

المستوى: السادسة

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

دائرة جمال 1 للغة العربية
المدرسة: شارع بورقيبة
زاوية قنطش
المعلمة: فاطمة بغار

المدة: 40 دق

الاسم واللقب: القسم:

العدد: 20

المنازل



السند 1: تساءل زيدان عن ظاهرة لاحظها و أثارت حيرته:
وجود ثقوب 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

مد 2

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

مد 2

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

مد 1

مد 2

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

مد 1

مد 2

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

مد 2

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

مد 1



غاز غني بالأكسجين و بخار الماء

غاز غني بثاني أكسيد الكربون و بخار الماء

غاز غني بثاني أكسيد الكربون و الأكسجين

المنازل

عرج والد زيدان في يوم صيف على محطة البنزين ليزود إحدى عجلات السيارة هواء فزودها بأقل مما كان يزودها في الشتاء

التعليمة 1-2 اذكر خاصية الهواء المناسبة لكل إفادة في الجدول التالي

الإفادة	خاصية الهواء
نفخ عجلات السيارة
تزويد عجلة السيارة بـ 2 كغ من الهواء

التعليمة 2-2 أفسر لماذا زود والد زيدان العجلة في الصيف بأقل مما كان يزودها شتاء

1 مع

2 مع

التعليمة 3-2 أصلح الخطأ إن وجد

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

3 مع

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

التعليمة 4-2 أكتب اسم الغاز المناسب في كل إفادة

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

التعليمة 5-2 : ألاحظ التجارب التالية و أصلح الخطأ

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

3 مع

3 مع

3 مع

3 مع	2 مع	1 مع	
	0	0	(- - -)
5	3 / 2 / 1	1 / 5 / 4 / 3 / 2 / 1	(- - +)
	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 جبال 1 للغة العربية
المدرسة: شارع بورقيبة
زاوية قنطش
المعلمة: فاطمة بغار

المدة: 40 دق

20

العدد :

الاسم واللقب : القسم :

المنازل
ALMANAR



السند 1: تساءل زيدان عن ظاهرة لاحظها و أثارت حيرته:
وجود ثقوب 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 الثقوب و الحقة يساعدان على تكوّن تيار هوائي يجدد الهواء المحمل بالأكسجين الذي يوجب النار

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

لأن 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 لأن 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 بإناء معدني / تغطية الفحمات بالتراب

التعليل: لأن تغطية الفحمات المشتعلة بالتراب / بإناء معدني يعزل النار عن الهواء فلا يتجدد

الأكسجين الضروري للاحتراق

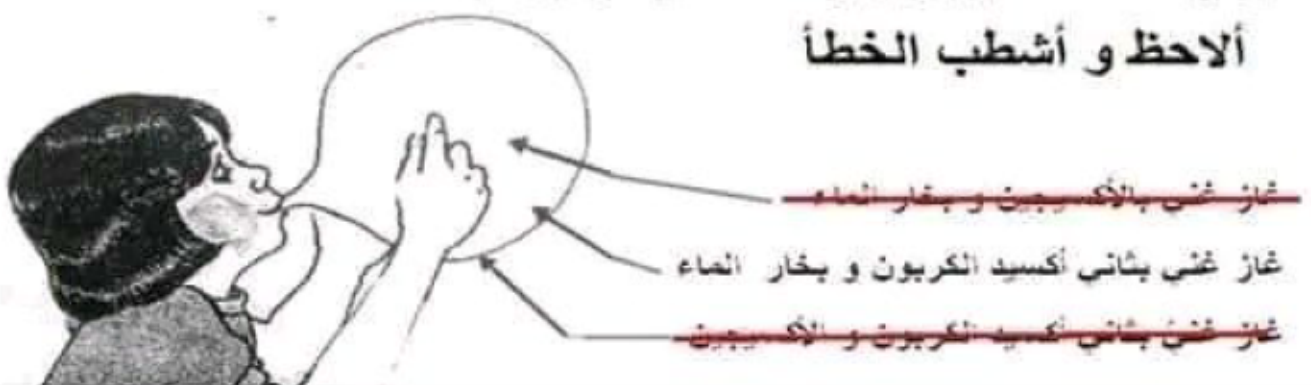
التعليمة 1-5 أكمل بالعبارات المناسبة للحصول على استنتاج مناسب حول عملية الاحتراق

تتم عملية الاحتراق في الهواء بتوفّر الأكسجين و الحرارة و المادة المحترقة و لا تحترق المواد الأ

إذا تحوّلت إلى غاز و تختلف سرعة الاحتراق حسب نوعيّة المادّة المحترقة

التعليمة 1-6 نفخت أخت زيدان بالوناً فامتلاً هواء و كبير حجمه

ألاحظ و أشطب الخطأ



1

المنازل
ALMANAR

عرج 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	للحواء كتلة

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

...احتياطاً من تمدد 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 2ل من الهواء الموجود بالعجلة فنقصت كتلتها بـ 2.6 غ

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

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

التعليمة 4-2 اكتب 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 الأوكسيجين و يمثل الأوكسيجين $\frac{1}{5}$ حجم الهواء

1 مع

2 مع

3 مع

1 مع

3 مع

3 مع

3 مع

فاطمة بكار

3 مع	2 مع	1 مع	
	0	0	(- - -)
5	3 / 2 / 1	1 / 5 / 4 / 3 / 2 / 1	(- - +)
	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 للغة العربية
المدرسة: شارع بورقيبة
زاوية قنطش
المعلمة: فاطمة بغار

المدة: 40 دق

20

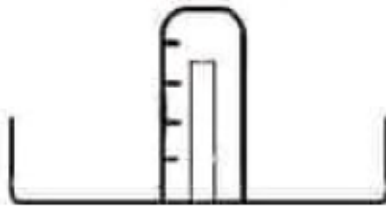
العدد :

الاسم واللقب : القسم :

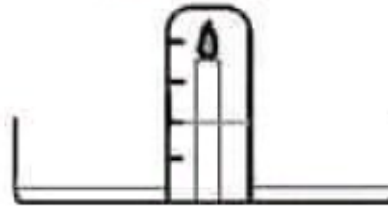
السند 1 انضم زيدان إلى نادي أحبباء البيئة و في إطار إعداد بحث حول الهواء قام ببعض التجارب التعليمية 1-1: أصلح على الرسم 3 ما تسرب من أخطاء في نهاية التجربة بالرسم 2

المناهل
ATMANAHIL

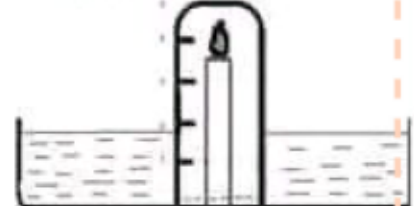
الرسم 3



2 نهاية التجربة



1 بداية التجربة



3 مع

2 مع

مع 1

مع 1

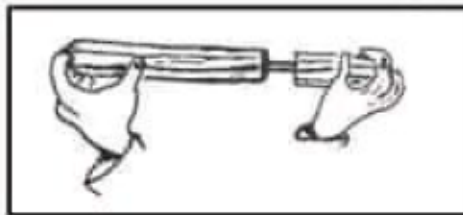
التعليمة 1-2 بناء على التجربة السابقة أكتب التعليل المناسب لكل إفادة

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

التعليمة 1-3 أكتب اسم الغاز المناسب بين القوسين

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


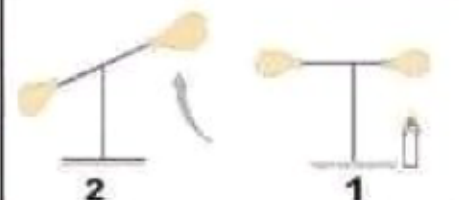

التعليمة 1-4: سدّ زيدان فوهة مضخة الدراجة بإصبعه و ضغط على المكبس



- 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

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 2-1 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

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

.....
.....

.....
التعليل:

.....
.....

عدد 1 ب

عدد 1 أ

عدد 3

عدد 1 ب

عدد 3

عدد 2

عدد 3

عدد 2

عدد 3

عدد 2

عدد 3	عدد 2	عدد 1 ب	عدد 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	(+ + +)

المستوى: السادسة

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

دائرة جمال 1 للغة العربية
المدرسة: شارع بورقيبة
زاوية قنطش
المعلمة: فاطمة بغار

المدة: 40 دق

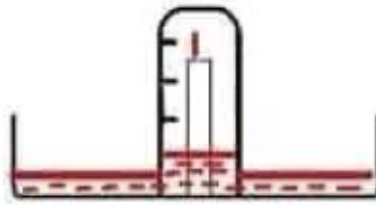
الاسم واللقب: القسم:

العدد: 20

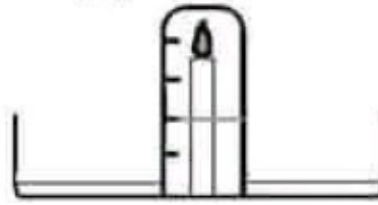
السند 1 انضم زيدان إلى نادي أحياء البيئة و في إطار إعداد بحث حول الهواء قام ببعض التجارب التعليمية 1-1: أصلح على الرسم 3 ما تسرب من أخطاء في نهاية التجربة بالرسم 2

المناهج
ATMANAHIL

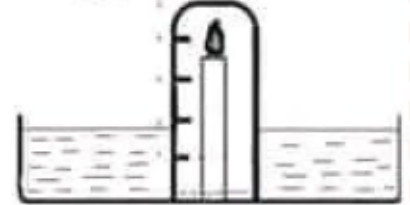
الرسم 3



2 نهاية التجربة



1 بداية التجربة



عدد 3

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

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

عدد 2

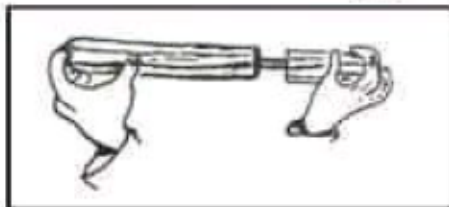
التعليمة 1-3 أكتب اسم الغاز المناسب بين القوسين

- 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)

عدد 1 ب

المناهج
ATMANAHIL

التعليمة 1-4: 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

عدد 1 ب

ج- اكتب مثالين لاستثمار الإنسان لهذه الخاصية في حياته اليومية

- ملء قارورة الغاز
- استعمال القدر المضغوط لطبخ الطعام بسرعة

نَجْهِنِي

التعليمة 1-4: أتعرف مع زيدان خاصيات و مكونات الهواء و أعر الجداول 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

السند 2 :

قدّم 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 لشيئين أن يشغلا حيزًا من الفضاء في نفس الوقت
التعليمة 2-3 أعيد كتابة الإفادات مع إصلاح الخطأ إن وجد ثم أعلّل

- 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 3 ل = 3 * 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 الحرارة و الحفر و الهواء يحتل كل التجاويف

- سخّنت قارورة مملوءة هواء ثم برّدتها و نكستها على حوض به ماء فخرج الهواء على هيئة فقائيع

- 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

الليالي
التي

3 معد	2 معد	1 معد ب	1 معد 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	(+ + +)

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

التجربة	نتيجة التجربة	خاصية الهواء أو مكون الهواء
	تسرّب 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

السند 2 :

قدّم 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 فألاحظ عدم دخول الماء للكأس لأن الهواء يمنعه فلا يمكن لشيئين أن يشغلا حيزًا من الفضاء في نفس الوقت
التعليمة 2-3 أعيد كتابة الإفادات مع إصلاح الخطأ إن وجد ثم أعلّل

- 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 3 ل = 3 * 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 الحرارة و الحفر و الهواء يحتل كل التجاويف

- سخّنت قارورة مملوءة هواء ثم برّدتها و نكستها على حوض به ماء فخرج الهواء على هيئة فقائيع

- 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

الليالي
ALIMANAHIL

3 معد	2 معد	1 معد ب	1 معد 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: أتاامل الرسوم وأقدم تفسيراً لكل مغطى

غطاء بلاستيكي



• وُضِعَ غِطَاءٌ بِلَاسْتِيكِيٍّ فَوْقَ نَبْتَةٍ فَلَدْبَلَتْ وَمَاتَتْ بِسَبَبِ..... **انعدام الهواء**.....

الإستنتاج **الهواء**..... ضروري لِحياة النبات.

غطاء



• وُضِعَ غِطَاءٌ فَوْقَ بُوقَالٍ وَوُضِعَتْ فِيهِ سَمَكَةٌ فَوُجِدَتْ بَعْدَ وَقْتٍ مَبْتِئَةً بِسَبَبِ..... **نفاذ الهواء**.....

الإستنتاج **الهواء**..... ضروري لِحياة الحيوان.

• وَوُضِعَتْ مَرْيَمُ يَدَهَا فَوْقَ أُنْفِهَا وَفِيهَا لَيْكِي لَا تُصْدِرُ صَوْتًا أَثْنَاءَ لَعْنَةِ الْعَمِيصَةِ مَعَ أَحْتِهَا فَكَادَتْ تَمُوتُ



أَحْتِنَاقًا بِسَبَبِ..... **انعدام الهواء**.....

الإستنتاج **الهواء**..... ضروري لِحياة الإنسان.

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

يُمْكِنُ لِلإِنْسَانِ أَنْ يَبْقَى فِي عُمُقِ المَاءِ طَوِيلًا بِدُونِ مَعْدَاتِ عَوْصٍ

..... **لا**.....

يُمْكِنُ لِسَمَكَةٍ أَنْ تَحْتِيَ دَاخِلَ إِنَاءٍ رُجَاجِيٍّ مَغْلَقِي

..... **لا**.....

إِذَا وَوُضِعَتْ نَبْتَةٌ فِي مَكَانٍ لَيْسَ بِهِ هَوَاءٌ فَإِنَّهَا تَمُوتُ

..... **نعم**.....

التمرين 3: أقرأ لم أقدم تفسيراً مناسباً

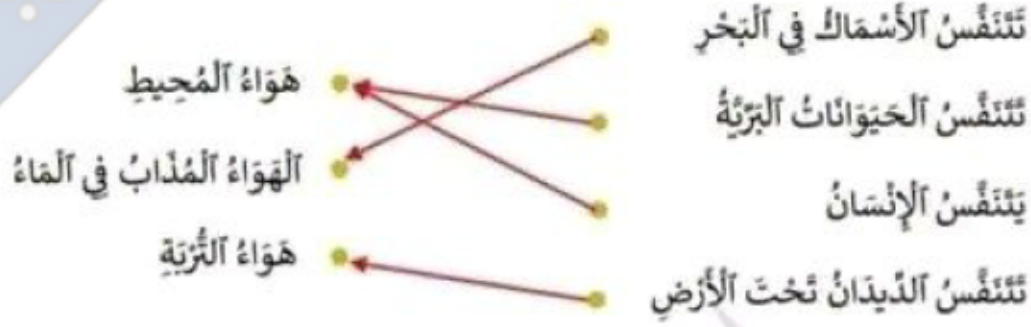
نَبِيحَةُ أَرَنْطَامِ سَفِينَةٍ فِي أَحَدِ الشَّوَابِطِ انْتَشَرَ زَيْتُ المَحْرَكِ فَوْقَ سَطْحِ البَحْرِ

وَقَدْ رَافَقَ ذَلِكَ مَوْتُ أَسْمَاكِ كَثِيرَةٍ لِأَنَّ.. لِأَنَّ زَيْتَ المَحْرَكِ عَازِلٌ لَمْ يَسْمَحْ

..... بِمَرُورِ الهَوَاءِ تَحْتَ سَطْحِ المَاءِ وَبِالتَّالِيِ اِحْتَنَقَتْ الأَسْمَاكِ وَمَاتَتْ... ..



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.

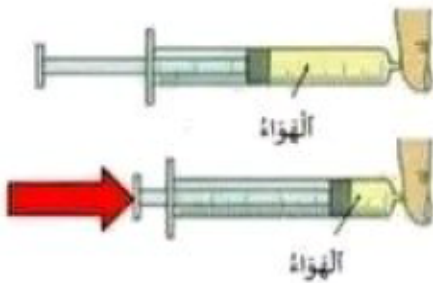
التمرين 6: اكتب خاصية الهواء حسب الصورة



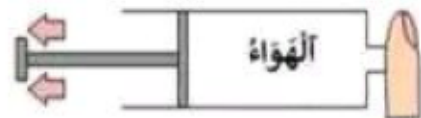
الخاصية: للهواء كتلة.....
 1... ل. هواء = 1,3 غ.....



الخاصية: الهواء يأخذ.....
 شكل الإناء الذي يحويه...



الخاصية: الهواء قابل.....
 للانضغاط.....



الخاصية: الهواء قابل.....
 للانتشار.....

التمرين 7: تكسرت قارورة العطر في غرفتي فصاحت أمي في الغرفة المقابلة وقالت: "أشم رائحة عطر ظيبي".



فساءلت كيف وصلت الرائحة إلى هناك ؟

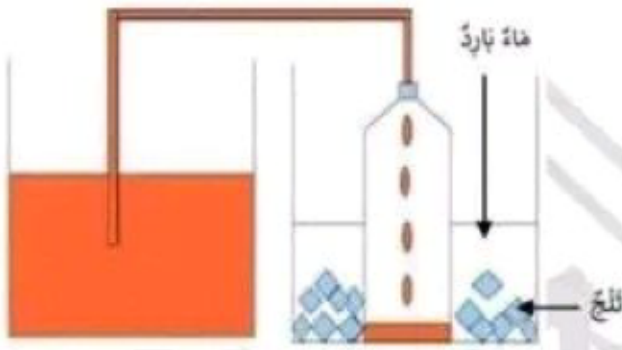
أشطب الخطأ وأذكر خاصية الهواء المناسبة

• إنتقل العطر مع الهواء المنتشر في الفضاء

• المسافة بين الغرفتين قصيرة

الخاصية: الهواء قابلٌ للإنتشار.....

التمرين 8: أكمل وأربط



(يزداد حجمه)

(يقل حجمه)

الخاصية: يتمدد الهواء بمفعول الحرارة.....

الخاصية: يتقلص الهواء بمفعول البرودة.....

التمرين 9: أفسر مستعيناً بأحدى خاصيات الهواء

نتيجة لتراكم النفايات في شوارع صفاقس لجأ سكان المنطقة إلى حرقها فتأذى الجيران من الرائحة الكريهة الخائفة.



سيختلط الهواء بالذخان. نيران الحريق. وبما أن الهواء قابلٌ للإنتشار فإنه سيحمل معه روائح الأذخنة الخائفة. لتصل إلى منازل سكان الحي.

التَّمرينُ 10: اكتب "صواب" أو "خطأ" أمام كلِّ إفادةٍ

خطأ...

صواب.

صواب.

صواب.

خطأ...

• غاز ثاني أكسيد الكربون يُساعد على الإحتراق.

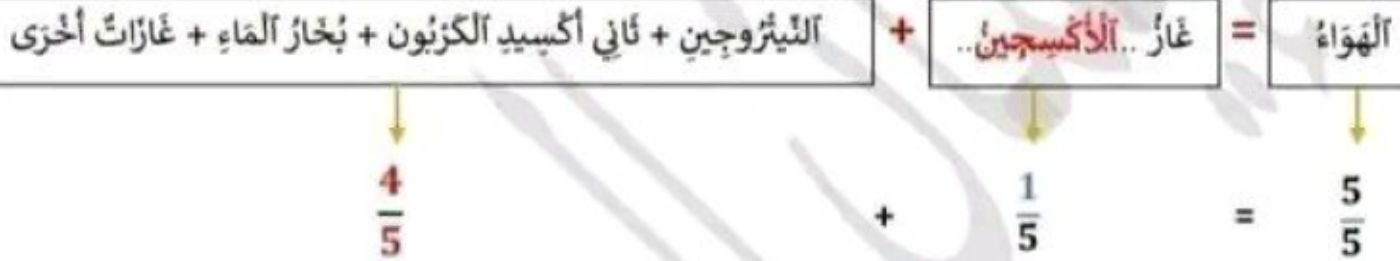
• الأكسجين يُساعد على الإحتراق.

• الهواء خليط من الغازات.

• يُمثل غاز الأكسجين حُمس حجم الهواء.

• غاز النيتروجين يُساعد على الإحتراق.

التَّمرينُ 11: أكمل المعادلة التَّالية



التَّمرينُ 12: أضغ علامة (x) أمام الإجابة الصحيحة

إذا زادت نسبة الأكسجين في الهواء يزداد خطر الحرائق.

يتأجج لهب الشمعة بتوفر غاز الأكسجين.

تشتعل الشمعة في غياب الهواء.

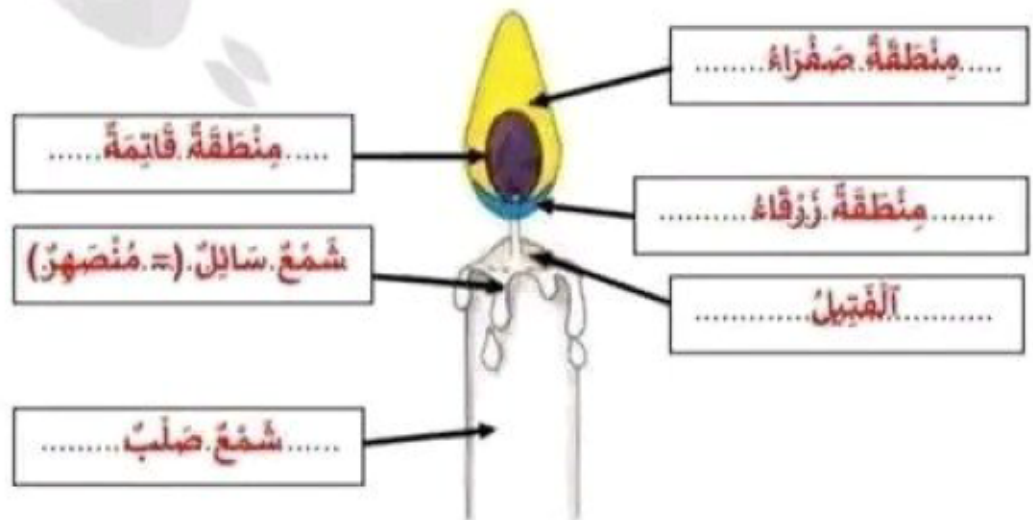
يُصبح التنفس صعباً عندما تقلُّ نسبة الأكسجين في الهواء عن الخمس.

x

x

x

التَّمرينُ 13: تأمل الرِّسم واكتب اسم كلِّ جزءٍ مُشارٍ إليه بِسهم



التمرين 14: أضح الخطا

① المنطقه العائمه (القائمه) يوجد فيها اختراق ودرجه الحرازة بها عاليه.

..... المنطقه العائمه لا يوجد فيها اختراق ودرجه الحرازة بها منخفضة

② المنطقه الصفراء هي منطقه الاختراق التام وليس بها هباب الفخم.

..... المنطقه الصفراء هي منطقه اختراق غير تام وهي غنيه بهباب الفخم

③ المنطقه الزرقاء هي منطقه الاختراق غير التام وغنيه بهباب الفخم.

..... المنطقه الزرقاء هي منطقه اختراق تام وليس بها هباب الفخم

التمرين 15: ارتب المراحل التاليه من اختراق الشمعه من 1 إلى 4

2 إصهار الشمع = تحول الشمع الصلب إلى سائل

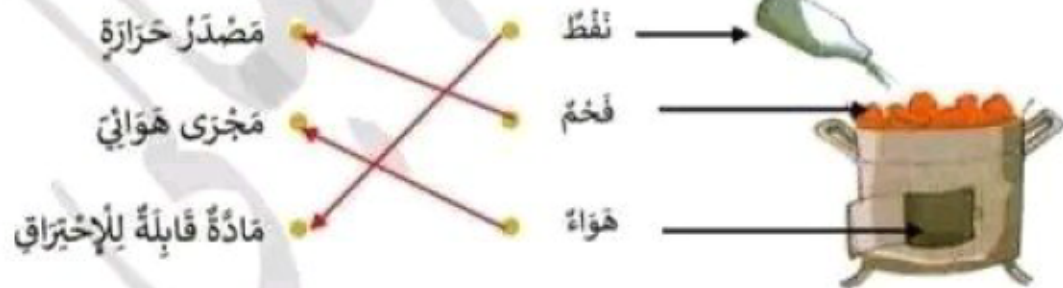
3 تحول الشمع السائل إلى غاز

1 اشتعال الفتيل

4 اختراق غاز الشمع

التمرين 16: اتمام الرسم وأربط حسب المطلوب

لنتم عمليه الاختراق لا بد من توفر :



التمرين 17: اكمل الفراغات بما يناسب من العبارات التاليه

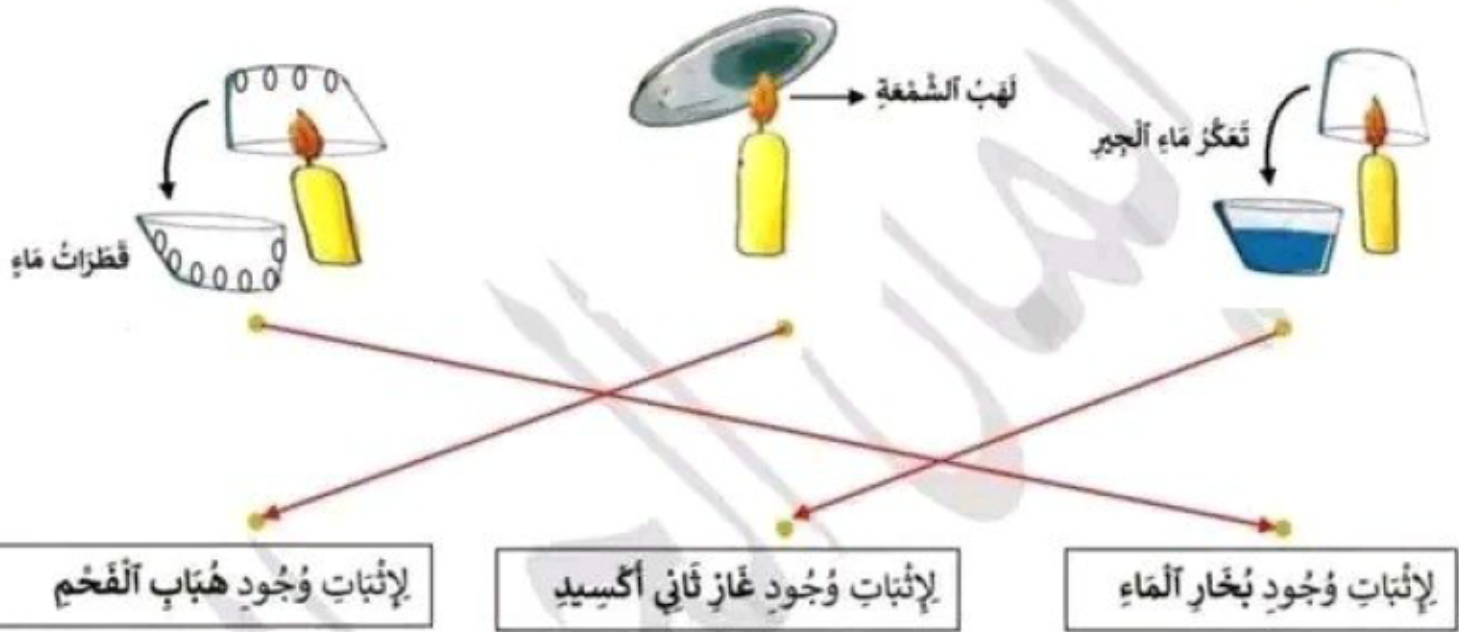
الحرازة - الضوء - النيتروجين - ثاني أكسيد الكربون - الأوكسجين - بخار الماء - الهيليوم - هباب الفخم

ينتج عن عمليه الاختراق : الحرازة الضوء ثاني أكسيد الكربون بخار الماء هباب الفخم

التمرين 18: أعلل كل إفاضة مما يلي

- يَحْمَرُّ سِلْكُ الْمَعْدِنِ عِنْدَ وَضْعِهِ فِي الْمِنْطَقَةِ الرَّزْقَاءِ مِنْ لَهَبِ الشَّمْعَةِ
 ...لأن هذه المنطقة توجد في أسفل اللهب وحرارتها عالية..... ← اختياراً تاماً.....
 يَسْوَدُّ سِلْكُ الْمَعْدِنِ عِنْدَ وَضْعِهِ فِي الْمِنْطَقَةِ الصُّفْرَاءِ مِنْ لَهَبِ الشَّمْعَةِ (هَبَابِ الْفَحْمِ)
 ...لأن هذا الفحم هو الذي تاجج في اللهب فجعله مضيئاً..... ← اختياراً غير تاماً.....

التمرين 19: أربط كل رسم بما تثبته التجربة



التمرين 20: أكمل الفراغات بما يلي لاتحصل على فقرة تلخص التبادل الغازي

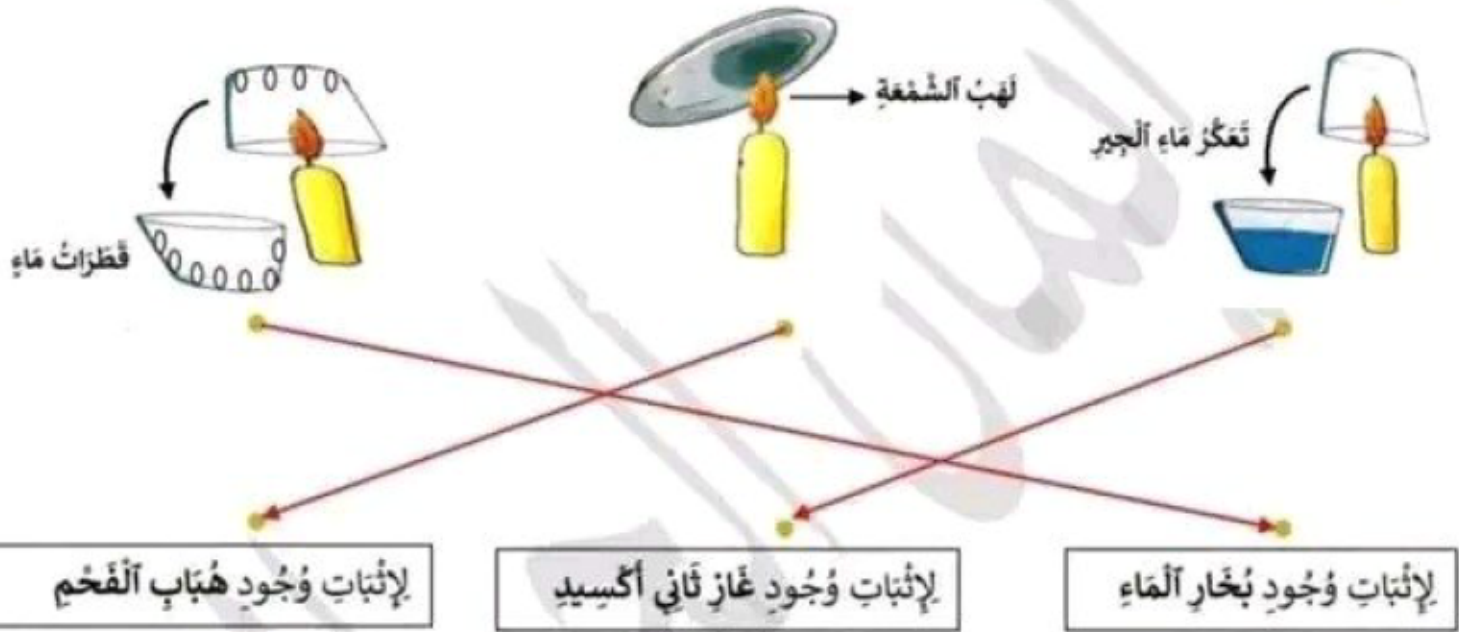
بخار الماء - الأوكسجين - الرئتين - ثاني أكسيد الكربون - الحويصلات الرئوية

أثناء عملية الشهيق يدخل هواء المحيط إلى.....الرئتين..... ويخرج الدم القاتم من القلب عبر الشرايين ليصل إلى الرئتين محملاً ب.....ثاني أكسيد الكربون... وفي مستوى...الحويصلات الرئوية يتم التبادل الغازي حيث يتخلص الدم من الفضلات ويتروود ب.....الأوكسجين..... ليصبح أحمر قانياً عائداً إلى القلب ومنه إلى أنحاء الجسم بينما يخرج ثاني أكسيد الكربون عبر المجاري التنفسية في حركة الزفير محتوياً على.....بخار الماء.....

التمرين 18: اعلان كل افادة مما يلي

يخمر سلك المغدن عند وضعه في المنطقة الزرقاء من لهب الشمعة
...لأن هذه المنطقة توجد في اسفل اللهب وحرارتها عالية... ← اختراق تام
يسود سلك المغدن عند وضعه في المنطقة الصفراء من لهب الشمعة (هباب الفحم)
...لأن هذا الفحم هو الذي تاجج في اللهب فجعله مضيئا... ← اختراق غير تام

التمرين 19: اربط كل رسم بما تثبته التجربة



التمرين 20: اكمل الفراغات بما يلي لاتحصل على فقرة تلخص التبادل الغازي

بخار الماء - الأوكسجين - الرئتين - ثاني أكسيد الكربون - الحويصلات الرئوية

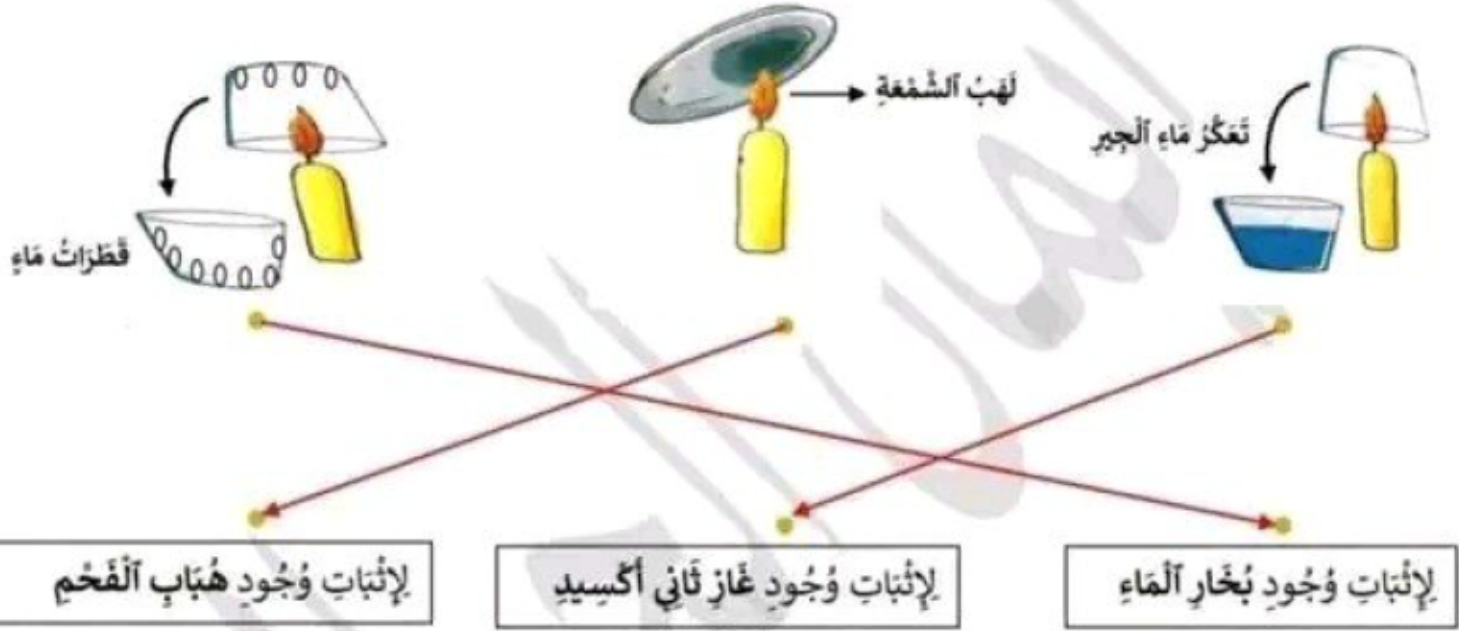
أثناء عملية الشهيق يدخل هواء المحيط إلى.....الرئتين..... ويخرج الدم القاتم من القلب عبر الشرايين ليصل إلى الرئتين محملاً ب.....ثاني أكسيد الكربون... وفي مستوى...الحويصلات الرئوية يتم التبادل الغازي حيث يتخلص الدم من الفضلات ويتروود ب.....الأوكسجين..... ليصبح أحمر قانياً عائداً إلى القلب ومنه إلى أنحاء الجسم بينما يخرج ثاني أكسيد الكربون عبر المجاري التنفسية في حركة الزفير محتوياً على.....بخار الماء.....



التمرين 18: اعلان كل افادة مما يلي

يخمر سلك المغدن عند وضعه في المنطقة الرزقاء من لهب الشمعة
...لأن هذه المنطقة توجد في اسفل اللهب وحرارتها عالية... ← اختراق تام
يسود سلك المغدن عند وضعه في المنطقة الصفراء من لهب الشمعة (هباب الفحم)
...لأن هذا الفحم هو الذي تاجج في اللهب فجعله مضيئا... ← اختراق غير تام

التمرين 19: اربط كل رسم بما تثبته التجربة



التمرين 20: اكمل الفراغات بما يلي لاتحصل على فقرة تلخص التبادل الغازي

بخار الماء - الأوكسجين - الرئتين - ثاني أكسيد الكربون - الحويصلات الرئوية

أثناء عملية الشهيق يدخل هواء المحيط إلى.....الرئتين..... ويخرج الدم القاتم من القلب عبر الشرايين ليصل إلى الرئتين محملاً ب.....ثاني أكسيد الكربون... وفي مستوى...الحويصلات الرئوية يتم التبادل الغازي حيث يتخلص الدم من الفضلات ويتروود ب.....الأوكسجين..... ليصبح أحمر قانياً عائداً إلى القلب ومنه إلى أنحاء الجسم بينما يخرج ثاني أكسيد الكربون عبر المجاري التنفسية في حركة الزفير محتوياً على.....بخار الماء.....

يحتل الهواء كل فضاء وكل تجاويف الأجسام، نشعر بوجوده ونذكر آثاره دون أن نراه .

1 الهواء ضروري لحياة الإنسان والحيوان والنبات

الإنسان : يحتاج إلى الأوكسجين لينتفسن.

الكائنات البحرية : توجد في الماء كميات من الأوكسجين، نحصل الأسماك مثلاً عليه بانتلاعهها الماء عن طريق الغم فيتمزق بين الخياشيم وتسرته إلى كامل الجسم بواسطة الدم.

النباتات : تحتاج إلى ثاني أكسيد الكربون مع الشمس لتوليد الغذاء في عملية تسمى التمثيل الضوئي.

← وبذلك نؤكد أهمية الهواء في تمكين الكائنات الحية من مواصلة البقاء

لماذا نحمل الغواص وزجل الفضاء قارورة الهواء المضغوط تحت الماء وعلى سطح القمر ؟

نحمل الغواص قارورة الهواء المضغوط لينتقى مدة طويلة تحت الماء ولأنه لا يستطيع تنفس الهواء المنحل في الماء مثل السمكة

ويحمل زجل الفضاء قارورة الهواء المضغوط لعدم وجود الهواء على سطح القمر، فالهواء لا يوجد إلا في الغلاف الجوي الذي يحيط بالأرض.

2

خصائص الهواء

- * الهواء قابل للإنتشار
- * الهواء قابل للإنضغاط
- * يتمدد الهواء بأكساب الحرارة (يزداد حجمه)
- * يتقلص الهواء بمفعول البرودة (يقل حجمه)
- ← الهواء الساخن أخف من البارد
- * للهواء كتلة 1ل من الهواء = 1.3 غ
- * الهواء يأخذ شكل الإناء الذي يخويه



3 مكوّنات الهواء

الهواء هو خليط من الغازات أهمّها :

النيتروجين (= الأزوت)

78% أي ما يُعادل أزيد من أخصاس حجم الهواء

الأكسجين

21% خمس 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%



غاز ثاني أكسيد الكربون يُعادل 0,03% من حجم الهواء وهو ضروريّ للنبات ويُعكّز ظاهرة الاحتباس الحراريّ

بخار الماء يتسبّب في تكوّن الضباب والسحب والأمطار

4 الإحتراق في الهواء وأهميّة الأكسجين في عمليّة الإحتراق

الهواء ضروريّ للإحتراق.

الأكسجين هو المكوّن الذي يُساعد على الإحتراق حيثُ يُصبح لهب الجسم المُحترق أشدّ تأججاً بتوفّر تيار الهواء أثناء عمليّة الإحتراق.

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

ويُنتج عن عمليّة الإحتراق :

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



مَراجِلُ اَختِراقِ الشَّمْعَةِ :

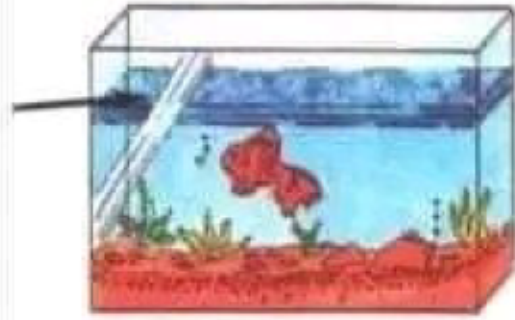
- 1 اِشتِعالُ القَبيلِ
- 2 اِنصِيارُ الشَّمْعِ
- 3 تَشْرِبُ القَبيلِ الشَّمْعِ السَّائِلِ
- 4 تَحْوُلُ الشَّمْعِ السَّائِلِ اِلى غَازِ
- 5 اِختِراقِ غَازِ الشَّمْعِ



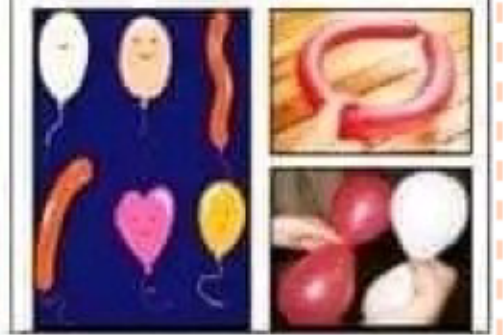
يُوجدُ ثلاثُ مَناطِقَ في لَهَبِ الشَّمْعَةِ :

- 1 المِنطَقَةُ الصُّفراءُ : مُضَيِّدَةٌ في اَعلَى اللَهَبِ (اِختِراقٌ غَيرُ تامٍّ)
- 2 المِنطَقَةُ اَللثامَةُ : في وَسَطِ اللَهَبِ حِرازَتُها مُنخَفِضَةٌ
- 3 المِنطَقَةُ الزُّرقاءُ : في اَسفَلِ اللَهَبِ حِرازَتُها عَاليَةٌ (اِختِراقٌ تامٌّ)

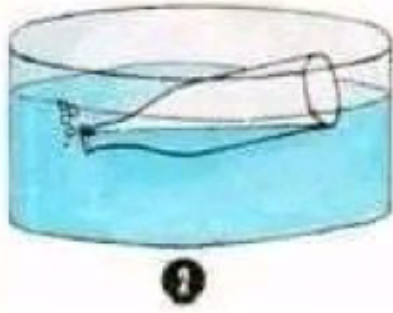
1) الهواء ضروري للكائنات الحية: الهواء ضروري لحياة الإنسان والحيوان والنبات والكائنات الحية الدقيقة وإن عزلها عنه يتسبب في موتها. الأسماك وغيرها من الكائنات الحية المائية تتنفس الهواء الذائب والمنحل في الماء.



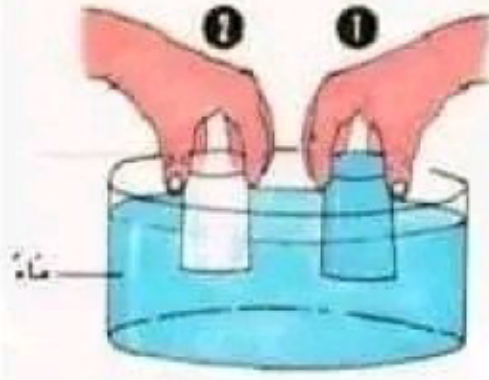
خصائص الهواء: الهواء غاز مرن لا لون له ولا رائحة ولا طعم يوجد داخل التربة المحروثة نشعر بوجوده ونذكر آثاره نون أن نراه - يحتل الهواء كل فضاء وكل تجلويف الأجسام. الهواء ليس له شكل معين فهو يأخذ شكل الوعاء الذي يحويه



الإناء الذي يبدو فارغاً فهو في الأصل ملآن هواء



1

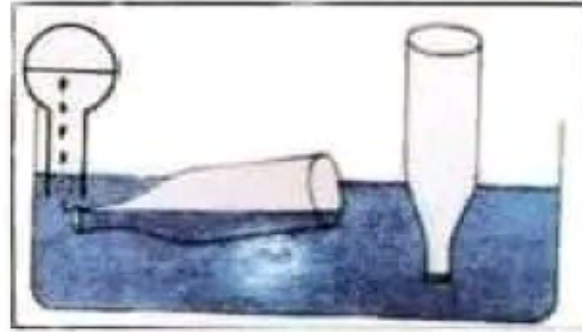
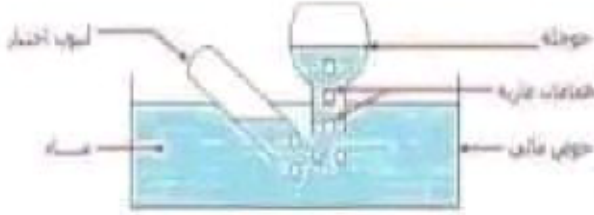


مياه

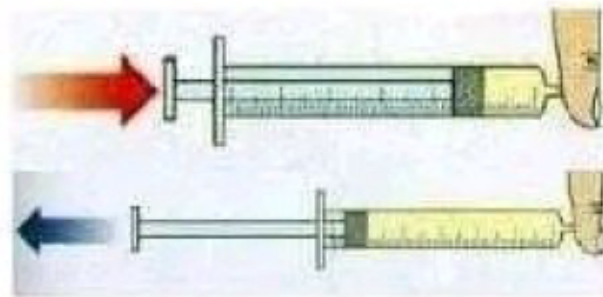
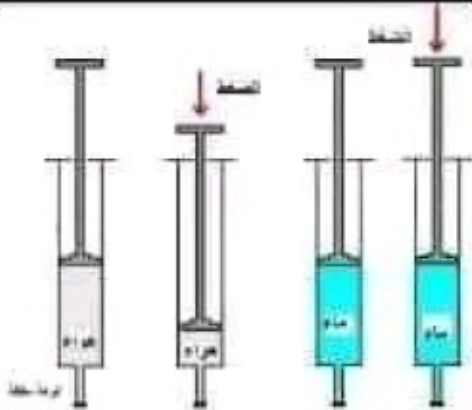


1

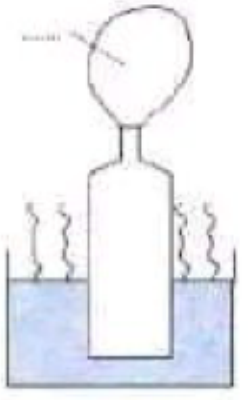
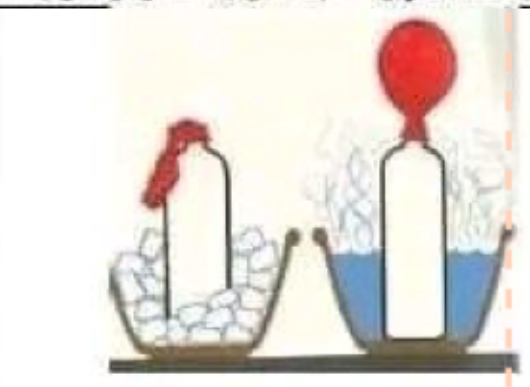
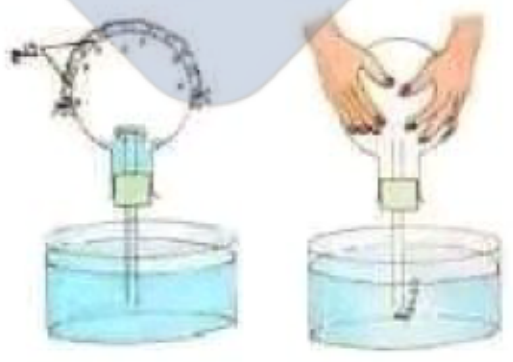
الهواء يمكن نقله من إناء إلى آخر



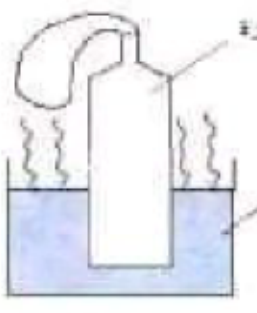
الهواء غاز مرن قابل للانضغاط وقابل للانتشار



يتمدد الهواء بمفعول الحرارة ويتقلص بمفعول التبريد



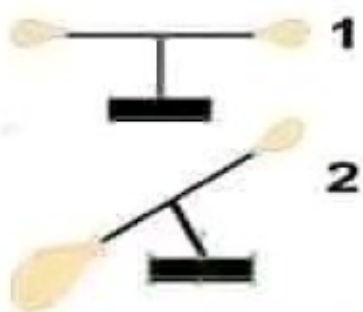
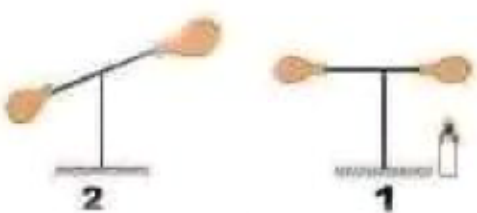
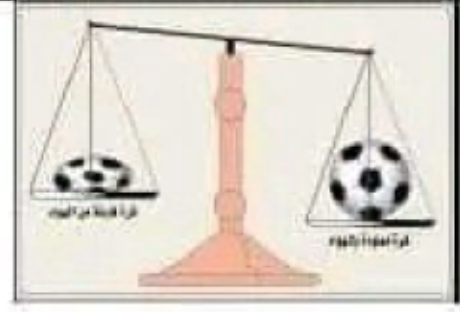
بعد ذلك



وضع القارورة في ثلاجة



للحواء كتلة نلاحظ ذلك عندما نزن إطار عجلة داخلي فارغا من الحواء ثم نملوه ونعيد وزنه فنستنتج أن للحواء كتلة وذلك بعدما أصبح الإطار أثقل. 1ل من الحواء بزن 1,3 غ



الهواء الحار أخف من الهواء البارد



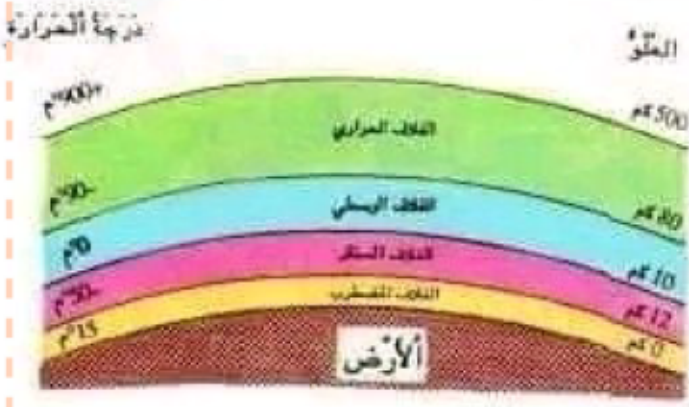
الهواء قابل للإحلال والذوبان في الماء يذوب الهواء في الماء وباختلاف درجة الحرارة والضغط وتكون نسبة الأكسجين على سطح البحر أعلى منها في الأعماق الهواء عازل للتيار الكهربائي

أبسط 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

فوائد الهواء

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



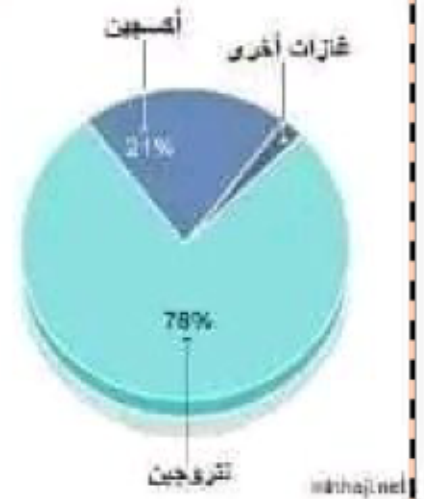
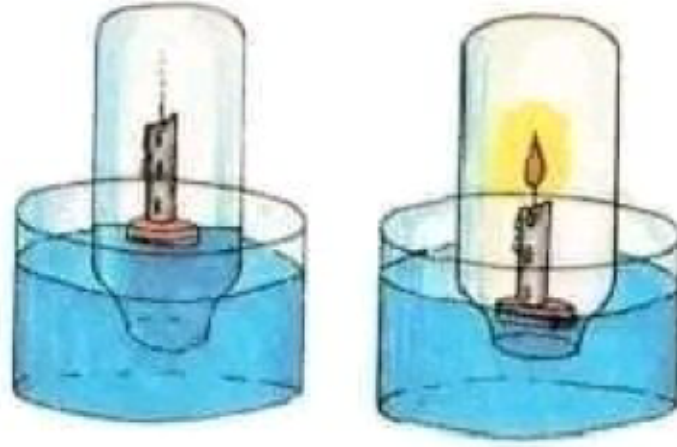
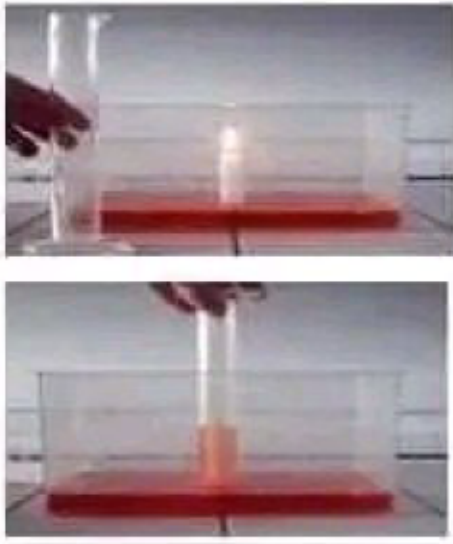
يمكن الطيور من الطيران والمناطيد من الارتفاع في الجو والطائرات من التحليق



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

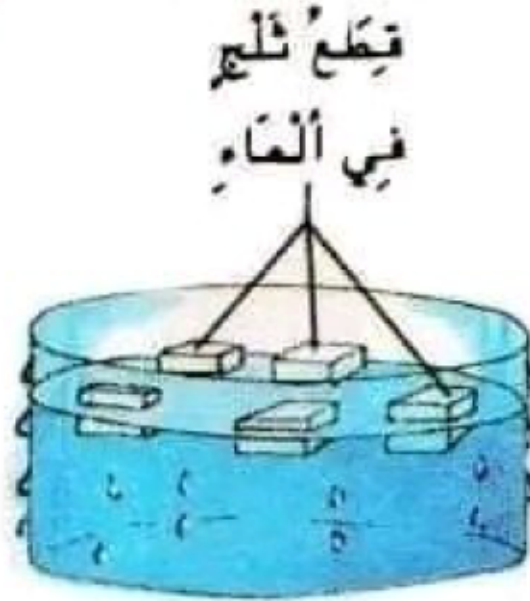


1) النيتروجين بنسبة 78% ويمثل 5/4 حجم الهواء ولا يساعد على الاحتراق

2) الأكسجين بنسبة 21% ويمثل 5/1 حجم الهواء يساعد على الاحتراق بؤجج نارا توشك أن تنطفئ ال منه وزن 1.43 غ كذلك ينهش 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.



DERBALIMOSBAH

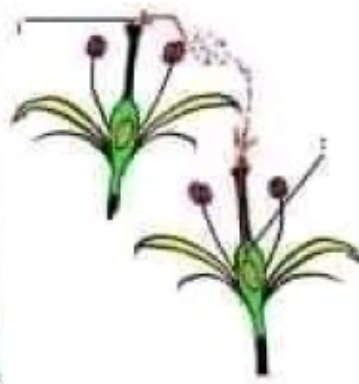
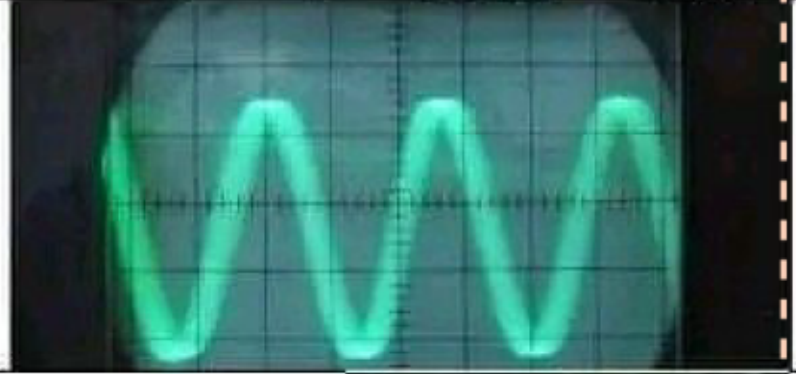
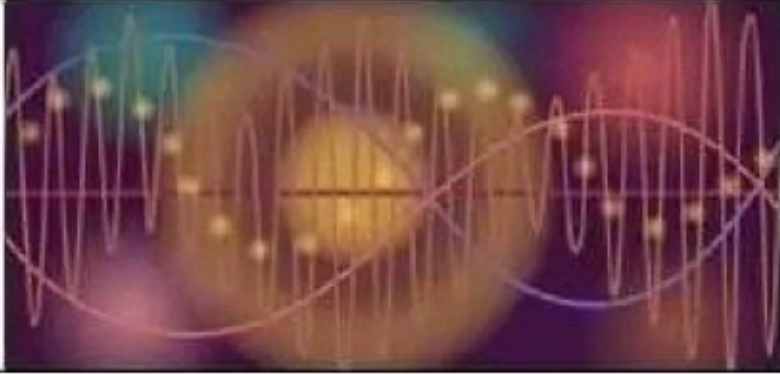
نَجْحَنِي

www.najahni.tn

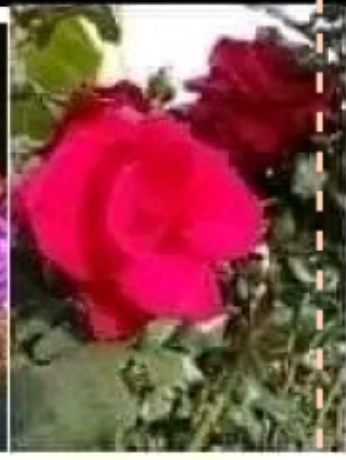
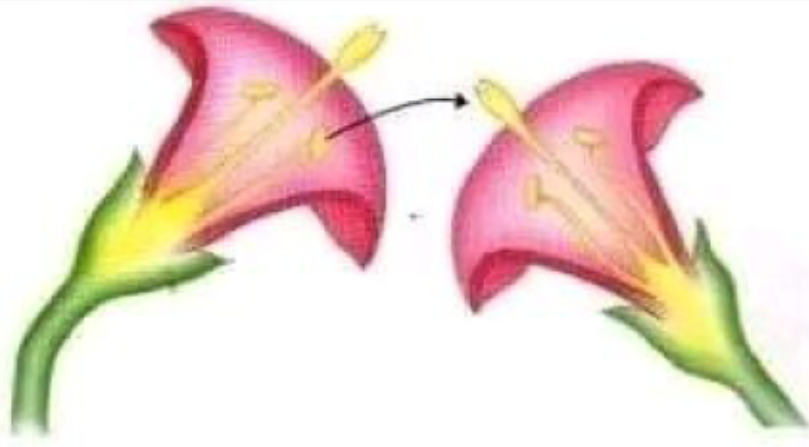
نَجْحَنِي



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 وغاز وصخور صغيرة (وهي التي نشاهدها ليلا تخط السماء) وقد يصل البعض منها إلى الأرض



- والهواء المحيط بالأرض يمثل حاجزا حول كوكب الأرض يحمي الكائنات الحية من شدة الإشعاعات الضارة المنبعثة من الشمس والتي تحرق كل شيء فمثلا 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



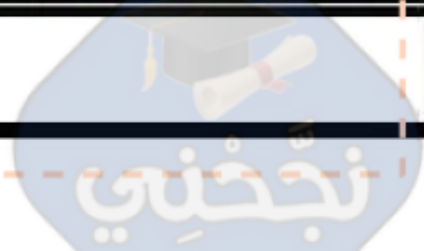


- لتعديل الفارق بين درجتى الحرارة فى النهار وفى الليل لتبقى الأرض دافئة (تبلغ درجة الحرارة على سطح القمر 110° نهارا وتنخفض ليلا إلى 150° تحت الصفر راند الفضاء يرتدي لباسا خاصا يحميه من الإشعاعات ويحمل قارورة بها الأوكسجان)



MOSBAH DERBALI

www.najahni.tn



السند ع 1 دد:

1/ أكمل الجدول التالي:

التفسير	الملاحظة	التجربة
.....	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 منجني 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 منجني بالدوار.

4/ أصلح الخطأ:

النفط والزيوت مواد تحترق عندما تكون سائلة.



السند ع 1 دد:

1/ أكمل الجدول التالي:

التفسير	الملاحظة	التجربة
عند تغليته الماء يَفْقِدُ... اللون المنحل فيه... خلو البنفسج نجهن الماء	إذ فرأيت في اللون... و حردها من جميع الاتجاهات وقوت السمكة	تغليته الماء ثم تبريده وسكبه في بقال ثم وضع سمكة فيه وغلقه.
لأن السباح لا يشد طبعه... لا يشد طبعه النفس... الهواء المنحل فيه	تغيرت نجهن... معرفة في التنفس	سباح بدون معدات غوص تحت الماء لفترة قصيرة.
لأن الصهون البلوري... منع الهواء لأن النجته... نفاذ الأكسجين	تدبل النجته كم... تموت	وضع نبتة وفرنا لها الغذاء والماء في صندوق بلوري لمدة أسبوع.

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 أحسن 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 الجزيئات غير متجانسة.

3/ لماذا أحسن منجي بالدوار.

لأن الاحتراق الغير التام سبباً...
لنتمكن من التنفس من الثمار بظبيتها وأنتشار غاز ثاني أكسيد الكربون

4/ أصلح الخطأ:

النفط والزيوت مواد تحترق عندما تكون سائلة.

بعد تحولها إلى غاز.

معدان :
بجال ناجي
2019 - 2020

الهواء :
خصائصه / مكوناته

* الهواء غاز عديم اللون والطعم والرائحة ، لا يمكن حسكه وليس له شكل معين لما يأخذ شكل الوعاء الذي يوجد فيه. وهو غاز يمتلئ جميع الفراغات والفتحات التي تصادفها. يكون الهواء كثيفا حول سطح الأرض وتقل هذه الكثافة كلما أبتعدنا عن سطح الأرض لأننا نبتعد تقريبا عن الطبقات الجوية العليا. هو غاز يهيم في الأرض من عديد إلى شعاعات وحقوض من تأثير أشعة الشمس.

له تأثير مباشر على التنفس ، إذ يكون التنفس يسيرا على مستوى سطح البحر ويزداد صعوبة كلما ارتفعنا عن سطح البحر أي في المرتفعات والجبال.

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

* الهواء ضروري لحياة جميع الكائنات الحية :
- فهو ضروري لتنفس الإنسان والحيوان عن طريق الشهيق والزفير.

- ضروري لتنفس النبتة ليلا ونهارا ، إذ تستهلك النباتات ثاني أكسيد الكربون وتطرح الأكسجين نهارا ، وتستعمل الأكسجين وتطرح ثاني أكسيد الكربون ليلا .

* كما أنّ الأسماك والنباتات البحرية تتنفس
الهواء المنحل في الماء .
* كما أنّ العواصم أو راشد الفضاء يتنفس
الأكسجين المضغوط داخل قارورة الأكسجين
في أعماق البحار أو على سطح القمر مثلاً ...
* للهواء كتلة :

1 - 1 من الهواء 1,3 غ

2 - 1 من الأكسجين 1,43 غ

* يتكوّن الهواء من عدّة غازات منها :

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

② الأكسجين : وهو الأكثر أهميّة على الإطلاق
ويُمثل 21% من حجم الهواء ، وهو ضروري
للتنفس طبيعياً ولعملية الأكسدة و للاحتراق
(وسأتي عليهما لاحقاً لما لهما من أهميّة) .

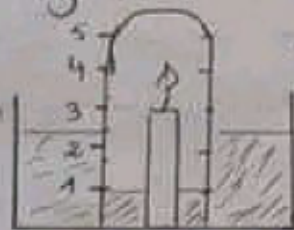
③ ثاني أكسيد الكربون : وتوجد بكميات قليلة
لا تتجاوز 0,3% ورغم خطورتها على التنفس
إلاّ أنّه يبقى ضرورياً لتنفس النبات ،
ولإطفاء الحرائق لقدرة على الإنضغاط
ولسُدّة لرواقه ، وهو غاز يُكثّر ماء الجير

(2)

④ بصار الماء: ورغم وجوده بكميات ضئيلة إلا أنه ضروري للدورة المائية في الطبيعة لاذ أنه يساعده على تكثف الهواء في الطبقات الحوتة العليا لتكوين السحب ونزول الأمطار.

⑤ الغازات النادرة: كالأرجون 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 ملون

ونثبت سعة مستوية في عابه
نقم سنكس إناء بأورنا غافية فيها

الملاحظة 1: * انطفاء الشمعة بعد

نفاذ كمية الأكسجين بالقلادة.

* صعود الماء الملون إلى التدرج 1.

الاستنتاج 1: عوض الماء الملون للأكسجين الذي

استهلكته السعة إلى $\frac{1}{5}$ حجم القارورة.

← الأكسجين يمثل $\frac{1}{5}$ حجم الهواء.

التجربة 2:

* نضع قليلا من ألواح الحديد في

أنبوب اختبار منكوس في إناء به ماء ملون.

* نلاحظ بعد مدة أن ألواح الحديد

قد تأكسدت فأستهلكت الأكسجين

و ارتفعت مستوى الأكسجين إلى التدرج 1.

* والأكسجين يمثل $\frac{1}{5}$ حجم الهواء.



نهاية التجربة

بداية التجربة

خصائص الهواء :

* استهلكت العضلة الحية كمية الأكسجين بالانحبوط ف :
 طرقت نافي أكسيد الكربون الذي عكس ماء الجبير ،
 ووجد الماء المالح في الأنبوب لتقوي الأ كسجين .

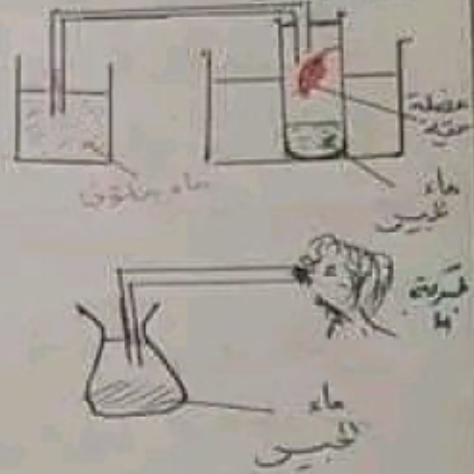
* ننفخ في اناء به ماء الجبير
 نلاحظ : عكس ماء الجبير
 * نستنتج : أن هواء الزفير
 يحتوي نافي أكسيد الكربون
 الذي يعكس ماء الجبير

* توجد تجارب عديدة سأتى عليها من خلال
 وصفيات و محطات تقييمية ان شاء الله .

الدرس القادم عدًا ان شاء الله :

« خصائص الهواء »

التجربة 3 :



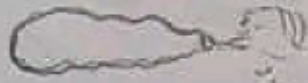
خصائص الهواء :

من أهم الخصائص أو الخاصيات نذكر :

① خاصية الانتشار: ويمكن ملاحظة ذلك من خلال

التجربة 1: ننفخ بالونة بكمية قليلة من الهواء

الملاحظة: ستبقى البالونة مرتخية ولن تأخذ شكلا مضبوطا.



التفسير: بقيت البالونة مرتخية

لأن جزيئات الهواء بقيت متباعدة

وغير متماسكة.



التجربة 2: لو قمنا بنفخ البالونة

بكمية كبيرة من الهواء من

الملاحظة: سنلاحظ أن البالونة لم

تعد مرتخية وأخذت شكلا

مضبوطا.

التفسير: أخذت البالونة شكلا مضبوطا

لأن جزيئات الهواء صارت متقاربة

وتماسكة.

② خاصية التمدد: ويمكن ملاحظة ذلك من خلال

للتجربة 1:



نهاية
التجربة +



داية
التجربة ←

1

الملاحظة: صعود كمية من الماء الملون الى الدورق بعد مدة زمنية من وضع الناجح فوقه

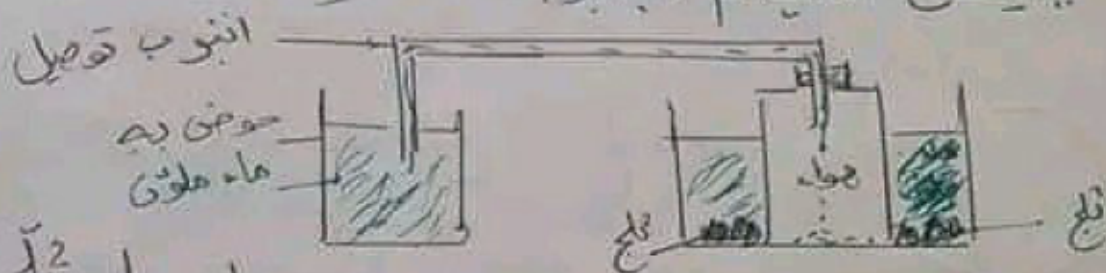
التفسير: هبوط الماء الملون الهواء المتقلص في الدورق بسبب البرودة.

الاستنتاج: تنقلص الهواء بانخفاض درجة الحرارة.

(أو) الهواء قابل للتقلص بانخفاض الحرارة.

(أو) الهواء قابل للتقلص بزيادة البرودة.

يمكن القيام بالتجربة التالية أيضا لبيان ذلك



تنقلص الهواء في القارورة بسبب وجودها في ماء مثلج فيصعد الماء الملون من الحوض ليعبر عن انبوب التوصيل الى القارورة متوقفا الماء المتقلص الهواء قابل للتقلص بانخفاض درجة الحرارة.

(3) خاصية التمدد: يمكن التأكد من ذلك

باجراء التجارب التالية

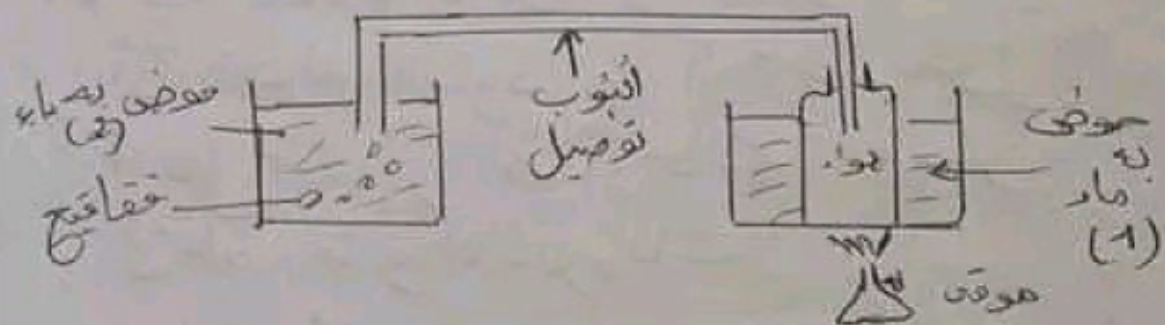
التجربة 1: تجفيف شعير

فقاعات

حوض به ماء

(2)

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



نلاحظ عند تسخين الماء بالحوض (1) انتقال الحرارة إلى القارورة البوريق فيتمدد الهواء داخجا و ينتقل عبر أنبوب التوصيل ليخرج على شكل فقاعات هوائية .
 الهواء قابل للتمدد بمفعول الحرارة:

جو الهواء - 6 -

جوهوا غاز عديم اللون والطعم والرائحة ثقلاً جميع الغلوب والبروتين التي لا تتناقص مواد اخرى .

جو الهواء يتناقص حول الارض بكثافة مما يتقبل عليه السفس

جميع الكائنات الحية .
يقول القواء كلما ارتفعنا عن سطح الارض حيث تكون كمية السفس

ضعفة وقد تضيع فخدمة (جواي ٢٩٥٥)

يمكن ان نشعر بوجود القواء من خلال التسييم والرياح والاعاصير

يقول ان ثبت وجود القواء من خلال تجر تبييت

الجزئية الاولى :

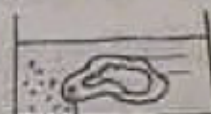
وضوح طوق لدر اجماع هوانة في

كس كاشي بضررة ماذلة على اناو بهنا

اناو به ماء



نلاحظ خروج عناقع هوانة من السكاس



نلاحظ خروج عناقع من القوب

القواء موجود في الكاس القارخ

القواء موجود دليل الطوق

جوهوا ضروري لجميع الكائنات الحية اذ تتفكك بواسطته

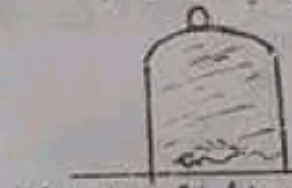
من المصطل على الطاقة من خلال الاحتراق الطبيعي للقيادة العضوية

التي تتناو لها لذلك تستحيل للحياة بمقتول عن القواء

التجربة : وضع عار في نافوسا زجاجي

تغير فسلوك القار من اضطراب

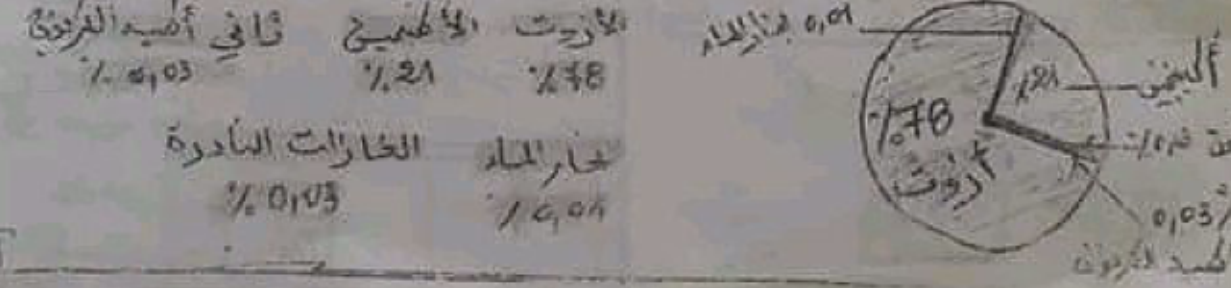
وانقلاب و محاولة للتصرد الى ان خبت فتموت



موت القار فقة نفاو القواء

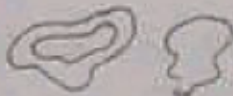
الاستنتاج : القواء ضروري للحياة الكائنات الحية

مكونات القواء : هو مجموعة من الغازات حسب متفاوتة



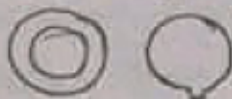
حماض الهواء: كيف نفسر خاصيتي الانتشار والانضغاط
 « يتكون الهواء من جزئيات صغيرة مستقلة تتحرك في شتى
 الاتجاهات وفي الفضاء الذي تحتله: فإذا وضعنا كمية قليلة
 من الهواء في طوق مطاوي أو بالونة كانت للجزئيات متباينة،
 وإذا وضعنا كميات كبيرة كانت متقاربة ولا يحيط ذلك عنه
 الضغط على الأطار بالأصابع»

تبقي البالونة مرخية
 يبقى الطوق مرخيا



وضع كميات قليلة:

أخذ كل منها فكله
 مضغوطة



وضع كميات كبيرة:

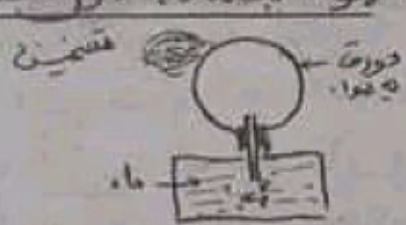
الهواء قابل للانتشار والانضغاط

كيف نفسر خاصيتي التمدد والتقلص؟

① وذلك بإجراء تجربتين التاليتين للتمدد:

التجربة 1: «نكس دورقنا في حوض به ماء ونسحق الدورق من الخرج والملاحظة: خروج الهواء من الدورق إلى الهواء وظهور خفاصيح»
 التجربة 2: «نكس دورقنا في حوض به ماء ونسحق الدورق من الخرج والملاحظة: خروج الهواء من الدورق إلى الهواء وظهور خفاصيح»

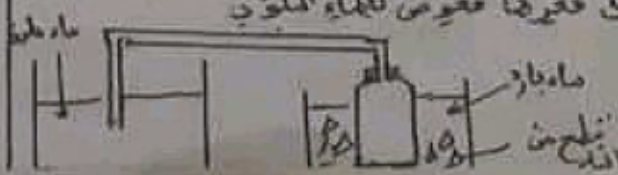
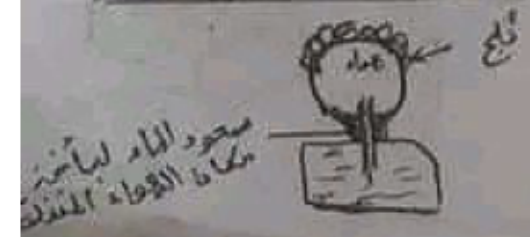
التجربة 1: نغلي عوقة فارغة بالونة ونصقها في حوض مملوء بالماء ثم نسحقها
 الملاحظة: نلاحظ انتفاخ البالونة لأن تأثير الحرارة في ماء الحوض منع عنه صعود الهواء إلى حوض متاحل البالونة
 التنتفح
 التجربة 2: الهواء يتمدد بفعل الحرارة



② وذلك بإجراء تجربتين التاليتين للتقلص:

التجربة 1: «نأخذ قارورة مملوءة بالهواء ونسحقها بزيادة تيز منه أنبوب توصيل صغير طرفه في حوض مملوء بماء ملون ثم نضع القارورة في حوض مملوء بالماء»
 التجربة 2: «نأخذ قارورة مملوءة بالهواء ونسحقها بزيادة تيز منه أنبوب توصيل صغير طرفه في حوض مملوء بماء ملون ثم نضع القارورة في حوض مملوء بالماء»

التجربة 1: «نأخذ قارورة مملوءة بالهواء ونسحقها بزيادة تيز منه أنبوب توصيل صغير طرفه في حوض مملوء بماء ملون ثم نضع القارورة في حوض مملوء بالماء»
 التجربة 2: «نأخذ قارورة مملوءة بالهواء ونسحقها بزيادة تيز منه أنبوب توصيل صغير طرفه في حوض مملوء بماء ملون ثم نضع القارورة في حوض مملوء بالماء»



يمكن أن تكشف غاز نيتروجين أكسيد الكربون في
 هواء الترفيس / احتراق الشمع / دخان المصابيح والسيارات
 فيمكن أن تكشف عن نسبة الأوكسجين في الهواء بـ



التجربة : نضع شمعاً في إناء به ماء مأون
 نكس أنبوب مدرج من 1 إلى 5
 على الشمعة .



الملاحظة : تنطفئ الشمعة لفاذ الأوكسجين
 يعود الماء الممتص إلى الحجم
 المدرج يقدر الخمس ليحل
 محل الأوكسجين الذي استهلكته الشمعة
 الاستنتاج : يحتوي الهواء على غاز الأوكسجين
 الذي تمثل حوالي (1/5)



يمكن أن تكشف عن الفحم بـ
 التجربة : نكس صحن أبيض اللون من فخار
 على شمعة تحترق .
 نلاحظ : أصبح لونه أسوداً .
 الاستنتاج : ينتج عن احتراق الشمع فحم



يمكن أن تكشف بخار الماء :
 التجربة : نكس كأس زجاجي فارغ على
 شمعة تشتعل .
 الملاحظة : تظهر قطرات من الماء على
 طرفي الكأس
 الاستنتاج : ينتج عن عملية الاحتراق بخار الماء

يمكن أن تكشف ثاني أكسيد الكربون
 التجربة : نكس قنبلاً من ماء الجير في كأس فارغ
 الملاحظة : نلاحظ تكثر ماء الجير
 الاستنتاج : للهواء ممتصين ثاني أكسيد الكربون

1- من الهواء يزن قوامه للهواء كثافته .
 كيف نفهم أن الهواء البارد أثقل من الهواء الحار؟
 لكي نفهم أن ذلك من خلال خزان التبريد (بيت الثلج)
 في التلاحة . إذ يوجد في الجزء العلوي من التلاحة حتى تصعد
 إليه الهواء الحار الأقل كثافة يحصل على الدورة المطلوبة للهواء
 داخل التلاحة حتى تحافظ على درجة حرارة باردة للهواء المحيوس .
 * الهواء عازل للكهرباء .

* سيأخذ في عملية البناء الضوئي لدى النباتات ؛ المسؤول عن ذلك ثاني أكسيد الكربون
 * يقي الأرض من الانفجارات الخطيرة القادمة من الشمس .
 * يقي الأرض من الارتفاع الشديدي لحرارة الشمس .
 * يتأخر في تشكيل السحب بواسطة بخار الماء .
 * الهواء ضروري لعملية الاحتراق ؛

* الأوكسجين هو المسؤول على عملية الاحتراق ؛
 * لا تحترق المواد القابلة للاحتراق بتعزل عن الهواء .
 * العناصر المتواجدة في عملية الاحتراق هي :
 (الهيدروجين / الأوكسجين / مصدر الحرارة)
 * العناصر الناتجة عن عملية الاحتراق ؛
 هواء - حرارة - بخار الماء - ثاني أكسيد الكربون - هباب الفحم .

* احتراق الشمعة ؛ تحترق الشمعة كما يلي :
 1. اشتغال القليل / 2. انصهار الشمع الطيب الحار للفتيل
 3. قروب القليل للشمع المنصهر - تحول الشمع المنصهر الى غاز .
 * يتكون في كبريت الشمع ثلاث مناطق ؛

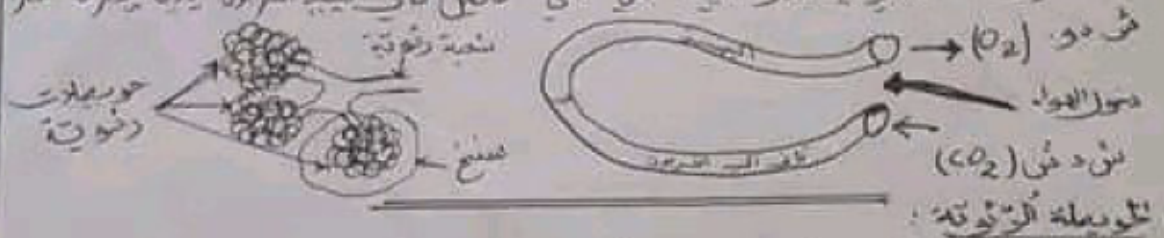
1. منطقة زرقاء أسفل اللهب حيث الاحتراق تام والحرارة شديدة وتسمى تلك المنطقة
 2. منطقة صفراء وسط اللهب حيث الاحتراق غير تام والحرارة منخفضة وتسمى تلك المنطقة
 3. منطقة حمراء فوق أعلى اللهب مصيعة والاحتراق غير تام وبها هباب الفحم وتسمى تلك المنطقة



أعداد:
جمال ناجي

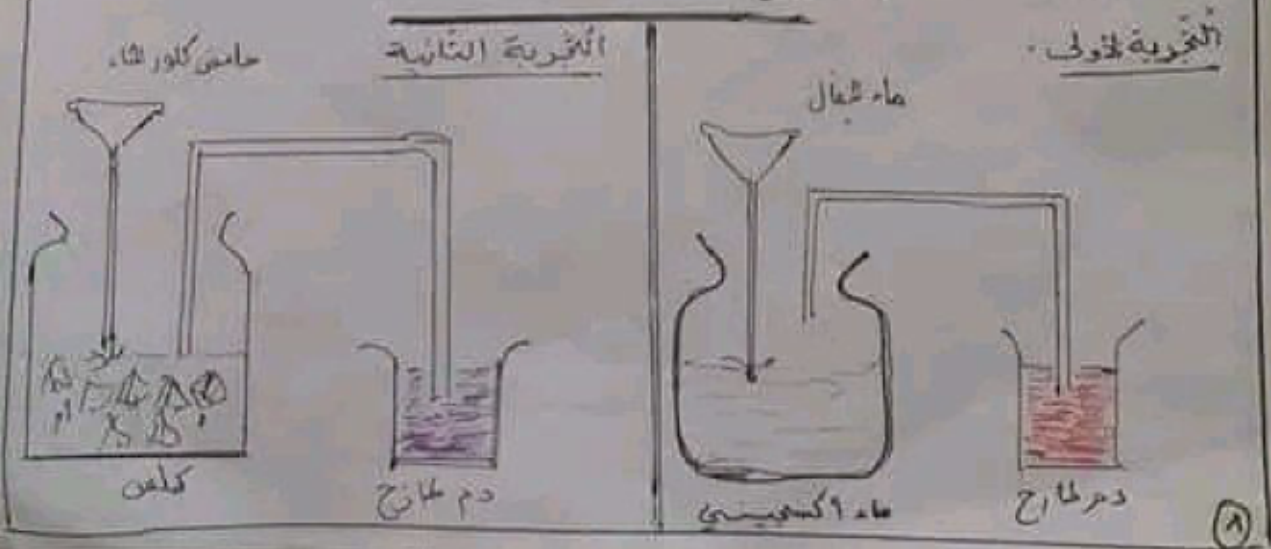
نحو التنفس عند الإنسان
- ل - 6

• تدخل الهواء إلى الرئتين عبر القصبة الهوائية والشعبتين الرئويتين
• تنتهي الشعبات الرئوية بـ كيسين به الياس صغيرة = الموحدات الرئوية
• يتم التبادل الغازي في الموحدات الرئوية : كيف؟
الدم هو المسؤول على ذلك إذ يتردد بالأوكسجين وتطرح ناي أكسيد الكربون
الشعيرات الدموية القريبة هي التي تزداد الدم بالأوكسجين
الشعيرات الدموية البعيدة هي التي تعمل ناي أكسيد الكربون الذي يطرجه الدم



• هي عبارة عن كيس هوائي صغير يوجد في نهاية الشعبات الرئوية ويحمل
لخلايا نسي الاسناخ الرئوية التي لا تلبس من الهواء أبداً.

- ماذا تنتج؟ هناك ثلاثة مستويات للتبادل الغازي:
1. بين النسيخ والمبط من خلال غلايتسي المشهيق والرئتين.
 2. بين القلب والرئتين من خلال الدورة الدموية الصغرى.
 3. بين القلب وخلايا النسيخ من خلال الدورة الدموية الكبرى.
- تدخل الهواء إلى الرئتين أثناء الشهيق وتخرج ناي أكسيد
الكربون أثناء الزفير.



تتفاعل ماء الحافال مع الماء الأكسجيني فيجيبان "الأكسجين"
الاحتراق، الدم الطازج بالكأس صار لونه أحمر قانياً لأنه
عني بالأكسجين.

• تجربة 2: الملاحظة: تتفاعل حامض كلور الماء مع الكلس فيجيبان ثاني أكسيد الكربون
الاحتراق: الدم الطازج بالكأس صار لونه أحمر قانياً لأنه
عني بثاني أكسيد الكربون.

⇐ ماهي علاقة التنفس بالدورة الدموية؟

• تتعد الأكسجين عند دخوله إلى الدم مع صبغة حمراء
توجد في الكريات الحمراء تدعى خضاب الدم، (Hemoglobine)
ثم ينتقل إلى أنسجة الجسم فينشر الأكسجين في أكسدة
المواد الغذائية لينتج الطاقة (Energy) حينها تتخلص تلك
الأنسجة من ثاني أكسيد الكربون الذي ينتقل في يلازم الدم إلى
الرئتين مباشرة لينتج التخلص منه في خوصلات الرئتين.
إذن، يكون ضغط الأكسجين مرتفعاً في الرئتين فيتحول الدم إلى
أحمر قان ويكون منخفضاً في الخلايا والأنسجة فيتحول الأكسجين
وتفكك خضاب الدم وتأخذ اللون الأحمر القاتم.

الهواء ضروري لحياة الإنسان و الحيوانات و النبات



- يحتلّ 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 الذائب في الماء .
- للهمواء فوائد عديدة نذكر منها :

• يساعد على تحريك الطائرات لشرافه :



• يساعد على الإنعزال :



• تحريك سفن لشرافه :



• تساعد على تحريك الكرة :



• تحريك سحب :



• يساعد على طيران الطيور :



التمرين عدد 25 : أجب عن الأسئلة التالية :
أين يوجد الهواء ؟

.....

ما الفرق بين الأكسجين والهواء ؟

.....

هل الهواء الملوّث له تأثير على نمو النباتات ؟

.....

خاصيات 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 .

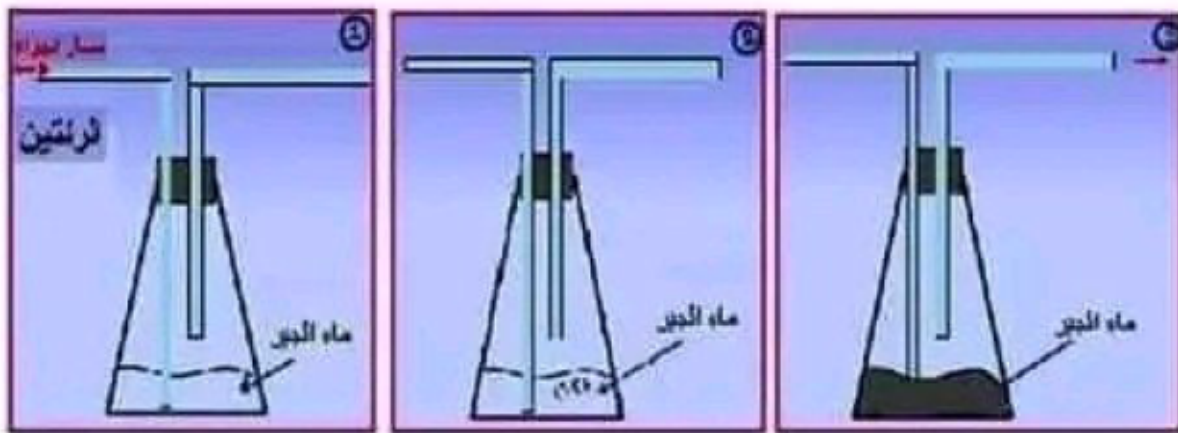


- التمرين عدد 26 : أكمل الفراغات بما يناسبها من كلمات : المياه ، تناسب ، سطح ، الهواء ، نفخ ، يتنفسون ، للضغط ، مثبتة ، أسخن ، الهواء ، المضغوط .
- يمكن ضغط في داخل اسطوانات أو خزانات فولاذية حتى يصل الضغط بها مئات أضعاف الضغط الجوي العادي ويسمى الهواء في هذه الحالة وعندما يتعرض الهواء فإن سرعة ذراته 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 وتصعد 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 : الاكسيجين / التروجين / الأرغون / ثاني أكسيد الكربون / بخار الماء / .
- يمثل الأكسيجين خمس $\frac{1}{5}$ حجم الهواء .
- يساعد الأكسيجين على الاحتراق .
- يتسبّب بخار الماء في الهواء في تكوّن الضباب والندى والسحب و الأمطار .



عند لرفع ماء الحبر يعكس، فإن يوجد ثاني أكسيد الكربون في الهواء الذي يخرج من الرئتين.

التمرين عدد 27 :

هل أن الأكسيجين 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 ؟

.....

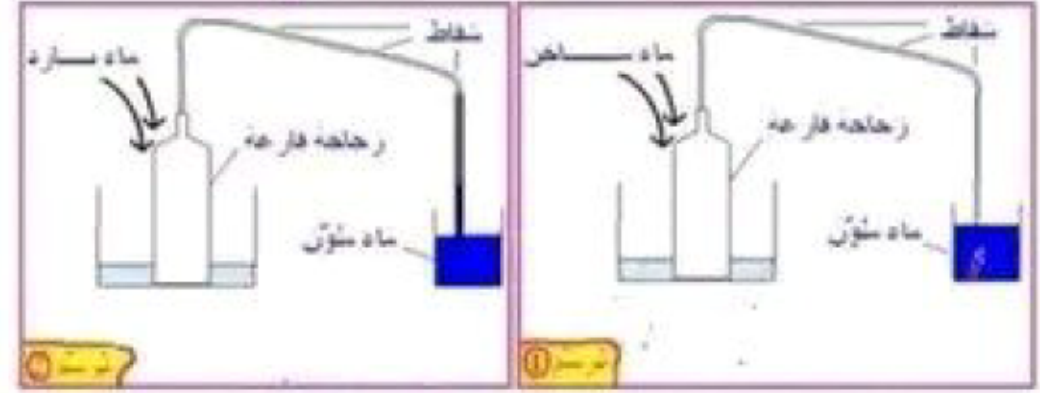
سلسلة مراجعة 1 ايقاظ علمي

هذه بعض الوضعيات من حياتنا اليومية قدم لكل منها تفسيراً علمياً

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

سلسلة مراجعة 1 ايقاظ علمي

الاحظ التجربة و أعر الجدول بما يناسب



مايحصل	خاصية الهواء
الحالة 1	
الحالة 2	

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

هذه بعض الموضوعات من حياتنا اليومية قدم لكل منها تفسيراً علمياً

نجدني

سلسلة مراجعة 1 ايقاظ علمي

<p>شكل الزيت طبقة عازلة منعت دخول الهواء للثياب فيصعب تجفيفها.</p>	<p>وضعية 5 تجف الثياب المبتلة بالماء بسهولة اما الثياب المبتلة بالزيت فإنها لا تجف بسهولة.</p> 
<p>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.</p>	<p>وضعية 6 يلجأ بعض سائقي السيارات الى انقاص كمية الهواء الموجودة بالإطارات.</p> 

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

1 ل ← 1.3 غ

..... ← 2800 غ

حجم الهواء المستعمل $1.3/2800 = 2153.846$

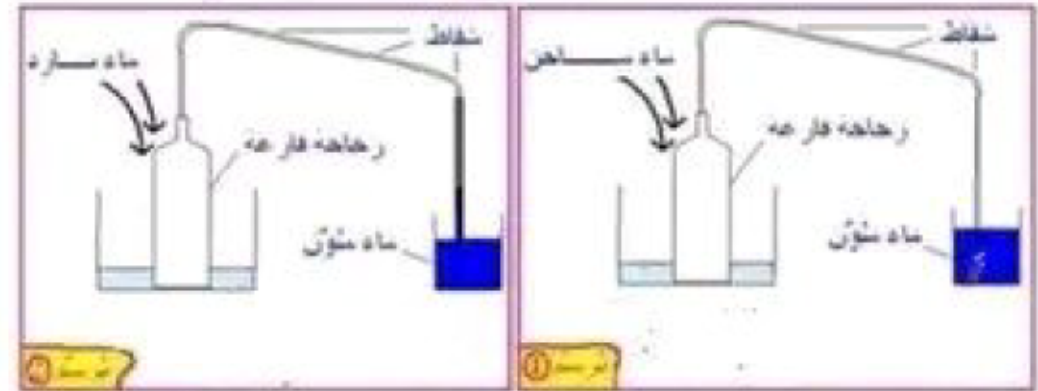


نحسني

سلسلة مراجعة 1 ايقاظ علمي

تمرين عدد 3

الاحظ التجربة و أعر الجدول بما يناسب



خاصية الهواء	النتيجة	
الهواء يتمدد بمفعول اكتساب الحرارة	ظهور فقاع	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

وضعية 5

تجف الثياب المبتلة بالماء بسهولة اما الثياب المبتلة بالزيت فإنها



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
<p>وضعية 1</p> <p>أسقطت تلميذة قارورة عطرها في القسم وبعد لحظات تحسس كل</p> <p>التلاميذ رائحة العطر. فسر ذلك</p> 	<p>عندما انسكب العطر سرعان ما تبخر في الهواء فاندمجت جزيئاته مع جزيئات الهواء الذي لا رائحة له فحمل رائحة العطر باعتباره حاملا للروائح داخل القسم الى كل التلاميذ اذ انتشر الهواء داخل القسم حاملا رائحة العطر.</p>
<p>وضعية 2</p> <p>ترك طفل دراجته الهوائية في مستودع ابيه وبعد اسبوع اخرجها ليلعب بها فوجد العجلتين فارغتين من الهواء. فسر ذلك</p> 	<p>طراً تغيير في حالة العجلتين عند تركهما في المستودع و ذلك راجع بالأساس الى تقلص الهواء الموجود بهما تحت تأثير البرودة فالهواء يتقلص بمفعول فقدان الحرارة</p>
<p>وضعية 3</p> <p>افسر كيف للمنطاد أن يرتفع و يحلق في الجو.</p> 	<p>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 اذ يصبح الهواء داخل المنطاد اسخن من الهواء المحيط به فيرتفع مبتعدا عن مصدر الحرارة.</p>
<p>وضعية 4</p> <p>فسر وجود قطيرات ماء على الجدران الداخلية لزجاج الحافلة الناقلة للركاب.</p> 	<p>هذه القطيرات من الماء نتيجة لتكثف بخار الماء الموجود في هواء زفير الركاب. حيث تكثف عند اصطدامه بسطح بارد (زجاج النوافذ) .</p>

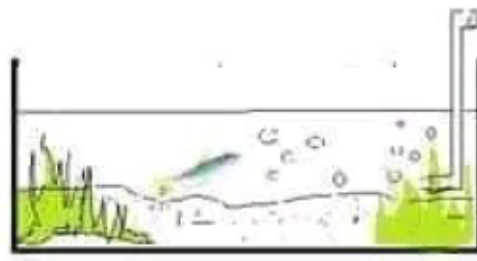
سلسلة مراجعة 1 ايقاظ علمي

الوضعيات	التفسير
<p>وضعية 1</p> <p>أسقطت تلميذة قارورة عطرها في القسم وبعد لحظات تحسس كل</p> <p>التلاميذ رائحة العطر. فسر ذلك</p> 	<p>عندما انسكب العطر سرعان ما تبخر في الهواء فاندمجت جزيئاته مع جزيئات الهواء الذي لا رائحة له فحمل رائحة العطر باعتباره حاملا للروائح داخل القسم الى كل التلاميذ اذ انتشر الهواء داخل القسم حاملا رائحة العطر.</p>
<p>وضعية 2</p> <p>ترك طفل دراجته الهوائية في مستودع ابيه وبعد اسبوع اخرجها ليلعب بها فوجد العجلتين فارغتين من الهواء. فسر ذلك</p> 	<p>طراً تغيير في حالة العجلتين عند تركهما في المستودع و ذلك راجع بالأساس الى تقلص الهواء الموجود بهما تحت تأثير البرودة فالهواء يتقلص بمفعول فقدان الحرارة</p>
<p>وضعية 3</p> <p>افسر كيف للمنطاد أن يرتفع و يحلق في الجو.</p> 	<p>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 اذ يصبح الهواء داخل المنطاد اسخن من الهواء المحيط به فيرتفع مبتعدا عن مصدر الحرارة.</p>
<p>وضعية 4</p> <p>فسر وجود قطيرات ماء على الجدران الداخلية لزجاج الحافلة الناقلة للركاب.</p> 	<p>هذه القطيرات من الماء نتيجة لتكثف بخار الماء الموجود في هواء زفير الركاب. حيث تكثف عند اصطدامه بسطح بارد (زجاج النوافذ) .</p>

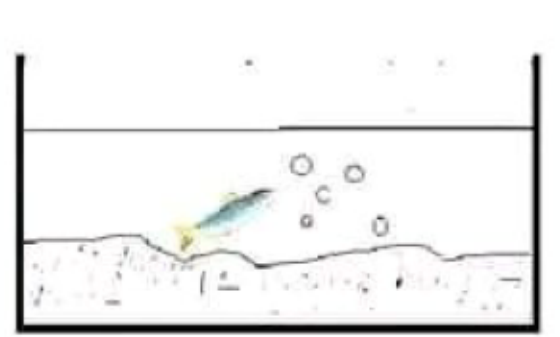
الوحدة الثانية

الهواء و التنفس

1) لاحظ الصور واذكر أي السمكتين ستعيش مدة أطول.؟ علّل إجابتك:



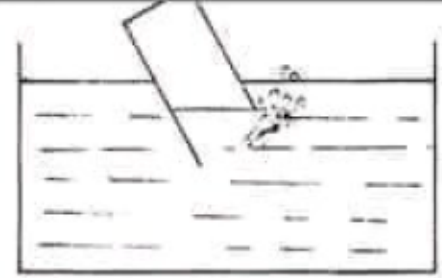
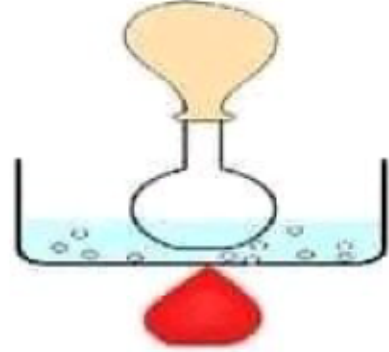
الحوض 2

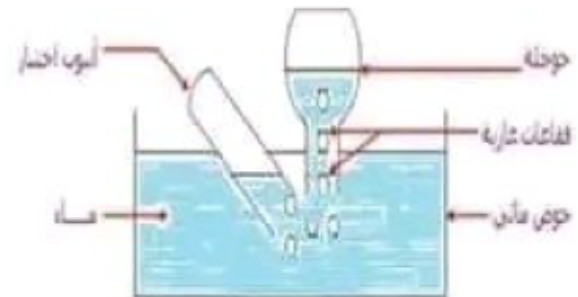
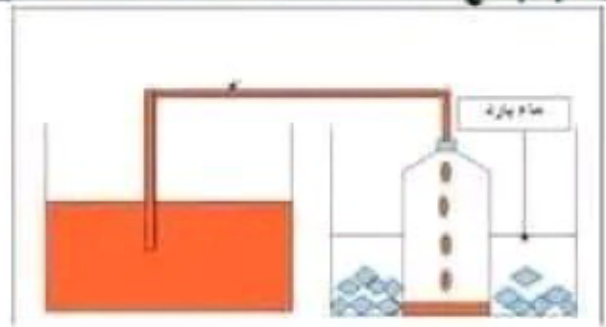
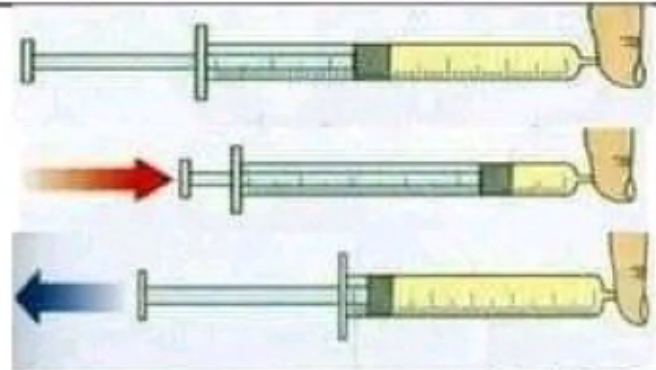


الحوض 1

1) لاحظ والصور والتجارب التالية فسرهما وبين دلالاتهما أو نتائجها:

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



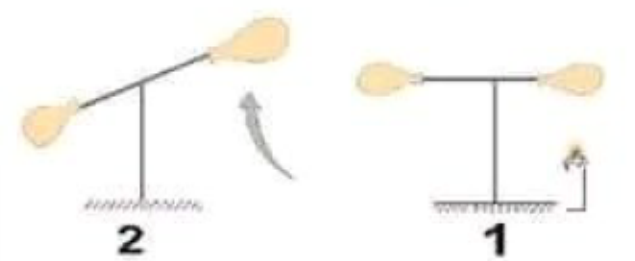
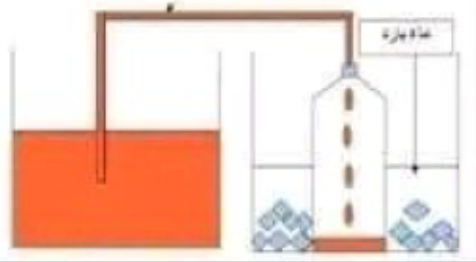
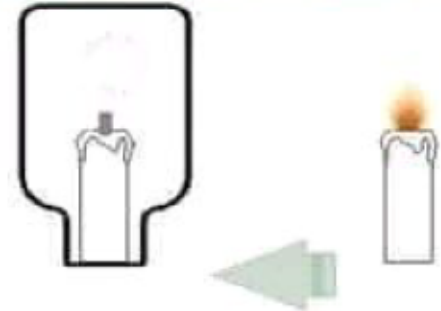


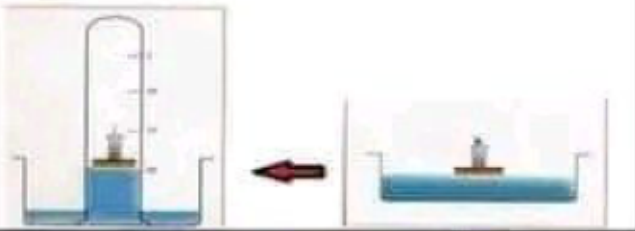





(2) امّحت من الفقرة التّالية عبارات عديدة. تكهّن بما .

الهواء غاز اللون يملاً جميع أجزاء الأواني و.....التي لا تحتلها مادة أخرى ويمكن أن نشعر بوجوده إذا كان(نسيم، ريح، عاصفة، زوبعة، 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	

<p>يحتوي الهواء على</p>	
<p>يحتوي الهواء على</p>	
<p>يحتوي الهواء على</p>	
<p>يحتوي الهواء على</p>	

5) ضع علامة (x) أمام ما هو 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 الجوّي

النسبة الحجمية	المكونات
78.09%	نيتروجين
20.95%	أكسجين
0.03%	أرغون
0.03%	ثاني أكسيد الكربون
بكميات قليلة ومتفاوتة	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

..... يوجب نارا كادت تنطفئ

..... يحتوي عديد الغازات الأخرى

8) تجفّ الثياب المبتلة بالماء بسهولة .

أما الثياب المبتلة بالزيت فإثما لا تجفّ .

كيف تفسّر ذلك؟



9) رتب الأجسام التالية وفق سرعة احتراقها :



فسّر لماذا يحترق أولاً؟

10) أكمل الرسم 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 التوافذ فأشار عليه زميله بعدم فعل ذلك أيهما على حق؟ لماذا؟

14) أثناء قلى البطاطا ارتفع فوق المقلاة لُهب . ماهو مصدر هذا اللُهب؟



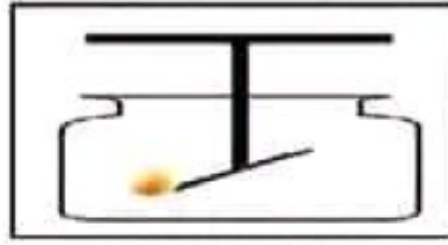
تستعمل المرأة منديلا مبدلاً لإطفاء اللُهب. هل ستجح في ذلك؟ علّل إجابتك.

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

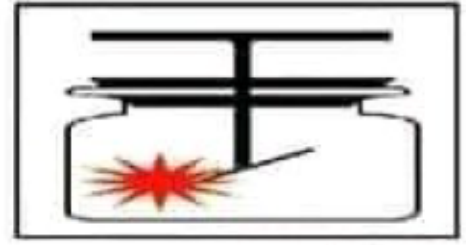


فتر كيف تعمل؟

15) لاحظ التجارب وأكمل بالعبارات التالية : في الهواء / في الأوكسيجين / تام/ غير تام



احتراق في



احتراق في

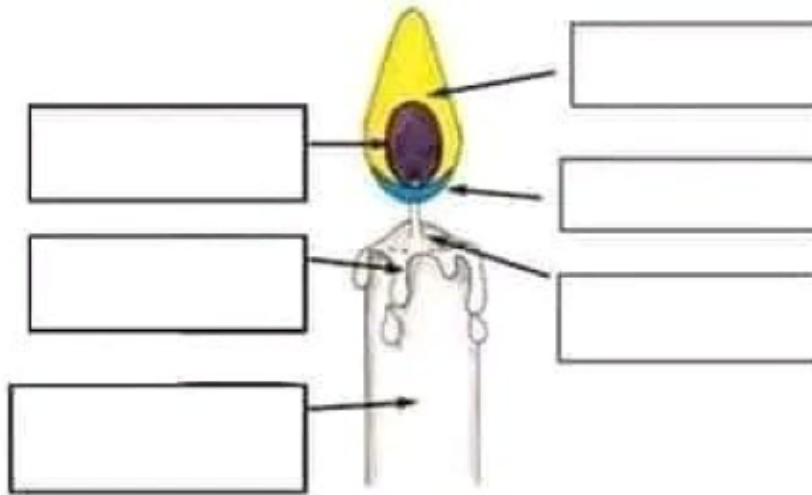


احتراق



احتراق

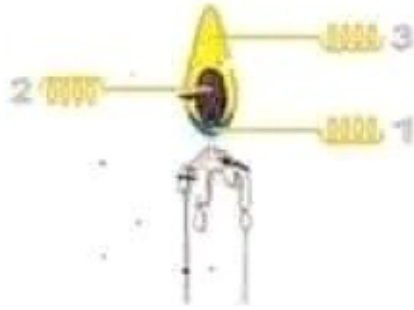
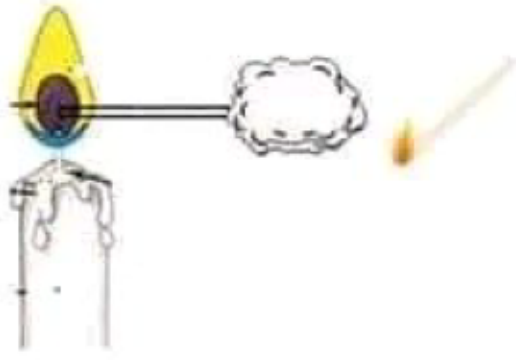
15) لاحظ وأكمل المعطيات الناقصة في الرسم التالي:



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

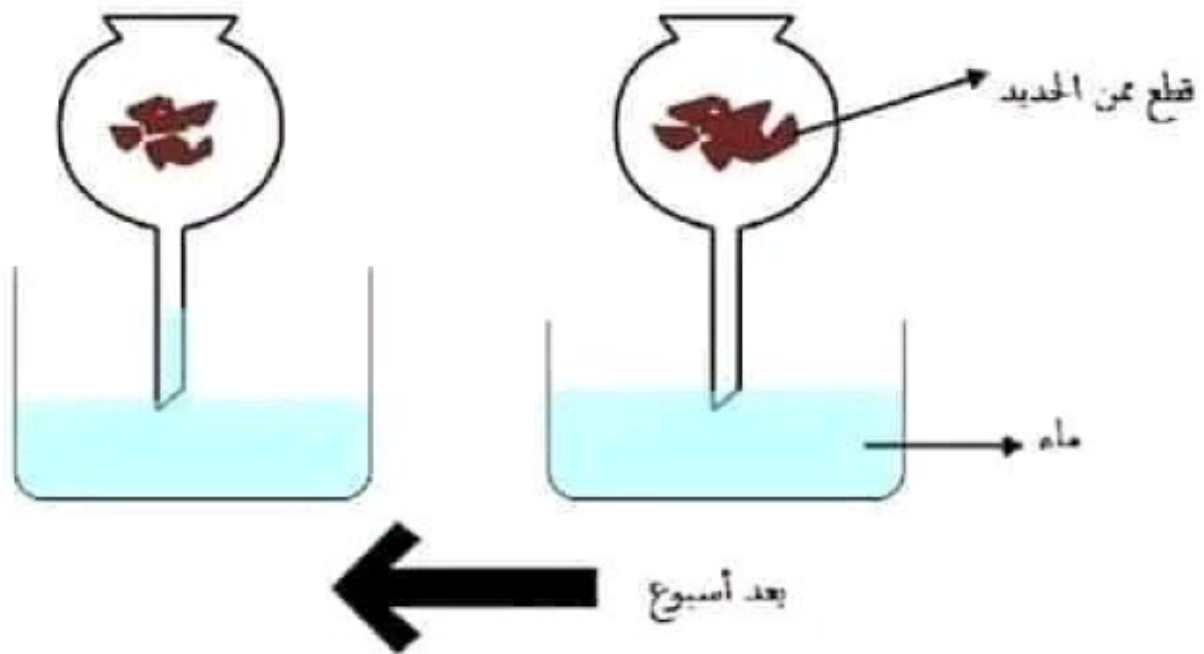
نلاحظ في لهب الشمعة ثلاث مناطق

- منطقة صفراء مضيئة في أعلى اللهب إذا أدخلنا فيها سلكا نحاسيا غطته طبقة رقيقة من السواد (هباب الفحم وهذا الفحم هو الذي تأجج في اللهب فيجعله مضيئا).

- منطقة قائمة في وسط اللهب إذا وضعنا فيها سلكا نحاسيا لا يحمر ويعني ذلك أن درجة حرارتها منخفضة.

- منطقة زرقاء في أسف اللهب درجة حرارتها عالية جدا.

(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 أكتب ما يناسب مكان النقط .

دهن - الصدأ - الهواء الجاري - التآكسد



لمنع تآكل الأشياء الحديدية بمفعول..... ينبغي

* إزالة..... عن الحديد بفرشاة معدنية.

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



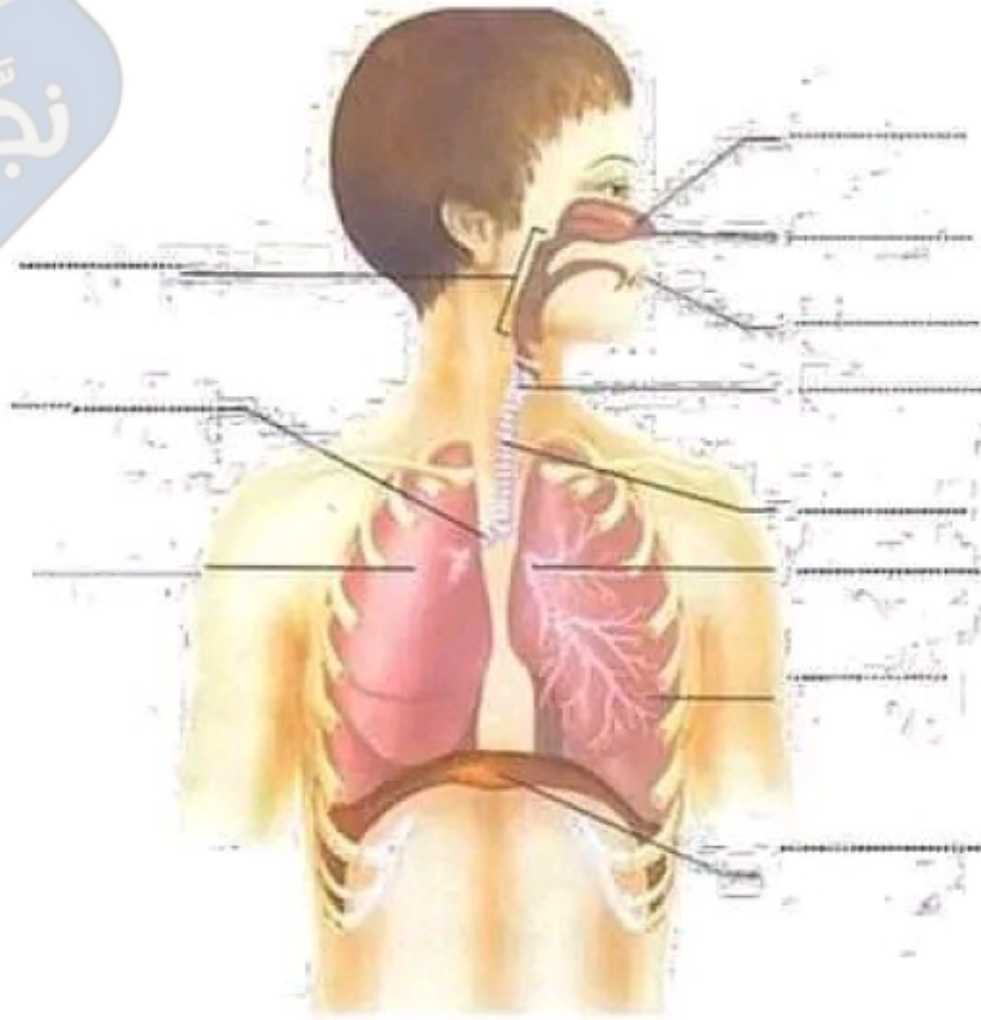
جرّاب... وفسّر

ضع بالونا داخل زجاجة وشدّ فوهته إلى فوهة الرّجاجة

حاول نفخه... لن تنجح في ذلك... لماذا؟

(22) اكتب مكونات الجهاز التنفسي عند الإنسان:

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



(23) اجيب 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 ؟ علل جوابك.
 - 6- لماذا يستعمل الغواص مكشفا كهربيائيا أثناء الغوص ؟

1.

2.

3.

4.

5.

6.

24) أقرأ وأربط الفقرة بالصورة والعنوان المناسبين .

الشهيق



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

الترفير

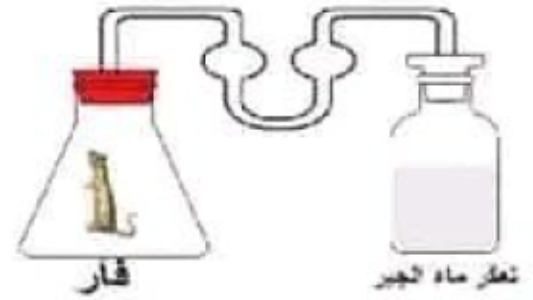


- * ترتخي العضلات التنفسية *
- * ينخفض القفص الصدري *
- * ترتخي عضلة الحجاب الحاجز *
- * انقباض حجم التجويف الصدري *
- * يخرج الهواء من الرئتين *

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



تكوّن قطرات ماء



فار

نظر ماء الجير

هواء الزفير غني بـ.....و.....

(25) الاحظ التجربة التالية وأصلح الخطأ إن وجد: بعد دقائق:

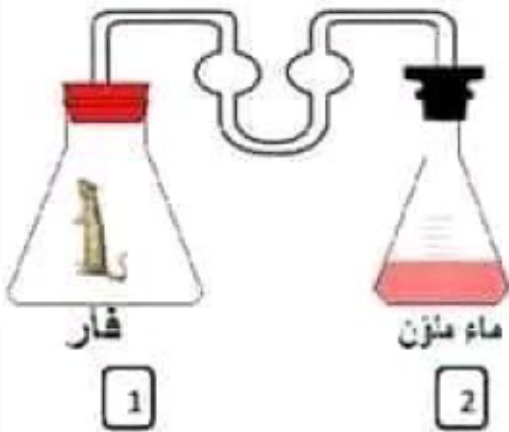
* تزداد كمية الماء الملون في الزجاج 2

.....

* هواء الزجاج 1 غني بالأكسجين

.....

ب/ فسر نتائج التجربة



فار

ماء ملون

1

2

1:

2:

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

أذكر وعلّل ما تلاحظ فيه من أخطاء.



27) حسب رأيك ما هي الانعكاسات السلبية لتلوث

الهواء على عملية التنفس :



28) قَدِّم 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 العرض منه إدخال الهواء للرئتين بواسطة حركة شهيق وحركة زفير تتبته 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 عنق النقص الذي يوجد في منتصف الصدر، ووضع الأذن على الصدر وملاحظة حركته إذا 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.

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

1- بِمَاذَا تُفَسِّرُ ذَلِكَ؟

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

2- أَذْكَرُ خَاصِيَّةَ الْهَوَاءِ الَّتِي تُفَسِّرُ هَذِهِ الظَّاهِرَةَ

يَتَقَلَّصُ الْهَوَاءُ بِأَكْثَابِ الْبُرُودَةِ.....

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



3- مَا سَبَبُ انْطِفَاءِ الشَّمْعَةِ؟

... نَقَادُ الْأَكْسِجِينِ.....

4- إِلَى أَيِّ تَدْرِيجَةٍ يَصِلُ الْمَاءُ الْمَلُونُ وَ لِمَاذَا ؟

... يَصِلُ الْمَاءُ الْمَلُونُ إِلَى التَدْرِيجَةِ 1.....

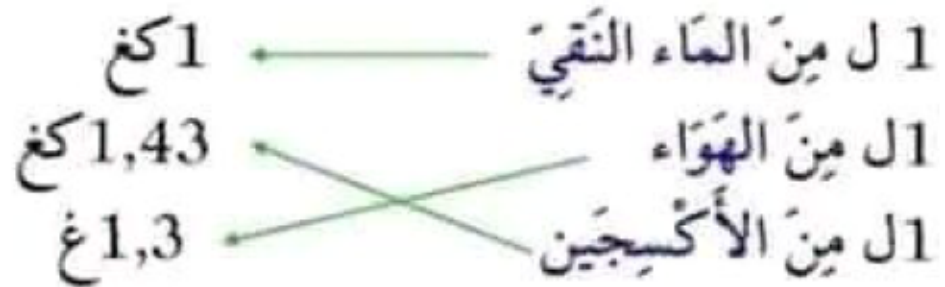
5- لِمَاذَا لَمْ يَصِلِ الْمَاءُ الْمَلُونُ إِلَى التَدْرِيجَةِ الْخَامِسَةِ؟

لَأَنَّ الْأَكْسِجِينِ يُمَثِّلُ $\frac{1}{5}$ الْهَوَاءِ وَ لِأَنَّ النِّتْرُوجِينَ (الْأَزُوتَ) يَشْغُلُ حَجْمَ الْكَأْسِ الْمَبْقِي

1- ضع العلامة (x) في التريفة المناسبة

النيتروجين	أحادي أكسيد الكربون	ثاني أكسيد الكربون	الأكسجين	
		x		غاز يُعكّر ماء الجير
	x			غاز يحترق وخطير على التنفس
			x	غاز يمثل $\frac{1}{5}$ الهواء
x				غاز يمثل $\frac{4}{5}$ الهواء

2- أربط بينهم بين الجسم ووزنه:



3- أشطب العبارة الزائدة: نعم - لا

- الهواء البارد أثقل من الهواء الحار
- الأكسجين لا ينحل في الماء
- يشتعل ثاني أكسيد الكربون في درجة حرارية منخفضة
- أحادي أكسيد الكربون غاز محترق وخطير على التنفس

نعم	x
لا	x
لا	x
نعم	x

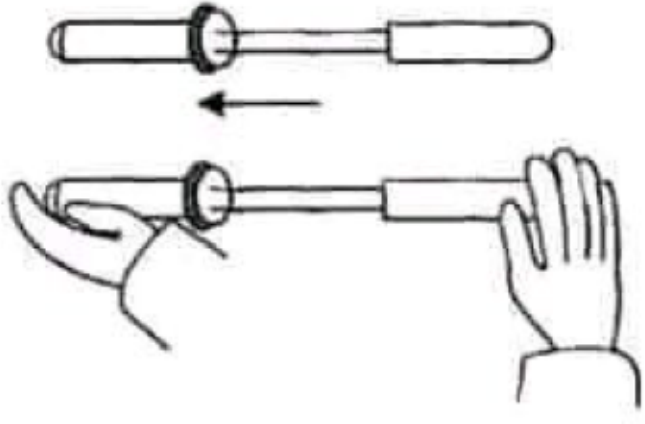
■ آخِذْ مِضْخَةً مَمْلُوءَةً هَوَاءً وَ أَحْكِمُ سِدَّهَا بِإِصْبَعِي ثُمَّ ادْفَعِ الْمِكْبَسَ بِيَدِي

الْأُخْرَى كَمَا هُوَ مُوضَعٌ فِي الرَّسْمِ

1- مَاذَا اسْتَنْجُ مِنْ هَذِهِ التَّجْرِبَةِ؟

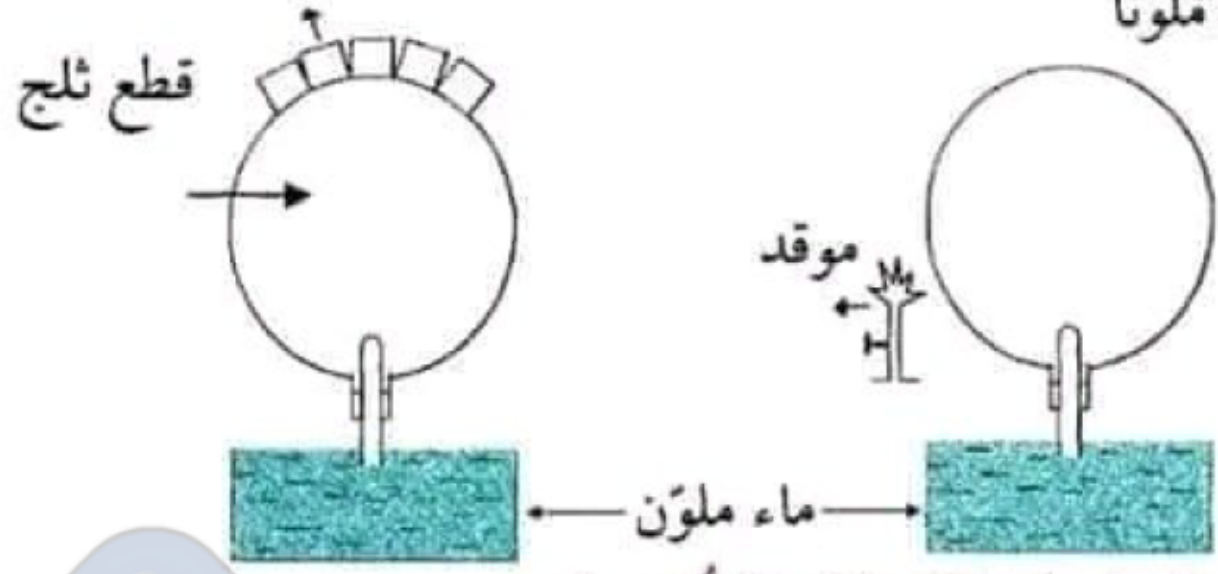
اسْتَنْجُ مِنْ هَذِهِ التَّجْرِبَةِ أَنَّ الْهَوَاءَ قَابِلٌ لِلانْضِغَاطِ

.....
.....



■ آخِذْ حَوْجَلَةً مَغْلَقَةً بِسِدَادَةٍ بِهَا ثُقْبٌ مُتَّصِلٌ بِأَنْبُوبٍ دَقِيقٍ ثُمَّ أَقْلِبْ الْأَنْبُوبَ فِي

وِعَاءٍ يَحْوِي مَاءً مَلُونًا



2- أَقْرَبُ مِنَ الْحَوْجَلَةِ مَوْقِدًا مُشْتَعِلًا فَمَاذَا أَلْحِظُ؟

أَلْحِظُ تَكُونُ فِقَاقِيعٌ مِنَ الْهَوَاءِ دَاخِلِ الْمَاءِ

- وَمَاذَا اسْتَنْجُ؟

الْهَوَاءَ تَمَدَّدَ بِأَكْتِسَابِ الْحَرَارَةِ.

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

أَلْحِظُ صُعُودَ الْمَاءِ دَاخِلَ الْحَوْجَلَةِ

- وَمَاذَا اسْتَنْجُ؟

تَقَلُّصَ الْهَوَاءِ أَكْتِسَابِ الْبُرُودَةِ.



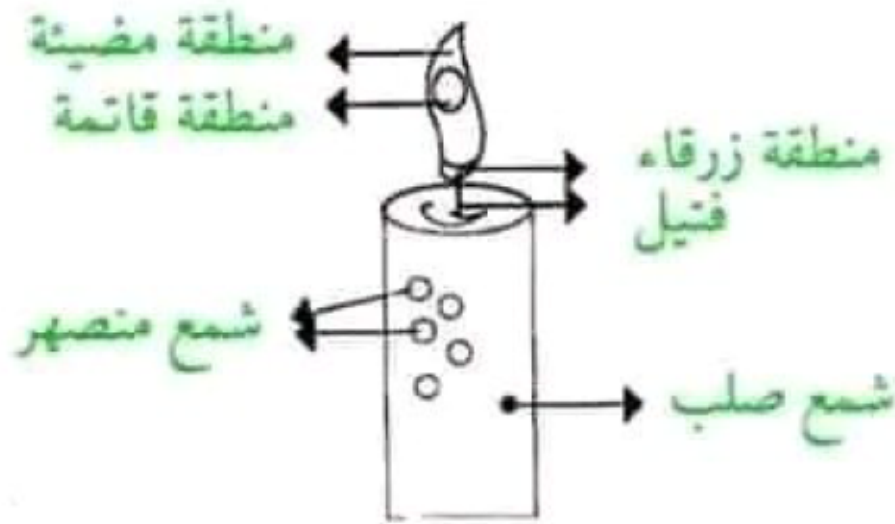
1- أرادت رَئِيمٌ أن تَسْتَعْمِلَ الكانون فلم تفلحَ لِمَاذَا؟

- لا تَشْتَعِلُ النَّارُ إِلَّا إِذَا تَجَمَّعَتْ ثَلَاثَةٌ عَنَّاصِرٍ هِيَ:

أ- المَادَّةُ القَابِلَةُ للاحْتِرَاقِ ب- الهَوَاءُ ج- مَصْدَرُ الحَرَارَةِ

- لا يَحْتَرِقُ الجِسْمُ بِلَهَبٍ إِلَّا إِذَا تَحَوَّلَ إِلَى غَازٍ

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



3- أَكْتُبُ اسْمَ الغَازِ المُنَاسِبِ مَكَانَ النِّقَاطِ

أ- غَازٌ يُوجِّعُ اللَهَبَ وَ يَزِيدُ مِنْ شِدَّةِ الإحْتِرَاقِ... الأَكْسِيجِينِ.....

ب- غَازٌ يُعَكِّرُ مَاءَ الجِيرِ... ثَانِي أكسيد الكَرْبُونِ.....

ج- غَازٌ مِنْ المُكَوَّنَاتِ الأَسَاسِيَّةِ للهَوَاءِ النَّقِيّ لَا يُسَاعِدُ عَلَى الإحْتِرَاقِ

..... النِّتْرُوجِينِ (الأزوت).....

1- أكمل بما يناسبُ





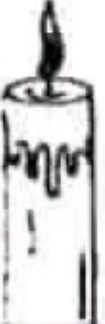


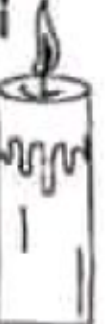
أ- الهواء النقي هو الهواء الذي لم تتغير نسبته المئوية 21%

من الأكسجين و 78% من الأزوت و 1% من الغازات الأخرى.

ب- سم ثلاث غازات أخرى توجد في الهواء

- ثاني أكسيد الكربون - النتروجين - بخار الماء

2- أتأمل رسوم التجارب التالية و أكتب ناتج عملية احتراق الشمعة داخل الإطار

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

3- أضع علامة (x) أمام الجواب الصحيح

- للهواء شكل كروي

- للهواء كتلة

- الهواء غاز خانيق

- ينتشر الضوء في الهواء

x
x

نجدني

■ فِي لَيْلَةٍ مِنْ لَيَالِي الشِّتَاءِ الْبَارِدَةِ أَشَعَلْتُ لَمِيسٌ كَانُونًا مِنَ الْفَحْمِ وَأَدْخَلْتُهُ
إِلَى بَيْتِ الْجُلُوسِ لِتَدْفَأَ مَعَ اخْتِيهَا وَبَعْدَ مُرُورِ سُوَيْعَةٍ عَادَتْ الْأُمُّ إِلَى الْبَيْتِ
فَوَجَدَتْ الْبَنَاتِ مُغْمَى عَلَيْهِنَّ

1- حَدِّدْ

- أ- الْمَادَّةُ الْمُحْتَرِقَةُ: ... الْفَحْمُ الْخَشْبِيُّ
- ب- الْغَازُ الْمُسَاعِدُ عَلَى الْإِحْتِرَاقِ: ... الْأَكْسِيجِينُ
- ج- الْغَازُ الْمُسَبِّبُ لِإِغْمَاءِ: ... أَحَادِي أَكْسِيدِ الْكَرْبُونِ
- د- هَذَا النَّوْعُ مِنَ الْإِحْتِرَاقِ: ... إِحْتِرَاقٌ غَيْرُ تَامٍ

■ عِنْدَمَا أَشَعَلْتُ الْأُمَّ الْكَانُونَ وَأَدْخَلْتُهُ إِلَى الْبَيْتِ خَاطَبْتُهَا أُبْنْتُهَا قَائِلَةً: "هُوَئِي
الْقَاعَةُ يَا أُمِّي فَمِنْ الْكَانُونَ يَنْطَلِقُ غَازَانِ أَحَدُهُمَا قَاتِلٌ وَالْآخَرُ يُعَكِّرُ مَاءَ
الْجَيْرِ".

2- أَسْمِي هَذَيْنِ الْغَازَيْنِ

- الْغَازُ الْقَاتِلُ هُوَ: ... أَحَادِي أَكْسِيدِ الْكَرْبُونِ
- الْغَازُ الَّذِي يُعَكِّرُ مَاءَ الْجَيْرِ هُوَ: ... ثَانِي أَكْسِيدِ الْكَرْبُونِ

1- أقرأ المعطيات التالية وأكتبها في الجدول حسب المطلوب:

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

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

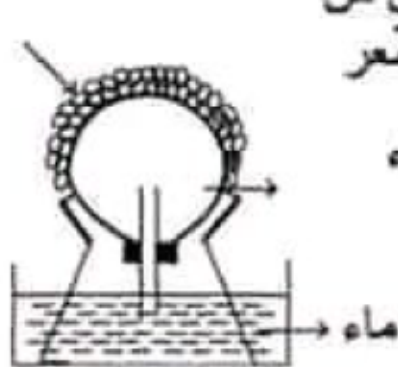
2- أقرأ الإفادات التالية و أصلح الأخطاء إن وجدت :

- 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 الأوكسجين.
- الغاز الذي يعكّر ماء الجير هو ثاني أكسيد الكربون

3- أكمل الإفادات التالية بالتعليل المناسب:

هواء ساخن من
مجفف الشعر

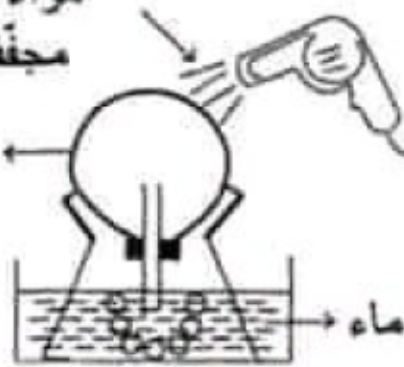
قطع من
الثلج



يصعد قليل من الماء
داخل الأنبوب لأن

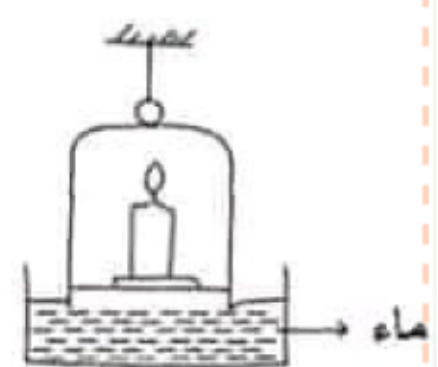
الهواء الموجود داخل الإناء
برد بقطع الثلج فتقلص

هواء



تظهر فقاعات هوائية
في الماء لأن

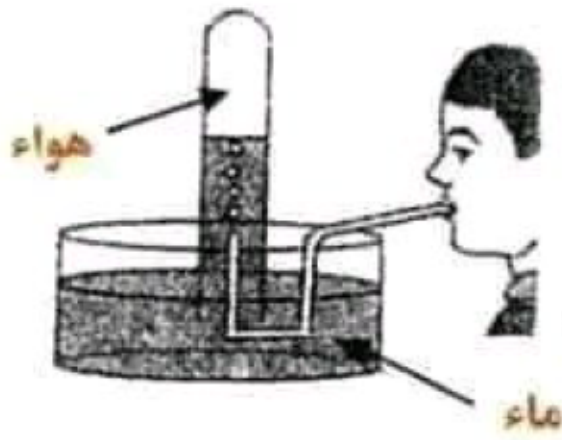
الهواء الموجود داخل الإناء
سخن بالمجفف فتتمدّد



يرتفع مستوى الماء
داخل إناء الزجاج لأن

الأوكسجين الموجود
داخل الإناء قد أحترق

1- أَتأملُ الرِّسْمَ وَأضعُ عَلامَةَ (x) أَمَامَ الإِفاذَةِ السَّليمةِ:



- يوجِّعُ اللِّهَبَ

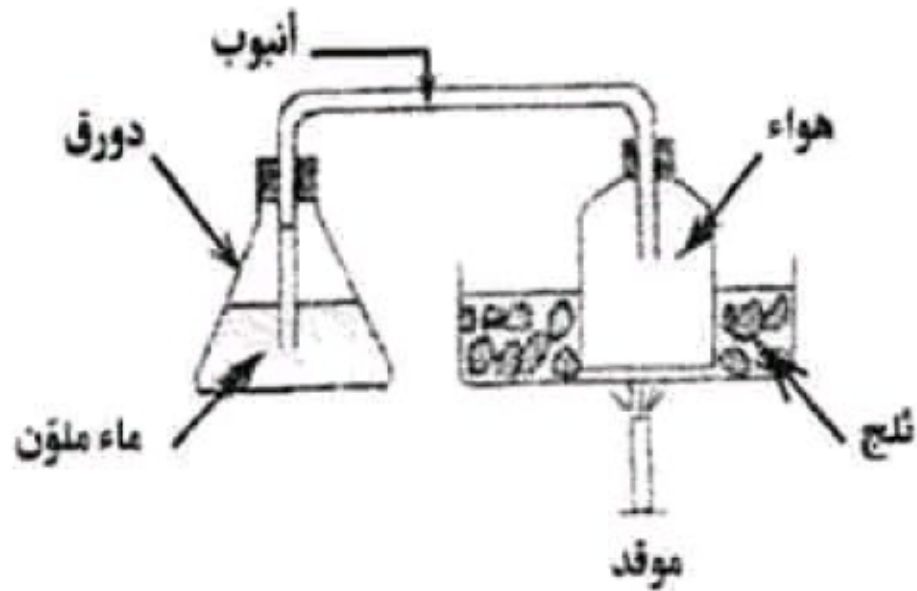
- يعكِّرُ ماءَ الجير x

- يحدثُ فرقةً عند تقريبه من اللِّهَبِ

هواء غني بفاز

نَجْحَنِي

2- أَصلِحِ الخَطَأَ، إن وُجِدَ في الإِفاذاتِينِ المُصاحِبَتَينِ للرِّسْمِ:



- يَرْتَفِعُ مُستوى سَطْحِ الماءِ بِالدُّورقِ

- يَرْتَفِعُ مُستوى سَطْحِ الماءِ بِالدُّورقِ

- يَنْتَشِرُ الهَوَاءُ دَاخِلَ الدُّورقِ

- يَتَمَدَّدُ الهَوَاءُ دَاخِلَ الفَارورةِ وَ الأنبوبِ

عِندَ تَسخينِ الثَّلجِ