



20

العدد :

الاسم واللقب :



السند 1: تسأعل زيدان عن ظاهرة لاحظها و أثارت حيرته:
وجود ثقوب بجوانب الكانون المعد لإشعال الفحم و لجوء أمه
إلى وضع حكة من الصفيح مفتوحة الفوهةتين فوق الكانون
بعد إشعال الفحم
 التعليمية 1-1 أفسر لزيدان هذه الظاهرة

معد 2

معد 2

معد 1

معد 2

معد 1

معد 2

معد 2

معد 1

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

 التعليمية 3-1 قبل إشعال الفحم سكبت الأم علىه القليل من البنزين
 أيهما احترق أولاً البنزين أم الفحم؟ لماذا؟ التعليمية 4-1 تريد أم زيدان إطفاء الفحم مع المحافظة عليه لاستعماله مرة أخرى
 فقترح عليها طريقة مناسبة مع التعليل

الطريقة :

التعليل :

 التعليمية 5-1 أكمل بالعبارات المناسبة للحصول على استنتاج مناسب حول عملية الاحتراق
 انتم عملية الاحتراق في بتوفّر و لا تحرق المواد إلا
 إذا تحولت إلى و تختلف سرعة الاحتراق حسب نوعية

التعليمية 6-1 نفخت أخت زيدان باللونا فامتلا هواء و كبر حجمه

الاحظ و أشطب الخطأ



غاز خشن بالأكسجين و بخار إنماء

غاز خشن بثنائي أكسيد الكربون و بخار إنماء

غاز خشن بثنائي أكسيد الكربون و الأكسجين

السند 2:

عرج والد زيدان في يوم صيف على محطة البنزين ليزود احدى عجلات السيارة هواء فزوّدها بأقل معاً كان يزوّدها في الشتاء

لتعليمية 1-2 اذكر خاصيّة الهواء المناسبة لكل إفادة في الجدول التالي

| خاصيّة الهواء | الإفادة |
|---------------|---|
| | نفع عجلات السيارة |
| | تزويـد عجلة السيارة بـ 2 كـغ من الهـواء |

لتعليمية 2-2 أفسـر لماذا زـود والـد زـيدان العـجلـة فـي الصـيف بـأقـل مـعـاً كان يـزوـدـها شـتـاء

.....

لتعليمية 3-2 أصلح الخطأ إن وجد

- أنـقص والـد زـيدـان 2 لـ من الهـواء المـوـجـود بـالـعـجـلـة فـنـقـصـتـ كـتـانـتها بـ 3 غـ

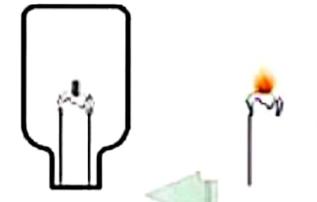
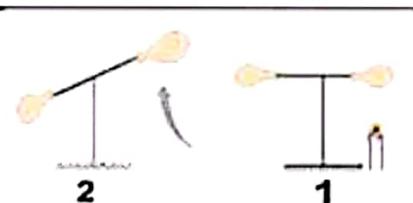
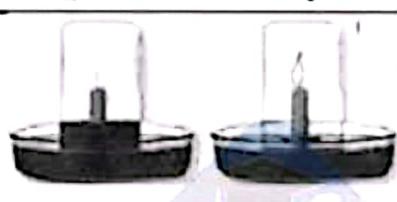
.....

- فـيـهـواءـ النـقـيـ تـبـلـغـ نـسـبـةـ الـأـكـسـيـجـيـنـ $\frac{4}{5}$ حـجمـ الهـواءـ

لتعليمية 4-2 أكتب اسم الغاز المناسب في كل إفادة

- غاز سام ينتـج عن عمـلـيـةـ الـاحـتـرـاقـ وـ ضـرـوريـ لـلـنـبـاتـ (.....)
- غاز يـعـكـرـ مـاءـ الـجـبـيرـ وـ لاـ يـسـاعـدـ عـلـىـ الـاحـتـرـاقـ (.....)
- غاز لا يـسـاعـدـ عـلـىـ الـاحـتـرـاقـ وـ يـمـثـلـ أـكـبـرـ نـسـبـةـ مـنـ حـجمـ الهـواءـ (.....)

لتعليمية 5-2 : الـاحـظـ التـجـلـبـ التـالـيـةـ وـ أـصـلـحـ الخـطـأـ

| التجربة | النتيجة | الإصلاح |
|---|--|-------------------------|
|  | الهواء الساخن أخف من الهواء البارد | |
|  | الهواء قابل للتتمدد باكتساب الحرارة | |
|  | يتكون الهواء من ثانـيـ أـكـسـيـدـ الـكـرـبـونـ | |

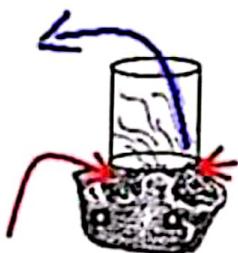
| مع 3 | مع 2 | مع 1 | |
|------|-----------------------|-----------------------|-----------|
| 5 | 0 | 0 | (- - -) |
| | 1 / 5 / 4 / 3 / 2 / 1 | 1 / 5 / 4 / 3 / 2 / 1 | (- - +) |
| | 4 | 6 | (- + +) |
| | 6 / 5 | 9 / 8 / 7 | (+ + +) |



20

العدد :

الاسم واللقب : القسم :



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

التعليمية 1-1 أفسر لزيدان هذه الظاهرة

وجود الثقوب و الحقة يساعدان على تكون تيار هواني يجدد الهواء المحمل بالأكسجين الذي ينوج النار

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

لأن رائحة الشواء انتشرت عبر الهواء. فالهواء قابل للانتشار

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

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

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

اقتراح عليها طريقة مناسبة مع التعطيل

الطريقة: **تغطية الفحمات بباناء معدني / تغطية الفحمات بالتراب**

التعطيل: لأن تغطية الفحمات المشتعلة بالتراب / بباناء معدني يعزل النار عن الهواء فلا يتجدد الأكسجين الضوري للاحترق

التعليمية 1-5 أكمل بالعبارات المناسبة للحصول على استنتاج مناسب حول عملية الاحتراق
تنتمي عملية الاحتراق في الهواء بتوفّر **الأكسجين و الحرارة و المادة المحترقة** و لا تحرق المواد إلا

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

التعليمية 1-6 نفخت أخت زيدان بلونا فامتلا هواء و كبر حجمه

لاحظ و أشطب الخطأ



~~غاز ثني بالأكسجين و بخار الماء~~

غاز ثني بثاني أكسيد الكربون و بخار الماء

~~غاز ثني بثاني أكسيد الكربون و الأكسجين~~

السند 2:

عرج والد زيدان في يوم صيف على محطة البنزين ليزود احدى عجلات السيارة هواء فزوّدها بأقل مما كان يزوّدها في الشتاء

التعليمية 1-2 اذكر خاصيّة الهواء المناسبة لكل إفاده في الجدول التالي

| خاصيّة الهواء | الإفاده |
|----------------------|--|
| الهواء قابل للانتشار | نفخ عجلات السيارة |
| للهواء كتلة | تزويـد عـجلـةـ السـيـارـة بـ 2 كـغـ مـنـ الـهـوـاء |

التعليمية 2-2 أفسر لماذا زرّد والد زيدان العجلة في الصيف بأقل مما كان يزوّدها شتاء

احتياطاً من تمدد الهواء بمفعول الحرارة في الصيف ما قد يسبب انفجار الطوق أثناء السير

التعليمية 3-2 أصلاح الخطأ إن وجد

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

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

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

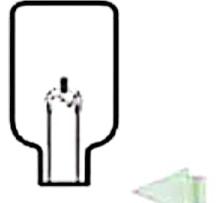
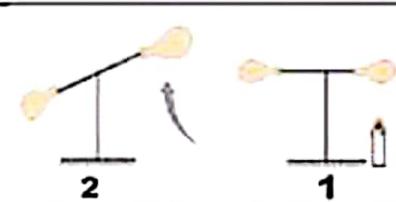
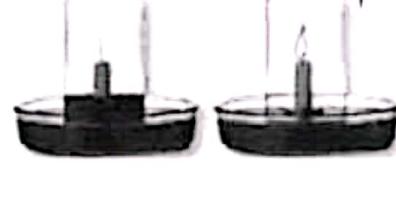
التعليمية 4-2 أكتب اسم الغاز المناسب في كل إفاده

غاز سام ينتج عن عملية الاحتراق و ضروري للنبات (ثاني أكسيد الكربون)

غاز يعكر ماء الجير و لا يساعد على الاحتراق (ثاني أكسيد الكربون)

غاز لا يساعد على الاحتراق و يمثل أكبر نسبة من حجم الهواء (النيتروجين)

التعليمية 5-2 : الاحظ التجارب التالية و أصلاح 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 |

فاطمة بكار

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

ج - أصلح الاستنتاج التالي ليصبح ملائماً مع التجربة السابقة :

يتمثل غاز الأكسجين حوالي $\frac{4}{5}$ حجم الهواء

السند 2 : اطلعت أسميل في إحدى صفحات المجلة أن منظمة الصحة العالمية حذرت من مخاطر التلوث ونبهت إلى تنشي بعض الأمراض الناتجة عنه ودعت إلى ضرورة المحافظة على البيئة

التعليمية 1-2 : أضع علامة (✗) أمام الإفادة الصحيحة

| | |
|--|-----------------------------------|
| | الهواء الحار أخف من الهواء البارد |
| | الهواء شكل خاص به |
| | ينقص الهواء بمحض الحرارة |

التعليمية 2-2 : أكتب مكون الهواء أمام الخاصية المناسبة له
يؤجج ناراً كانت تتطفئ .

يتمثل حوالي $\frac{4}{5}$ حجم الهواء

يتسبب في تكوين الضباب الندى والسحب

التعليمية 3-3: أصلح الخطأ :

* يتخلص الجسم من النيتروجين في مستوى الحوسيفات الرؤوية

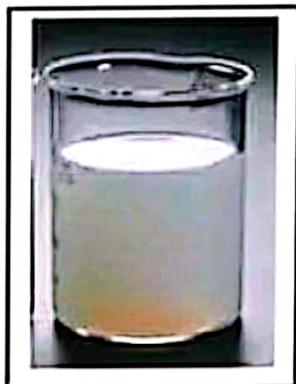
* كمية ثاني أكسيد الكربون في هواء الشبيق أكبر منها في هواء الزفير

* الأكسجين يعكر ماء الجير

* عند عملية الزفير يخرج الهواء عبر المريء



السند 3: أرادت أسميل القيام بتجربة فأخذت إناء ووضعت فيه ماء الجير وتركته



التطبيقة 1: ماذا سيحصل لماء الجير؟

التطبيقة 2: أعلم سبب ذلك :

السد 4 : تتفتت أنسيل الصعداء عندما أكلت بحوثها

التطبيقة 1-4 : أكمل بما يناسب

في عملية التنفس :

- يدخل هواء الشفيف إلى الرئتين محملاً بـ

- يغادر الدم الرئتين محملاً بـ

مع
2

مع
2

مع
2

| معدل التغيير | مسار البير الحمد الأنف | | | | | | | | المتغير |
|--------------|------------------------|---|------|-----------------------|---|---|---|---|---------------------|
| | مع 2 | | مع 1 | | | | | | |
| مع 3 | 0 | 0 | 0 | الحادي التهاب [-] | | | | | |
| 0 | 0 | 0 | 0 | دون التهاب الأنفي [+] | | | | | |
| 2- 1 | 3 | 2 | 1 | 5 | 4 | 3 | 2 | 1 | التهاب الأنفي [++] |
| | | | | 4 | | | 6 | | التهاب الأنفي (+++) |
| 4- 3 | 6 | 5 | 9 | | 8 | | 7 | | التهاب الأنفي (+++) |
| 5 | | | 15 | | | | | | المجموع |



تقدير مختبر المعلم في نهاية التّلائفي الأول
المادة، الإيقاظ العلمي

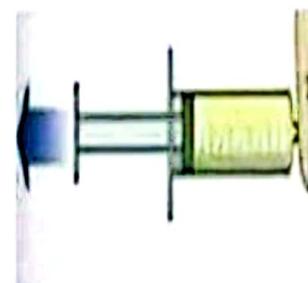
المدرسة الابتدائية بحسن الدروسي
المربي: حنان حموري

الاسم واللقب : امتحانات السنة القصادية

السنة الخامسة . ٩٥٩٥/٦٥٩٦

السند ١ : أثاء الميرة كانت الجدة بعدها الثانية بينما كانت أسليل منشطة بتصفح
إحدى المجلات الرقمية لإعداد ملفها في العلوم التجريبية .

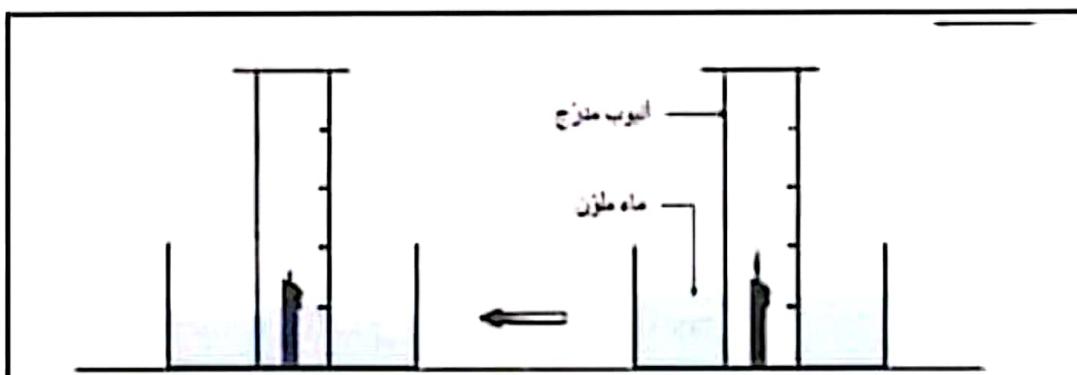
التطبيقة ١-١ : أتأمل كل رسم وأكتب تحته خاصية الهواء المناسبة له :



**للهواء كتلة يمكن للهواء نقله من
إباء إلى آخر**

**الهواء قابل للانضغاط
و الانتشار**

التطبيقة ١-٢ : أتأمل التجربة ثم أجيب عن الأسئلة



أ - أعلّ سبب انطفاء الشعّة

نفاذ كمية الاكسجين

ب - أعلّ سبب صعود الماء إلى الأنبواب

**يحتل الماء مكان الاكسجين
المستهلك من طرف الشمعة**



مع 1

مع 2

مع 2

ج - أصلح الاستنتاج التالي ليصبح ملائماً مع التجربة السابقة :

يتمثل غاز الأكسجين حوالي $\frac{4}{5}$ حجم الهواء

يمثل الأكسجين حوالي 5/1 (خمس) حجم الهواء

السند 2 : اطلعت أسيل في إحدى صفحات المجلة أن منظمة الصحة العالمية حذرت من مخاطر التلوث ونبهت إلى تنشي بعض الأمراض الناتجة عنه ودعت إلى ضرورة المحافظة على البيئة

التعليمية 1-2 : أضع علامة (✗) أمام الإفاداة الصحيحة

| | |
|---|-----------------------------------|
| ✓ | الهواء الحار أخف من الهواء البارد |
| | للهواء شكل خاص به |
| | يتخلص الهواء بمحفول الحرارة |

التعليمية 2-2 : أكتب مكون الهواء أمام الخاصية المناسبة له
الأكسجين يزجي ناراً كانت تتطفئ .

النيتروجين يمثل حوالي $\frac{4}{5}$ حجم الهواء

بخار الماء يتسبب في تكوين الضباب الندى والسحب

التعليمية 3-3: أصلح الخطأ :

• يتخلص الجسم من النيتروجين في مستوى الحويصلات الرؤية
يتخلص الجسم من ثاني أكسيد الكربون في مستوى الحويصلات الرئوية

• كمية ثاني أكسيد الكربون في هواء الشيق أكبر منها في هواء الزفير

أقل

• الأكسجين يعكر ماء الجير

ثاني أكسيد الكربون يعكر ماء الجير

• عند عملية الزفير يخرج الهواء عبر المريء
الفم

السند 3: أرادت أسيل القيام بتجربة فأخذت إناء ووضعت فيه ماء الجير وتركته



التطبيقة 1-3: ماذن يحصل لماء الجير؟

يتعكر ماء الجير

التطبيقة 2-3: أعلل سبب ذلك :

ثاني أكسيد الكربون الموجود في الهواء يتعكر ماء الجير

السند 4 : تنفس أسميل الصعداء عندما أكملت بحوثها

التطبيقة 1-4 : أكمل بما يناسب

في عملية التنفس :

- يدخل هواء الشيق إلى الرئتين محملا بـ **الاكسجين + ثاني أكسيد الكربون**

- يغادر الدم الرئتين محملا بـ **الاكسجين**

مع
2

مع
2

مع
2

| معلم التقييم | معلم بير الحد الأقصى | | | | | | | | المعلم |
|--------------|----------------------|---|------|---|------|---|------------|---|-----------------------|
| | مع 3 | | مع 2 | | مع 1 | | دون التعلم | | |
| 0 | 0 | | | | 0 | | | | الحادي التعلم [-] |
| 2-1 | 3 | 2 | 1 | 5 | 4 | 3 | 2 | 1 | دون التعلم الاولي [+] |
| | | | 4 | | | 6 | | | التعلم الاولى [++] |
| 4-3 | 6 | 5 | 9 | | 8 | | 7 | | التعلم الثالث [+++] |
| 5 | | | 15 | | | | | | المجموع |

