



فرض مراقبة عدد 2

تمرين عدد 1 : تلوث الهواء

1) يتميز الهواء الصحي بتركيبية مثالية من الغازات .

أ. أوصل كلّ غاز من مكونات الهواء بالنسبة المئوية التي تمثله .

الأكسجين في حدود 21% .

ثاني أكسيد الكربون لا تتجاوز 0.04% .

النيتروجين (الازوت) لا تتجاوز 78% .

بخار الماء في حدود 1% .

ب. هل يمكن اعتبار الهواء جسم نقي ؟ علل إجابتك ؟

2) ما هو الفرق بين الهواء الملوث و الهواء الصحي ؟

3) ما هي أسباب تلوث الهواء ؟

4) أذكر خطرين لتلوث الهواء .

5) ما هو دور طبقة الاوزون ؟

6) أذكر الخطر الذي تتعرض له هذه الطبقة .

7) ماهي الحلول التي درستها للحدّ من تلوث الهواء ؟





فرض مراقبة عدد 2

تمرين عدد 1

1. أجب بصواب أو خطأ : (3 نقاط)

- كلما ازداد ارتفاع المكان بالنسبة الى مستوى سطح البحر الا و ارتفعت قيمة الضغط الجوي
- يمكننا قياس حجم قطعة سكر باستعمال المخبر المدرج
- 1 هيكوباسكال يساوي 1 مليبار.
- غاز الأكسجين ضروري لعملية الإحتراق.
- الوحدة العالمية لقياس الحجم هي المتر المكعب m3
- يمكننا العيش بدون طبقة الأوزون

2. أتمم الفراغات التالية بما يناسب من العبارات: (3 نقاط)

- الهواء في الطبيعة لا لون و لا رائحة له، يحيط بنا من كل الجهات. الهواء مزيج متجانس من مختلفة بنسب
- فهو يتكوّن أساساً من بنسبة 21% و الأزوت بنسبة % و من غازات أخرى بنسبة % .

تمرين عدد 2 الضغط الجوي

قمنا بالتجربة التالية



1. فسّر لماذا بقيت قطعة الورق ملتصقة بالكأس؟

.....

.....

2. عرّف الضغط الجوي.

.....

.....



.....

.....

.....

[illegible]

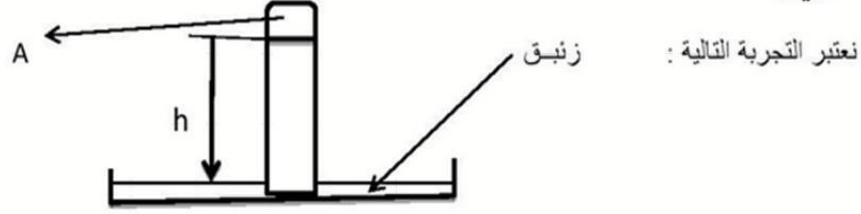
pa =

.....

.....



تمرين عدد 2



نعتبر التجربة التالية :

(1) أذكر العنصر الأساسي المتسبب في الضغط الجوي :

.....

(2) عرف الضغط الجوي :

.....

(3) أذكر وحدة القياس في هذه التجربة :

.....

(4) أذكر وحدات أخرى لقياس الضغط الجوي :

.....

(5) $h = 75 \text{ cm.Hg}$ حول هذه القيمة الى الميلبار mbar :

.....

(6) أذكر جهاز يماثل هذه التجربة لقياس الضغط الجوي :

.....

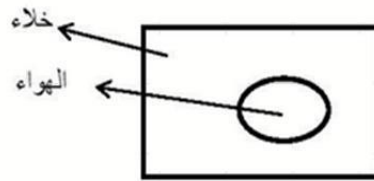
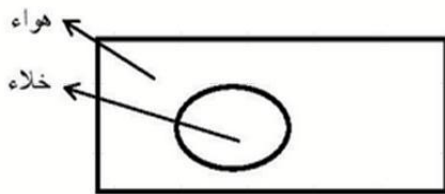
(7) أذكر اسم المنطقة A في التجربة و عرفه :

.....

(8) حدد قيمة الضغط الجوي Pa في المنطقة A :

.....

(9) أرسم بأسهم تدل على وجود واتجاه الضغط الجوي المسلط على الكرة الحديدية في الحالات التالية:



(10) حول قيم الضغط الجوي التالية الى الميلبار: mbar

76 Cm Hg =

1024 hPa =





فرض مراقبة عدد 2

تمرين عدد 1

1) ضع في دائرة الإجابة الصحيحة من بين الأجوبة المقترحة :
أ- نسبة غاز الأكسجين في الهواء :

• 21%

• 12 %

• 78%

ب- من الغازات التي نجدها في مكونات الهواء :

• البوتان

• بخار الماء

• الكلور

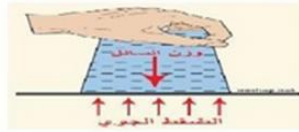
ج- تحتاج عملية الاحتراق إلى غاز :

• ثاني أكسيد الكربون

• الأوزون

• الأكسجين

2) تأمل التجربة التالية : نملأ كأسا بالماء ثم نغطي فوهته بورق مقوى ثم ننكس الكأس كما هو مبين على الرسم .



أ) قم بصياغة استنتاجا للتجربة :

.....
.....

ب) صف تجربة أخرى (دون الاعتماد على رسوم) تثبت وجود الضغط الجوي :

.....

3) أ- أكمل الجملة التالية بما يناسب من العبارات : الضغط الجوي - جانب - الهواء - Pa - الأجسام .

يسلم ضغطا على كل التي يحيط بها و من كل

يسمى ونرمز له ب

ب- كيف تتغير قيمة الضغط الجوي كلما ارتفعنا عن سطح البحر؟

.....

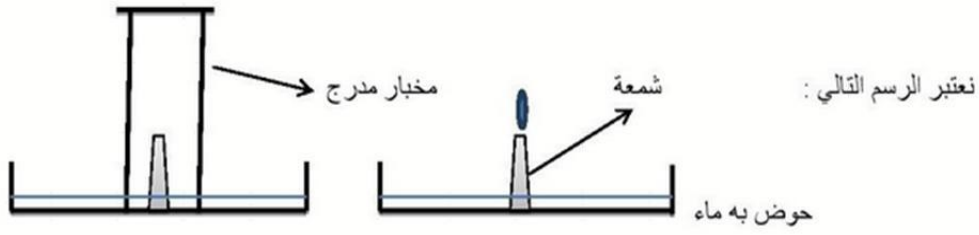
ج- أكمل تمثيل الجدول التالي بوضع القيمة في الخانة المناسبة : $6km-0km-4km-2km$

786	613	466	1013	قيمة الضغط الجوي بحساب hPa
.....				الارتفاع عن سطح البحر بحساب km





تمرين عدد 2 :



نعتبر الرسم التالي :

(1) حدد العنصر المساعد في عملية إحتراق الشمعة :

.....

(2) أكمل التجربة في المرحلة الثانية بعد إنطفاء الشمعة و أكتب تعليلا عما حدث :

.....

(3) حدد العنصر الذي نفذ في المخبر المدرج بعد إنطفاء الشمعة :

.....

(4) أذكر مكونات الهواء مع ذكر النسب المئوية لكل مكون :

.....

.....

.....

(5) هل الهواء جسم نقي ؟ علل جوابك :

.....

(6) أذكر بعض مواصفات الهواء :

.....

.....





فرض مراقبة عدد 2 نموذج 1

تمرين عدد 1:

- 1/ أجب (صحيح/ خطأ) على المقترحات التالية :
- الهواء الملوّث يتسبب في تفاقم الانحباس الحراري ☐
 - الهواء الصحي هو غاز له لون و له رائحة ☐
 - الهواء الصحي هو كلّ هواء طبيعي يؤثر سلبا على المناخ ☐
 - الهواء يحيط بنا ويملأ كلّ التجاويف والأوعية التي تبدو فارغة ☐
 - ثاني أكسيد الكربون غاز ينبعث من مداخن المصانع و منافس السيارات و يجعل محلول برمنجنات البوتاسيوم عديم اللون ☐
- 2/ ضع علامة (X) أمام كلّ مقترح صحيح

أحادي أكسيد الكربون	أكسجين	أزوت	بخار الماء	الكربون	أحادي أكسيد الأزوت
من مكونات الهواء الطبيعي					
من ملوثات الهواء					

تمرين عدد 2:

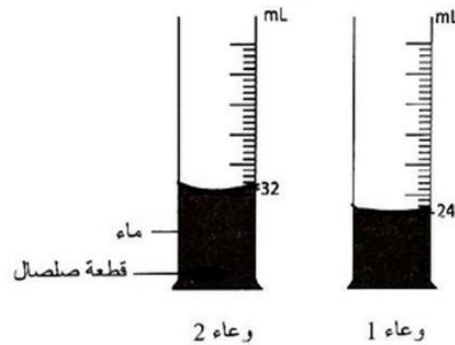
1- أذكر تعريفا للحجم .

.....

2- أذكر وحدتين لقياس الحجم و رموزهما.

.....

II 1- تأمل التجربة المجرّمة بالرسم التالي :





أ أذكر اسم الجهاز المستعمل لقيس حجم سائل.

.....

ب ما الشكل الذي يتخذه سطح الماء؟ (في الرسم السابق)

.....

ج أرسم قاعدة شكل سطح الماء في الوعاء (1) ثم الوعاء (2)
2 حدّد :

أ حجم الماء وسط الوعاء (1) V_1

$V_1 =$

ب حجم الماء وقطعة الصلصال وسط الوعاء (2) V_2

$V_2 =$

ج إستنتج حجم قطعة الصلصال V بحساب المليتر (محددًا القاعدة المستعملة)

.....

د نجعل لقطعة الصلصال شكلًا مكعبًا و نعيد نفس التجربة السابقة فماهي قيمة حجمها V' ؟

.....





فرض مراقبة عدد 2 نموذج 2

تمرين عدد 1: ضع علامة (X) أمام كل مقترح صحيح :

**/1 من المواد الملوثة للهواء :

- ☐ * غاز الأوكسجين.
- ☐ * غاز ثاني أكسيد الكبريت .
- ☐ * غاز الأوزون.

**/2 من أهم مصادر تلوث الهواء :

- ☐ * وسائل النقل.
- ☐ * مداخن المصانع .
- ☐ * آلات كهربائية.

**/3 يتسبب الإنحباس الحراري في :

- ☐ * إختلال التوازن البيئي.
- ☐ * إنخفاض مستوى البحر.
- ☐ * إرتفاع مستوى البحر.

**/4 غاز أحادي أكسيد الكربون من مخاطره :

- ☐ * الإختناق .
- ☐ * تَلَّة الأمطار.
- ☐ * البرودة.

**/5 غاز يعكر ماء الجير :

- ☐ * ثاني أكسيد الأوزون.
- ☐ * ثاني أكسيد الكبريت.
- ☐ * ثاني أكسيد الكربون.

تمرين عدد 2:

1/ عَرِّف بالحجم .

.....





2/ أكمل الفراغات بما يناسب :

$$1dm^3 = \dots\dots\dots L$$

$$1mL = \dots\dots\dots cm^3$$

$$7cm^3 = \dots\dots\dots mL$$

$$6L = \dots\dots\dots cm^3$$

3/ نسكب في وعاء كمية من الماء بحجم $V_1 = 30mL$.

أ- ما اسم الوعاء المستعمل لقياس حجم الماء ؟

.....

ب- أرسم على الوعاء مستوى الماء موضحاً الطريقة السليمة لتحديد حجم الماء بدقة .



4/ وضعنا جسم صلب داخل الوعاء فارتفع مستوى الماء إلى التدرج التي تشير إلى $V_2 = 38mL$

أحب حجم الجسم الصلب (محدد القاعدة المستعملة)

.....





فرض مراقبة عدد 2 نموذج 3

تمرين عدد 1:

- (1) أكمل الفراغات بما هو مناسب من العبارات التالية :
- الأوزون، إختلال التوازن البيئي، أمراض سرطانية ، طبقة الأوزون ، الفوق بنفسجية، لا
تضر، تلوث الهواء ، الهالونات، للأرض .
- ✓ طبقة الأوزون هي طبقة مكوّنة من غاز اسمه و توجد في الغلاف الجوي
..... على إرتفاع بين 15 و 40 كيلومترا.
- ✓ تلعب دورا هاما في حماية الحياة على وجه الأرض من مخاطر الأشعة
..... للشمس .
- ✓ تسبّب الأشعة الفوق البنفسجية للشمس أخطارا متعددة مثل
.....
- ✓ سبب تآكل طبقة الأوزون هو..... بمواد مثل الفريونات و.....
- ✓ للمحافظة على طبقة الأوزون يجب الحد من و تعويض الغازات المضرّة بطبقة
الأوزون المستعملة في الصناعة بغازات بطبقة الأوزون.

تمرين عدد 2:

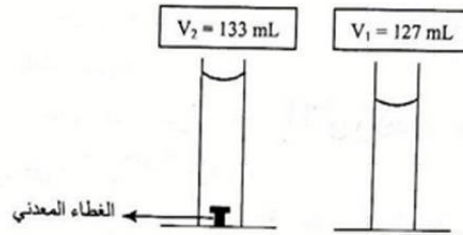
- (1) أذكر تعريف الحجم و رمزه.
.....
- (2) أذكر وحدة قياس الحجم و رمزها.
.....
- (3) أذكر أداة قياس أحجام السوائل.
.....
- (II) ذهب أحمد لمساعدة والده الذي يعمل بائع عطور فطلب منه والده سحب كمية من العطر
السانل قياس حجمها 127mL.
- (1) وجد أحمد مخابر مدرّجة ذات سعات مختلفة : 150mL ; 100mL ; 250mL .
أيها يستعمل لقياس دقيق لكمية العطر المطلوبة ؟
.....





(2) هل يستطيع أحمد سكب كل كمية العطر هذه في قارورة كتب عليها 127 cm^3 ؟ علل إجابتك.

(3) أثناء محاولته ملئ القارورة سقط غطاؤها المعدني داخل المخبر المدرج و غمِرَ بكامله في العطر كما هو مبين في الرسم التالي :



أ) ماذا يمثل الحجم $V_1 = 127\text{ mL}$ ؟

ب) ماذا يمثل الحجم $V_2 = 133\text{ mL}$ ؟

ج) أحسب $V = V_2 - V_1$ وأستنتج ماذا يمثل الحجم V .





الكربون في الجو يساهم في تفاقم الإحتباس الحراري مما يؤدي إلى إرتفاع درجة حرارة الأرض و ذوبان الجليد في القطبين كما يتسبب في تآكل طبقة الأوزون وهي طبقة غازية متكونة من غاز الأوزون الناتج عن أكسجين الهواء على إرتفاع كبير بمفعول أشعة الشمس و ذات الأهمية البالغة في حياتنا إذ تحميها من الأشعة فوق البنفسجية المضرّة

1 - إستخرج من خلال النص تعريفا للهواء الملوث

.....

2 - إستخرج من خلال النص أسباب تلوث الهواء

.....

.....

.....

3 - إستخرج من خلال النص مخاطر تلوث الهواء

.....

.....

.....

4 - إستخرج من خلال النص أهمية طبقة الأوزون

.....

.....

5 - إقترح حلولا للحد من تلوث الهواء

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....





فرض مراقبة عدد 2

التمرين عـ1ـد

- (1) أجب بصحيح أو خطأ و صحّح الخطأ
- يتكون الهواء من ثلاثة عناصر أساسية
 -
 - يوجد غاز الأزوت في الهواء بنسبة 71%
 -
 - يمثل غاز الأكسجين ما يقارب ربع حجم الهواء
 -
 - غاز ثاني أكسيد الكربون غاز يساعد على الاحتراق
 -
 - الهواء مزيج غير متجانس من الأكسجين و الأزوت و غازات نادرة
 -
- (2) أكمل الفراغات
- الهواء غاز و و له و يوجد في كل مكان و يحتل كل
 - تتكون طبقة الأوزون أسلسا من غاز و توجد ضمن للأرض على إرتفاع 25 كلومتر

التمرين عـ2ـد

استغلال وثيقة

يوجد الهواء في الطبيعة على الحالة الغازية وهو متكون من غازات بنسب متفاوتة . فالهواء الطبيعي الذي لم تتغير تركيبته الطبيعية هو الهواء الصحي و في حالة إختلاطه بمواد و غازات سامة المنبعثة من المعامل و المصانع مثل ثاني أكسيد الكربون و ثاني أكسيد الكبريت و الكربون ... يصبح الهواء الملوث يمثل خطرا على الكائنات الحية و المناخ إذ أن تزايد ثاني أكسيد





فرض مراقبة عدد 2

السألة الأولى : تلوث الهواء (10 نقاط) .

1) يتيمز الهواء الصحي بتركيبه مثالية من الغازات .

أ. أوصل كلّ غاز من مكونات الهواء بالنسبة المئوية التي تمثله .

الأكسجين في حدود 21% .

ثاني أكسيد الكربون لا تتجاوز 1% .

النيتروجين (الازوت) لا تتجاوز 1% .

بخار الماء في حدود 0.2% .

ب. هل يمكن اعتبار الهواء جسم نقي ؟ علل إجابتك ؟

2) ما هو الفرق بين الهواء الملوث و الهواء الصحي ؟

3) ما هي أسباب تلوث الهواء ؟

4) أذكر خطرين لتلوث الهواء .

5) ما هو دور طبقة الازون ؟

6) أذكر الخطر الذي تتعرض له هذه الطبقة .

7) ماهي الحلول التي درستها للحدّ من تلوث الهواء ؟



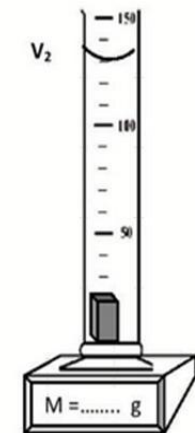
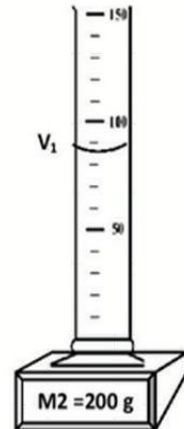
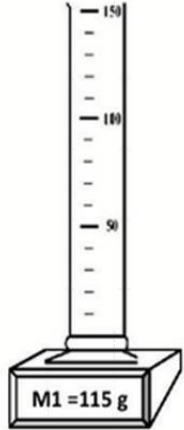
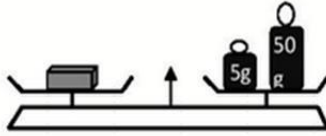


المسألة الثانية: الكتلة والحجم: (10 نقاط)

لدينا : قطعة صلصال على شكل متوازي مستطيلات.

*مخبار مدرج سعته 150 mL و ذلك بقيمة 10 mL لكل تدريجة .

I / قمنا بقيس كتلة كل من قطعة الصلصال و الخبار المدرج فارغا.



(1) عرّف الكتلة وحدتها العالمية :

.....

(2) احسب كتلة الصلصال M_A ثم تعرّف على الجهاز الذي قمنا باستعماله لقيسها .

$M_A = \dots\dots\dots$

(3) تعرّف على كتلة المخبار المدرج فارغا M_1 ثم على الجهاز الذي قمنا باستعماله لقيسها .

.....

II / سكبنا في المخبار المدرج حجبا من الماء فزادت الكتلة المسجلة على الجهاز .

(1) عرّف الحجم وحدته العالمية :

.....

(2) تعرّف على حجم الماء V_1 الموجود في المخبار المدرج من خلال الرسم المقابل .

$V_1 = \dots\dots\dots$

(3) احسب كتلة الماء m_e الموجود في المخبار المدرج .

$m_e = \dots\dots\dots$

III / غمرنا الصلصال في الماء الموجود في المخبار المدرج فلاحظنا ارتفاع سطح الماء

إلى المستوى V_2 وزيادة الكتلة المسجلة على الجهاز .

(1) أحسب الكتلة المسجلة على الجهاز M .

$M = \dots\dots\dots$

(2) تعرّف على مستوى سطح الماء V_2 بعد وضع الصلصال من خلال الرسم المقابل .

$V_2 = \dots\dots\dots$

(3) احسب حجم الصلصال V .

$V = \dots\dots\dots$

1.5

1

1

1.5

1

1

1

1

1

1



مرحبا بكم علي منصة مراجعة



COLLEGE.MOURAJAA.COM



NEWS.MOURAJAA.COM

