



التاريخ: 2024 / 1 / 31

المدة: 30 دقيقة

فرض مراقبة عدد 2

علوم فيزيائية

Physique

TN

القسم : السابعة أساسي

الإسم واللقب:

تمرين 1 — عدد: (8 نقاط)

20

I / أجب على الأسئلة التالية بوضع علامة (X) أمام العبارات الصحيحة. (5ن)

(1) غاز مكون طبيعي للهواء ويوجد بنسبة ضعيفة
الأكسجين ☐ ثاني أكسيد النيتروجين ☐ الأوزون ☐ الهليوم ☐

(2) 1L يساوي:

1000 cl ☐ 100 mL ☐ 0,001 m³ ☐ 0,01m³ ☐

(3) نسبة غاز النيتروجين في الهواء:

68% ☐ 78% ☐ 21% ☐ 79% ☐

(4) إسطوانة ذات شعاع (R = 1cm) وارتفاع (h = 10cm) حجم هذه الاسطوانة بال mL يساوي:

31,4 ☐ 3,14 ☐ 0,314 ☐ 314 ☐

(5) طبقة في الغلاف الجوي تحمي من أشعة الشمس فوق البنفسجية وتتكون من غاز:

الأكسجين ☐ الأوزون ☐ النيتون ☐

II / أكمل الجمل التالية بالعبارات المناسبة: (3ن)

الهواء الصحي — الغبار — تلوث الهواء — الإنحباس الحراري — الرصاص — المخبر المدرج

- 1- لقيس حجم السوائل نستخدم أداة تسمى
- 2- للحد من تلوث الهواء نستعمل بترين خال من
- 3- من مخاطر تأكل طبقة الأوزون و
- 4- هو هواء لم تتغير تركيبته الطبيعية بسبب أنشطة الانسان أو بعض الظواهر الطبيعية.
- 5- من المواد المسببة لتلوث الهواء

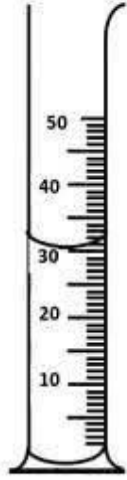




تمرين 2 عدد: (12 نقطة)

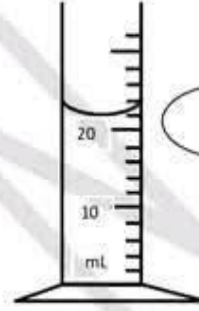
7

(I) 1 اقرأ وأكتب حجم الماء لكل مخبر مدرج.
والذي نرمز له بـ V_1 في الحالتين.



مخبر 2

$V_1 = \dots\dots\dots$



مخبر 1

$V_1 = \dots\dots\dots$

2 بحوزتنا متوازي مستطيلات قيس أظلاعه : $a = 5 \text{ cm}$ ، $b = 1,5 \text{ cm}$ ، $c = 2 \text{ cm}$



احسب حجم متوازي المستطيلات V بوحدتي cm^3 و mL .



3 نقوم بوضع متوازي المستطيلات في المخبر الثاني الذي يحتوي على كمية الماء.

حدد الحجم V_2 بعد وضع متوازي المستطيلات.

$V_2 = \dots\dots\dots$

أرسم السطح الهلالي للماء.

(II) من مدينة صناعية أخذنا كمية من الهواء حجمها 400 لتر.

أردنا معرفة مكوناتها الغازية . فكانت النتيجة التالية:

- 312 لتر غاز النيتروجين.

- 8 لتر غازات أخرى .

(1) احسب حجم غاز الأكسجين.

(2) احسب نسبته المئوية في هذه المدينة .

(3) هل هواء هذه المدينة صحي؟ علل جوابك.

5





التاريخ: 2024 / 1 / 31

المدة: 30 دقيقة

فرض مراقبة عدد 2

علوم فيزيائية

Physique

TN

القسم : السابعة أساسي

الإسم واللقب :

تمرين 1 — عدد: (8 نقاط)

20

I / أجب على الأسئلة التالية بوضع علامة (X) أمام العبارات الصحيحة. (5ن)

(1) غاز مكون طبيعي للهواء ويوجد بنسبة ضعيفة
الأكسجين ☐ ثاني أكسيد النيتروجين ☐ الأوزون ☐ الهليوم ☒

(2) 1L يساوي:

1000 cl ☐ 100 mL ☐ 0,001 m³ ☒ 0,01m³ ☐

(3) نسبة غاز النيتروجين في الهواء:

68% ☐ 78% ☒ 21% ☐ 79% ☐

(4) إسطوانة ذات شعاع (R = 1cm) وارتفاع (h = 10cm) حجم هذه الاسطوانة بال mL يساوي:

31,4 ☒ 3,14 ☐ 0,314 ☐ 314 ☐

(5) طبقة في الغلاف الجوي تحمي من أشعة الشمس فوق البنفسجية وتتكون من غاز:

الأكسجين ☐ الأوزون ☒ النيتون ☐

II / أكمل الجمل التالية بالعبارات المناسبة: (3ن)

الهواء الصحي — الغبار — تلوث الهواء — الإنحباس الحراري — الرصاص — المخبر المدرج

1- لقيس حجم السوائل نستخدم أداة تسمى **المخبر المدرج**

2- للحد من تلوث الهواء نستعمل بزين خال من **الرصاص**

3- من مخاطر **تلوث الهواء** تأكل طبقة الأوزون و**الإنحباس الحراري**

4- **الهواء الصحي** هو هواء لم تتغير تركيبته الطبيعية بسبب أنشطة الانسان أو بعض الظواهر الطبيعية.

5- من المواد المسببة لتلوث الهواء **الغبار**

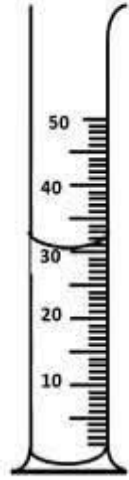




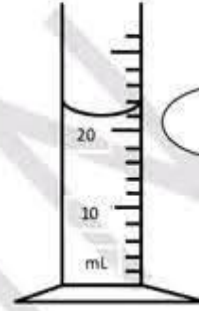
تمرين 2 — عدد: (12 نقطة)

7

(I) 1 اقرأ وأكتب حجم الماء لكل مخبر مدرج.
والذي نرمز له بـ V_1 في الحالتين.



$V_1 = 30 \text{ mL}$



$V_1 = 28 \text{ mL}$

2 بحوزتنا متوازي مستطيلات قيس أظلاعه : $a = 5 \text{ cm}$ ، $b = 1,5 \text{ cm}$ ، $c = 2 \text{ cm}$



احسب حجم متوازي المستطيلات V بوحدتي cm^3 و mL .

$$V = a \times b \times c = 5 \times 1,5 \times 2 = 15 \text{ cm}^3 = 15 \text{ mL}$$

3 نقوم بوضع متوازي المستطيلات في المخبر الثاني الذي يحتوي على كمية الماء.

حدد الحجم V_2 بعد وضع متوازي المستطيلات.

$$V_2 = 15 + 30 = 45 \text{ mL}$$

أرسم السطح الهلالي للماء.



5

(II) من مدينة صناعية أخذنا كمية من الهواء حجمها 400 لتر.

أردنا معرفة مكوناتها الغازية . فكانت النتيجة التالية:

- 312 لتر غاز النيتروجين.

- 8 لتر غازات أخرى .

(1) احسب حجم غاز الأكسجين.

$$80 = 400 - (312 + 8)$$

(2) احسب نسبته المئوية في هذه المدينة .

$$20\% = 400 / 100 \times 80$$

(3) هل هواء هذه المدينة صحي ؟ علل جوابك.

هواء غير صحي لأن نسبة الأكسجين أقل من النسبة الطبيعية $21\% > 20\%$



مرحبا بكم علي منصة مراجعة



COLLEGE.MOURAJAA.COM



NEWS.MOURAJAA.COM

