

تقديم مختصاه المتعلمين في نهاية الثلاثي الأول
الماحة، الإيقاظ العلمي

المدرسة الابتدائية بلحسن الدريعي

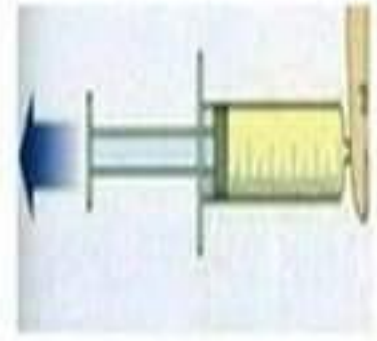
العربية : حنان شعيري

السنة الخامسة : 9091/9090

الاسم و اللقب : القسرة : 6

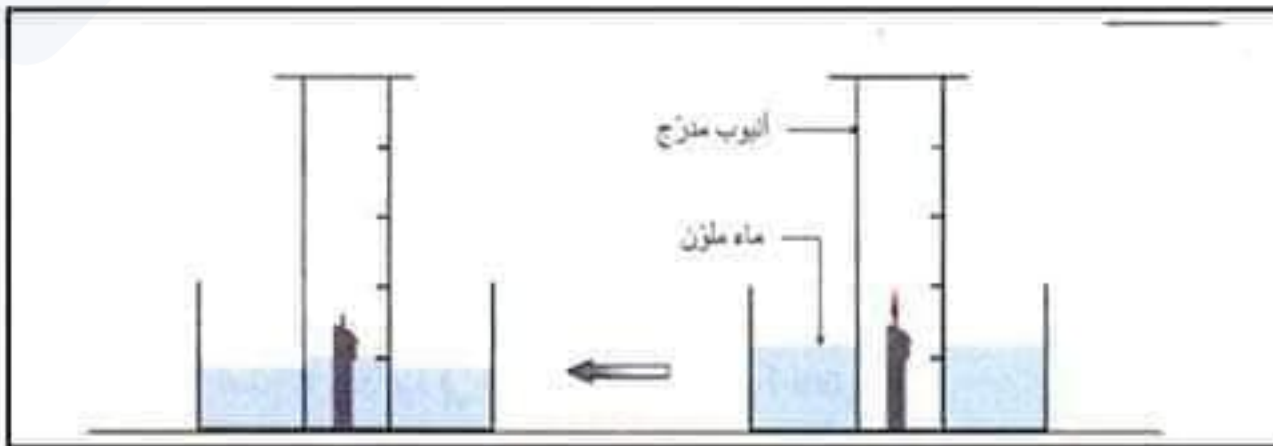
السند 1 : أثناء السهرة كانت الجدة بصدد إعداد الشاي بينما كانت أسيل منشغلة بتصفح إحدى المجلات الرقمية لإعداد ملفها في العلوم التجريبية .

التعليمة 1-1 : أتأمل كل رسم وأكتب تحته خاصية الهواء المناسبة له :



مع 1

التعليمة 1-2 : أتأمل التجربة ثم أجيب عن الأسئلة



أ - أعلل سبب انطفاء الشمعة

.....

ب - أعلل سبب صعود الماء إلى الأنبوب

.....

مع 2

مع 2

ج - أصلح الاستنتاج التالي ليصبح ملائماً مع التجربة السابقة :

يمثل غاز الأوكسجين حوالي $\frac{4}{5}$ حجم الهواء

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

التعليمة 1-2 : أضع علامة (x) أمام الإفادة الصحيحة

	الهواء الحار أخف من الهواء البارد
	للحوائط شكل خاص به
	يتقلص الهواء بمفعول الحرارة

التعليمة 2-2 : أكتب مكوّن الهواء أمام الخاصية المناسبة له
يؤجج نارا كانت تنطفى .

يمثل حوالي $\frac{4}{5}$ حجم الهواء

يتسبب في تكوين الضباب الندى والسحب

التعليمة 2-3 : أصلح الخطأ :

* يتخلص الجسم من النيتروجين في مستوى الحويصلات الرئوية

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

* الأوكسجين يعكّر ماء الجير

* عند عملية الزفير يخرج الهواء عبر المريء

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



التطيمة 3-1: ماذا سيحصل لماء الجير؟

مع
2

التطيمة 3-2: أعلل سبب ذلك :

السند 4 : تنفست أسيل الصعداء عندما أكملت بحوثها

التطيمة 4-1 : أكمل بما يناسب

في عملية التنفس :

- يدخل هواء الشهيق إلى الرئتين محملا بـ

- يغادر الدم الرئتين محملا بـ

مع
2

نَجْهَانِي

معيّر التميّز	معيّر الحد الأدنى								المعايير مستوى التمكّن
	مع 2				مع 1				
0	0				0				انعدام التمكّن [-]
2-1	3	2	1	5	4	3	2	1	دون التمكّن الأدنى [+]
4-3	4				6				التمكّن الأدنى [++]
	6	5	9	8	7				التمكّن الأقصى [+++]
5	15								المجموع

نَجْهَانِي

صفحة سييلي إلى
النجاح

درس الاحتراق



التعليمة 1 : تحتاج الشمعة لكي تحترق إلى ::

...الشمعة بذاتها..+الحرارة..+الأكسجين.....

التعليمة 2 : أوصل ترتيب مراحل احتراق الشمعة من 1 إلى 5

5	✓ حصول الإضاءة
4	✓ احتراق غاز السائل الشحمي
1	✓ اشتعال الفتيل بلهب ضعيف
2	✓ انصهار الشمع الصلب بمفعول الحرارة
3	✓ تشرب القليلة للسائل الشحمي و تحوله بالحرارة إلى غاز

التعليمة 3: أسمى أجزاء الشمعة المحترقة



التعليمة 4 : أربط كل منطقة بخصياتها

منطقة لا يحدث فيها احتراق وإنما منطقة يتجمع فيها غاز الفحم
منطقة فيها الاحتراق غير تام وينتج عنه هباب الفحم
منطقة شديدة الحرارة والاحتراق فيها تام

المنطقة الصفراء
المنطقة الداكنة
المنطقة الزرقاء

التعليمة 5: أربط الإفادة بما يناسبها

صفحة سييلي إلى
النجاح

- لا يحمّر سلك النحاس
يسودّ سلك النحاس
يحمّر سلك النحاس
- في المنطقة القاتمة.
في المنطقة الزرقاء.
في المنطقة الصفراء.

التعليمة 6: أضع علامة (x) في الخانة المناسبة

ينتج عن عملية	الأكسجين	هباب الفحم	ثاني أكسيد الكربون	بخار الماء	الحرارة	النيتروجين	الضوء
الاحتراق التام			x	x	x		x
الاحتراق الغير تام		x	x	x	x		x

التعليمة 7 : أميز داخل الجدول بين العناصر المتدخلة في عملية الاحتراق وبين العناصر الناتجة عنه

مادة قابلة للاحتراق – حرارة- بخار الماء- ثاني أكسيد الكربون – أكسجين- مصدر حراري- هباب الفحم- ضوء

العناصر الناتجة عن عملية الاحتراق	العناصر المتدخلة في عملية الاحتراق
ضوء / حرارة / بخار الماء	مادة قابلة للاحتراق
هباب الفحم / ثاني أكسيد الكربون	مصدر حراري
	أكسجين

التعليمة 8 : أشطب الخطأ

المنطقة الصفراء من الشمعة بها



التعليمة 9 : أطر العبارة المناسبة :

العناصر الضرورية لعملية الاحتراق

الهواء - النتروجين - ثاني أكسيد الكربون - الشرارة - الحرارة - المدة المشتعلة

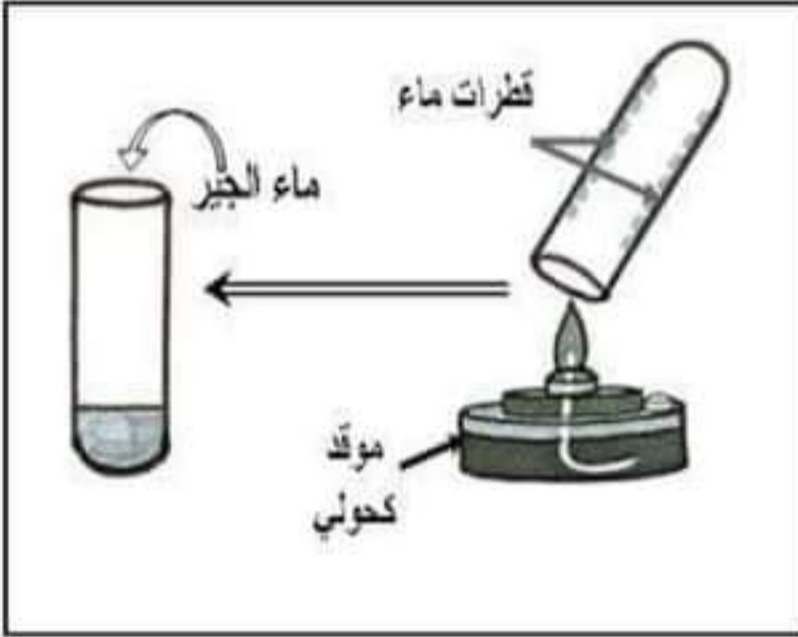
صفحة سييلي إلى
النجاح

التعليمة 10 : أفسر سبب انطفاء الشمعة



.....
انطفأت الشمعة نتيجة نفاذ الأوكسجين المستهلك في عملية الاحتراق

التعليمة 11 : تأمل التجربة وأتمم بما يناسب



أ- ظهور قطرات من الماء داخل المخبر يثبت أن بخار الماء من نواتج عملية الاحتراق

ب - تعكر ماء الجير بسبب CO_2 الناتج عن عملية الاحتراق

نَجْهِي

التعليمة 12 : إذا أردت إطفاء الفحم في الكانون للاحتفاظ به وإعادة استعماله مرة أخرى دون سكب الماء عليه ماذا أفعل ؟ علل إجابتك

..... لإطفاء الفحم أنكس إناء حديديا فوق الكانون. أحجب عنه الهواء. وأمنع تجدده وبذلك تتوقف عملية الاحتراق لغياب أحد عواملها وهو الأوكسجين أو أغطي الفحم بطبقة من التراب أو الرمل

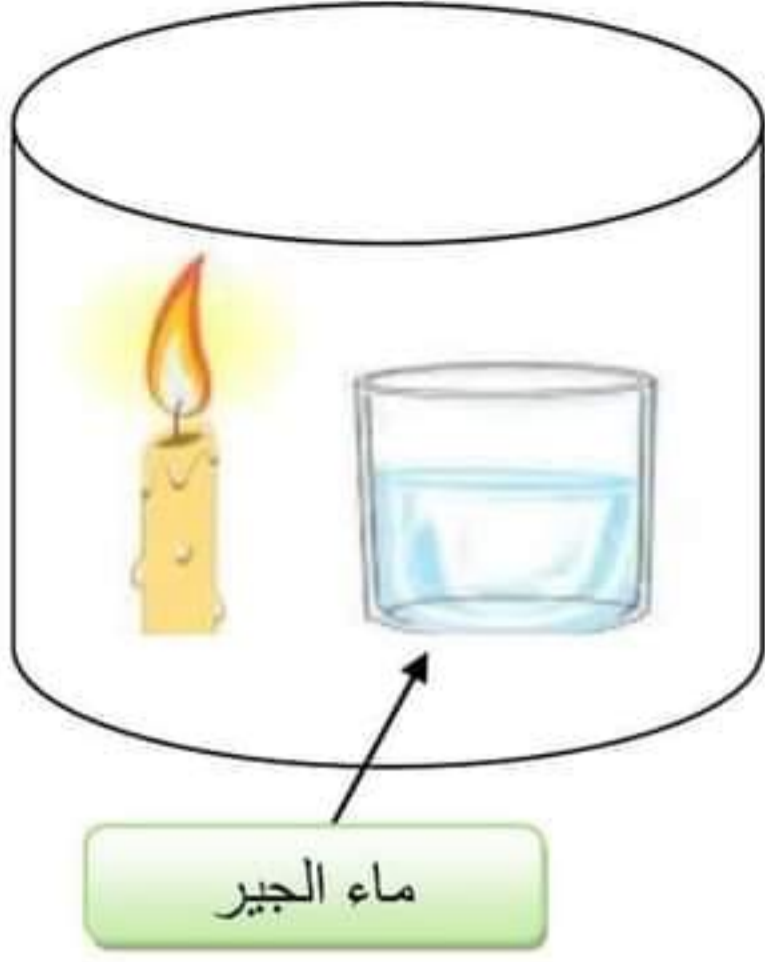


التعليمة 13 : هذه التجربة تثبت أحد نواتج عملية الاحتراق

أفسر ذلك



..... أنكس صحننا أبيض فوق المنطقة الصفراء. فالأحظ تكون راسب أسود على الصحن وهو ما يدل على أن هباب الفحم من نواتج الاحتراق



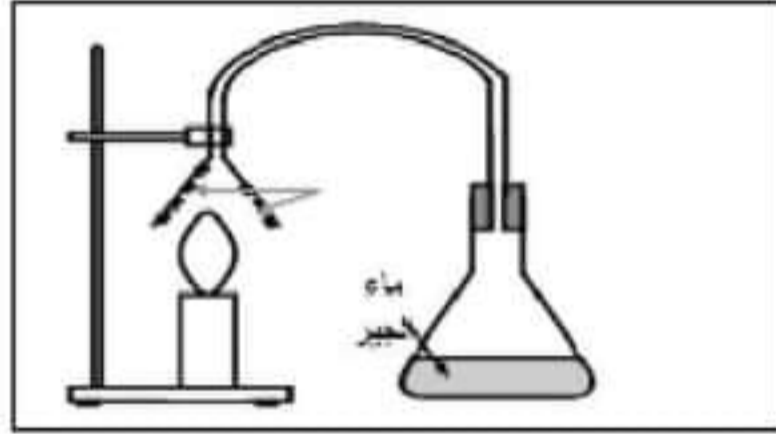
التعليمة 14 : تأمل التجربة التالية وأجب بما يناسب

بعد مدة زمنية ماذا سيحدث للشمعة ولماء الجير في الوعاء ؟ ولماذا ؟

..... الشمعة : ستنطفئ. لنفاد الأوكسجين نتيجة الاحتراق

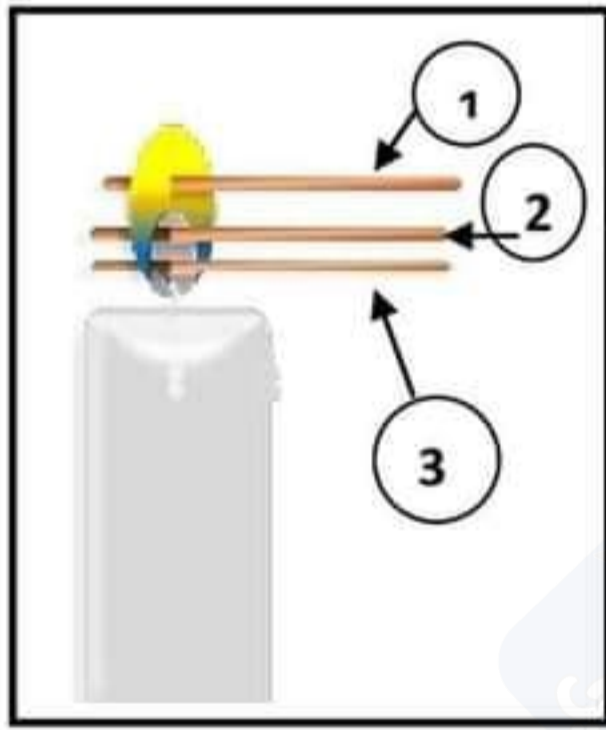
..... ماء الجير : سيتعكر. لوجود ثاني أكسيد الكربون الناتج عن عملية احتراق الشمعة

التعليمة 15 : فسر هذه التجربة مبينا ما تثبته من نواتج الاحتراق



..... تم نكس قمع بلور فوق شمعة محترقة ووصلناه بأنوب شعري بحوجلة بها ماء الجير فلاحظنا تكثف قطرات من الماء على الجدار الداخلي للقمع وهو ما يدل على أن بخار الماء ناتج عن احتراق الشمعة أما ماء الجير فتعكر بسبب ثاني أكسيد الكربون الناتج كذلك عن احتراق الشمعة

التعليمة 16 : أربط بسهم



لأنه في منطقة لا يحدث فيها احتراق وإنما منطقة يتجمع فيها غاز الفحم لوجود هباب الفحم في تلك المنطقة نتيجة الاحتراق غير التام لأنه في منطقة شديدة الحرارة والاحتراق فيها تام

اسود طرفه
لم يتغير لونه ولم تتغير حرارته
احمر طرفه وارتفعت حرارته

السلك النحاسي رقم 1
السلك النحاسي رقم 2
السلك النحاسي رقم 3

صفحة سييلي إلى النجاح

صفحة سييلي إلى
النجاح

درس الاحتراق

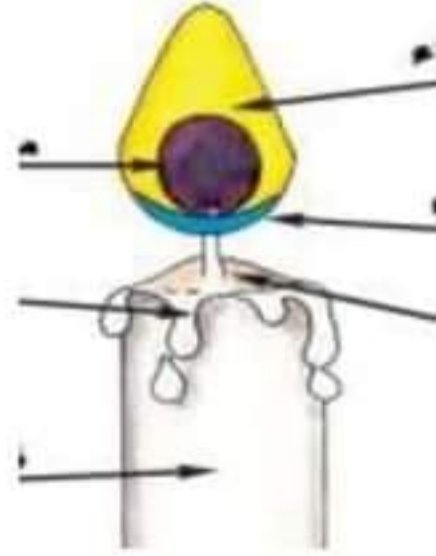


التعليمة 1 : تحتاج الشمعة لكي تحترق إلى : :

التعليمة 2 : أوصل ترتيب مراحل احتراق الشمعة من 1 إلى 5

✓	حصول الإضاءة
✓	احتراق غاز السائل الشحمي
✓	اشتعال القليل بلهب ضعيف
✓	انصهار الشمع الصلب بمفعول الحرارة
✓	تشرب القليلة للسائل الشحمي و تحوله بالحرارة إلى غاز

التعليمة 3 : أسمى أجزاء الشمعة المحترقة



التعليمة 4 : أربط كل منطقة بخصياتها

منطقة لا يحدث فيها احتراق وإنما منطقة يتجمع فيها
غاز الفحم
منطقة فيها الاحتراق غير تام وينتج عنه هباب الفحم
منطقة شديدة الحرارة والاحتراق فيها تام

المنطقة الصفراء

المنطقة الداكنة

المنطقة الزرقاء

التعليمة 5: أربط الإفادة بما يناسبها

صفحة سييلي إلى
النجاح

- في المنطقة القاتمة.
- في المنطقة الزرقاء.
- في المنطقة الصفراء.

- لا يحمّر سلك النحاس
- يسود سلك النحاس
- يحمّر سلك النحاس

التعليمة 6: أضع علامة (x) في الخانة المناسبة

ينتج عن عملية الاحتراق التام	الأكسجين	هباب الفحم	ثاني أكسيد الكربون	بخار الماء	الحرارة	النيتروجين	الضوء
الاحتراق الغير تام							

التعليمة 7 : أميز داخل الجدول بين العناصر المتدخلة في عملية الاحتراق وبين العناصر الناتجة عنه

مادة قابلة للاحتراق – حرارة- بخار الماء- ثاني أكسيد الكربون – أكسجين- مصدر حراري- هباب الفحم- ضوء

العناصر الناتجة عن عملية الاحتراق	العناصر المتدخلة في عملية الاحتراق
.....
.....
.....

التعليمة 8 : أشطب الخطأ

المنطقة الصفراء من الشمعة بها

هباب الفحم

احتراق تام

غاز الشمع

التعليمة 9 : أطر العبارة المناسبة :

العناصر الضرورية لعملية الاحتراق

الهواء – النتروجين - ثاني أكسيد الكربون – الشرارة – الحرارة – المدة المشتعلة

صفحة سييلي إلى
النجاح

التعليمة 10 : أفسر سبب انطفاء الشمعة

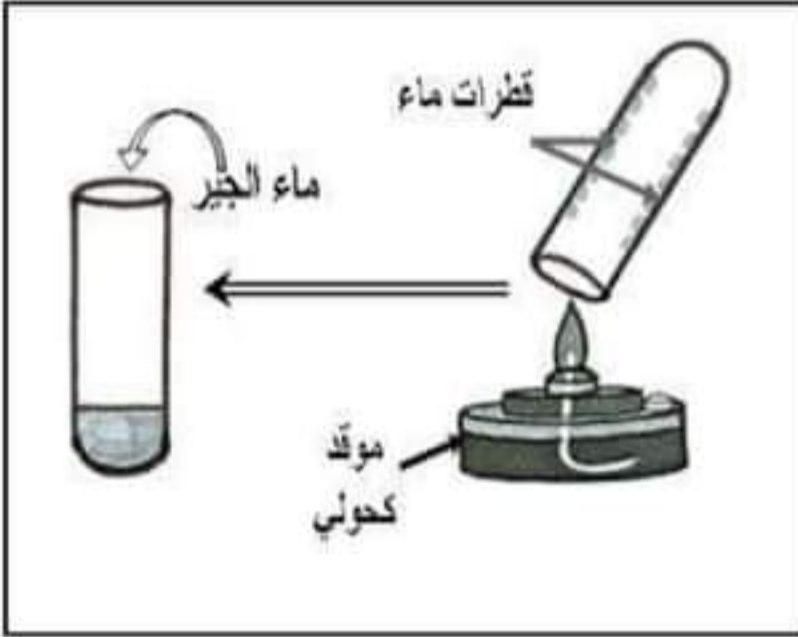


.....
.....

التعليمة 11 : تأمل التجربة وأتمم بما يناسب

أ- ظهور قطرات من الماء داخل المخبر يثبت

ب - تعكر ماء الجير بسبب الناتج عن



التعليمة 12 : إذا أردت إطفاء الفحم في الكانون للاحتفاظ به وإعادة استعماله مرة أخرى دون سكب الماء عليه ماذا أفعل ؟ علل إجابتك

.....
.....
.....

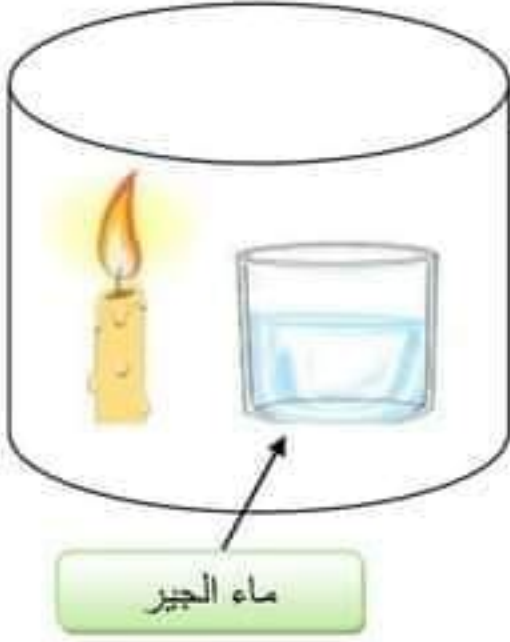


التعليمة 13 : هذه التجربة تثبت أحد نواتج عملية الاحتراق

أفسر ذلك



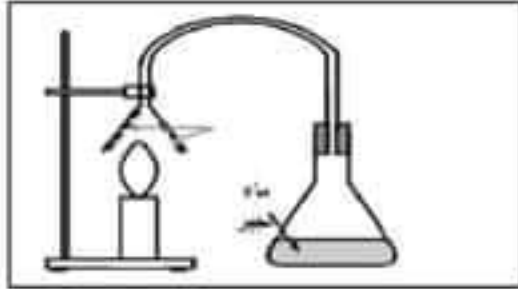
.....
.....
.....



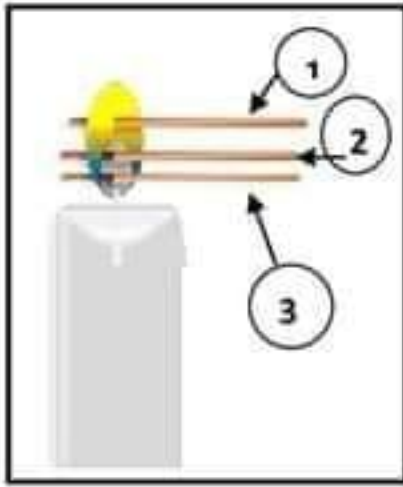
التعليمة 14 : تأمل التجربة التالية وأجب بما يناسب

بعد مدة زمنية ماذا سيحدث للشعلة ولماء الجير في الوعاء ؟ ولماذا ؟

التعليمة 15 : فسر هذه التجربة مبينا ما تثبته من نواتج الاحتراق



التعليمة 16 : اربط بسهم



لأنه في منطقة لا يحدث فيها احتراق وإنما منطقة يتجمع فيها غاز الفحم لوجود هباب الفحم في تلك المنطقة نتيجة الاحتراق غير التام لأنه في منطقة شديدة الحرارة والاحتراق فيها تام

اسود طرفه
لم يتغير لونه ولم تتغير حرارته
احمر طرفه وارتفعت حرارته

السلك النحاسي رقم 1
السلك النحاسي رقم 2
السلك النحاسي رقم 3

صلحة سييلي الى النجاح