

<u>المستوى : السنة السادسة</u> <u>اعداد : السيدة زروق</u>	محور الهواء	
	مكونات الهواء	

يتسبب التنفس داخل حافلة مغلقة فيبخار الماء على بلور النوافذ و تكوّن قطرات من
تحدث هذه الظاهرة نتيجة تكثف بخار الماء الموجود فالحواء عند اصطدامه بالسطح البارد لبلور الحافلة
و تسقى هذه العملية

*** تحديد بعض مكونات الهواء عن طريق التجربة:**

تجربة 1: اثبات وجود بخار الماء في هواء الزفير



النتيجة: سطح المرآة المصقولة عند النفخ عليها.

التفسير: يتكثف بخار الماء الموجود في هواء الزفير عند اصطدامه بسطح المرآة البارد و الجاف نتيجة
فقدانه للحرارة.

الاستنتاج: يحتوي هواء الزفير على

تجربة 2: اثبات وجود بخار الماء في هواء المحيط



ماء + ثلج



ماء

نتيجة: تتكوّن على الجدار الخارجي للأناء

التعليل: تتشكل هذه القطرات بفعل ظاهرة حيث بخار الماء المتواجد

في المجاور للزجاجة نتيجة لـ للحرارة عند ملامسة سطح الزجاجة
الباردة

الاستنتاج:

تجربة 3: اثبات وجود غاز الأوكسجين في الهواء المحيط



نتيجة : تحترق الشمعة برهة ثم و مستوى الماء الى الخمس.

التعليل : تنطفئ الشمعة بسبب

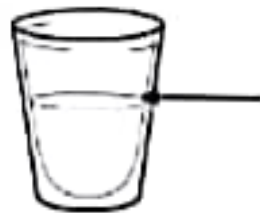
و يرتفع مستوى الماء داخل الأنبوب الى الخمس لـ.....

الاستنتاج :

مثال: ماهي كمية الاكسجين الموجودة داخل انبوب يحتوي 100 مل من الهواء ؟

تجربة 3: اثبات وجود غاز ثاني أكسيد الكربون

للبحث عن غاز ثاني أكسيد نستخدم ماء الجير. عند تفاعل ماء الجير مع ثاني أكسيد الكربون يتعكر السائل و يتكون راسب أبيض.



ماء الجير

النتيجة: ماء الجير و تتكون.....

التعليل : يتفاعل ماء الجير مع الموجود في الهواء فيتعكر السائل.

الاستنتاج:

* مكونات الهواء:

اكسجين	%21
نيتروجين	%78
ثاني أكسيد الكربون	%0,03
بخار الماء	متغيرة
غازات نادرة (وهي.....)	%0,9 تقريبا
(.....)	
غازات أخرى مثل الهيدروجين	




-
-
-

استنتاج عام:

يحتوي أساسا الذي يساعد على الإحتراق ، و يمثل 5/1 حجم الهواء و على النيتروجين (الأزوت) و و الذي يعكس ماء الجير. كما يحتوي الهواء غازات أخرى بكميات قليلة.

تقسيم: أكمل بوضع الغازات الموجودة داخل القارورة قبل و بعد الإحتراق.

الغازات الموجودة بعد اطفاء الشمعة	الغازات قبل ادخال الشمعة	 <p>هواء</p>
.....	

<u>المستوى : المتنة المتقدمة</u> <u>اعداد : السيدة زروق</u>	محور الهواء	
	مكونات الهواء	

يتسبب التنفس داخل حافلة مغلقة في تكثف بخار الماء على بلور النوافذ و تكون قطرات من الماء .

تحدث هذه الظاهرة نتيجة اصطدام بخار الماء الذي يخرج في هواء الزفير بالسطح البارد لبلور الحافلة و تسمى هذه العملية الإسالة.

* تحديد بعض مكونات الهواء عن طريق التجربة:

تجربة 1: اثبات وجود بخار الماء.



ماء + ثلج



ماء

نتيجة : تتكون قطرات ماء على الجدار الخارجي للنافذ

بفيم سطح المرآة المصقولة.

التعليل : تتشكل هذه القطرات بفعل ظاهرة الإسالة حيث يتكثف بخار الماء

المتواجد في الهواء المجاور للزجاجة نتيجة لانخفاض درجة حرارته بعد ملامسة سطح الزجاجة الباردة .

الاستنتاج :

يحتوي الهواء على بخار الماء.

تجربة 2: اثبات وجود الأوكسجين



نتيجة : تنطفئ الشمعة و يرتفع مستوى الماء الى الخمس.

التعليل : تنطفئ الشمعة بسبب نفاذ الأوكسجين و يرتفع مستوى الماء داخل الانبوب ليحتل مكان الغاز المساعد على الاحتراق.

الاستنتاج :

يحتوي الهواء على الأوكسجين و هو يمثل خمس حجم الهواء.

تجربة 3: اثبات وجود ثاني أكسيد الكربون



ماء الجير

النتيجة : يتعكر ماء الجير و تتكون طبقة بيضاء.

التعليل : يتفاعل ماء الجير مع ثاني أكسيد الكربون فيتعكر

الاستنتاج : يحتوي الهواء على ثاني أكسيد الكربون.

* مكونات الهواء:

اكسجين	21%
نيتروجين	78%
ثاني أكسيد الكربون	0,03%
بخار الماء	متغيرة
غازات نادرة (الأرقون و الغزنون)	0,9%
غازات أخرى	



- الأوكسجين
- النيتروجين
- بخار الماء، ثاني أكسيد الكربون -
- غازات نادرة و غازات أخرى

استنتاج عام :

يحتوي الهواء أساسا الأوكسجين الذي يساعد على الإحتراق . و يمثل 5/1 حجم الهواء و على النيتروجين (الأزوت) و بخار الماء و ثاني أكسيد الكربون الذي يعكّر ماء الجير . كما يحتوي الهواء غازات أخرى بكميات قليلة.

تفصيل: أكمل بوضع الغازات المناسبة

الغازات الموجودة بعد اطفاء الشمعة	الغازات قبل ادخال الشمعة	
الأزوت - ثاني أكسيد الكربون - بخار ماء - غازات نادرة و غازات أخرى .	الأوكسجين - الأزوت - ثاني أكسيد الكربون - بخار ماء - غازات نادرة و غازات أخرى .	

