم :

العدد : 20

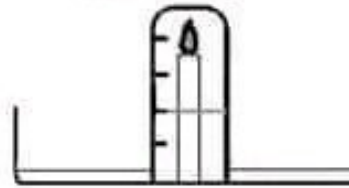
السند 1 انضم زيدان إلى نادي أحباء البيئة و في إطار إعداد بحث حول الهواء قام ببعض التجارب التعليمية 1-1: أصلح على الرسم 3 ما تسرب من أخطاء في نهاية التجربة بالرسم 2

المناهل
ATMANAHIL

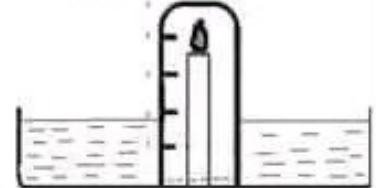
الرسم 3



2 نهاية التجربة



1 بداية التجربة



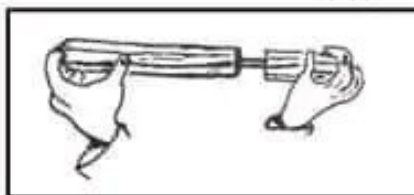
التعليمية 2-1 بناء على التجربة السابقة أكتب التعليل المناسب لكل إفادة

الإفادة	التعليل
ما حصل للشعلة	
ارتفاع الماء داخل الكأس	
لا يصل الماء في الكأس إلى	
التدرجة 5	

التعليمية 3-1 أكتب اسم الغاز المناسب بين القوسين

- غاز ضروري للنبات ولا يساعد على الاحتراق (.....)
- غاز يتكثف عند اصطدامه بسطح بارد (.....)
- غاز ضروري لتأكسد المعادن و للنبات (.....)
- غاز يمثل أكبر نسبة من حجم الهواء (.....)

التعليمية 4-1: سد زيدان فوهة مضخة الدراجة بإصبعه و ضغط على المكبس



- أ - هل نقص الهواء الموجود في جسم المضخة؟
- ب - ما هي خاصية الهواء التي مكنت مكبس المضخة من النزول ؟

ج- اكتب مثالين لاستثمار الإنسان لهذه الخاصية في حياته اليومية

-
-

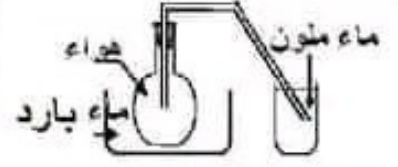
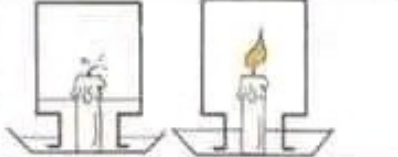
مع 3

مع 2

مع 1

مع 1

المناهل
ATMANAHIL

التجربة	نتيجة التجربة	خاصية الهواء أو مكون الهواء
		
		
		

السند 2 :

قدم زيدان هذه الكأس لأخته سلمى و سألها : ماذا فيها ؟ فأجابته على الفور : " الكأس فارغة "



التعليمة 1-2 أصلح الخطأ في قول سلمى
التعليمة 2-2 أذكر تجربة تثبت ذلك

.....
التعليمة 2-3 أعيد كتابة الإفادات مع إصلاح الخطأ إن وجد ثم أعلل

• أضفنا إلى عجلة 3 ل من الهواء فزادت كتلتها ب 9 غرام

.....
التعليل

• يمكن للكائنات الدقيقة التي تعيش في الأرض التنفس

.....
التعليل

• سخّنت قارورة مملوءة هواء ثم برّدتها و نكستها على حوض به ماء فخرج الهواء على هيئة فقاعات

.....
التعليل :

.....

3 مع	2 مع	1 مع ب	1 مع أ	
	0	0	0	(- - -)
	3 / 2 / 1	3.5 / 3 / 2.5 / 2 / 1.5 / 1 / 0.5	1	(- - +)
5	4	4	2	(- + +)
	6 / 5	6 / 5.5 / 5 / 4.5	3	(+ + +)

مع 1 ب

مع 1 أ

مع 3

مع 1 ب

مع 3

مع 2

مع 3

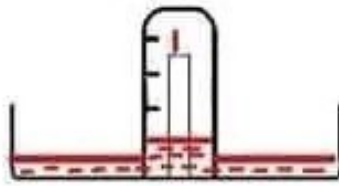
مع 2

مع 3

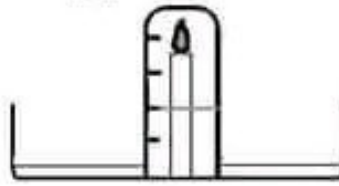
مع 2

السند 1 انضم زيدان إلى نادي أحباء البيئة و في إطار إعداد بحث حول الهواء قام ببعض التجارب التعليمية 1-1: أصلح على الرسم 3 ما تسرب من أخطاء في نهاية التجربة بالرسم 2

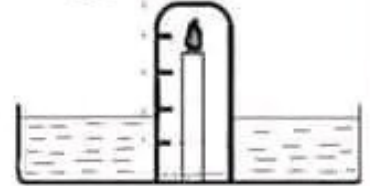
الرسم 3



2 نهاية التجربة



1 بداية التجربة



التعليمة 2-1 بناء على التجربة السابقة أكتب التعليل المناسب لكل إفادة

الإفادة	التعليل
ما حصل للشمعة	انطفأت الشمعة لأن الأكسجين نفذ من هواء الزجاج / الكأس
ارتفاع الماء داخل الكأس	.. ليحتل مكان الأكسجين الذي استهلكته عملية احتراق الشمعة
لا يصل الماء في الكأس إلى التدرجة 5	.. لأنه بقيت في الزجاج / الكأس مكونات الهواء الأخرى التي لا تساعد على الاحتراق

التعليمة 3-1 أكتب اسم الغاز المناسب بين القوسين

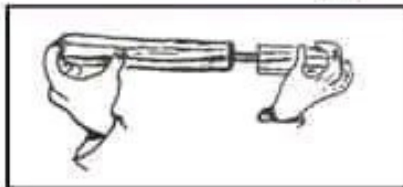
- غاز ضروري للنبات ولا يساعد على الاحتراق (ثاني أكسيد الكربون)
- غاز يتكثف عند اصطدامه بسطح بارد (بخار الماء)
- غاز ضروري لتأكسد المعادن و للنبات (الأكسجين)
- غاز يمثل أكبر نسبة من حجم الهواء (النيتروجين)

التعليمة 4-1: سد زيدان فوهة مضخة الدراجة بإصبعه و ضغط على المكبس

- أ - هل نقص الهواء الموجود في جسم المضخة؟ لا
- ب - ما هي خاصية الهواء التي مكنت مكبس المضخة من النزول؟
الانضغاط

ج- اكتب مثالين لاستثمار الإنسان لهذه الخاصية في حياته اليومية

- ملء قارورة الغاز
- استعمال القدر المضغوط لطبخ الطعام بسرعة



التعليمة 1-4: أتعرف مع زيدان خاصيات و مكونات الهواء و أعمر الجدول التالي بما يناسب

التجربة	نتيجة التجربة	خاصية الهواء أو مكون الهواء
	تسرب الماء الملون إلى الحوجلة	الهواء قابل للتقلص بفقدان الحرارة
	انتفخ البالون و ارتفع إلى أعلى	الهواء يتمدد باكتساب الحرارة الهواء الساخن أخف من الهواء البارد
	انطفأت الشمعة و ارتفع مستوى الماء	يحتوي الهواء على الأكسجين بنسبة الخمس

المناهج
الأساسية

السند 2 :

قدم زيدان هذه الكأس لأخته سلمى و سألها : ماذا فيها ؟ فأجابته على الفور : " الكأس فارغة "



التعليمة 1-2 أصلح الخطأ في قول سلمى الكأس مملوءة هواء
التعليمة 2-2 أذكر تجربة تثبت ذلك

أنكس الكأس عموديا في إناء به ماء فالأحظ عدم دخول الماء للكأس لأن الهواء يمنعه فلا يمكن لشئ أن يشغلا حيزا من الفضاء في نفس الوقت
التعليمة 2-3 أعيد كتابة الإفادات مع إصلاح الخطأ إن وجد ثم أعلل

- أضفنا إلى عجلة 3 ل من الهواء فزادت كتلتها ب 9 غرام
- أضفنا إلى عجلة 3 ل من الهواء فزادت كتلتها ب 3.9 غرام
- التعليل لأن 1 ل هواء = 1.3 غ و كتلة 3ل = $1.3 \times 3 = 3.9$ غ

- يمكن للكائنات الدقيقة التي تعيش في الأرض التنفس
- يمكن للكائنات الدقيقة التي تعيش في الأرض التنفس
- التعليل : لأنه يوجد في الأرض تجاويف ناتجة عن الحراثة و الحفر و الهواء يحتل كل التجاويف

- سخّنت قارورة مملوءة هواء ثم برّدتها و نكستها على حوض به ماء فخرج الهواء على هيئة فقاعات
- سخّنت قارورة مملوءة هواء ثم برّدتها و نكستها على حوض به ماء فدخل الماء إلى القارورة
- التعليل : لأن الهواء تقلص عند تبريد القارورة فدخل الماء ليحتل الفراغ الذي نتج عن تقلص حجم الهواء في القارورة

المناهج
الأساسية

مع 3	مع 2	مع 1 ب	مع 1 أ	
	0	0	0	(- - -)
	3 / 2 / 1	3.5 / 3 / 2.5 / 2 / 1.5 / 1 / 0.5	1	(- - +)
5	4	4	2	(- + +)
	6 / 5	6 / 5.5 / 5 / 4.5	3	(+ + +)

مع 1 ب

مع 1 أ

مع 3

مع 1 ب

مع 3

مع 2

مع 3

مع 2

مع 3

مع 2

التعليمة 1-4: أتعرف مع زيدان خاصيات و مكونات الهواء و أعمر الجدول التالي بما يناسب

التجربة	نتيجة التجربة	خاصية الهواء أو مكون الهواء
	تسرب الماء الملون إلى الحوجلة	الهواء قابل للتقلص بفقدان الحرارة
	انتفخ البالون و ارتفع إلى أعلى	الهواء يتمدد باكتساب الحرارة الهواء الساخن أخف من الهواء البارد
	انطفأت الشمعة و ارتفع مستوى الماء	يحتوي الهواء على الأكسجين بنسبة الخمس

المناهج
الأساسية

السند 2 :

قدم زيدان هذه الكأس لأخته سلمى و سألها : ماذا فيها ؟ فأجابته على الفور : " الكأس فارغة "



التعليمة 1-2 أصلح الخطأ في قول سلمى الكأس مملوءة هواء
التعليمة 2-2 أذكر تجربة تثبت ذلك

أنكس الكأس عموديا في إناء به ماء فالأحظ عدم دخول الماء للكأس لأن الهواء يمنعه فلا يمكن لشئ أن يشغلا حيزا من الفضاء في نفس الوقت
التعليمة 2-3 أعيد كتابة الإفادات مع إصلاح الخطأ إن وجد ثم أعلل

- أضفنا إلى عجلة 3 ل من الهواء فزادت كتلتها ب 9 غرام
- أضفنا إلى عجلة 3 ل من الهواء فزادت كتلتها ب 3.9 غرام
- التعليل لأن 1 ل هواء = 1.3 غ و كتلة 3ل = $3 \times 1.3 = 3.9$ غ

- يمكن للكائنات الدقيقة التي تعيش في الأرض التنفس
- يمكن للكائنات الدقيقة التي تعيش في الأرض التنفس
- التعليل : لأنه يوجد في الأرض تجاويف ناتجة عن الحراثة و الحفر و الهواء يحتل كل التجاويف

- سخّنت قارورة مملوءة هواء ثم برّدتها و نكستها على حوض به ماء فخرج الهواء على هيئة فقاعات
- سخّنت قارورة مملوءة هواء ثم برّدتها و نكستها على حوض به ماء فدخل الماء إلى القارورة
- التعليل : لأن الهواء تقلص عند تبريد القارورة فدخل الماء ليحتل الفراغ الذي نتج عن تقلص حجم الهواء في القارورة

المناهج
الأساسية

مع 3	مع 2	مع 1 ب	مع 1 أ	
	0	0	0	(- - -)
	3 / 2 / 1	3.5 / 3 / 2.5 / 2 / 1.5 / 1 / 0.5	1	(- - +)
5	4	4	2	(- + +)
	6 / 5	6 / 5.5 / 5 / 4.5	3	(+ + +)

التمرين 1: أنامل الرسوم وأقدم تفسيراً لكل مغطى



• وضع غطاء بلاستيكي فوق نبتة قذبلت وماتت بسبب انعدام الهواء

الإستنتاج

..... الهواء ضروري لحياة النبات.



• وضع غطاء فوق بوفال وضعت فيه سمكة فوجدت بعد وقت مئة بسبب نفاذ الهواء

الإستنتاج

..... الهواء ضروري لحياة الحيوان.

• وضعت مزيم يدها فوق أنفها وفيها لكي لا تصدر صوتاً أثناء لعبة الغميضة مع أختها فكادت تموت



أخيراً بسبب انعدام الهواء

الإستنتاج

..... الهواء ضروري لحياة الإنسان.

التمرين 2: أكتب "نعم" أو "لا" أمام كل إفادة

..... لا

..... لا

..... نعم

يمكن للإنسان أن يبقى في غمق الماء طويلاً بدون معدات غوص

يمكن لسمكة أن تحيا داخل إناء زجاجي مغلق

إذا وضعت نبتة في مكان ليس به هواء فإنها تموت

التمرين 3: أقرأ ثم أقدم تفسيراً مناسباً



نتيجة ازدياد سفينة في أحد الشواطئ انتشر روث المحرك فوق سطح البحر

وقد رافق ذلك موت أسماك كثيرة لأن .. لأن روث المحرك عازل لم يسمح

..... بمرور الهواء تحت سطح الماء وبالتالي اختنقت الأسماك وماتت ...

التمرين 4: أربط كل كائن حي بالهواء الذي يتنفسه



التمرين 5: أشطب الخطأ

~~الهواء سائل بلا لون وبلا طعم وبلا رائحة.~~
~~الهواء غاز لا لون ولا طعم له لكن له رائحة.~~
 الهواء غاز لا لون ولا رائحة ولا طعم له.
 يصبح للهواء رائحة إذا خالطه غاز ذو رائحة.

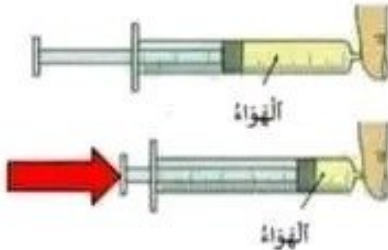
التمرين 6: اكتب خاصية الهواء حسب الصورة



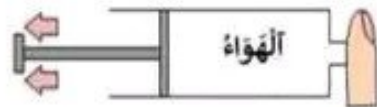
الخاصية: للهواء كتلة
 1 ل. هواء = 1,3 غ



الخاصية: الهواء يأخذ
 شكل الإناء الذي يحويه



الخاصية: الهواء قابل
 للانضغاط



الخاصية: الهواء قابل
 للانتشار

التمرين 7: تكسرت قارورة العطر في غُرْفتي فصاحت أُمي في الغُرْفَةِ الْمُقَابِلَةِ وقالت: "أشُم رائحة عطر ظيبتة."

فَسَاءَلْتُ كَيْفَ وَصَلَتْ الرَّائِحَةُ إِلَى هُنَاكَ ؟



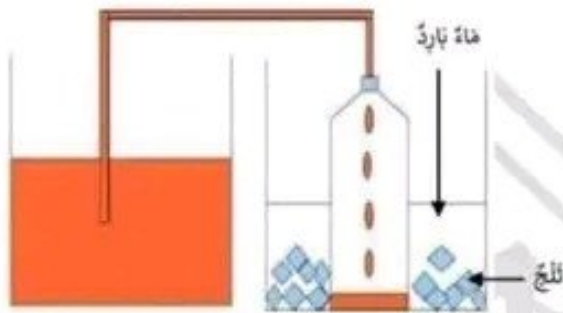
أَسْطَبُ الْخَطَأَ وَأَذْكَرُ خَاصِيَّةَ الْهَوَاءِ الْمُنَاسِبَةِ

• إِنَّتَقَلَ الْعِطْرُ مَعَ الْهَوَاءِ الْمُنْتَشِرِ فِي الْفَضَاءِ

• الْمَسَافَةُ بَيْنَ الْغُرَفَتَيْنِ قَصِيرَةٌ

التمرين 8: أَكْمِلْ وَأَرْبِطْ

الخاصية: الهواء قابلٌ للانتشار



(يَزِيدُ حَجْمُهُ)

(يَقِلُّ حَجْمُهُ)

الخاصية: يتمدد الهواء بمفعول الحرارة

الخاصية: يتقلص الهواء بمفعول البرودة

التمرين 9: أَفَسِّرْ مُسْتَعِينًا بِأَحَدِي خَاصِيَّاتِ الْهَوَاءِ

نَتِيجَةُ لِرَّائِكُمِ التُّفَانِيَّاتِ فِي شَوَارِعِ صَفَافْسِنَ لَجَأَ سَكَّانُ الْمِنْطَقَةِ إِلَى حَرْقِهَا فَنَادَى الْجِيرَانُ مِنَ الرَّائِحَةِ الْكَرِيهَةِ الْخَائِفَةِ.



سَيَحْتَلِظُ الْهَوَاءُ بِدُجَانِ نِيرَانِ الْحَرِيقِ. وَبِمَا أَنَّ الْهَوَاءَ قَابِلٌ لِلانْتِشَارِ

فَإِنَّهُ سَيَحْمِلُ مَعَهُ رَوَائِحَ الْأَذْيَانَةِ الْخَائِفَةِ لِتَصِلَ إِلَى مَنَازِلِ سُكَّانِ الْحَيِّ.

التَّمرينُ 10: اكتب "صواب" أو "خطأ" أمام كل إفادة

خطأ...
صواب.
صواب.
صواب.
خطأ...

- غار ثاني أكسيد الكربون يُساعد على الإحتراق.
- الأكسجين يُساعد على الإحتراق.
- الهواء خليط من الغازات.
- يمثل غار الأكسجين خمس حجم الهواء.
- غار النيتروجين يُساعد على الإحتراق.

التَّمرينُ 11: اكمل المعادلة التالية

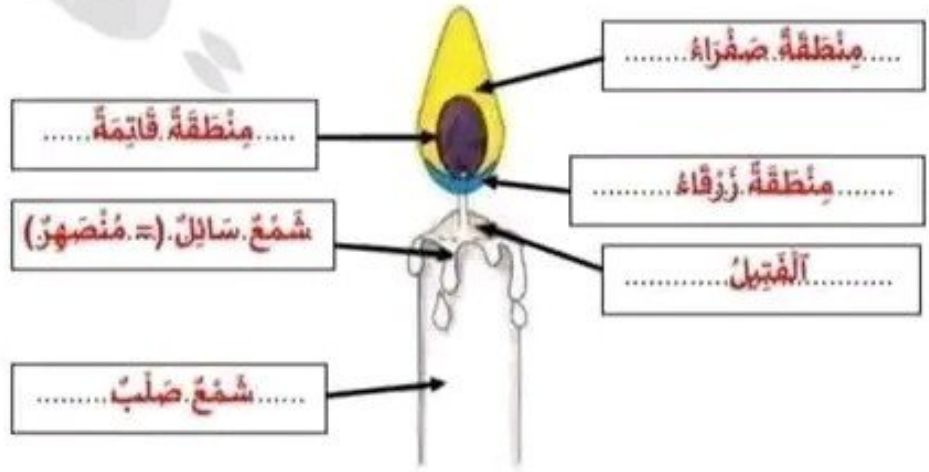


التَّمرينُ 12: أضع علامة (x) أمام الإجابة الصحيحة

x
x
x

- إذا زادت نسبة الأكسجين في الهواء يزداد خطر الحرائق.
- يتأجج لهب الشمعة بتوفر غاز الأكسجين.
- تشتعل الشمعة في غياب الهواء.
- يصبح التنفس صعباً عندما تقل نسبة الأكسجين في الهواء عن الخمس.

التَّمرينُ 13: تأمل الرسم واكتب اسم كل جزء مشار إليه بسهم



التمرين 14: اُصْلِحِ الْخَطَا

① الْمِنْطَقَةُ الْعَالِيَةُ (الْقَائِمَةُ) يُوجَدُ فِيهَا إِخْتِرَاقٌ وَدَرَجَةُ الْحَرَارَةِ بِهَا عَالِيَةٌ.

...الْمِنْطَقَةُ الْعَالِيَةُ لَا يُوجَدُ فِيهَا إِخْتِرَاقٌ وَدَرَجَةُ الْحَرَارَةِ بِهَا مُنْخَفِضَةٌ.

② الْمِنْطَقَةُ الصُّفْرَاءُ هِيَ مِنْطَقَةُ الْإِخْتِرَاقِ النَّامٌ وَلَيْسَ بِهَا هُبَابُ الْفَحْمِ.

...الْمِنْطَقَةُ الصُّفْرَاءُ هِيَ مِنْطَقَةُ إِخْتِرَاقِ غَيْرِ النَّامِ وَهِيَ غَنِيَّةٌ بِهَبَابِ الْفَحْمِ.

③ الْمِنْطَقَةُ الزُّرْقَاءُ هِيَ مِنْطَقَةُ الْإِخْتِرَاقِ غَيْرِ النَّامِ وَغَنِيَّةٌ بِهَبَابِ الْفَحْمِ.

...الْمِنْطَقَةُ الزُّرْقَاءُ هِيَ مِنْطَقَةُ إِخْتِرَاقِ النَّامِ وَلَيْسَ بِهَا هُبَابُ الْفَحْمِ.

التمرين 15: أَرْتَبِ الْمَرَاكِحَ التَّالِيَةَ مِنْ إِخْتِرَاقِ الشَّمْعَةِ مِنْ 1 إِلَى 4

2 انصهار الشمع = تحوّل الشمع الصلب إلى سائل

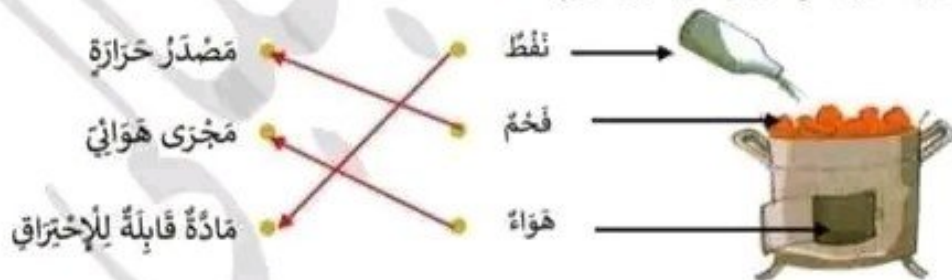
3 تحوّل الشمع السائل إلى غاز

1 اشتعال الفتيل

4 اختراق غاز الشمع

التمرين 16: أَتَأَمَّلُ الرَّسْمَ وَأَرْبِطُ حَسَبَ الْمَطْلُوبِ

لِتَتِمَّ عَمَلِيَّةُ الْإِخْتِرَاقِ لَا بُدَّ مِنْ تَوْفُرِ :



التمرين 17: اكْمِلِ الْفَرَغَاتِ بِمَا يُنَاسِبُ مِنَ الْعِبَارَاتِ التَّالِيَةِ

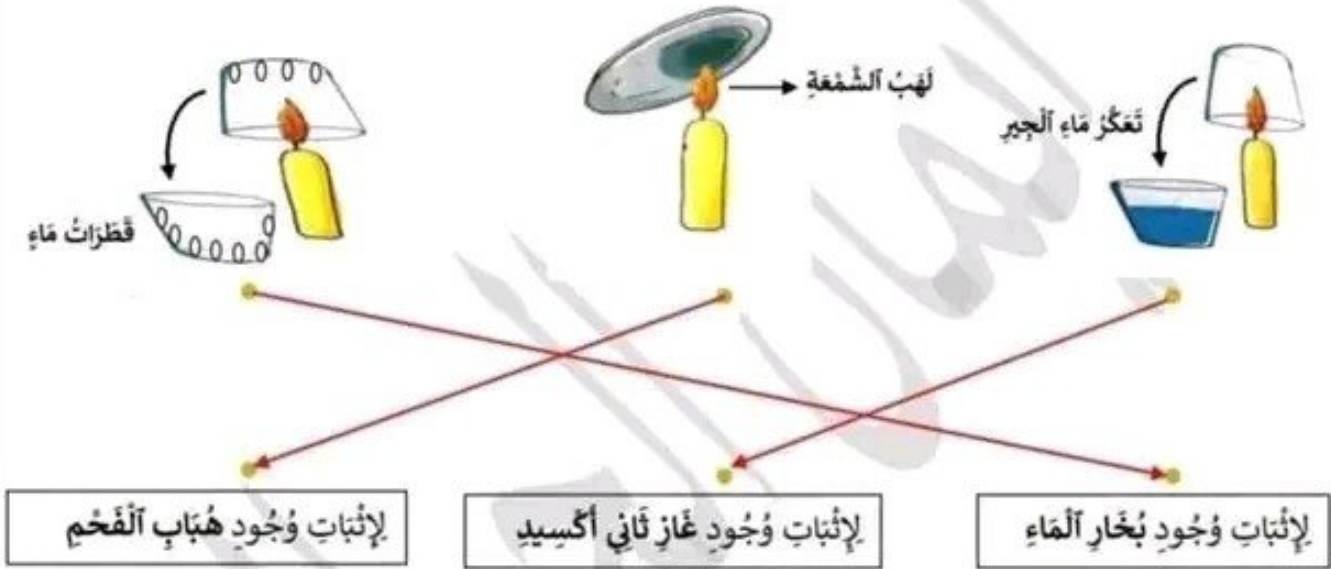
الحرارة - الضوء - الليثروجن - ثاني أكسيد الكربون - الأكسجين - بخار الماء - الهيليوم - هباب الفحم

يَتَلَخُّ عَنْ عَمَلِيَّةِ الْإِخْتِرَاقِ : الْحَرَارَةُ .. الضَّوُّءُ .. ثَانِي أَكْسِيدَ الْكَرْبُونِ .. بُخَارَ الْمَاءِ .. هُبَابَ الْفَحْمِ

التَّمرينُ 18: اُعلِّلْ كُلَّ إِفَادَةٍ مِمَّا يَلِي

يُخَمَّرُ سِلْكُ الْمَغْدَنِ عِنْدَ وَضْعِهِ فِي الْمِنْطَقَةِ الرَّزْقَاءِ مِنْ لَهَبِ الشَّمْعَةِ
 ...لأنَّ هَذِهِ الْمِنْطَقَةَ نُوْجِدُ فِي أَسْفَلِ اللَّهَبِ وَحَرَارَتُهَا عَالِيَةٌ..... ← إختِزَاقُ نَافٍ
 يَسْوَدُّ سِلْكُ الْمَغْدَنِ عِنْدَ وَضْعِهِ فِي الْمِنْطَقَةِ الصُّفْرَاءِ مِنْ لَهَبِ الشَّمْعَةِ (هُبَابُ الْفَحْمِ)
 ...لأنَّ هَذَا الْفَحْمَ هُوَ الَّذِي تَأْجَجُ فِي اللَّهَبِ فَجَعَلَهُ مُضِيئًا..... ← إختِزَاقُ غَيْرِ نَافٍ

التَّمرينُ 19: اُرْبِطْ كُلَّ رَسْمٍ بِمَا تُثْبِتُهُ التَّجَرِبَةُ



التَّمرينُ 20: اكْمَلْ الْفَرَاقَاتِ بِمَا يَلِي لِاتَّحَصَّلَ عَلَى فَقْرَةٍ تُلَخِّصُ التَّبَادُلَ الْغَازِيَّ

بُخَارِ الْمَاءِ - الْأُكْسِجِينِ - الرُّثَيْنِ - ثَانِي أُكْسِيدِ الْكَرْبُونِ - الْخَوْنِصَلَاتِ الرُّثْوِيَّةِ

أثناء عَمَلِيَّةِ الشَّهِيْقِ يَدْخُلُ هَوَاءُ الْمَحِيطِ إِلَى.....الرُّثَيْنِ..... وَيَخْرُجُ الدَّمُ الْقَائِمُ مِنَ الْقَلْبِ غَيْرَ
 السَّرَائِيْنَ لِيَصِلَ إِلَى الرُّثَيْنِ مُحَمَّلًا بِ.....ثَانِي أُكْسِيدِ الْكَرْبُونِ..... وَفِي مُسْتَوَى...الخَوْنِصَلَاتِ الرُّثْوِيَّةِ يَتِمُّ
 التَّبَادُلُ الْغَازِيُّ حَيْثُ يَتَخَلَّصُ الدَّمُ مِنَ الْفُضْلَاتِ وَيَتَرَوَّدُ بِ.....الأُكْسِجِينِ..... لِيُصْبِحَ أَحْمَرَ قَانِيًا عَائِدًا
 إِلَى الْقَلْبِ وَمِنْهُ إِلَى أَنْحَاءِ الْجِسْمِ بَيْنَمَا يَخْرُجُ ثَانِي أُكْسِيدِ الْكَرْبُونِ غَيْرَ الْمَجَارِي التَّنَفُّسِيَّةِ فِي حَرَكَةِ الرَّفِيرِ
 مُحْتَوِيًا عَلَى.....بُخَارِ الْمَاءِ.....

التَّمرينُ 18: اعللْ كُلَّ إِفَادَةٍ مِمَّا يَلِي

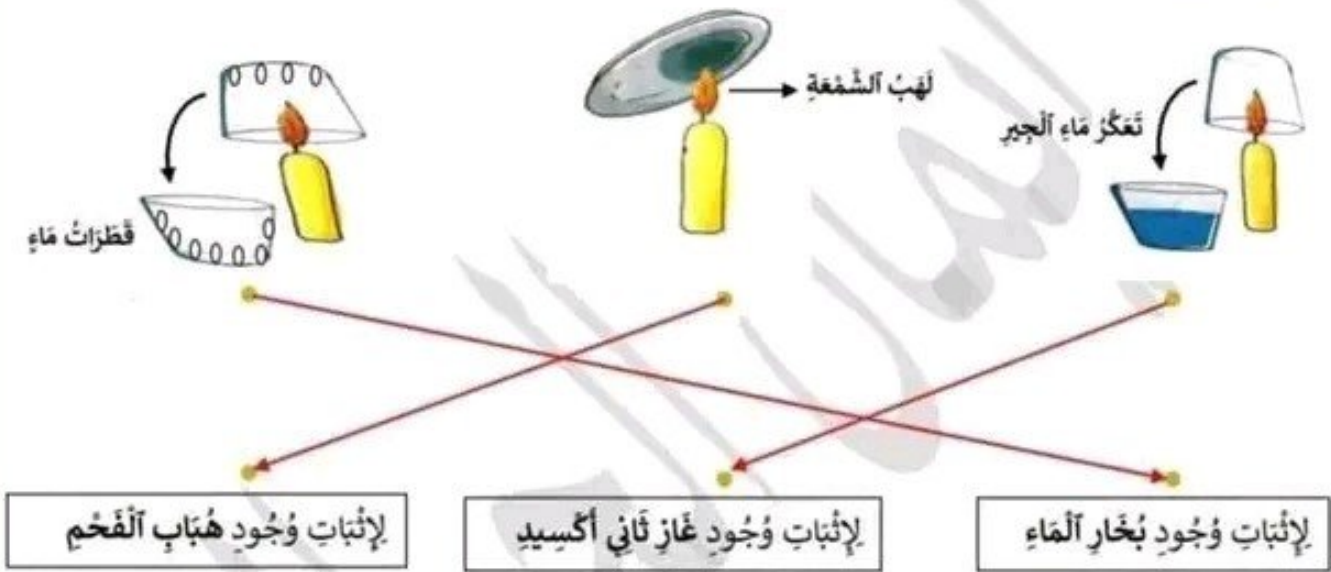
يَحْمَرُّ سِلْكُ الْمَغْدَنِ عِنْدَ وَضْعِهِ فِي الْمِنْطَقَةِ الرَّقَاءِ مِنْ لَهَبِ الشَّمْعَةِ

...لأنَّ هَذِهِ الْمِنْطَقَةَ نُوْجِدُ فِي أَسْفَلِ اللَّهَبِ وَحَرَارَتُهَا عَالِيَةٌ..... ← اختِزاقُ تَامٍ

يَسْوَدُّ سِلْكُ الْمَغْدَنِ عِنْدَ وَضْعِهِ فِي الْمِنْطَقَةِ الصُّفْرَاءِ مِنْ لَهَبِ الشَّمْعَةِ (هَبَابُ الْفَحْمِ)

...لأنَّ هَذَا الْفَحْمَ هُوَ الَّذِي تَأَجَّجَ فِي اللَّهَبِ فَجَعَلَهُ مُضِيئًا..... ← اختِزاقُ غَيْرِ تَامٍ

التَّمرينُ 19: اربطْ كُلَّ رَسْمٍ بِمَا تُثْبِتُهُ التَّجَرِبَةُ



التَّمرينُ 20: اكْمَلْ الْفَرَاقَاتِ بِمَا يَلِي لِاتَّحَصَّلَ عَلَى فَقْرَةٍ تُلَخِّصُ التَّبَادُلَ الْغَازِيَّ

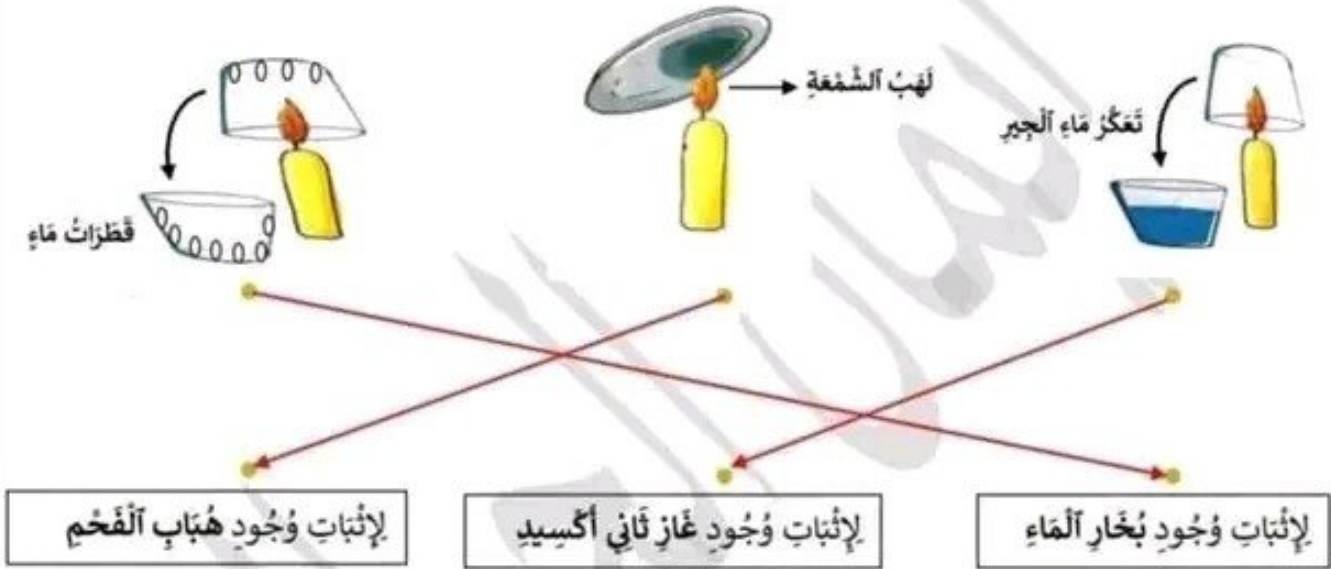
بُخَارِ الْمَاءِ - الْأُكْسِجِينِ - الرُّثَيْنِ - ثَانِي أُكْسِيدِ الْكَرْبُونِ - الْخَوْنِصَلَاتِ الرُّثْوِيَّةِ

أثناءَ عَمَلِيَّةِ الشَّهِيْقِ يَدْخُلُ هَوَاءُ الْمَحِيطِ إِلَى.....الرُّثَيْنِ..... وَيَخْرُجُ الدَّمُ الْقَائِمُ مِنَ الْقَلْبِ غَيْرَ السَّرَائِيْنِ لِيَصِلَ إِلَى الرُّثَيْنِ مُحْمَلًا بِ.....ثَانِي أُكْسِيدِ الْكَرْبُونِ..... وَفِي مُسْتَوَى...الخَوْنِصَلَاتِ الرُّثْوِيَّةِ...يَتِمُّ التَّبَادُلُ الْغَازِيُّ حَيْثُ يَتَخَلَّصُ الدَّمُ مِنَ الْفُضْلَاتِ وَيَتَرَوَّدُ بِ.....الأُكْسِجِينِ..... لِيُصْبِحَ أَحْمَرًا قَانِيًا عَائِدًا إِلَى الْقَلْبِ وَمِنْهُ إِلَى أَنْحَاءِ الْجِسْمِ بَيْنَمَا يَخْرُجُ ثَانِي أُكْسِيدِ الْكَرْبُونِ غَيْرَ الْمَجَارِي التَّنَفُّسِيَّةِ فِي حَرَكَةِ الرَّفِيرِ مُحْتَوِيًا عَلَى.....بُخَارِ الْمَاءِ.....

التَّمرينُ 18: اُعلِّلْ كُلَّ إِفَادَةٍ مِمَّا يَلِي

يُخَمَّرُ سِلْكُ الْمَغْدَنِ عِنْدَ وَضْعِهِ فِي الْمِنْطَقَةِ الرَّزْقَاءِ مِنْ لَهَبِ الشَّمْعَةِ
 ...لأنَّ هَذِهِ الْمِنْطَقَةَ نُوْجِدُ فِي أَسْفَلِ اللَّهَبِ وَحَرَارَتُهَا عَالِيَةٌ..... ← إختِزَاقُ تَامٌ
 يَسْوَدُّ سِلْكُ الْمَغْدَنِ عِنْدَ وَضْعِهِ فِي الْمِنْطَقَةِ الصُّفْرَاءِ مِنْ لَهَبِ الشَّمْعَةِ (هُبَابُ الْفَحْمِ)
 ...لأنَّ هَذَا الْفَحْمَ هُوَ الَّذِي تَأْجَجُ فِي اللَّهَبِ فَجَعَلَهُ مُضِيئًا..... ← إختِزَاقُ غَيْرُ تَامٌ

التَّمرينُ 19: اُرْبِطْ كُلَّ رَسْمٍ بِمَا تُثْبِتُهُ التَّجَرِبَةُ



التَّمرينُ 20: اكْمَلْ الْفَرَاقَاتِ بِمَا يَلِي لِاتَّحَصَّلَ عَلَى فَقْرَةٍ تُلَخِّصُ التَّبَادُلَ الْغَازِيَّ

بُخَارِ الْمَاءِ - الْأُكْسِجِينِ - الرُّثَيْنِ - ثَانِي أُكْسِيدِ الْكَرْبُونِ - الْخَوْنِصَلَاتِ الرُّثْوِيَّةِ

أثناء عَمَلِيَّةِ الشَّهِيْقِ يَدْخُلُ هَوَاءُ الْمَحِيطِ إِلَى.....الرُّثَيْنِ..... وَيَخْرُجُ الدَّمُ الْقَائِمُ مِنَ الْقَلْبِ غَيْرَ
 السَّرَائِيْنِ لِيَصِلَ إِلَى الرُّثَيْنِ مُحَمَّلًا بِ.....ثَانِي أُكْسِيدِ الْكَرْبُونِ..... وَفِي مُسْتَوَى...الخَوْنِصَلَاتِ الرُّثْوِيَّةِ...يَتِمُّ
 التَّبَادُلُ الْغَازِيُّ حَيْثُ يَتَخَلَّصُ الدَّمُ مِنَ الْفُضْلَاتِ وَيَتَرَوَّدُ بِ.....الأُكْسِجِينِ..... لِيُصْبِحَ أَحْمَرَ قَانِيًا عَائِدًا
 إِلَى الْقَلْبِ وَمِنْهُ إِلَى أَنْحَاءِ الْجِسْمِ بَيْنَمَا يَخْرُجُ ثَانِي أُكْسِيدِ الْكَرْبُونِ غَيْرَ الْمَجَارِي التَّنَفُّسِيَّةِ فِي حَرَكَةِ الرِّفْرِ
 مُحْتَوِيًا عَلَى.....بُخَارِ الْمَاءِ.....

يحتلُّ الهواءُ كلَّ فضاءٍ وكلَّ تجاويفِ الأجسام، نشعرُ بوجودِهِ ونُدركُ آثارَهُ دونَ أنْ نراهُ .

1 الهواء ضروريٌ لِحياةِ الإنسانِ والحيوانِ والنباتِ

الإنسانُ : يحتاجُ إلى الأكسجينِ لينتفِش.

الكائناتُ البحريةُ : توجدُ في الماءِ كمياتٌ من الأكسجينِ، تحصلُ الأسماكُ مثلاً عليه بِإبتلاعِها الماءَ عن طريقِ الفمِ فتَمُرُّ بينَ الخبائِصِ وتُسَرُّهُ إلى كاملِ الجسمِ بِوَاسِطَةِ الدَّمِ.

النباتاتُ : تحتاجُ إلى ثاني أكسيد الكربون مع الشمسِ لِتوليدِ الغذاءِ في عمليةٍ تُسمَّى التمثيلِ الضوئي.

← وبذلك نتأكدُ أهميَّةَ الهواءِ في تمكينِ الكائناتِ الحيَّةِ من مواصلةِ البقاءِ

لماذا يُحمِلُ الغواصُ وزجْلُ الفضاءِ قارورةَ الهواءِ المضغوطِ تحتِ الماءِ وعلى سطحِ القمرِ ؟

يَحْمِلُ الغواصُ قارورةَ الهواءِ المضغوطِ لِيَبْقَى مُدَّةَ طويلةٍ تحتِ الماءِ ولأنَّهُ لا يَسْتَطِيعُ تَنفَّسُ الهواءِ المُخلِطِ في الماءِ مثلَ السمكةِ

وَيَحْمِلُ رَجُلُ الفضاءِ قارورةَ الهواءِ المضغوطِ لِغَدَمِ وجودِ الهواءِ على سطحِ القمرِ، فالهواءُ لا يوجدُ إلا في الغلافِ الجويّ الذي يُحيطُ بالأرضِ.

2

خصائصُ الهواءِ

* الهواءُ قابلٌ لِلانْتِشارِ

* الهواءُ قابلٌ لِلانْضِغاطِ

* يَتَمَدَّدُ الهواءُ بِاكتِسَابِ الحرارةِ (يُزَادُ حَجْمُهُ)

* يَتَقَلَّصُ الهواءُ بِمَقْعُولِ البرودةِ (يَقِلُّ حَجْمُهُ)

← الهواءُ الساخنُ أخفُّ مِنَ الباردِ

* للهواءِ كُتْلَةٌ 1 ل من الهواءِ = 1.3 غ

* الهواءُ يأخذُ شكلَ الإناءِ الذي يَحْوِيهِ

3 مكوّنات الهواء

الهواء هو خليط من الغازات أهمّها :

النيتروجين (= الأزوت)

78% أي ما يُعادل أربعة أضعاف حجم الهواء

الأكسجين

21% حُصص حجم الهواء

غازات نادرة

1% وهي :

غازات خاملة

مثل الأرجون والهيليوم

أزوت
78%

أكسجين
21%

غاز ثاني أكسيد الكربون
0.03%

غازات نادرة
0.01%



4 الاحتراق في الهواء وأهميّة الأكسجين في عمليّة الاحتراق

الهواء ضروريّ للاحتراق.

الأكسجين هو المكوّن الذي يُساعد على الاحتراق حيث يُصبح لهب الجسم المُحترق أشدّ تاججاً بتوفّر تيار الهواء أثناء عمليّة الاحتراق.

النار = المادّة المُحترقة + توفّر الأكسجين + توفّر الحرارة المُلائمة للاحتراق

وَيَنْتُجُ عَنْ عَمَلِيَّةِ الْإِخْتِرَاقِ :

• الضّوء

• ثاني أكسيد الكربون

• بخار الماء

• هُبابُ الدّخان

كلّ ما يخصّ قِراءة الابدائي والاعدادي

1 اشتعال القنبيل : مَراحِلُ اخْتِراقِ الشَّمْعَةِ :

2 انصهار الشمع

3 تشتت القنبيل الشمع السائل

4 تحوّل الشمع السائل إلى غاز

5 اختراق غاز الشمع



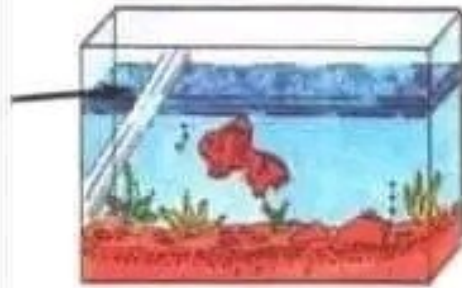
يُوجدُ ثَلَاثُ مَنَاطِقَ في لَهَبِ الشَّمْعَةِ :

1 المِنطَقَةُ الصُّفْرَاءُ : مُضَيِّئَةٌ في أَغْلَى اللَّهَبِ (اخْتِراقٌ غَيْرُ تَامٍ)

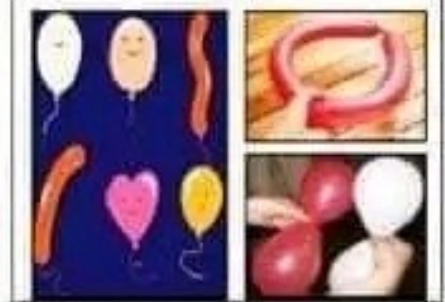
2 المِنطَقَةُ الظَّاهِمَةُ : في وَسْطِ اللَّهَبِ حَرَارَتُهَا مُنْخَفِضَةٌ

3 المِنطَقَةُ الزُّرْقَاءُ : في أَسْفَلِ اللَّهَبِ حَرَارَتُهَا عَالِيَةٌ (اخْتِراقٌ تَامٌ)

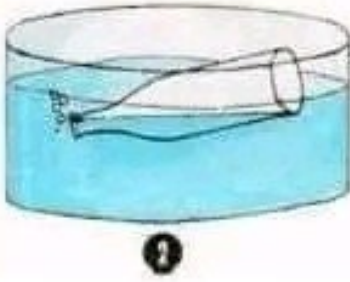
1) الهواء ضروري للكائنات الحية: الهواء ضروري لحياة الإنسان والحيوان والنبات والكائنات الحية الدقيقة وإن عزلها عنه يتسبب في موتها. الأسماك وغيرها من الكائنات الحية المائية تتنفس الهواء الذائب والمنحل في الماء.



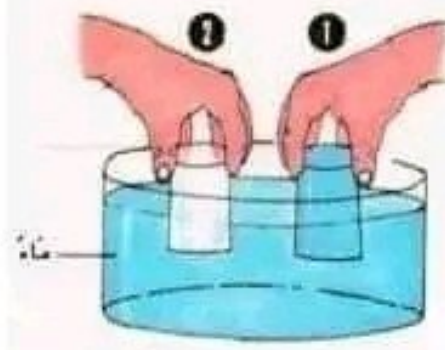
خصائص الهواء: الهواء غاز مرن لا لون له ولا رائحة ولا طعم يوجد داخل التربة المحروثة نشعر بوجوده ونذكر آثاره دون أن نراه - يحتل الهواء كل فضاء وكل تجلويف الأجسام. الهواء ليس له شكل معين فهو يأخذ شكل الوعاء الذي يحويه



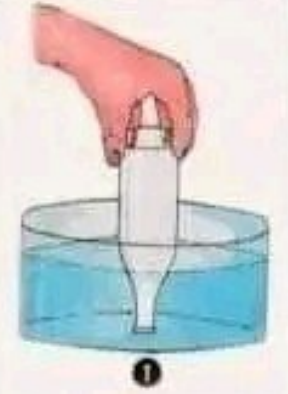
الإناء الذي يبدو فارغاً فهو في الأصل ملآن هواء



1

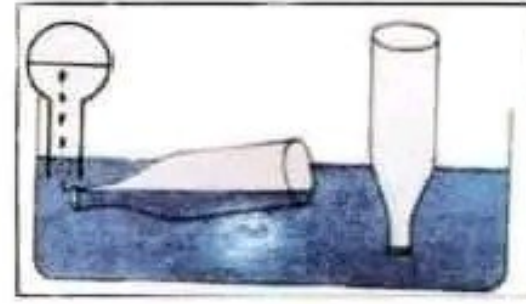


ماء

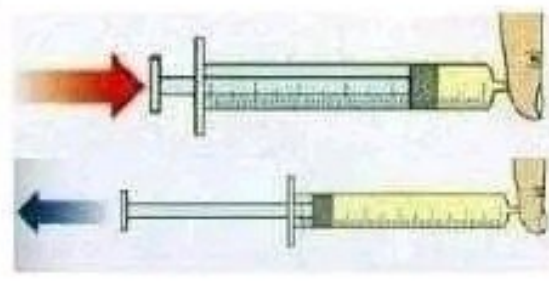
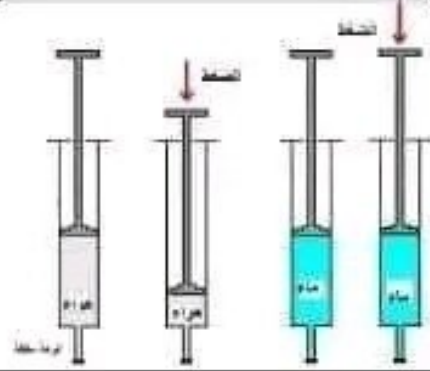


1

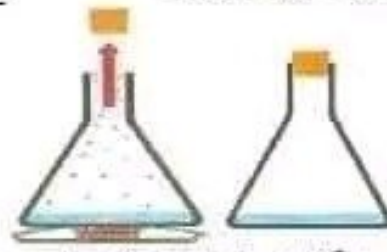
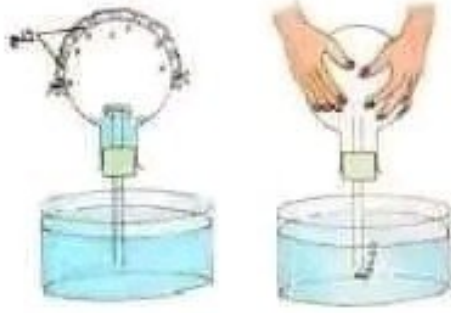
الهواء يمكن نقله من إناء إلى آخر



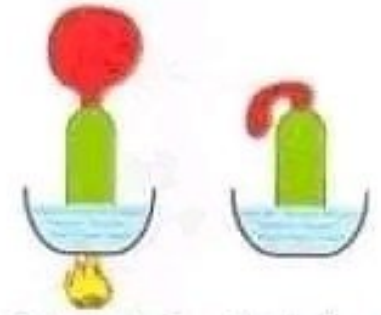
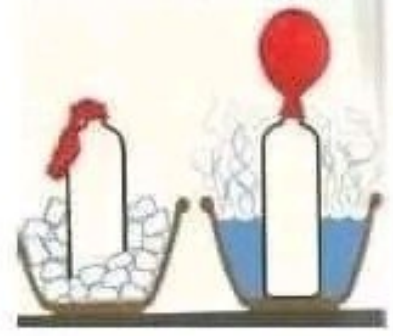
الهواء غاز مرن قابل للانضغاط وقابل للانتشار



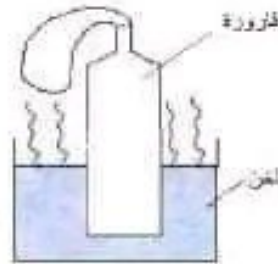
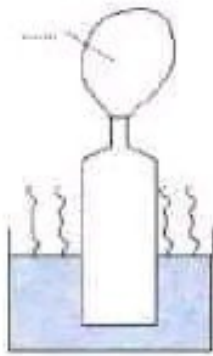
يتمدد الهواء بمفعول الحرارة وينقلص بمفعول التبريد



يتمدد الهواء داخل الدورق المكروني
فيبلغ المداد بقوة نحو الأعلى



يتمدد الهواء بمفعول الحرارة



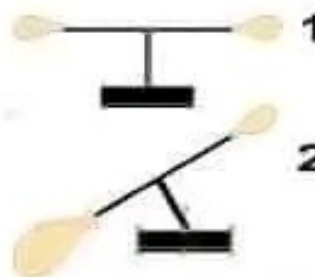
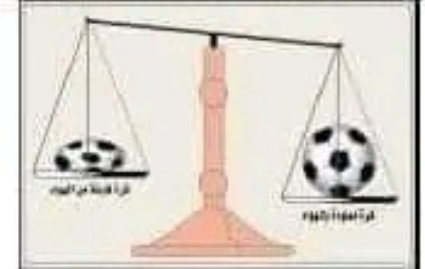
قارورة

مياه سائلة



قارورة
مياه سائلة
هواء سائل

للـهـواء كتلة نلاحظ ذلك عندما نزن إطار عجلة داخلي فارغا من الهواء ثم نملؤه ونعيد وزنه فنستنتج أن
للـهـواء كتلة وذلك بعدما أصبح الإطار أثقل. 1ل من الهواء يزن 1,3 غ



الهواء الحار أخف من الهواء البارد



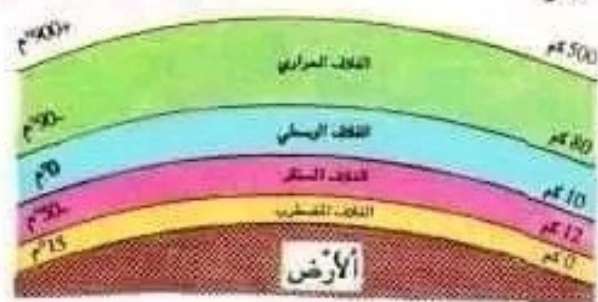
الهواء قابل للإحلال والذوبان في الماء يذوب الهواء في الماء وباختلاف درجة الحرارة والضغط وتكون نسبة الأكسجين على سطح البحر أعلى منها في الأعماق الهواء عازل للتيار الكهربائي

أهم مكونات الهواء: يتكون الهواء الجوي من

الرمز	النسبة الحجمية	المكونات
N ₂	78,0%	النيتروجين (الأزوت)-
O ₂	20.95%	الأكسجين
AR	0.39%	الأرقون
CO ₂	0.03%	ثاني أكسيد الكربون
Ne	0.00182%	نيون
He	0.00052%	هيليوم
CH ₄	0.00015%	الميثان
Kr	0.00011%	كربتون
H ₂	0.00005%	الهيدروجين
N ₂ O	0.00003%	أكسيد النيتروز
O ₃	0.000004%	الأوزون
Xe	0.000009%	زينون

درجة الحرارة

المتو



فوائد الهواء

يكون الهواء حول الأرض طبقة غازية تعرف بالغلاف الجوي وللغلاف الجوي دور هام في الحياة على الأرض

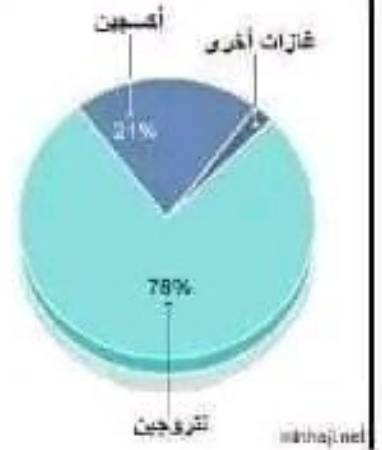
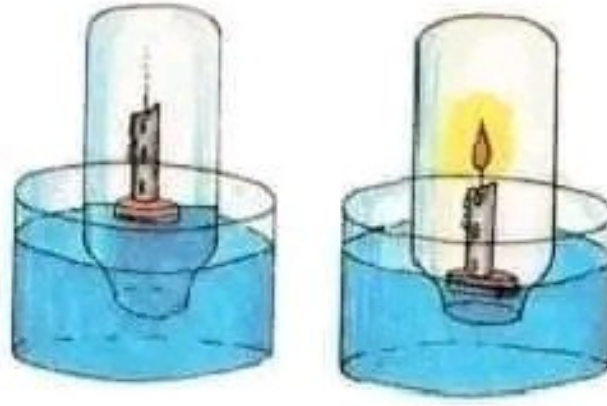
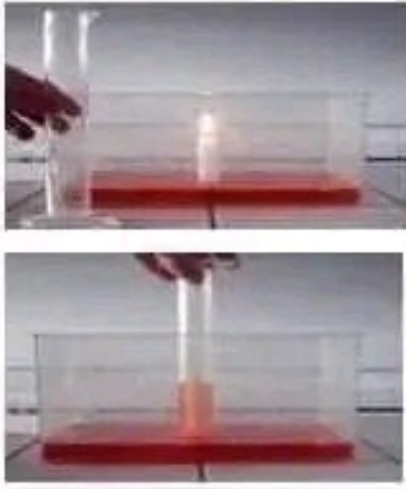
يمكن الطيور من الطيران والمناطيد من الارتفاع في الجو والطائرات من التحليق



يساعد على الاحتراق



ينقل السحب من مكان إلى آخر ويساعد في تجديد الأنهار والبحيرات والمجاري المائية الأخرى وبالتالي سقوط الأمطار أو الثلوج في أماكن بعيدة عن مكان نشأة دورة الماء

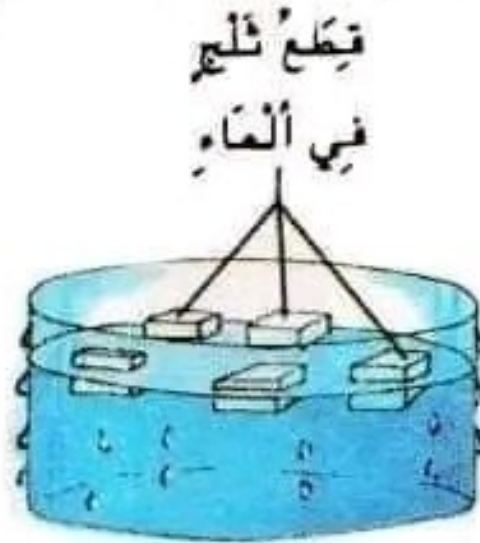


1) النيتروجين بنسبة 78% ويمثل 5/4 حجم الهواء ولا يساعد على الاحتراق

2) الأكسجين بنسبة 21% ويمثل 5/1 حجم الهواء يساعد على الاحتراق يوجب نارا توشك أن تنطفئ 1ل منه وزن 1.43 غ كذلك ينشئ المرضى

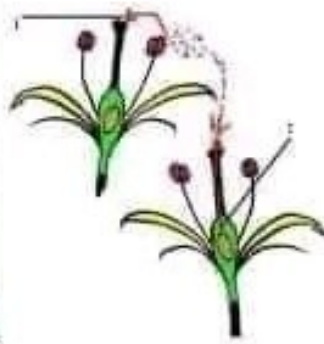
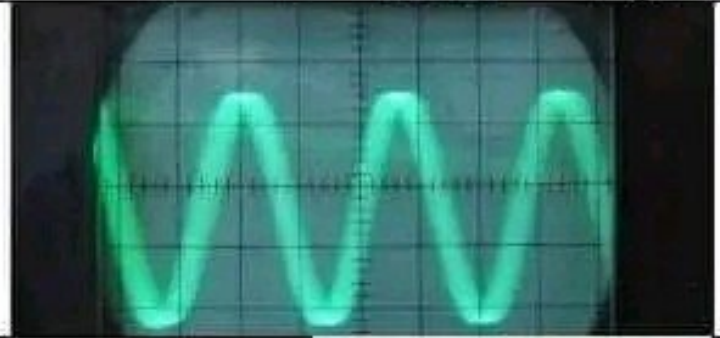
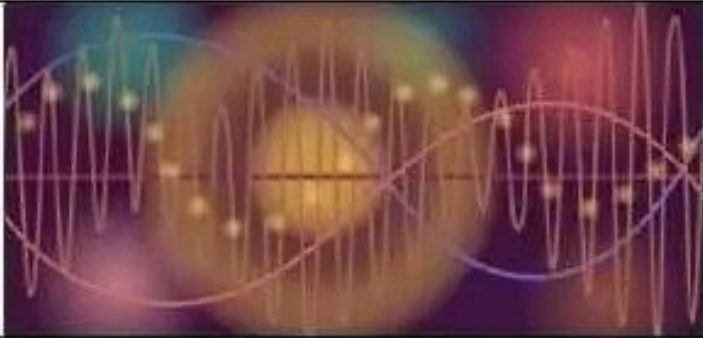
3) غازات نادرة وهي الأرغون والهليوم والنيون وثاني أكسيد الكربون وأهمها الأرجون هذه الغازات كلها بنسبة 1%

ملاحظة ثاني أكسيد الكربون الذي يعكر ماء الجير وبخار الماء الذي يكون الندى والتلوج الضباب والسحب والأمطار يختلف حجمهما من مكان إلى آخر ففي المدن مثلاً ثاني أكسيد الكربون يكون أكثر من المناطق الريفية وبخار الماء في المناطق التي بها رطوبة عالية تصل نسبته إلى 6% أما المناطق التي بها رطوبة أقل فإن النسبة تكون أقل من ذلك.

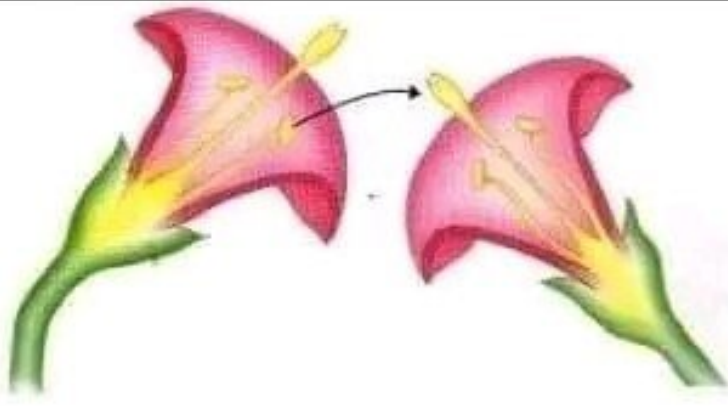




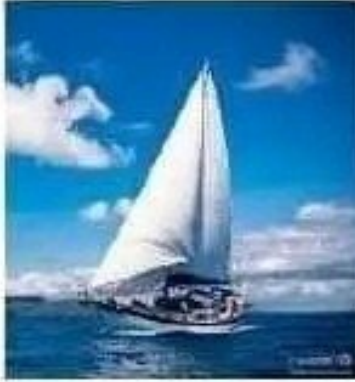
ينقل الأصوات والروائح الهواء مهم جداً لتكاثر النبات فهو يقوم بنقل حبوب اللقاح إلى مكان آخر
أو إلى نبات آخر ليكون عملية التكاثر



DERBALI MOSBAH



ينقل السفن

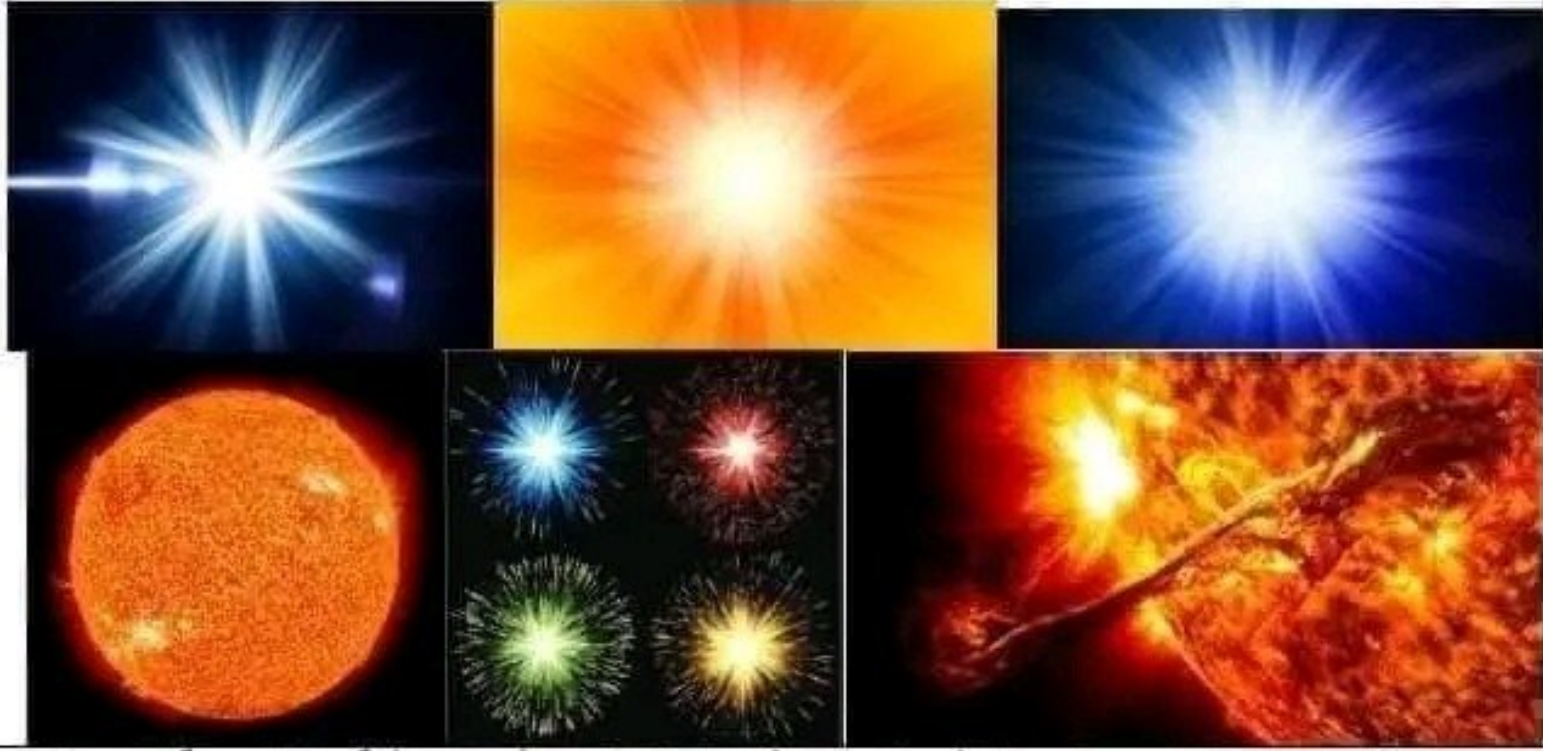


كما يحمي الأرض من الشهب والنيازك التي هي عبارة عن صخور كونية عملاقة تصير لماعة حمراء متى دخلت في الهواء من جراء احتكاكها به فتتحول إلى غبار وغبار وصخور صغيرة (وهي التي نشاهدها ليلاً تخط السماء) وقد يصل البعض منها إلى الأرض



- والهواء المحيط بالأرض يمثل حاجزاً حول كوكب الأرض يحمي الكائنات الحية من شدة الإشعاعات الضارة المنبعثة من الشمس والتي تحرق كل شيء فمثلاً الأشعة السينية والأشعة فوق البنفسجية لا يصل منها إلا القليل الذي يتسرب بكمية كافية لحياة البشر والنبات وهذا ما تقوم به طبقة الأوزون حيث ينظم انتشار الضوء ويوزع درجات الحرارة في الأرض





- لتعديل الفارق بين درجتى الحرارة فى النهار وفى الليل لتبقى الأرض دافئة (تبلغ درجة الحرارة على سطح القمر 110° نهاراً وتنخفض ليلاً إلى 150° تحت الصفر راند الفضاء يرتدي لباساً خاصاً يحميه من الإشعاعات ويحمل قارورة بها الأكسجين)



MOSBAH DERBALI

السند ع 1 دد:

1/ أكمل الجدول التالي:

التجربة	الملاحظة	التفسير
تغليّة الماء ثم تبريده وسكبه في بقال ثم وضع سمكة فيه وغلقه.		
سباح بدون معدات غوص تحت الماء لفترة قصيرة.		
وضع نبتة وفرنا لها الغذاء والماء في صندوق بلوري لمدة أسبوع.		

2/ ماذا نستنتج من خلال التجارب الثلاثة المنجزة:

السند ع 2 دد:

سكب منجي قليلا من النفط على فحم الكانون وأشعله ثم أدخله غرفته بعد مدة شعر
بالدفع ثم أحسن بدوار كاد يصل لدرجة الإغماء.
1/ ماهي العناصر التي ساعدت على عملية الاحتراق.

2/ ماهي العناصر التي نتجت عن عملية الاحتراق. ولماذا.

3/ لماذا أحسن منجي بالدوار.

4/ أصلح الخطأ:

النفط والزيوت مواد تحترق عندما تكون سائلة.

السند ع 1 دد:

1/ أكمل الجدول التالي:

التجربة	الملاحظة	التفسير
تغليّة الماء ثم تبريده وسكبه في بقال ثم وضع سمكة فيه وغلقة.	إدراكنا أن الماء كان ساخنا وحرارة من جميع الاتجاهات وقوت السمكة	عند تغليته لا يتغير الهواء المنحل فيه خلو البقايا من جزيئات الماء
سباح بدون معدات غوص تحت الماء لفترة قصيرة.	تغيرت وضعته معرفة في التنفس	لأن السباح لا يشدّ طبعه لا يمدّ طبع التنفس الهواء المنحل فيه
وضع نبتة وفرنا لها الغذاء والماء في صندوق بلوري لمدة أسبوع.	تزايد النبتة ثم تموت	لأن النبتة في البلوري منع الهواء من التجدد نقاء الأكسجين

2/ ماذا نستنتج من خلال التجارب الثلاثة المنجزة:

الهواء ضروري للحياة للإنسان والحيوان والنبات

السند ع 2 دد:

سكب منجي قليلا من النفط على فحم الكانون وأشعله ثم أدخله غرفته بعد مدة شعر
بالدفاء ثم أحس بدوار كاد يصل لدرجة الإغماء.

1/ ماهي العناصر التي ساعدت على عملية الاحتراق.

الهواء، النفط، بعد تسخينه، المادة المحترقة (الفحم)

2/ ماهي العناصر التي نتجت عن عملية الاحتراق. ولماذا.

الضوء، الحرارة، ثاني أكسيد الكربون، بخار الماء، هباب الفحم

لأن الاحتراق ليس تاجرا

3/ لماذا أحس منجي بالدوار.

لأن الاحتراق أفرغ الهواء من سبائك حديد في كمية الأكسجين اللازمة

لتمكين الرئتين من القيام بوظيفتهما وإتسار غاز ثاني أكسيد الكربون

4/ أصلح الخطأ:

النفط والزيوت مواد تحترق عندما تكون سائلة.

بعد تسخينها إلى غاز

	الهواء : خصائصه / مكوناته	ماعدان : جمال ناجي 2019 - 2020
--	------------------------------	--------------------------------------

* الهواء غاز عديم اللون والطعم والرائحة ، لا يمكن حسه وليس له شكل معين إذا يأخذ شكل الإناء الذي يوجد فيه . وهو غاز يملأ جميع الفراغات والفراغات التي تصادفها . يكون الهواء كثيفاً حول سطح الأرض وتقل هذه الكثافة كلما أرتفعنا عن سطح الأرض إلى أن نعدم تقاطعاً في الطبقات الجوية العليا فهو غاز يعمي الأرض من عده إلى تسعات وحقض من تأثير أشعة الشمس . له تأثير مباشر على التنفس ، إذا يكون التنفس يسيراً على مستوى سطح البحر ويزداد صعوبة كلما أرتفعنا عن سطح البحر أي في المرتفعات والجبال .

* يمكن أن نشعر بوجود الهواء من خلال التسييم أو الرياح أو الأعاصير .

* الهواء ضروري لحياة جميع الكائنات الحية :
- فهو ضروري لتنفس الإنسان والحيوان عن طريق الشهيق والزفير .
- ضروري لتنفس الشجرة ليلاً ونهاراً ، إذا تدهلك النباتات ثاني أكسيد الكربون وتطرح الأكسجين نهاراً ، وتستهلك الأكسجين وتطرح ثاني أكسيد الكربون ليلاً .

* كما أنَّ الأسماك والنباتات الحرة تنفس الهواء المذبل في الماء .
 * كما أنَّ العواصم أو رائد الفضاء يستنفس الأكسجين المضغوط داخل قارورة الأكسجين في أعماق البحار أو على سطح القمر مثلاً ...
 * للهواء كتلة :

{ - وزن 1 ل من الهواء 1,3 غ
 - وزن 1 ل من الأكسجين 1,43 غ }

* يتكوّن الهواء من عدّة غازات منها :

① الأزوت أو النتروجين : وهو أهمّ مكون للهواء والأكسجين مجتمعا إذ يمثل 78% من حجم الهواء وهو ضروري في عملية الأكسدة وفي تكوين البروتين الغذائي ...

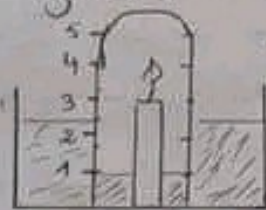
② الأكسجين : وهو الأكس أهميّة على الإطلاق ويمثل 21% من حجم الهواء ، وهو ضروري للتنفس طبيعياً ولعملية الأكسدة والاحتراق (وسأتي عليهما لاحقاً لما لهما من أهميّة) .

③ ثاني أكسيد الكربون : وتوجد بكميات قليلة لا تتجاوز 0,3% ورغم خطورته على التنفس إلا أنه يبقى ضرورياً لتنفس النبات ، ولإطفاء الحرائق لقدركه على الاحتفاظ ولتسدة برودته ، وهو غاز يُكسّر ماء الجير

④ بخار الماء: ورغم وجوده بكميات ضئيلة إلا أنه ضروري للدورة المائية في الطبيعة لماذ أنه يساعد على تكثف الهواء في الطبقات المحيطة العليا لتكوين السحب ونزول الأمطار.

⑤ الغازات النادرة: كالأرغون مثلا وهو يستعمل في صناعة جميع الفوانيس بأنواعها المختلفة سواء في الاستعمال المنزلي أو ضوء السيارات ...

*** كيف نثبت أن الأكسجين يمثل $\frac{1}{5}$ الهواء.



التجربة 1: نأخذ إناء به ماء مالح ونثبت شمعته مستقيمة قائمه ثم نكس إناء بأورنا فارغا فوقها

الملاحظة 1: * انطفاء الشمعة بعد نفاذ كمية الأكسجين بالقلادة * صعود الماء المالح إلى التدرج 1.

الاستنتاج 1: عوض الماء المالح الأكسجين الذي استهلكته الشمعة إلى $\frac{1}{5}$ حجم الغاز الذي كان الأكسجين يمثل $\frac{1}{5}$ حجم الهواء.

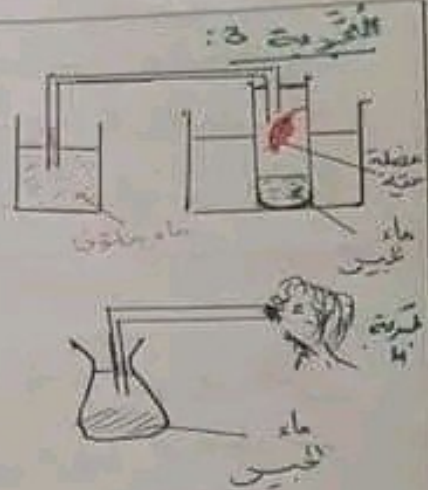
التجربة 2:

* نضع قليلا من ألواح الحديد في أنبوب اختبار منكوس في إناء به ماء مالح. ولا نلاحظ بعد مدة أن ألواح الحديد قد تأكسدت فأستهلك الأكسجين وارتفع مستوى الأكسجين إلى التدرج 1. * الأكسجين يمثل $\frac{1}{5}$ حجم الهواء.



خصائص الهواء :

* استهلكت العضلة الحية كمية الأكسجين بالأنبوب ف :
 طرحت ثاني أكسيد الكربون
 الذي يكثر ماء الجير
 و بعد الماء المتوفى في الأنبوب
 لتتدفق الأكسجين



* ننفخ في أنفاء به ماء الجير
 فلا سط : يكثر ماء الجير
 * نستنتج : أن هواء الزفير
 يحتوي على ثاني أكسيد الكربون
 الذي يكثر ماء الجير

* نلاحظ تجارب عديدة سنأتي عليها من خلال
 وضعيات و محطات تقييمية إن شاء الله .

الدروس القادمة غدا إن شاء الله :

« خصائص الهواء »

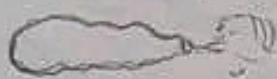
خصائص الهواء :

من أهم الخصائص أو الخاصيات نذكر :

① خاصية الانتشار : ويمكن ملاحظة ذلك من خلال

التجربة 1 : نفخ بالونة بكمية قليلة من الهواء .

الملاحظة : تبقى البالونة مرتخية ولن تأخذ شكلا مضبوطا .



التفسير : بقيت البالونة مرتخية

لأن جزيئات الهواء بقيت متباعدة

وعبر متماسكة .



التجربة 2 : لو قمنا بنفخ البالونة

بكمية كبيرة من الهواء

الملاحظة : سنلاحظ أن البالونة لم

تعد مرتخية وأخذت شكلا

مضبوطا .

التفسير : أخذت البالونة شكلا مضبوطا

لأن جزيئات الهواء صارت متقاربة

ومتماسكة .

② خاصية التمدد : ويمكن ملاحظة ذلك من خلال



نهاية
التجربة



لداية
التجربة

للتجربة 1 :

1

الملاحظة: صعود كمية من الماء الملون إلى الدورق بعد مدة زمنية من وضع الشرج فوقه

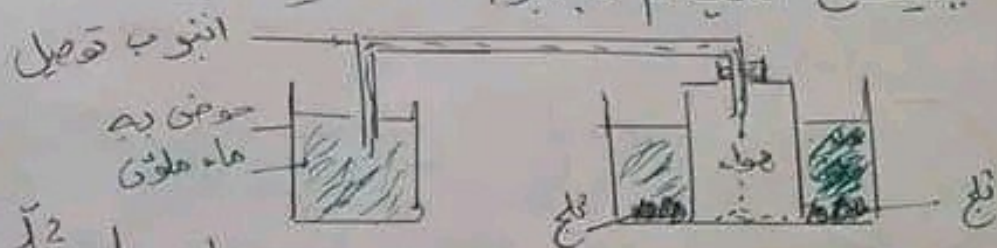
التفسير: سيخوض الماء الملون الهواء المتقلص في الدورق بسبب البرودة.

الاستنتاج: تنقلص الهواء بانخفاض درجة الحرارة.

(أ) الهواء قابل للتقلص بانخفاض الحرارة.

(ب) الهواء قابل للتقلص بزيادة البرودة.

يمكن القيام بالتجربة التالية أيضا لبيان ذلك.

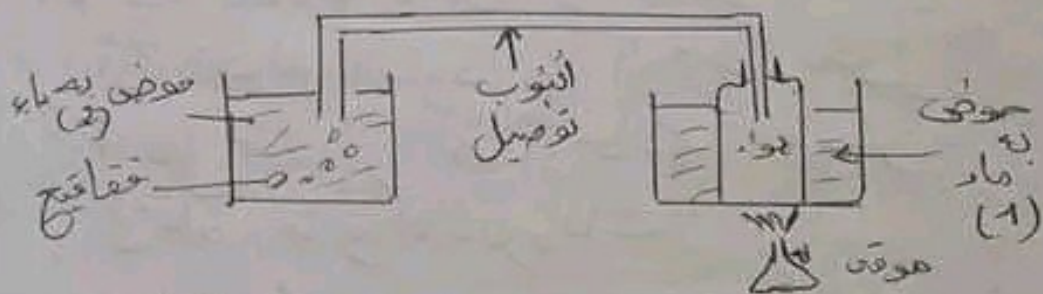


تنقلص الهواء في القارورة بسبب وجوده في ماء مثلج فيتمدد الماء الملون من الخوض ليعبر عن انبوب التوصيل إلى القارورة معوضا الماء المتقلص الهواء قابل للتقلص بانخفاض درجة الحرارة.

(3) خاصية التمدد: يمكن التأكد من ذلك بإجراء التجارب التالية:



ملاحظة: نلاحظ فقاعات هوائية في ماء الحوض
 بسبب خروج الهواء من الدورق بعد
 تسخينه بمجفف الشعر .
 الاستنتاج: يتمدد الهواء بارتفاع درجة الحرارة .
 (أد)
 الهواء قابل للتمدد بارتفاع درجة الحرارة .
 كما يمكن ملاحظة ذلك من خلال التجربة التالية:



نلاحظ عند تسخين الماء بالحوض (1) انتقال
 الحرارة إلى القارورة البوريق فيتمدد
 الهواء داخلها وينقل عبر الأنبوب
 التوصيل ليخرج على شكل فقاعات هوائية
 = الهواء قابل للتمدد بمفعول الحرارة:

* الهواء غاز عديم اللون والطعم والرائحة ثقلاً جميع الغازات والبراقات التي لا تتصلقها مواد أخرى .

* هو عند الهواء بكثافة حول الأرض بكثافة مما يتقبل عليه النفس

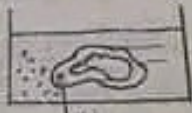
لمصنع الكائنات الحية .
* يقل الهواء كلما ارتفعنا عن سطح الأرض حيث تكون كمية النفس ضئيلة وقد نضع مقدمة (أحوال ٢٥٥)

* يمكن أن نشعر بوجود الهواء من خلال التسييم والرياح والاعاصير
* يمكن أن نثبت وجود الهواء من خلال تجربة تيسيت .

التجربة الثانية :
نكسر كأساً مملوءاً مائلاً على إناء به ماء
نلاحظ خروج فقاعات هوائية من الكأس
الهواء موجود في الكأس الفارغ



التجربة الأولى :
وضع طرفي لدراسة هوائية في إناء به ماء
نلاحظ خروج فقاعات من الثقب
الهواء موجود داخل الأنبوب



* الهواء ضروري لجميع الكائنات الحية إذا تفككت بواسطته من الوصول على الطاقة من خلال الاحتراق البطيء للقيادة العضوية التي تشاؤونها لذلك تستحيل الحياة بمعزل عن الهواء .

التجربة :
وضع عار في نافوسا رجائي
تغيرت سلوك الفأر من اضطراب وانقلاب وحاوله للصعود إلى أن خنق فيموت .



موت الفأر قلة نفاذ الهواء

الاستنتاج : الهواء ضروري لبقاء الكائنات الحية

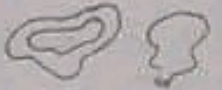
* مكونات الهواء : هو مجموعة من الغازات منبثقة متفاوتة

الغازات	الأوكسجين	ثاني أكسيد النيتروجين
78%	21%	0.03%
بخار الماء	الغازات الباردة	
1.04%	0.03%	

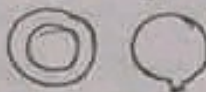


خصائص الهواء: كيف نفسر خاصيتي الانتشار والانضغاط
 «تكون الهواء من جزئيات صغيرة متشعبة تتحرك في شتى
 الاتجاهات وفي الفضاء الذي تحتلته: فإذا وضعنا كمية قليلة
 من الهواء في طوق مطاطي أو بالونة كانت الجزئيات متباعدة،
 وإذا وضعنا كميات كبيرة كانت متقاربة ولا يحيط ذلك عنه
 الضغط على الإطارات بالأصابع»

يبقى البالونة مرفوعة
 يبقى الطوق مرنجياً



أخذ كل منها نملة
 مضغوطة



وضع كميات قليلة:

وضع كميات كبيرة:

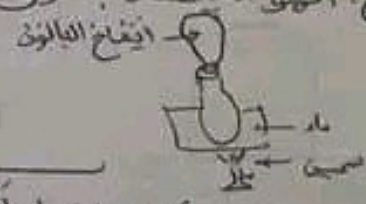
الهواء قابل للانتشار والانضغاط

كيف نفسر خاصيتي التمدد والتقلص؟

① وذلك بإجراء تجربتين التاليتين للتمدد:

التجربة 1: نغطي قوفاً فارغة بالونة
 ونضعها في خوض مملوء بالماء
 ثم نفتحها
 الملاحظة: نلاحظ انتفاخ البالونة لأن
 تأثير الحرارة في الماء الخوض مع قفنة
 صعود الهواء إلى فوق مما جعل البالونة
 تنتفخ
 الاستنتاج: الهواء يتمدد بفعل الحرارة

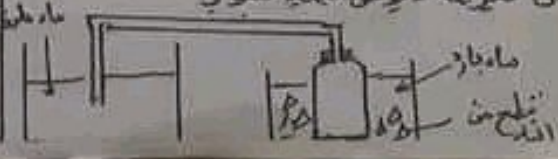
التجربة 2: «نكس دورقاً في خوض
 به ماء ونسخن الدورق من الخرج»
 الملاحظة: خرج الهواء من الدورق إلى الهواء
 وظهور فقاعات
 الاستنتاج: الهواء يتقلص بفعل الحرارة



② وذلك بإجراء تجربتين التاليتين للتقلص:

التجربة 1: «نأخذ قارورة مملوءة بالهواء ونسدها
 بشدائد ثم نمرقها في أنبوب توصيل مضغوط
 في خوض مملوء بماء ملوث ثم نضع القارورة
 في خوض مملوء بالماء»
 الملاحظة: انتفاخ كمية من الماء الملوث في الخوض
 إلى القارورة لأن الهواء في القارورة صار بارداً فنتقل
 إلى قعرها معوض بالماء الملوث

التجربة 2: «نكس دورقاً في خوض
 ونسحق الدورق بقطيع من النملج»
 الملاحظة: نلاحظ أن الماء يمتلئ إلى الدورق
 ولو بكميات قليلة
 الاستنتاج: الهواء يتقلص بفعل البرودة



يمكن أن نكشف غاز نيتروجين أكسيد الكربون في
 الهواء الزرقان / احتراق الشمع / دخان المصابيح والسيارات
 فيمكن أن نكشف عن نسبة الأكسجين في الهواء بـ



المجربة : نضع شمعاً في إناء به ماء مملوء
 نكسر الأنبوب مدرج من 1 إلى 5
 على الشمع.



الملاحظة : تسطيق الشمعة لنفاذ الأكسجين
 يعود الماء المملوء إلى المنسوب
 المدرج يعقدان الخمس ليحل
 محل الأكسجين الذي استهلكته الشمعة
 الاستنتاج : يحتوي الهواء على غاز أكسجين
 الذي تسلي حوالي $(\frac{1}{5})$



يمكن أن نكشف غياب الفحم بـ :
 المجربة : نكسر صحن أبيض اللون من فخار
 على شمعة تحترق .
 نلاحظ : أصبح لونه أسوداً .
 الاستنتاج : ينتج عن هذه الاحتراق غيباب الفحم



يمكن أن نكشف بخار الماء :
 المجربة : نكسر كأس زجاجي فارغ على
 شمعة تشتعل .
 الملاحظة : تظهر قطرات من الماء على
 طرف الكأس
 الاستنتاج : ينتج عن عملية الاحتراق بخار الماء

يمكن أن نكشف ثنائي أكسيد الكربون
 المجربة : نكسر قليل من ماء الجير في كأس فارغ
 الملاحظة : نلاحظ تكثر ماء الجير
 الاستنتاج : الهواء يمتص ثنائي أكسيد الكربون

١١ من الهواء يزن ١٣ غ سم للهواء ككتلة .

كيف نفهم أن الهواء البارد أثقل من الهواء الحار ؟
لأنه يُمكن أن نلاحظ ذلك من خلال خزان التبريد (بيت الثلج)
في الشتاء . إذ يوجد في الجزء العلوي من الثلجة حتى يَصْقَد
الهواء الحار الأقل كثافة فحصل على الدورة المطلوبة للهواء
داخل الثلجة حتى نحافظ على درجة حرارة باردة للهواء المحيوس .

الهواء عازل للكهرباء .

سأهمل في عملية البناء الضوئي لدى النباتات ؛ المسؤول عن ذلك ثاني أكسيد الكربون

✓ بقي للأرض من الانفجارات الخطيرة القادمة من الشمس

✓ بقي للأرض من الارتفاع السهوي لحرارة الشمس .

✓ ستلجم في شكل السحب بواسطة بخار الماء

الهواء ضروري لعملية الاحتراق :

✓ الأكسجين هو المسؤول على عملية الاحتراق :

✓ لا تحترق المواد القابلة للاحتراق يتخذ من الهواء

✓ العناصر المتداخلة في عملية الاحتراق هي :

(المصدر القابل للاحتراق / الأكسجين / مصدر الحرارة)

✓ العناصر الناتجة عن عملية الاحتراق :

هواء - حرارة - بخار الماء - ثاني أكسيد الكربون - غبار الفحم .

✓ احتراق الشمعة : تحترق الشمعة كما يلي :

1. اشتعال الفتيل / 2. انصهار الشمع الطليخ الحار للفتيل

3. تآكل الفتيل للشمع المنصهر / 4. تحول الشمع المنصهر إلى غاز .

✓ يتكون في قلب الشمع ثلاث مناطق :

1. منطقة ذرقاء أسفل القلب حيث الاحتراق تام والحرارة شديدة ويخرج منها الدخان

2. منطقة قائمة : وسط القلب حيث الاحتراق غير تام والحرارة منخفضة ولا يخرج منها الدخان

3. منطقة صفراء فوق القلب مصيئة والاحتراق غير تام ويخرج منها دخان كثيف

✓ ينتج عن احتراق الشمعة :

الهواء - حرارة - بخار الماء

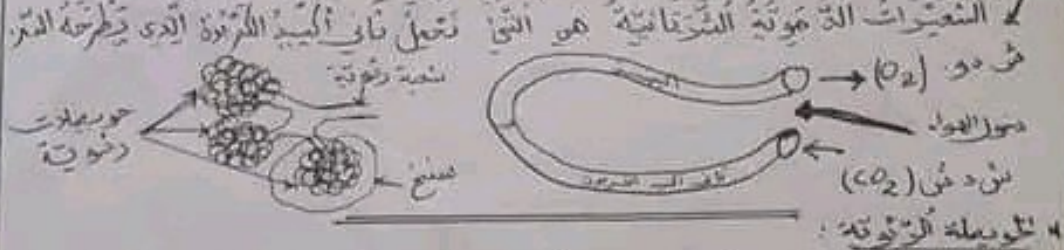
ثاني أكسيد الكربون - غبار الفحم

ناتج الاحتراق

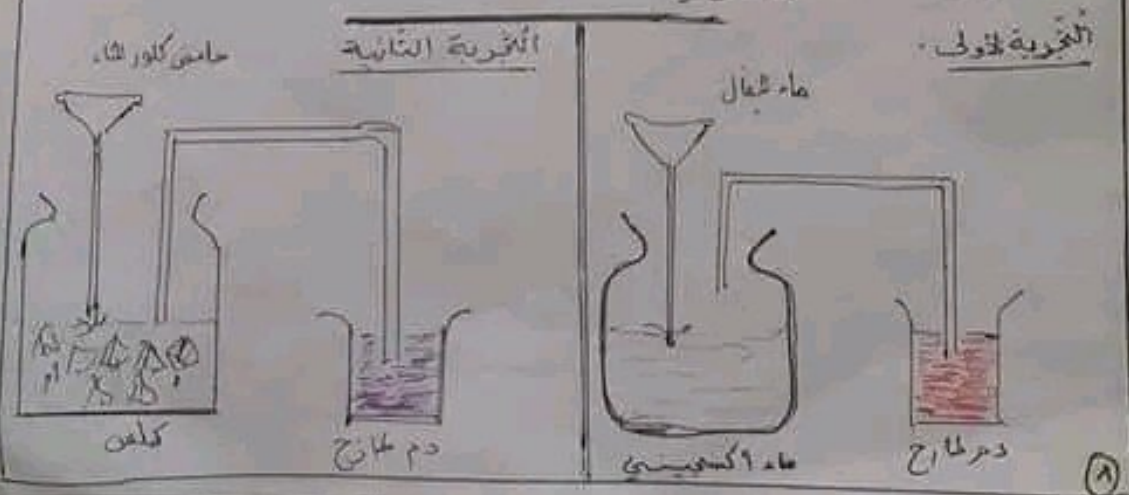


عمل التنفس عند الإنسان
 - 6 -
 جمال باوي

- تدخل الهواء إلى الرئتين عبر القصبة الهوائية والشعبتين الرئويتين.
- تمتص الشعبات الرئوية ويستجيب به أنسج صخرية: المويصلات الرئوية.
- يتم التبادل الغازي في المويصلات الرئوية: كيف؟
- الدم هو المسؤول على ذلك إذ يتروك بالأكسجين وتطرح ثاني أكسيد الكربون.



- المويصلة الرئوية: هي عبارة عن كيس هوائي صغير يوجد في نهاية الشعبات الرئوية ويعمل لخزنات تسمى الأسناخ الرئوية التي تدخل من الهواء أثناء.
- ماذا تستنتج؟ هناك ثلاثة مسارات للتبادل الغازي:
 1. بين النسيج والمبط من خلال غلايتشي الشهيقي والرئوي.
 2. بين القلب والرئتين من خلال الدورة الدموية الصغرى.
 3. بين القلب وخلايا النسيج من خلال الدورة الدموية الكبرى.
- يدخل الهواء إلى الرئتين أثناء الشهيق ويخرج ثاني أكسيد الكربون أثناء الزفير.



• تَتَعَامَلُ مَاءُ الْخَافِالِ مَعَ الْمَاءِ الْأَكْسِمِيَنِ فَيُعْطِيَانِ "الْأَكْسِمِينَ"
الْبَسْتَجَ: الدَّمُ الطَّازِجُ بِالنَّاسِ صَارَ لَوْنُهُ أَحْمَرَ قَانِيًا لِأَنَّهُ
عَيْنِي بِالْأَكْسِمِيَنِ .

• غَرِيبٌ ٥: الْمَدْحَفَةُ: تَتَعَامَلُ حَامِضُ كَلُورِ الْمَاءِ مَعَ الْكُلْسِ فَيُعْطِيَانِ ثَانِي الْأَكْسِمِينَ الْمُرْبُونِ
الْبَسْتَجَ: الدَّمُ الطَّازِجُ بِالنَّاسِ صَارَ لَوْنُهُ أَحْمَرَ قَانِيًا لِأَنَّهُ
عَيْنِي بِثَابِتِ الْأَكْسِمِينَ الْكُرْبُونِ .
⇐ مَا هِيَ عِلَاقَةُ النَّفْسِ بِالدَّوْرَةِ الدَّمَوِيَّةِ ؟

• تَتَّحِدُ الْأَكْسِمِينَ عِنْدَ دُخُولِهِ إِلَى الدَّمِ مَعَ صَبْغَةٍ خُمْرَاءَ
تُوجَدُ فِي الْكَرَيَاتِ الْخُمْرَاءِ تَدْعَى خِطَّاتِ الدَّمِ ، (Hemoglobine)
ثُمَّ تَنْتَقِلُ إِلَى أَنْسِجَةِ الْجَسَدِ فَيُشْرَعُ الْأَكْسِمِينَ فِي أَكْسِدَةِ
الْمَوَادِّ الْخَدَائِيَّةِ لِيُنتِجَ الطَّاقَةَ (Energy) حِينَهَا تَنْتَحِلُ تِلْكَ
الْأَنْسِجَةُ مِنْ ثَانِي الْأَكْسِمِينَ الْكُرْبُونِ الَّذِي يَنْتَقِلُ فِي بِلَازِمَا الدَّمِ إِلَى
الرَّئِئِثَيْنِ مُبَاشَرَةً لِيَنْتِجَ التَّحْلُصَ مِنْهُ فِي الْخَوَاصِلِ الرِّئَوِيَّةِ .
وَإِذَا كَانَ يَكُونُ ضَعْفٌ لَلْأَكْسِمِينَ مَرْتَفَعًا فِي الرِّئِئِثَيْنِ فَيَتَحَوَّلُ الدَّمُ إِلَى
أَحْمَرَ قَانٍ وَيَكُونُ مُنْتَحِفًا فِي الْخَلَايَا وَالْأَنْسِجَةِ فَيَتَحَوَّلُ الْأَكْسِمِينَ
وَيَفْكَكُ خِصَابَ الدَّمِ وَتَأْخُذُ النَّوْنُ الْأَحْمَرَ الْقَاتِرَ .

الهواء ضروري لحياة الإنسان و الحيوان و النبات



- يحتل الهواء كل فضاء وكلّ تجاويف الأجسام نشعر بوجوده وندرك آثاره دون أن نراه .
 - الهواء ضروري لحياة الإنسان والحيوان والنبات والكائنات الحيّة الدّقيقة و إن عزلها عنه يتسبّب في موتها .
 - الأسماك وغيرها من الكائنات الحيّة المائيّة تتنقّس الهواء الذّائب في الماء .
- للhواء فوائد عديدة نذكر منها :

* يساعد على تحريك الطّائرات شراعية :



* يساعد على التّسارع :



* تحريك السفن شراعية :



* لعبة الكرة :



* تحريك سحب :



* يساعد على نشر البذور :



التمرين عدد 28 : أجب عن الأسئلة التالية :

أين يوجد الهواء ؟

.....

ما الفرق بين الأكسجين والهواء ؟

.....

هل الهواء الملوث له تأثير على نمو النباتات ؟

.....

خصائص الهواء : الانضغاط ، الانتشار



- الهواء ليس له شكل معين فهو يأخذ الشكل الوعاء الذي يحويه .
- الهواء غاز : مرن قابل للانضغاط وقابل للانتشار .
- يتمدد الهواء بمفعول الحرارة ويتقلص بمفعول التبريد .
- كتلة 1 لتر منه تساوي 1.3 غرام .



التمرين عدد 26 : أكمل الفراغات بما يناسبها من كلمات : المياه ، تناسب ، سطح ، الهواء ، نفخ ، يتنفسون ، للضغط ، مثبتة ، أسخن ، الهواء ، المضغوط .

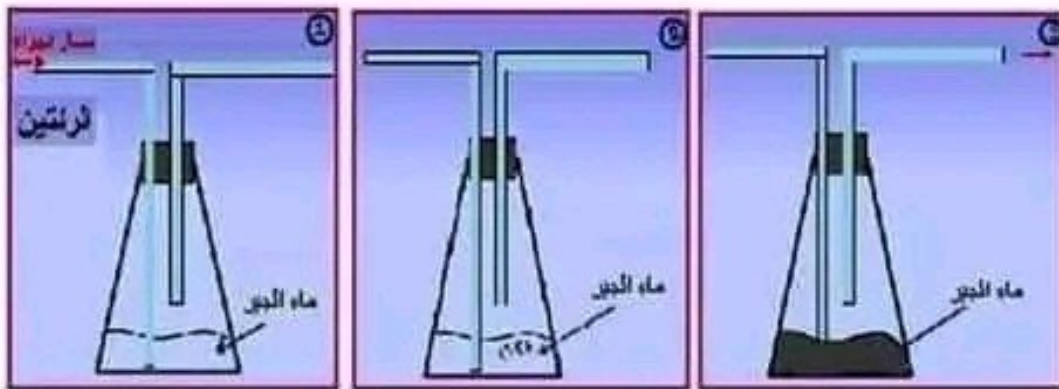
• يمكن ضغط في داخل اسطوانات أو خزانات فولاذية حتى يصل الضغط بها مئات أضعاف الضغط الجوي العادي ويسمى الهواء في هذه الحالة وعندما يتعرض الهواء فإن سرعة ذراته وجزئياته تصبح أعلى ، وبسبب هذه السرعة فإن الهواء يصبح

- يستخدم الناس الهواء للمضغوط لـ العجلات والمفارش الهوائية ، وبعض الغواصين الهواء من اسطوانات مملوءة بالهواء المضغوط على ظهورهم
- هناك غواصات مع الماء وتبعد إلى الماء بفعل تدفق منها بقوة الهواء المضغوط . كما يستخدم الهواء المضغوط في كوابح الشاحنات الكبيرة وعلب المبيدات الحشرية وغيرها من المعدات الهوائية .

أهم مكونات الهواء



- الهواء ضروري للاحتراق .
- يتكوّن الهواء من مجموعة من الغازات منها : الأكسجين / التروجين / الأرجون / ثاني أكسيد الكربون / بخار الماء / .
- يمثل الأكسجين خمس $\frac{1}{5}$ حجم الهواء .
- يساعد الأكسجين على الاحتراق .
- يتسبّب بخار الماء في الهواء في تكوّن الضباب والندى والسحب و الأمطار .



عند لفهماء الحبر يتغير، إذن يوجد ثاني أكسيد الكربون في الهواء الذي يخرج من الرئتين.

التمرين عدد 27 :

هل أن الأكسجين يعود بالنفع على جميع الكائنات الحية عندما يتم استنشاقه لمدة طويلة ؟

.....

.....

التمرين عدد 28 :

ما هي العوامل المساعدة على تشكل الصدأ على الحديد ؟

.....

التمرين عدد 29 :

ما هي المواد التي يجذبها المغناطيس ؟

.....

التمرين عدد 30 : ما هي أنواع المغناط ؟

..... (1)

..... (2)

..... (3)

التمرين عدد 31 : أكمل :

..... المغنط الذي يتجه أحد قطبيه إلى الشمال يسمى

يعمل القطب الشمالي والقطب الجنوبي بعضهما

إذا اقترب القطب الشمالي لمغنط إلى لقطب شمالي لمغنط آخر

فإن القطبين أو

..... إذا اقترب القطب الشمالي للجنوبي فإنهما

التمرين عدد 32 : أربط بسهم :

الأقطاب المتشابهة * * تتجاذب

الأقطاب المختلفة * * تتنافر

التمرين عدد 33 : كيف تنقص القوة المؤثرة للمغنط ؟

.....

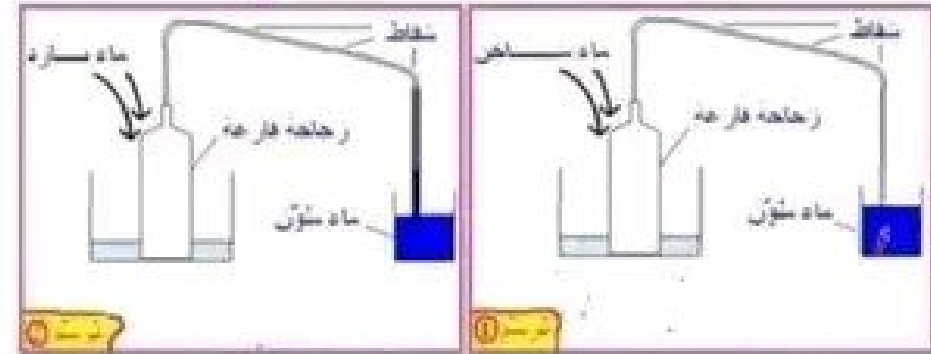
سلسلة مراجعة 1 ايقاظ علمي

هذه بعض الوضعيات من حياتنا اليومية قدم لكل منها تفسيراً علمياً

الوضعية	التفسير
وضعية 1 أسقطت تلميذة قارورة عطرها في القسم وبعد لحظات تحسن كل التلاميذ رائحة العطر. فسر ذلك	
وضعية 2 ترك طفل دراجته الهوائية في مستودع أبيه وبعد أسبوع أخرجها ليلعب بها فوجد العجلتين فارغتين من الهواء. فسر ذلك	
وضعية 3 افسر كيف للمنطاد أن يرتفع و يحلق في الجو.	
وضعية 4 فسر وجود قطيرات ماء على الجدران الداخلية لزجاج نوافذ الحافلة الناقلة للركاب.	

سلسلة مراجعة 1 ايقاظ علمي

الاحظ التجربة و أعر الجدول بما يناسب

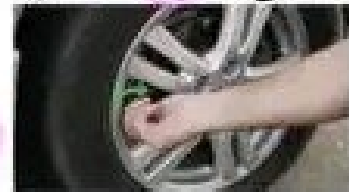


مايحصّل	خاصية الهواء
الحالة 1	
الحالة 2	

أرسم تجربة أخرى تؤيد خاصيتي الهواء التي تحدثنا عنها في الجدول السابق

هذه بعض الوضعيات من حياتنا اليومية قدّم لكل منها تفسيراً علمياً

سلسلة مراجعة 1 ايقاظ علمي

شكل الزيت طبقة عازلة منعت دخول الهواء للثياب فيصعب تجفيفها.	وضعية 5 تجف الثياب المبتلة بالماء بسهولة اما الثياب المبتلة بالزيت فبتها لا تجف بسهولة. 
الهواء يتمدد باكتساب الحرارة لذلك يلجأ بعض سائقي السيارات الى انقاص كمية الهواء الموجودة بالإطارات خوفا من انفجارها كنتيجة لتمدده تحت تأثير ارتفاع درجة حرارة.	وضعية 6 يلجأ بعض سائقي السيارات الى انقاص كمية الهواء الموجودة بالإطارات. 

تمرين عدد 2

يستعمل الغواصون قارورات مملوءة بهواء مضغوط تمكنهم من التنفس في أعماق البحار.

أحسب كتلة الهواء المستعمل من طرف الغواص علما أن كتلة القارورة قبل الغوص هي 12.7 كغ و بعد الغوص 9.9 كغ.

احسب حجم الهواء المستعمل من طرف هذا الغواص

كتلة الهواء المستعمل 12.7 - 9.9 = 2.8 كغ

احول 2.8 كغ = 2800 غ



حجم الهواء المستعمل $1.3/2800 = 2153.846$

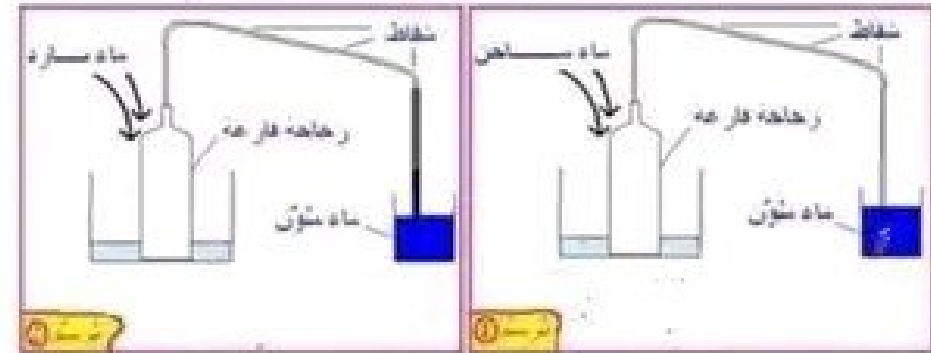
1 ل ← 1.3 غ

..... ← 2800 غ

سلسلة مراجعة 1 ايقاظ علمي

تمرين عدد 3

الاحظ التجربة و أعر الجدول بما يناسب

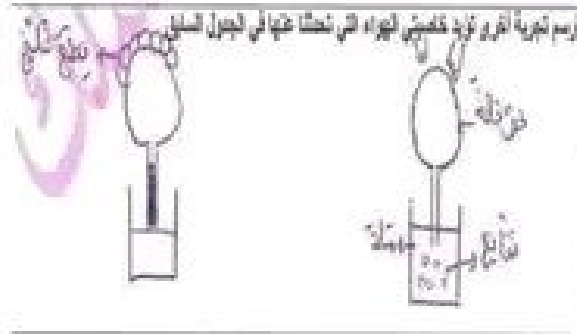


الخاصية الهواء	النتيجة	
الهواء يتمدد بمفعول اكتساب الحرارة	ظهور فقاعات	الحالة 1
الهواء يتقلص بمفعول فقدان الحرارة	صعود الماء الملون عبر الشفاط نحو الزجاجاة الفارغة	الحالة 2

أرسم تجربة أخرى تؤيد خاصيتي الهواء التي تحدثنا عنها في الجدول السابق

هذه نماذج من تجاربكم

سلسلة مراجعة 1 ايقاظ علمي



معيد المحلل

سلسلة مراجعة 1 ايقاظ علمي

	وضعية 5 تجف الثياب المبتلة بالماء بسهولة اما الثياب المبتلة بالزيت فاتها  لا تجف بسهولة.
	وضعية 6 يلجأ بعض سائقي السيارات الى انقاص كمية الهواء الموجودة  بالإطارات.

تمرين عدد 2

يستعمل الغواصون قارورات مملوءة بهواء مضغوط تمكنهم من التنفس في أعماق البحار.
أحسب كتلة الهواء المستعمل من طرف الغواص علما أن كتلة القارورة قبل الغوص هي 12.7 كغ و بعد الغوص 9.9 كغ.
احسب حجم الهواء المستعمل من طرف هذا الغواص



تمرين عدد 3

سلسلة مراجعة 1 ايقاظ علمي

الوضعيات	التفسير
وضعية 1 أسقطت تلميذة قارورة عطرها في القسم وبعد لحظات تحسس كل التلاميذ رائحة العطر. فسر ذلك 	عندما انسكب العطر سرعان ما تبخر في الهواء فاندمجت جزيئاته مع جزيئات الهواء الذي لا رائحة له فحمل رائحة العطر باعتباره حاملًا للروائح داخل القسم إلى كل التلاميذ إذ انتشر الهواء داخل القسم حاملًا رائحة العطر.
وضعية 2 ترك طفل دراجته الهوائية في مستودع أبيه وبعد أسبوع أخرجها ليلعب بها فوجد العجلتين فارغتين من الهواء. فسر ذلك 	طرأ تغيير في حالة العجلتين عند تركهما في المستودع و ذلك راجع بالأساس إلى تقلص الهواء الموجود بهما تحت تأثير البرودة فالهواء يتقلص بمفعول فقدان الحرارة
وضعية 3 افسر كيف للمنطاد أن يرتفع و يحلق في الجو. 	عند ملء الغلاف الداخلي للمنطاد بالهواء الساخن يرتفع و يحلق. ففكرة طيران المنطاد تقوم أساسا على مبدأ علمي و هو الهواء الساخن أخف من الهواء البارد إذ يصبح الهواء داخل المنطاد أسخن من الهواء المحيط به فيرتفع مبتعدا عن مصدر الحرارة.
وضعية 4 فسر وجود قطيرات ماء على الجدران الداخلية لزجاج نوافذ الحافلة الناقلة للركاب. 	هذه القطيرات من الماء نتيجة لتكثف بخار الماء الموجود في هواء زفير الركاب. حيث تكثف عند اصطدامه بسطح بارد (زجاج النوافذ) .

سلسلة مراجعة 1 ايقاظ علمي

الوضعيات	التفسير
وضعية 1 أسقطت تلميذة قارورة عطرها في القسم وبعد لحظات تحسس كل التلاميذ رائحة العطر. فسر ذلك 	عندما انسكب العطر سرعان ما تبخر في الهواء فاندمجت جزيئاته مع جزيئات الهواء الذي لا رائحة له فحمل رائحة العطر باعتباره حاملًا للروائح داخل القسم إلى كل التلاميذ إذ انتشر الهواء داخل القسم حاملًا رائحة العطر.
وضعية 2 ترك طفل دراجته الهوائية في مستودع أبيه وبعد أسبوع أخرجها ليلعب بها فوجد العجلتين فارغتين من الهواء. فسر ذلك 	طرأ تغيير في حالة العجلتين عند تركهما في المستودع و ذلك راجع بالأساس إلى تقلص الهواء الموجود بهما تحت تأثير البرودة فالهواء يتقلص بمفعول فقدان الحرارة
وضعية 3 اشرح كيف للمنطاد أن يرتفع و يحلق في الجو. 	عند ملء الغلاف الداخلي للمنطاد بالهواء الساخن يرتفع و يحلق. ففكرة طيران المنطاد تقوم أساسا على مبدأ علمي و هو الهواء الساخن أخف من الهواء البارد إذ يصبح الهواء داخل المنطاد أسخن من الهواء المحيط به فيرتفع مبتعدا عن مصدر الحرارة.
وضعية 4 فسر وجود قطيرات ماء على الجدران الداخلية لزجاج نوافذ الحافلة الناقلة للركاب. 	هذه القطيرات من الماء نتيجة لتكثف بخار الماء الموجود في هواء زفير الركاب. حيث تكثف عند اصطدامه بسطح بارد (زجاج النوافذ) .

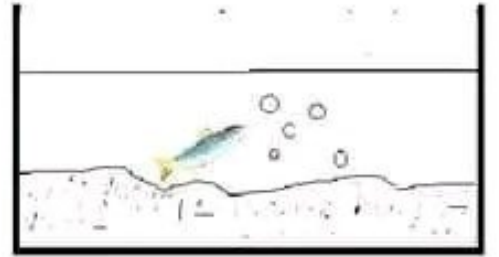
الوحدة الثانية

الهواء و التنفس

1) لاحظ الصّور واذكر أيّ السّمكتين ستعيش مدّة أطول؟ علّل إجابتك:



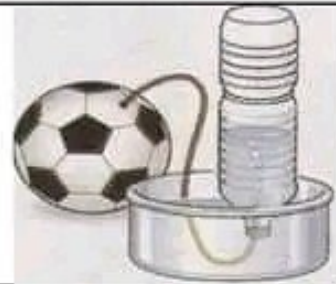
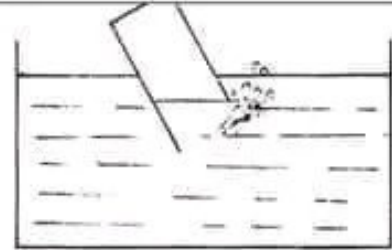
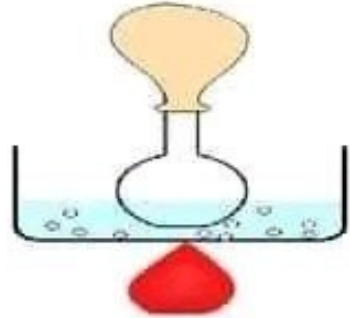
الحوض 2

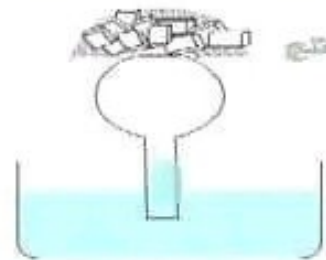
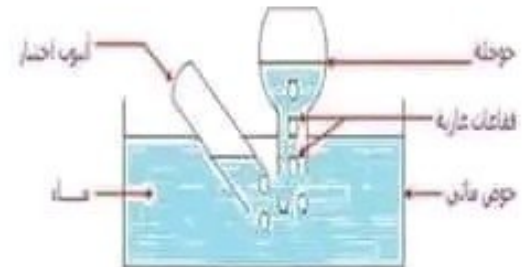
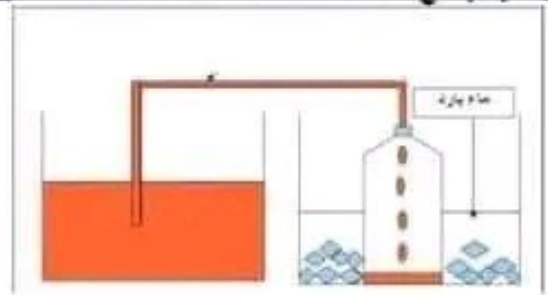
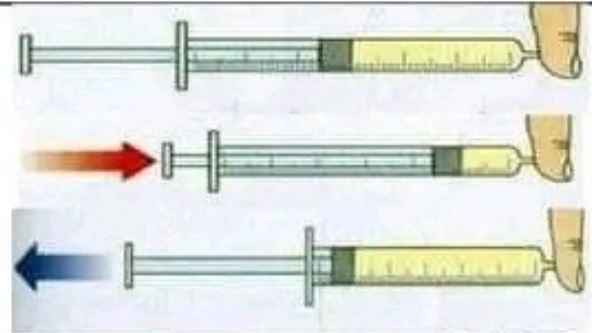


الحوض 1

1) لاحظ والصّور والتّجارب التّالية فسّرهما وبَيّن دلالتهما أو نتائجها:

التفسير والنتيجة أو الاستنتاج	التجربة أو الملاحظة
.....	محاولة تذوق الهواء محاولة شمّ الهواء في فضاء مفتوح محاولة رؤية الهواء

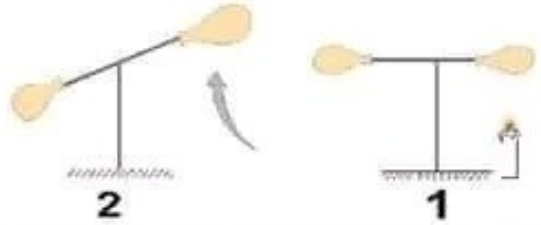
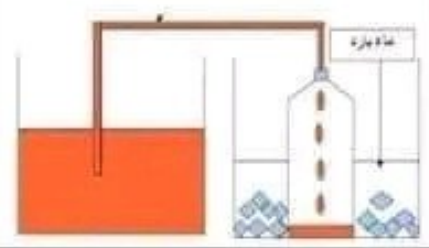
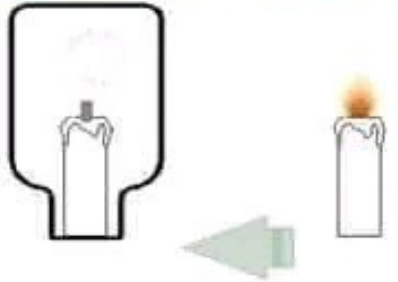




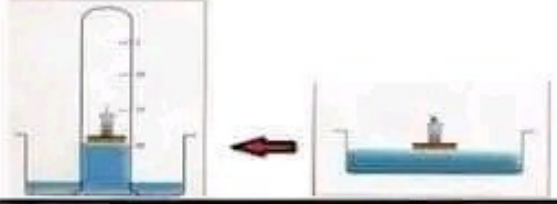
(2) امحّ من الفقرة التالية عبارات عديدة. تكهّن بما .

الهواء غاز اللون يملأ جميع أجزاء الأواني و..... التي لا تحتلها مادة أخرى ويمكن أن نشعر بوجوده إذا كان (نسيم، ريح، عاصفة، زوينة، إعصار ...) فهو يحرك أغصان الأشجار وأوراقها ويثير الغبار ويسبب حركة السحب ويساعد الطيور والطائرات على الطيران
تحصل معظم الكائنات الحية على الطاقة من الاحتراق البطيء للمادة العضوية التي تناولتها لذلك فهي لا تتمكن من بمعزل عن الهواء (الجوي أو في الماء)

(3) أصلح الخطأ في نتائج التجارب التالية إن وجد:

الهواء قابل للتقلص	
الهواء قابل للانضغاط	
الهواء ضروري للاحتراق	
الهواء قابل للانتشار	
الهواء الحار أخف من الهواء البارد	

4) لاحظ التجربة واكمل بما يناسب:

يحتوي الهواء على	
يحتوي الهواء على	
يحتوي الهواء على	
يحتوي الهواء على	

5) ضع علامة (x) أمام ماهو صحيح :



- تنمو النباتات على سطح القمر
- الهواء ضروري للبذور المزروعة
- يتنفس الإنسان الهواء المذاب في الماء
- يتنفس رائد الفضاء هواء القمر
- تختنق السمكة في الهواء الجوي

النسبة الحجمية	المكونات
78.09%	نيتروجين
20.95%	أكسجين
10.03%	أرغون
10.03%	ثاني أكسيد الكربون
بكميات قليلة متفاوتة	غازات أخرى

6) رتب الغازات التالية حسب توفرها في الهواء

- ☐ أكسجين
☐ أرغون
☐ نيتروجين
☐ ثاني أكسيد الكربون

7) اكتب في الفراغات اسم احد الغازين التاليين: هواء / أكسجين.

..... يزن اللتر منه 1.43 غ

..... يزن اللتر منه 1.3 غ

..... يؤجج نارا كادت تنطفئ

..... يحتوي عديد الغازات الأخرى



8) تجف الثياب المبتلة بالماء بسهولة .

أما الثياب المبتلة بالزيت فإثما لا تجف .

كيف تفسر ذلك؟

9) رتب الأجسام التالية وفق سرعة احتراقها :



فسر لماذا يحترق أولاً؟

10) أكمل الرّسم التالي بكتابة العناصر الضرورية لحدوث الاحتراق في الهواء:

مثلث النار



11) هل يمكن لرائد الفضاء أن يشعل عود ثقاب على سطح القمر؟ علّل إجابتك.

.....

.....

.....

12) تعدّد التجارب التالية ما ينتج عن عملية الاحتراق. صفها واذكر نتيجتها. وماذا نستنتج منها.



13) اندلع حريق في إحدى القاعات فبادر أحد الموظفين بفتح النوافذ فأشار عليه زميله بعدم فعل ذلك أيهما على حق؟ لماذا؟

14) أثناء قلى البطاطا ارتفع فوق المقلاة لهب . ماهو مصدر هذا اللهب؟



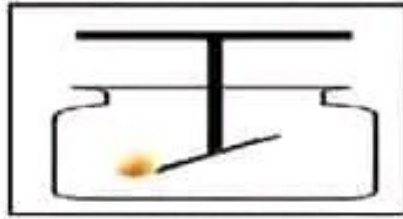
تستعمل المرأة منديلا مبللا لإطفاء اللهب. هل ستجح في ذلك؟ علل إجابتك.

15) وجود هذه الآلة إجباري في كل المؤسسات ووسائل النقل. لماذا؟

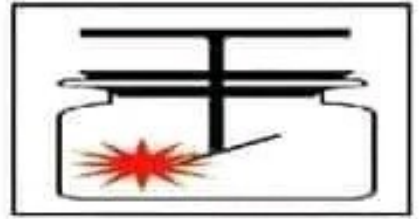


فسر كيف تعمل؟

(15) ألاحظ التجارب وأكمل بالعبارات التالية : في الهواء / في الأكسجين / تام / غير تام



احتراق في



احتراق في

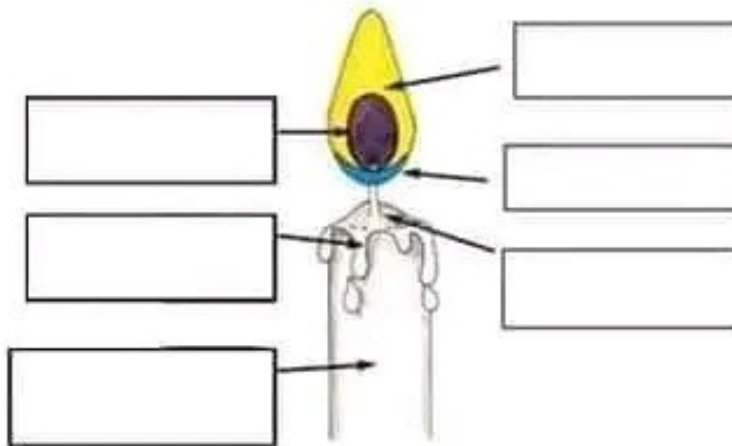


احتراق



احتراق

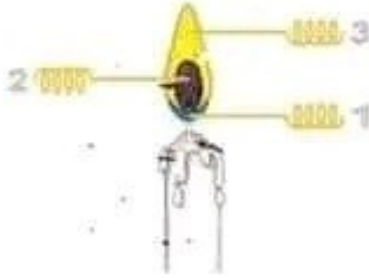
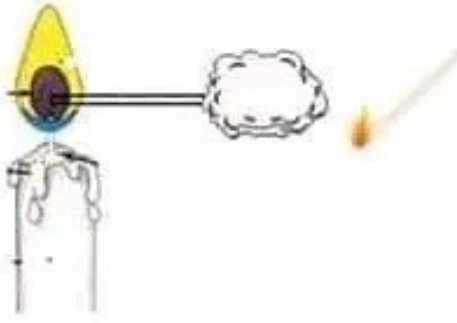
(15) ألاحظ وأكمل المعطيات الناقصة في الرسم التالي:



(16) رتب مراحل احتراق الشمعة:

- ذوبان الحامض الشمعي بمفعول الحرارة ☐ إشعال الفتيلة ☐ احتراق الغاز الناتج عن ذوبان الحامض الشمعي ☐ الضوء الناتج عن اشتعال الشمعة ☐.

(17) لاحظ التجربة وفسرها :



.....

.....

.....

.....

.....

(18) أكتب الرقم المناسب أمام كل فقرة

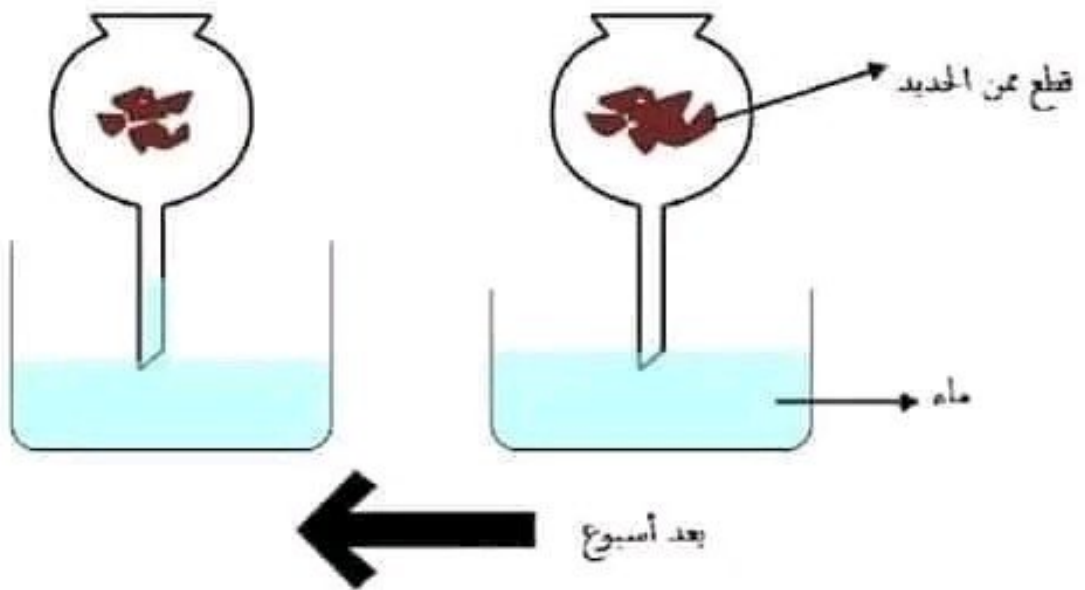
نلاحظ في لهب الشمعة ثلاث مناطق

□ - منطقة صفراء مضيئة في أعلى اللهب إذا أدخلنا فيها سلكاً نحاسياً غطته طبقة رقيقة من السواد (هباب الفحم وهذا الفحم هو الذي تأجج في اللهب فيجعله مضيئاً).

□ - منطقة قائمة في وسط اللهب إذا وضعنا فيها سلكاً نحاسياً لا يحمّر ويعني ذلك أن درجة حرارتها منخفضة.

□ - منطقة زرقاء في أسفل اللهب درجة حرارتها عالية جداً.

(19) لاحظ التجربة التالية وأكمل بما يناسب من العبارات:



بعد أسبوع ارتفع مستوى الماء في الأنبوب و..... قطع الحديد واحتل الماء مكان.....

الغاز الذي عوضه الماء يمثل $5/1$ حجم الهواء في القارورة وهو غاز.....



20) يتغير لون الفاكهة إذا قطعت وتركت في الهواء الطلق .

ما سبب هذه الظاهرة حسب رأيك؟

21) لاحظ الصورة و اكتب ما يناسب مكان النقط .

دهن - الصندا - الهواء الجاري - التأكد



لمنع تآكل الأشياء الحديدية بمفعول..... ينبغي

* إزالة..... عن الحديد بفرشاة معدنية.

* عزل الحديد عن..... بطليه بـ..... خاص.

جرب... وفسر

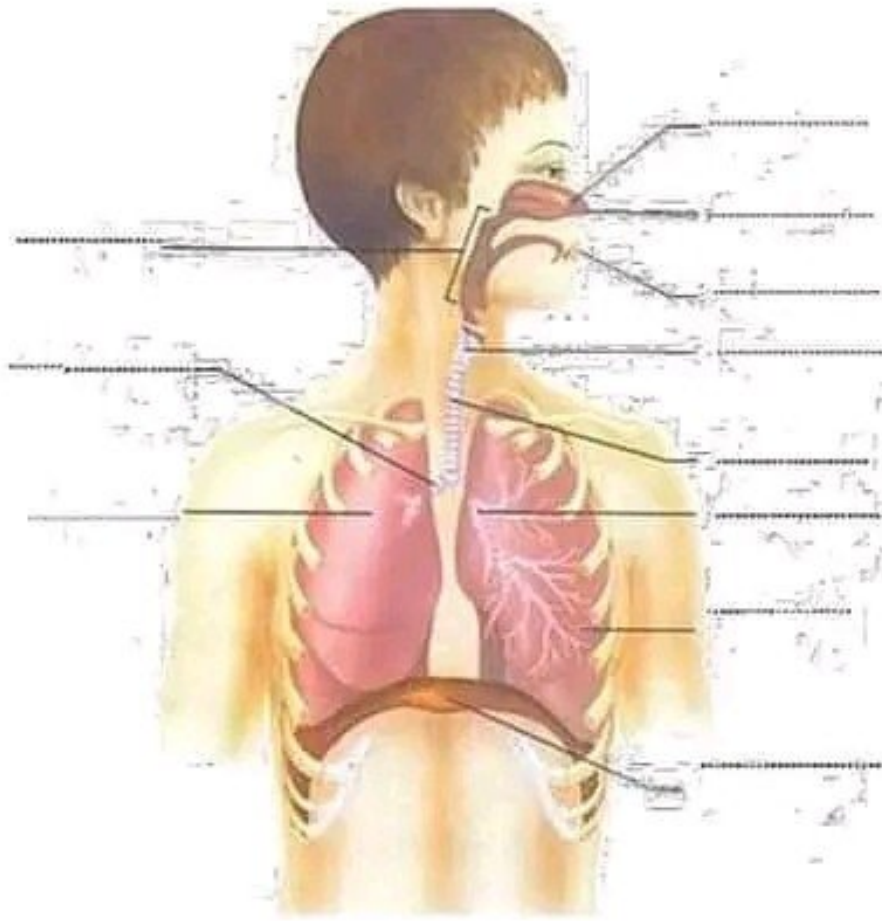


ضع بالونا داخل زجاجة وشد فوهته إلى فوهة الزجاج

حاول نفخه... لن تنجح في ذلك... لماذا؟

22) أكتب مكونات الجهاز التنفسي عند الإنسان:

الحجاب الحاجز - قصبة هوائية - الرئة اليسرى - الشعبة الرئوية اليمنى - حنجرة - بلعوم - فتحة أنفية - الرئة اليمنى - الشعبة الرئوية اليسرى - فم - تجويف الأنف



23) أجيب عن الأسئلة التالية:



- تمثل الصورة غواصا في أعماق البحر
- 1- ماذا يوجد في القارورة التي يحملها الغواص ؟
- 2- أذكر خاصية الغاز الموجودة في القارورة.
- 3- مم تتكون الفقاعات المنطلقة من هواء زفير الغواص ؟
- 4- كيف يتم التبادل الغازي بين جسم الغواص والمحيط في هذه الوضعية ؟
- 5- هل بإمكان هذا الغواص البقاء ما شاء في أعماق البحر ؟ علّل جوابك.
- 6- لماذا يستعمل الغواص مكشافا كهربائيا أثناء الغوص ؟

1.

2.

3.

4.

5.

6.

(24) أقرأ وأربط الفقرة بالصورة والعنوان المناسبين .

الشَّهيقُ



- * تقلص العضلات التنفسية *
- * يرتفع القفص الصدري.
- * تتقلص عضلة الحجاب الحاجز *
- * تمطط الرئتين و نقص ضغط الهواء داخلهما مقارنةً بالوسط الخارجي *
- * اندفاع الهواء الخارجي إلى الرئتين *

الزَّفِير

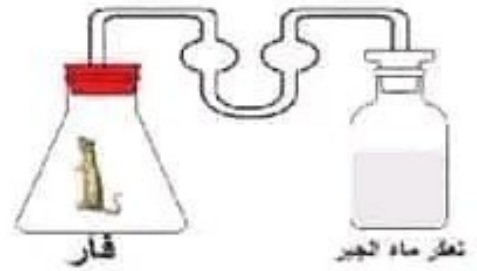


- * ترتخي العضلات التنفسية *
- * ينخفض القفص الصدري *
- * ترتخي عضلة الحجاب الحاجز *
- * انقباض حجم التجويف الصدري *
- * يخرج الهواء من الرئتين *

(25) لاحظ التجارب التالية حول مكونات هواء الزفير وفسر نتائجها :



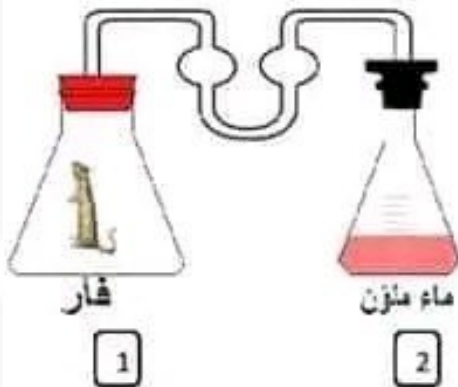
تكوّن فقاعات ماء



هواء الزفير غني بـ.....وبـ.....

(25) أ/ لاحظ التجربة التالية وأصلح الخطأ إن وجد: بعد دقائق:

* تزداد كمية الماء الملون في الزجاج 2



* هواء الزجاج 1 غني بالأكسجين

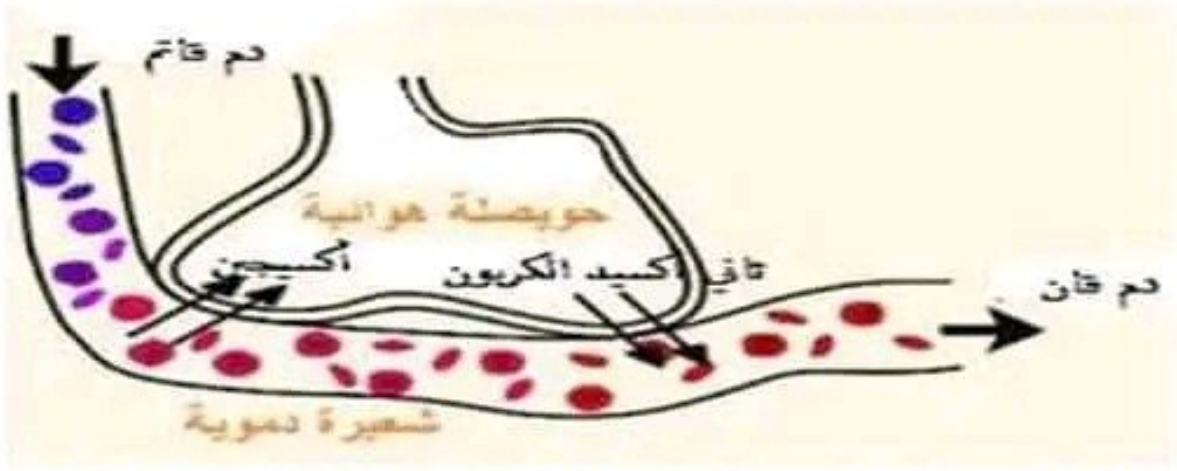
ب/ فسر نتائج التجربة

1:

2:

26) يمثل الرسم التالي عملية التبادل الغازي في مستوى الحويصلات الرئوية.

اذكر وعلّل ما تلاحظ فيه من أخطاء.



27) حسب رأيك ما هي الانعكاسات السلبية لتلوث

الهواء على عملية التنفس :



28) قّدّم نصائح مفيدة للمحافظة على الجهاز التنفسي:





29) افسر لماذا تجد ثقب على جوانب الكانون ولماذا وضعت

فوقه اسطوانة مفتوحة من الجانبين (صليحة) ؟

ب/ اللون الأسود دليل على أن احتراق الفحم.....

ج/ ما هو الخطر الذي يمكن أن ينجم عن البقاء بجانب الكانون في غرفة مغلقة؟

معلومات إضافية

- التنفس الاصطناعي الغرض منه إدخال الهواء للرئتين بواسطة حركة شهيق وحركة زفير تشبه الحركات الطبيعية للتنفس ويكون ذلك من قبل السعف في حالات الإغماء أو الغرق أو الاختناق.
- والقواعد التي ينبغي اتباعها لإنجاح عملية التنفس الاصطناعي هي :
- التأكد من أن تنفس المصاب قد توقف ويتم ذلك بوضع اليد على نهاية عظم اللسان الذي يوجد في منتصف الصدر، ووضع الأذن على الصدر وملاحظة حركته، إذ لا يجوز أبدا إجراء عملية التنفس الاصطناعي لمصاب لا يزال يتنفس.
- السرعة في إجراء عملية التنفس.
- إجراء هذا التنفس في الهواء الطلق.
- فتح المجاري التنفسية بصورة صحيحة والتأكد من عدم وجود أجسام غريبة داخل الفم.

محور الهواء

■ أَدْخَلَ أَحْمَدُ دَرَّاجَتَهُ الْهَوَائِيَّةَ إِلَى مُسْتَوْدَعِ أَبِيهِ وَ بَعْدَ أُسْبُوعٍ أَخْرَجَ دَرَّاجَتَهُ لِيَلْعَبَ بِهَا فَوَجَدَ الْعَجَلَتَيْنِ فَارِغَتَيْنِ مِنَ الْهَوَاءِ.

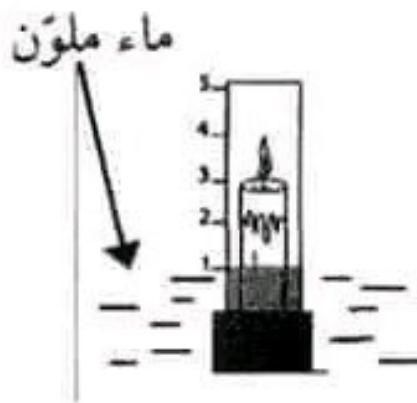
1- بِمَاذَا تُفَسِّرُ ذَلِكَ؟

تَقْلُصُ الْهَوَاءُ الْمَوْجُودُ فِي الْعَجَلَتَيْنِ بِسَبَبِ بُرُودَةِ أَرْضِيَّةِ الْمُسْتَوْدَعِ.....

2- أَذْكُرُ خَاصِيَّةَ الْهَوَاءِ الَّتِي تُفَسِّرُ هَذِهِ الظَّاهِرَةَ

يَتَقَلَّصُ الْهَوَاءُ بِاِكْتِسَابِ الْبُرُودَةِ.....

■ قَلَبْنَا كَأْسًا مُدْرَجَةً فَوْقَ شَمْعَةٍ تَشْتَعِلُ عَلَى سَطْحِ الْمَاءِ الْمُلَوَّنِ فَلَا حَظَّنَا أَنَّ الشَّمْعَةَ انْطَفَأَتْ بَعْدَ مُدَّةٍ قَصِيرَةٍ.



3- مَا سَبَبُ انْطِفَاءِ الشَّمْعَةِ؟

... نَفَادُ الْأَكْسِجِينِ.....

4- إِلَى أَيِّ تَدْرِيجَةٍ يَصِلُ الْمَاءُ الْمُلَوَّنُ وَ لِمَاذَا ؟

... يَصِلُ الْمَاءُ الْمُلَوَّنُ إِلَى التَّدْرِيجَةِ 1.....

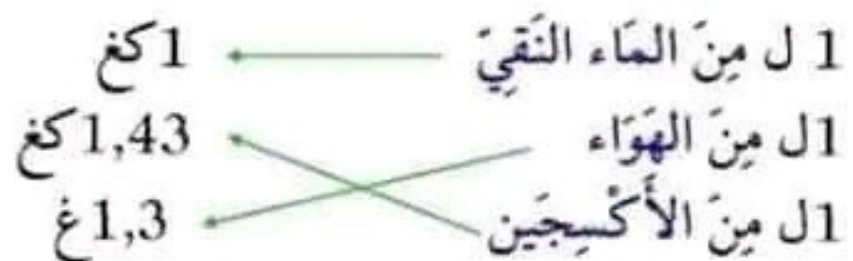
5- لِمَاذَا لَمْ يَصِلِ الْمَاءُ الْمُلَوَّنُ إِلَى التَّدْرِيجَةِ الْخَامِسَةِ؟

لَأَنَّ الْأَكْسِجِينِ يُنْتَلِ 1/5 الْهَوَاءِ وَ لَأَنَّ النِّتْرُوجِينَ (الْأَزُوتَ) يَشْغُلُ حَجْمَ الْكَأْسِ الْمُنْبَقِعِ

1- ضع العلامة (x) في التريعة المناسبة

الأكسجين	ثاني أكسيد الكربون	أحادي أكسيد الكربون	النيتروجين
غاز يُعَكِّر ماء الجير	x		
غاز يَحْتَرِقُ وَ خَطِير على التنفس		x	
غاز يُمَثِّل $\frac{1}{5}$ الهواء	x		
غاز يُمَثِّل $\frac{4}{5}$ الهواء			x

2- أربط بِسَهمٍ بَيْنَ الجِسْمِ وَ وَزْنِهِ:



3- أَشْطَبُ العِبَارَةِ الزَّائِدَةُ : نَعَمْ - لَا

- الهواء البارد أثقل من الهواء الحار
- الأكسجين لَا يَنْحَل في الماء
- يشتعل ثاني أكسيد الكربون في درجة حرارية منخفضة
- أحادي أكسيد الكربون غاز مُحْتَرِق وَ خَطِير على التنفس

نَعَمْ	X
لَا	X
لَا	X
نَعَمْ	X

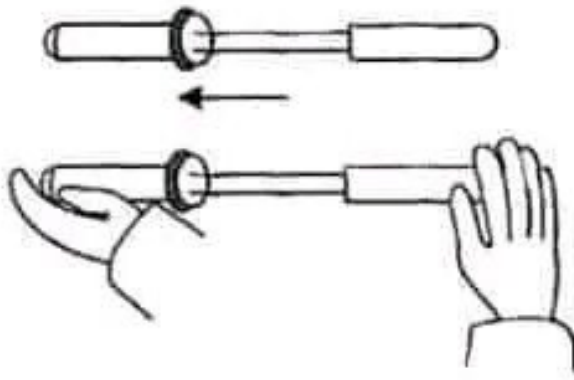
■ آخِذْ مِصْخَةً مَمْلُوءَةً هَوَاءً وَ أَحْكِمُ سَدَّهَا بِإِصْبَعِي ثُمَّ ادْفَعِ الْمِكْبَسَ بِيَدِي

الْأُخْرَى كَمَا هُوَ مُوَضَّحٌ فِي الرَّسْمِ

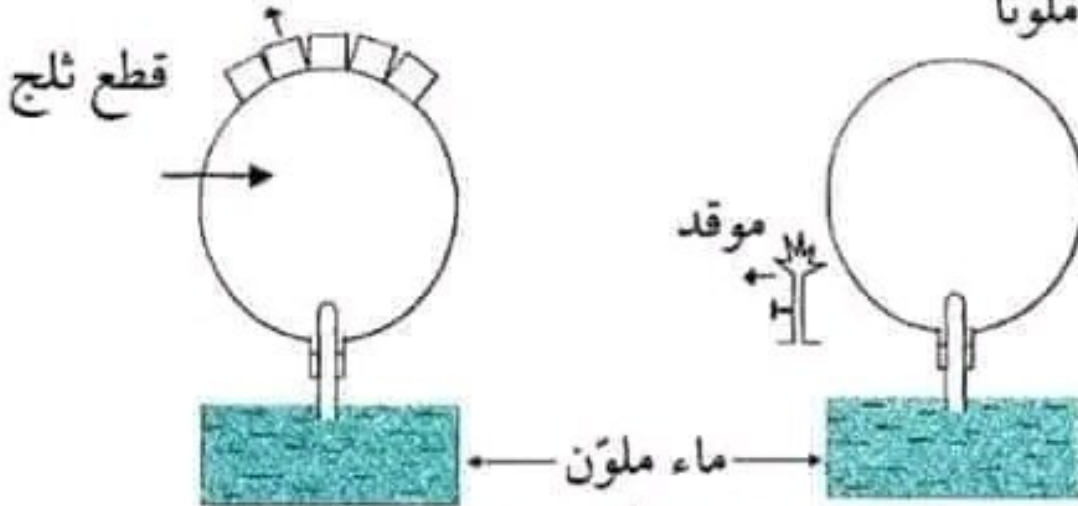
1- مَاذَا أَسْتَنْتِجُ مِنْ هَذِهِ التَّجْرِبَةِ؟

أَسْتَنْتِجُ مِنْ هَذِهِ التَّجْرِبَةِ أَنَّ الْهَوَاءَ قَابِلٌ لِلانْضِغَاطِ

.....
.....



■ آخِذْ حَوْجَلَةً مَغْلَقَةً بِسَدَادَةٍ بِهَا ثَقْبٌ مُتَّصِلٌ بِأَنْبُوبٍ دَقِيقٍ ثُمَّ أَقْلِبْ الْأَنْبُوبَ فِي وِعَاءٍ يَحْتَوِي مَاءً مَلُونًا



2- أَقْرَبُ مِنَ الْحَوْجَلَةِ مَوْقِدًا مُشْتَعِلًا فَمَاذَا أَلَا حِظُّ؟

أَلَا حِظُّ تَكُونُ فَفَاقِيعَ مِنَ الْهَوَاءِ دَاخِلِ الْمَاءِ

- وَ مَاذَا أَسْتَنْتِجُ؟

الْهَوَاءُ تَمَدَّدَ بِأَكْثَابِ الْحَرَارَةِ.

3- أَضَعُ فِي مَرَحَلَةٍ ثَانِيَةٍ قِطْعَ ثَلْجٍ عَلَى الْحَوْجَلَةِ فَمَاذَا أَلَا حِظُّ؟

أَلَا حِظُّ صُعُودَ الْمَاءِ دَاخِلِ الْحَوْجَلَةِ

- وَ مَاذَا أَسْتَنْتِجُ؟

تَقَلُّصَ الْهَوَاءِ أَكْثَابِ الْبُرُودَةِ.

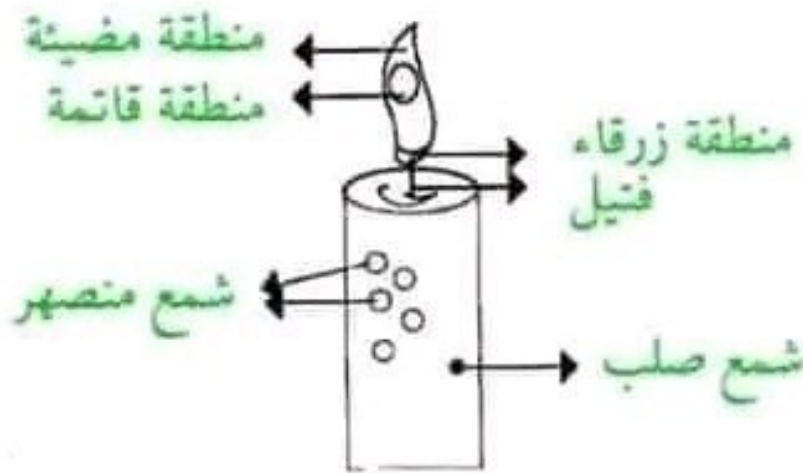
1- أرادت رَئِيمُ أَنْ تَسْتَعْمِلَ الكانونَ فلمْ تفلحْ لِمَاذَا؟

- لَا تَشْتَعِلُ النَّارُ إِلَّا إِذَا تَجَمَّعَتْ ثَلَاثَةُ عَنَاصِرٍ هِيَ:

أ- المَادَّةُ القَابِلَةُ للاَحْتِرَاقِ ب- الهَوَاءُ ج- مُصَدِّرُ الحَرَارَةِ

- لَا يَحْتَرِقُ الجِسْمُ بِلَهَبٍ إِلَّا إِذَا تَحَوَّلَ إِلَى غَازٍ

2- أَشْعَلْتُ شَمْعَةً سَاعِدُنِي عَلَى ذِكْرِ العَنَاصِرِ المُشَارِ إِلَيْهَا فِي هَذِهِ الشَّمْعَةِ



3- أَكْتُبُ اسْمَ الغَازِ المُنَاسِبِ مَكَانَ النِّقَاطِ

أ- غَازٌ يُوجِّعُ اللِّهَبَ وَ يَزِيدُ مِنْ شِدَّةِ الإَحْتِرَاقِ... **الأَكْسِيجِين**

ب- غَازٌ يُعَكِّرُ مَاءَ الجِيرِ... **ثَانِي أُكْبِد الكَرْبُون**

ج- غَازٌ مِنَ المَكُونَاتِ الأَسَاسِيَّةِ للهَوَاءِ النَّقِي لَا يُسَاعِدُ عَلَى الإَحْتِرَاقِ

..... **النِّتْرُوجِين (الأَزُوت)**

1- أَكْمَلْ بِمَا يُنَاسِبُ

أ- **الهواء النقي** هو الهواء الذي لم تتغير نسبته المئوية 21% من الأكسجين و 78% من الأزوت و 1% من الغازات الأخرى.

ب- سم ثلاث غازات أخرى توجد في الهواء

- ثاني أكسيد الكربون - النيتروجين - بخار الماء

2- أَتأملُ رسومَ التجاربِ التاليةِ و أكتبُ ناتجَ عمليةِ احتراقِ الشمعةِ داخلَ الإطارِ

4	3	2	1
قطعة بلور جافة 	لؤلؤ ورقي 	كأس بماء الجير 	كأس باردة جافة 
هباب الفحم	الحرارة	ثاني أكسيد الكربون	بخار الماء

3- أضع علامة (x) أمام الجواب الصحيح

x
x

- للهواء شكل كروي

- للهواء كتلة

- الهواء غاز خائق

- ينتشر الضوء في الهواء

■ فِي لَيْلَةٍ مِنْ لَيَالِي الشَّتَاءِ الْبَارِدَةِ أَشْعَلْتُ لَمِيسُ كَانُونًا مِنَ الْفَحْمِ وَأَدْخَلْتُهُ إِلَى بَيْتِ الْجُلُوسِ لِتَدْفَأَ مَعَ أُخْتَيْهَا وَبَعْدَ مُرُورِ سُوَيْعَةٍ عَادَتْ الْأُمُّ إِلَى الْبَيْتِ فَوَجَدَتْ الْبَنَاتِ مُغْمًى عَلَيْهِنَّ

1- حَدِّدْ

- أ- الْمَادَّةُ الْمُحْتَرِقَةُ: ... الْفَحْمُ الْخَشَبِيُّ
- ب- الْغَازُ الْمُسَاعِدُ عَلَى الْإِحْتِرَاقِ: ... الْأَكْسِيجِين
- ج- الْغَازُ الْمُسَبِّبُ لِإِغْمَاءِ: ... أَحَادِي أَكْسِيدِ الْكَرْبُون
- د- هَذَا النَّوعُ مِنَ الْإِحْتِرَاقِ: ... إِحْتِرَاقٌ غَيْرُ تَامٍ

■ عِنْدَمَا أَشْعَلْتُ الْأُمُّ الْكَانُونِ وَأَدْخَلْتُهُ إِلَى الْبَيْتِ خَاطَبَتْهَا ابْنَتُهَا قَائِلَةً: "هُوَ نِي الْقَاعَةُ يَا أُمِّي فَمِنْ الْكَانُونِ يَنْطَلِقُ غَازَانِ أَحَدُهُمَا قَاتِلٌ وَالْآخَرُ يُعَكِّرُ مَاءَ الْجَبْرِ".

2- أَسْمِي هَذَيْنِ الْغَازَيْنِ

- الْغَازُ الْقَاتِلُ هُوَ: ... أَحَادِي أَكْسِيدِ الْكَرْبُون
- الْغَازُ الَّذِي يُعَكِّرُ مَاءَ الْجَبْرِ هُوَ: ... ثَانِي أَكْسِيدِ الْكَرْبُون

1- أقرأ المعطيات التالية وأكتبها في الجدول حسب المطلوب:

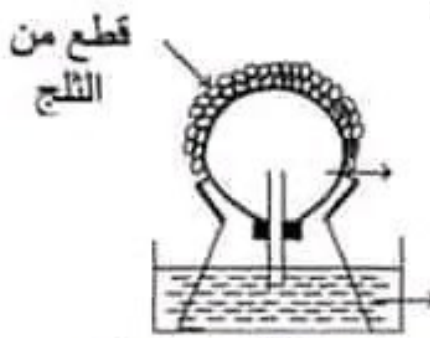
الحطب - ثاني أكسيد الكربون - الحرارة - الأكسجين - بخار الماء - هباب الفحم

العناصر المتدخلة في عملية الاحتراق	العناصر الناتجة عن عملية الاحتراق
الحطب - الأكسجين	ثاني أكسيد الكربون - الحرارة - بخار الماء - هباب الفحم

2- أقرأ الإفادات التالية و أصلح الأخطاء إن وجدت :

- تشتد حرارة اللهب في المنطقة القاتمة من الشمعة.
- تشتد حرارة اللهب في المنطقة الزرقاء من لهب الشمعة
- يوجد غاز الشمع في المنطقة القاتمة من الشمعة.
- يوجد غاز الشمع في المنطقة القاتمة من لهب الشمعة
- يوجد هباب الفحم في المنطقة الزرقاء من الشمعة.
- يوجد هباب الفحم في المنطقة الصفراء من لهب الشمعة
- الغاز الذي يعكّر ماء الجير هو الأكسجين.
- الغاز الذي يعكّر ماء الجير هو ثاني أكسيد الكربون

3- أكمل الإفادات التالية بالتعليل المناسب:



قطع من الثلج

ماء

يصعد قليل من الماء داخل الأنبوب لأن

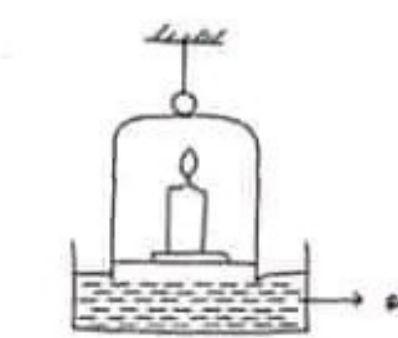


مجفف الشعر من هواء ساخن

هواء

ماء

تظهر فقاعات هوائية في الماء لأن



ماء

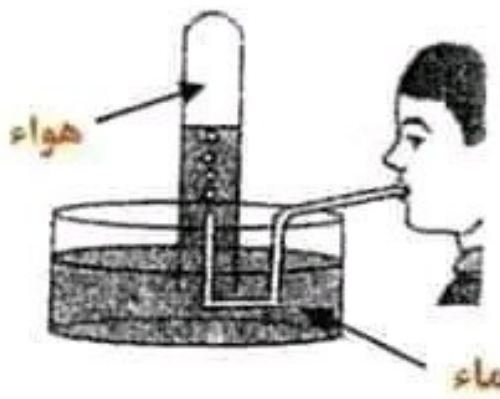
يرتفع مستوى الماء داخل إناء الزجاج لأن

الهواء الموجود داخل الإناء
برد بقطع الثلج فتقلص

الهواء الموجود داخل الإناء
سخن بالمجفف فتمدّد

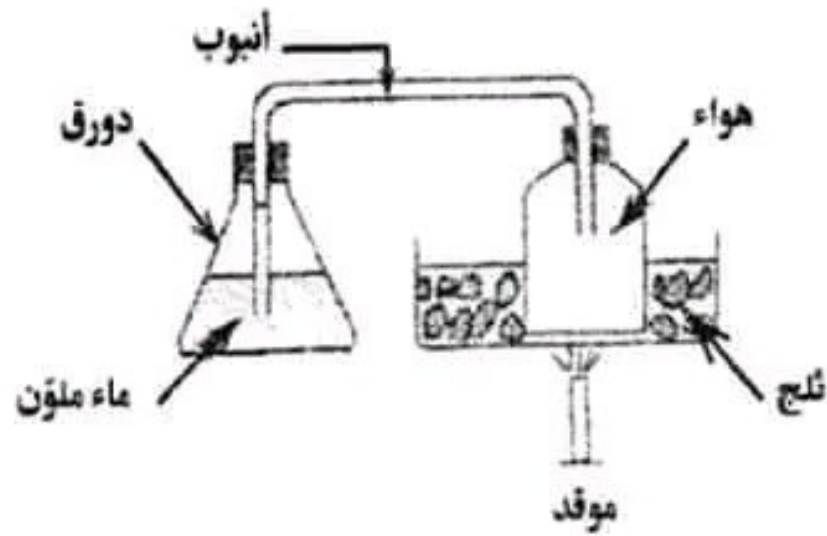
الأكسجين الموجود
داخل الإناء قد احترق

1- أَتأملُ الرَّسْمَ وَأَضَعُ عَلَامَةً (x) أَمَامَ الْإِفَادَةِ السَّليمةِ:



- يُوَجِّعُ اللَّهَبَ
- يَعْكُرُ مَاءَ الْجَبْرِ x
- يَحْدُثُ فَرْقَعَةً عِنْدَ تَقْرِيْبِهِ مِنَ اللَّهَبِ

2- أَصْلِحِ الْخَطَأَ، إِنْ وُجِدَ فِي الْإِفَادَتَيْنِ الْمُصَاحِبَتَيْنِ لِلرَّسْمِ:



- يَرْتَفِعُ مُسْتَوَى سَطْحِ الْمَاءِ بِالدُّورْقِ
- يَرْتَفِعُ مُسْتَوَى سَطْحِ الْمَاءِ بِالدُّورْقِ
- يَنْتَشِرُ الْهَوَاءُ دَاخِلَ الدُّورْقِ
- يَتَمَدَّدُ الْهَوَاءُ دَاخِلَ الْفَارُورَةِ وَ الْأَنْبُوبِ