

فيزياء 1

نعتبر جسمًا S كتلته $m = 500 \text{ Kg}$ يوجد على سطح الأرض.

1. أعط نص قانون نيوتن للتجاذب الكوني.

2. أُعطِّيَّ تعبير شدة وزن هذا الجسم P_0 بدلالة الكتلة m وشدة الثقالة g_0 ، أحسب قيمة P_0 .

3. أُعطِّيَّ تعبير قوة التجاذب الكوني F التي تطبقها الأرض ذي الكتلة M والشعاع R على الجسم S .

4. نحمل دوران الأرض حول نفسها ونقبل أن شدة وزن الجسم تساوي شدة قوة التجاذب الكوني، بين أن: $g_0 = \frac{M}{R^2} \cdot g$

5. استنتج كتلة الأرض M . نعطي: $R = 6380 \text{ Km} ; G = 6,67 \cdot 10^{-11} \text{ N.m}^2.\text{Kg}^{-2} ; g_0 = 9,80 \text{ N.Kg}^{-1}$

6. نعتبر أن الأرض كروية الشكل، أحسب الكتلة الحجمية للأرض ρ_{terre} بـ (Kg/m^3) . نذكر أن حجم كرة شعاعها R هو: $V = \frac{4}{3} \pi R^3$.

7. نعتبر الجسم S السابق، بحيث يوجد على ارتفاع $h=5000 \text{ m}$ من سطح الأرض. تغيير g شدة الثقالة بالقرب من سطح الأرض مع تغير قيمة الارتفاع h حسب العلاقة التالية: $g_h = g_0 \cdot \frac{R^2}{(R+h)^2}$.

فيزياء 2

نقوم بجر جسم صلب (S) كتلته $m=200 \text{ g}$ بواسطة جيط فوق مستوى أفقي (أنظر الشكل) حيث تتم الحركة باحتكاك. نعطي: $g = 10 \text{ N.Kg}^{-1}$.

- شدة القوة التي يطبقها الجيط على الجسم (S) هي: $F = 3 \text{ N}$.

- شدتا المركبين R_T و R_N المماسية والمنتظمة لقوة تأثير السطح على التوالي: 2 N و 3,46 N.

1. أجرد القوى المطبقة على الجسم (S).

2. أحسب R منظم القوة \vec{R} المقرونة بتأثير السطح.

3. مثل القوى المطبقة على الجسم (S) باستعمال السلم:

$1 \text{ cm} \longrightarrow 1 \text{ N}$

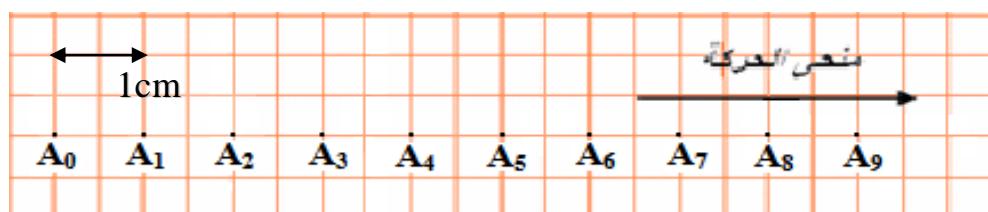
4. أوجد معامل الاحتكاك k وزاوية الاحتكاك ϕ .

5. نحمل الآن جميع الاحتكاكات، وبين التسجيل أسفله بالسلم الحقيقي مواضع النقط التي يمر منها الجسم (S) خلال مدد زمنية متتالية ومتساوية: $\tau = 20 \text{ ms}$.

1.5. أحسب V_i السرعة اللحظية للنقطة A عند الموضع A_2 و A_7 و A_4 .

2.5. مثل متجهة السرعة اللحظية في هذه الموضع (A_2 و A_7 و A_4) بالسلم: $1 \text{ cm} \longrightarrow 0,5 \text{ m/s}$. استنتاج طبيعة حركة الجسم (S).

3.5. نعتبر A_3 أصل معلم الفضاء و لحظة تسجيل A_0 أصل معلم الزمن. أكتب المعادلة الزمنية لحركة الجسم.



كيمياء 1

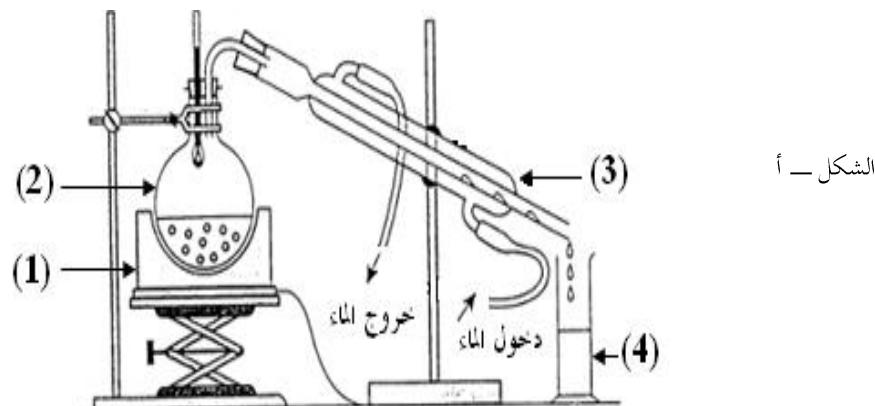
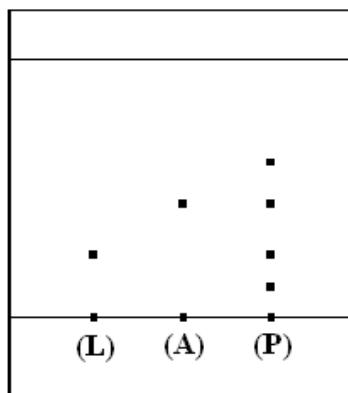
لتحضير الزيت العطرية المستخرجة من الخرامي ، ننجز عملية التقطر المائي (أنظر الشكل — أ)، فنحصل على قطارة عطرية للخرامي.

1. أعط أسماء العادة التجريبية الواردة في الشكل — أ.

2. نضيف للقطارة كمية من أحد مذيبات الجدول أسفله، ثم نصب الخليط في أنبوب التصفيف.

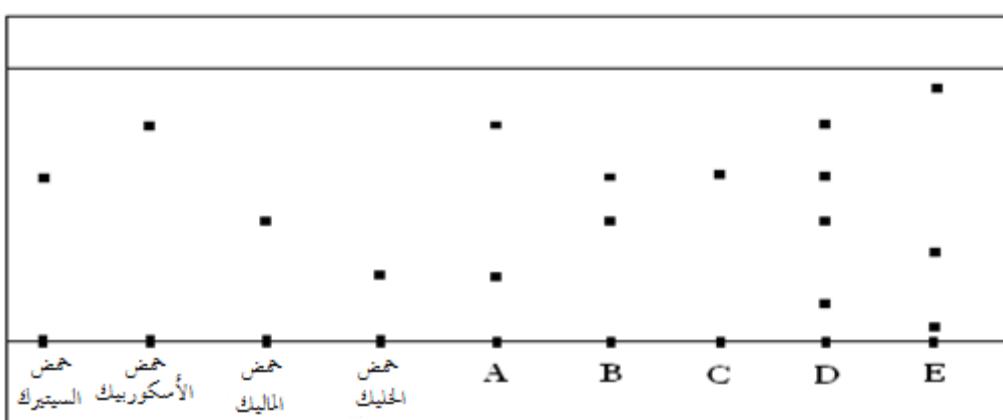
| ذوبانية زيت عطر الخرامي | الكتافة | المذيب |
|-------------------------|---------|------------------|
| متوسطة | 1,13 | ثنائي كلوروميتان |
| كبيرة | 0,78 | السيكلوهكسان |
| ضعيفة | 1,00 | الماء |

- 1.2 . حدد معللا جوابك، المذيب الملائم لهذه العملية.
- 2.2 . ارسم أنبوب التصفيف محددا الطور المائي والطور العضوي، معللا جوابك.
- 3.2 . القطارة الحصول عليها خليط غير متجانس، نضيف إليها كلورور الصوديوم الصلب. لماذا تسمى هذه العملية، وما المدف منها؟.
- 4.2 . لتجفيف الطور العضوي من قطرات الماء ، نضيف مادة متعطرة للماء.أعط مثالا لذلك.
3. تبرز صيغة المنتوج متى أنه يحتوي على مستخلصات معطرة مستخرجة من الخازمي. للتأكد من هذه المعلومات ، ننجز تحليلا كروماتوغرافيا على طبقة رقيقة. على صفيحة التحليل الكروماتوغرافي (C.C.M) ، نضع ثلاث بقع (L) و (A) و (P)، ونضعها في مذيب مناسب، ثم غمر عليها بخار ثنائي اليود، فتحصل على الكروماتوغرام أعلاه : (P) : المنتوج المتري ، (L) : اللينالول ، (A) : أسيتات الينالي.
- 1.3 . ما هو دور بخار ثنائي اليود.
- 2.3 . كم نوعا كيميائيا يحتوي عليه هذا المنتوج، وما هما النوعان الكيميائيان الممكن التعرف عليهما؟
- 3.3 . أحسب النسبة الجبهية لهذا النوعين الكيميائيين ، واستنتج أي من النوعين أكثر ذوبانة في المذيب.



كيمياء 2

ننجز التحليل الكروماتوغرافي لعينات خمسة محليلات : A و B و C و D و E ، للتعرف فيما إذا كانت تحتوي على : حمض الأسكوربيك، حمض الخليك ، حمض الماليك ، حمض السيتيك .
بعض اظهار البقع ، نحصل على الكروماتوغرام التالي:



1. أذكر بعض التقنيات المعتمدة لاظهار بقع عديمة اللون على صفيحة التحليل الكروماتوغرافي (C.C.M)
2. حدد المواد الخالصة والمواد المركبة.
3. حدد الأحماض الموجودة في المحليلات : A و B و C و D و E .
4. أحسب النسبة الجبهية للأحماض الأربع.
5. رتب معللا جوابك ، هذه الأحماض حسب تزايد ذوبانيتها في المذيب (الطور المتحرك).