



الرقم :

اللقب :

الإسم :

تمرين عدد 1 : (4.5 ن)

1) أجب بصواب أو خطأ

- خطأ.....
- صواب.....
- صواب.....
- خطأ.....
- صواب.....
- لا تتجزأ المادة إلا إذا كانت تنحلّ في الماء.
 - تتغيّر كتلة الهباءة من جسم نقيّ إلى آخر.
 - يتكوّن ماء الحنفيّة من هباءات متماثلة تماما.
 - تختلف عبااءات الماء السائل عن هباءات الماء المتجمّد.
 - تتغيّر البنية الهبائيّة للمادة بتغيّر حالتها الفيزيائيّة.

2) أكمل الفراغات التالية بما يناسب من الكلمات .

الهبائي - نقيّة - الانحلائيّة - ينحلّ - متماثلة - تركيزها - كتلتها - السائل .

تفيد التجربة أنّ الكثير من الأجسام الصلبة عندما تغمس في ..السائل... تنحلّ فيه إلى أن يبلغ
..... حدّ و من الأجسام الصلبة ما في الماء بقلة و منها ما ينحلّ
كثيرا.

يمكن تصنيف الأجسام الموجودة في الطبيعة إلى نوعين: أمزجة و أجسام
يتكوّن الجسم النقيّ من هباءات متماثلة في و حجمها ، و بقيّة خاصيّاتها
..... في هذا الجسم.



في دارك... إتهنّو علمو قرابتة إصغارك

1



الرقم :

اللقب :

الإسم :



تمرين عدد 1 : (4.5 ن)

1) أجب بصواب أو خطأ

خطأ.....

صواب.....

صواب.....

خطأ.....

صواب.....

- لا تتجزأ المادة إلا إذا كانت تنحل في الماء.
- تتغير كتلة الهباءة من جسم نقي إلى آخر.
- يتكوّن ماء الحنفيّة من هباءات متماثلة تماما.
- تختلف عبااءات الماء السائل عن هباءات الماء المتجمّد.
- تتغير البنية الهبائيّة للمادة بتغير حالتها الفيزيائيّة.

2) أكمل الفراغات التالية بما يناسب من الكلمات .

الهبائي - نقيّة - الانحلايّة - ينحلّ - متماثلة - تركيزها - كتلتها - السائل .

تفيد التجربة أنّ الكثير من الأجسام الصلبة عندما تغمس في ..السائل... تنحلّ فيه إلى أن يبلغ حدّ و من الأجسام الصلبة ما في الماء بقلة و منها ما ينحلّ كثيرا.

يمكن تصنيف الأجسام الموجودة في الطبيعة إلى نوعين: أمزجة و أجسام يتكوّن الجسم النقيّ من هباءات متماثلة في و حجمها ، و بقيّة خاصيّاتها في هذا الجسم.

12.5

12



في دارك... إتهنّو علمو قرابتة إصغارك

1



الرقم :

اللقب :

الإسم :



تمرين عدد 1 : (4.5 ن)

1) أجب بصواب أو خطأ

- خطأ.....
- صواب.....
- صواب.....
- خطأ.....
- صواب.....
- لا تتجزأ المادة إلا إذا كانت تنحل في الماء.
 - تتغير كتلة الهباءة من جسم نقي إلى آخر.
 - يتكوّن ماء الحنفيّة من هباءات متماثلة تماما.
 - تختلف عبااءات الماء السائل عن هباءات الماء المتجمّد.
 - تتغير البنية الهبائيّة للمادة بتغير حالتها الفيزيائيّة.

/2.5

2) أكمل الفراغات التالية بما يناسب من الكلمات .

الهبائي - نقيّة - الانحلايّة - ينحلّ - متماثلة - تركيزها - كتلتها - السائل .

تفيد التجربة أنّ الكثير من الأجسام الصلبة عندما تغمس في ..السائل... تنحلّ فيه إلى أن يبلغ
تربّيزها... حدّ الانحلال... و من الأجسام الصلبة ما ينحلّ في الماء بقلّة و منها ما ينحلّ
كثيرا.

يمكن تصنيف الأجسام الموجودة في الطبيعة إلى نوعين: أمزجة و أجسام ..ذقيّة.....
يتكوّن الجسم النقيّ ..الهبائي... من هباءات متماثلة في ..كتلتها... و حجمها ، و بقيّة خاصيّاتها
..متماثلة... في هذا الجسم.

/2



تمرين عدد 2: (6.5 ن).

1- أكمل الفراغات التالية بما يناسب من الكلمات

حركة - هباءة - جسم - نموذج - أبعادها - جزيئات - حجمها - الضغط - متحركة - منفصلة - الاتجاهات .

/3.5

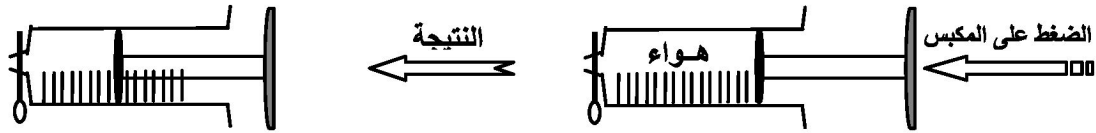
- تتألف المادة من ... **جزيئات** صغيرة جدا و في ... **حركة** دائمة تسمى كل واحدة منها ... **هباءة**

- تختلف الهباءات من ... **جسم** إلى آخر من حيث ... **أبعادها** و ... **حجمها** لذلك وقع الالتجاء إلى تمثيلها بـ **أنموذج** يراعي ... **حجمها**

- إن المسافات التي تفصل هباءات سائل ضعيفة نسبيا بحيث يكون السائل عمليا غير قابل للضغط أما الأجسام الغازية فهي تتكوّن من هباءات ... **منفصلة** تماما و **متحركة** بسرعة فائقة في جميع **الاتجاهات** ... لذلك يسهل **الضغط** . عليها.

2- نقوم بالتجارب المبيّنة في الرسوم التالية:

❖ التجربة الأولى:



/0.5

(1) ماذا تستنتج من التجربة الأولى؟

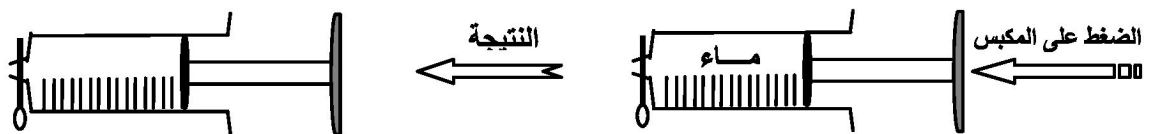
نستنتج أنّ الهواء قابل للضغط

(2) بالاعتماد على خاصيات الهباءات في الحالة الغازية فسّر لماذا تقلص حجم الهواء؟

تكون هباءات جسم غازي متباعدة عن بعضها وفي حركة عشوائية وكثما ضغطنا عليها تكثما اقتربت من بعضها البعض ممّا يفسّس تقلص حجم الهواء

/1

❖ التجربة الثانية:



/0.5

(3) ماذا تستنتج من التجربة الثانية؟

يرجع الماء لم يتقلص دهنه ملحوظة

(4) كيف تكون البنية الهبائية للماء السائل؟

تكون هباءات الماء السائل متلاصقة لكنها في حركة ارتداد على بعضها البعض وفي حركات عشوائية

/1



تمرين عدد 3 : (9ن)

1) نمزج 100ml من محلول مائي لنيترات البوتاسيوم S_1 تركيزه $C_1 = 170g.L^{-1}$ مع 100ml من محلول مائي لنيترات البوتاسيوم S_2 تركيزه $C_2 = 80g.L^{-1}$ للحصول على محلول مائي لنيترات البوتاسيوم S تركيزه C .

أ- ابحث عن كتلة نيترات البوتاسيوم m_1 المنحلة في S_1 ؟

/1

$$C_1 = \frac{m_1}{V_1} \Leftrightarrow m_1 = C_1 \times V_1 = 170 \times 0,1 = 17g$$

ب- ابحث عن كتلة نيترات البوتاسيوم m_2 المنحلة في S_2 ؟

/1

$$C_2 = \frac{m_2}{V_2} \Leftrightarrow m_2 = C_2 \times V_2 = 80 \times 0,1 = 8g$$

ج- ابحث عن كتلة نيترات البوتاسيوم m المنحلة في S ؟

/1

$$m = m_1 + m_2 = 17 + 8 = 25g$$

د- استنتج الحجم V للمحلول S ؟

/1

$$V = V_1 + V_2 = 100 + 100 = 200ml = 0,2L$$

و- استنتج التركيز C للمحلول S ؟

/1

$$C = \frac{m}{V} = \frac{25}{0,2} = 125g.L^{-1}$$

هـ- أذكر عناصر عملية الانحلال بالنسبة للمحلول S ؟ (المثل و المنحل) .

/1

المنحل = نيترات البوتاسيوم ، المثل = الماء

2) علما أن انحلالية نيترات البوتاسيوم في الماء هي : $s = 310g.L^{-1}$ (درجة الحرارة $20^\circ C$) .

أ- ماهي الكتلة القصوى m_s لنيترات البوتاسيوم التي يمكن أن تنحل في 200mL من الماء ؟

/2

$$m_s = s \times V = 310 \times 0,2 = 62g$$

ب- استنتج كتلة نيترات البوتاسيوم m' التي يمكن إضافتها ليصبح S محلولاً مشبعاً ؟

/1

$$m' = m_s - m = 62 - 25 = 37g$$