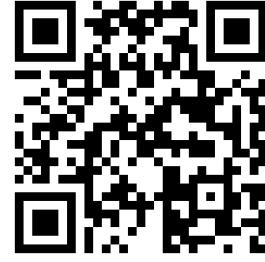


تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



الملف حل أسئلة مراجعة امتحانية

[موقع المناهج](#) ← [المناهج الإماراتية](#) ← [الصف الحادي عشر العام](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثالث](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العام



روابط مواد الصف الحادي عشر العام على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العام والمادة كيمياء في الفصل الثالث

[حل أسئلة الامتحان النهائي](#)

1

[كتاب الطالب](#)

2

[بوربوينت أسئلة وفق الهيكل الوزاري مع الحل](#)

3

[أسئلة هيكل امتحان وزاري الفصل الثالث](#)

4

[نموذج هيكل الوزارة امتحان نهاية الفصل الثالث](#)

5

إذا ذاب 0.80 g من الغاز عند ضغط مقداره 4.0 atm في 1.0 L من الماء في درجة حرارة تساوي 25 °C .
ما هي كتلة الغاز التي ستذوب في 1.0 L من الماء في ضغط مقداره 2.0 atm وفي درجة الحرارة نفسها؟

0.80 g/L

0.60 g/L

0.40 g/L

0.20 g/L

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

يبين الرسم البياني أدناه ذائبية عدة مواد في درجات حرارة مختلفة.

أي المواد تنخفض ذائبيتها بسرعة في البداية إذا ما ارتفعت درجة الحرارة؟

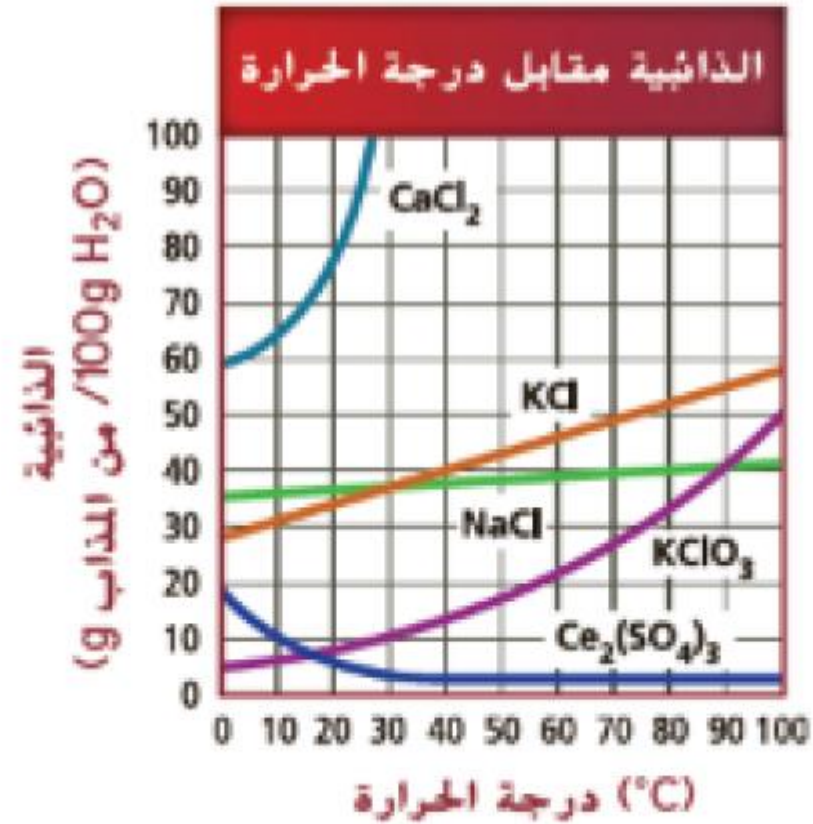
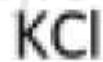


تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية



alManahj.com/ae



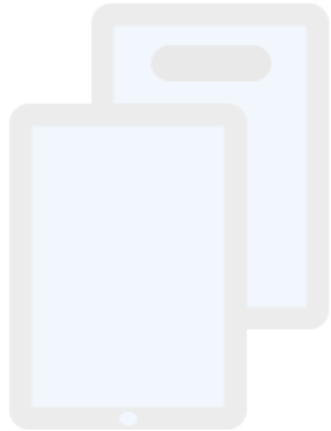
أي مما يلي يحدث في **المحلول** **المشبع** في
درجة حرارة وضغط مُعينين؟

تقل سرعة الذوبان عن سرعة التبلور

تتساوى سرعة الذوبان مع سرعة التبلور (الترسيب)

تزداد الكمية الإجمالية للمذاب الذائبة في المحلول

تزداد سرعة الذوبان عن سرعة التبلور



تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

أي مما يلي يُعتبر **الأسرع** الذوبان

عند استخدام نفس الكميات من السكر والشاي؟

السكر المطحون في الشاي المثلج مع التحريك

مكعب السكر في الشاي المثلج

السكر المطحون في الشاي الساخن مع التحريك

السكر المطحون في الشاي المثلج



موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

ما السبب في أن الجبس لا يذوب في الماء بالرغم أنه مادة أيونية؟

لأن قوة التجاذب بين أيونات الجبس قوية جدا

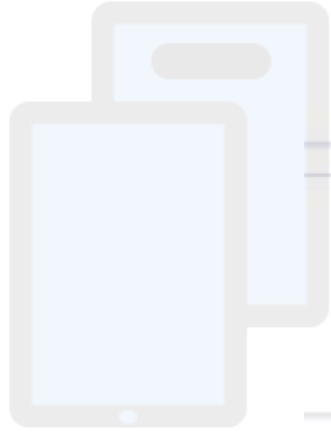
لأن الجبس يحوي روابط قطبية والماء يحوي روابط غير قطبية
تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

لأن الجبس مركب غير قطبي والماء قطبي

alManahj.com/ae

لأن قوة التجاذب بين أيونات الجبس ضعيفة جدًا



في التعبير " الشبيه يذيب الشبيه " كلمة الشبيه تعني تماثل الجزيئات في.....

الطاقة

الحجم

القطبية

الكتلة

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae



أي مما يلي صحيح حول تخفيف المحلول؟

عدد المولات الإجمالي للمذاب لا يتغير

عدد المولات الإجمالي للمذاب يزداد

تم تحميل هذا الملف من

عدد المولات الإجمالي للمذاب يقل

عدد المولات الإجمالي للمذاب يتضاعف

alManahi.com/ae

olality?

أي مما يلي هي الوحدة الصحيحة للمولالية؟

mol/kg

mol/L

mol.kg

g/L

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

n containing
olution?
mol)

ما مولارية محلول سائل يحتوي على 90.0 g من الجلوكوز
($C_6H_{12}O_6$) في 2.0L من المحلول؟
(الكتلة المولية للجلوكوز هي 180.0 g/mol)

0.500 M

0.250 M

1.00 M

2.00 M

$$\frac{90}{180(2)}$$

alManahj.com/ae

lution
1 mL of H_2O ?

ما النسبة المئوية بالكتلة لـ $NaHCO_3$ في محلول يحتوي على
20.0 g من $NaHCO_3$ مذابة في 600.0 mL من H_2O ؟
(1 mL=1 g)

20.0%

5.33%

3.22%

16.67%

$$\frac{20}{(600+20)} \times 100$$

alManahj.com/ae

سائلان يمكن خلطهما ببعض لكن ينفصلان

عن بعضهما البعض

في فترة وجيزة يُسمى بسائلين

غير قابلان للامتزاج

قابلان للذوبان

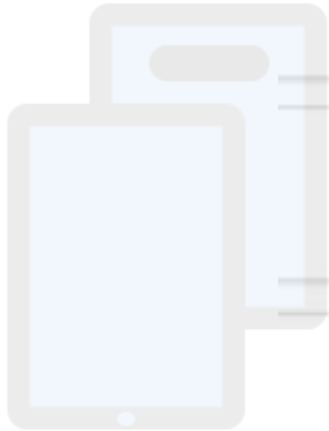
تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

غير قابلان للذوبان

alManahj.com/ae

قابلان للامتزاج



ما المذيب الموجود في الهواء؟

ثاني أكسيد الكربون

الأكسجين

النيتروجين

بخار الماء

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae



الغرويات •

أي مما يلي **صحيح** فيما يتعلق بجسيمات

أكبر بكثير من الذرات

تترسب

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

تفصل عبر الترشيح

alManahj.com/ae

لا تترسب

المعلقات

أي مما يلي يُعتبر من

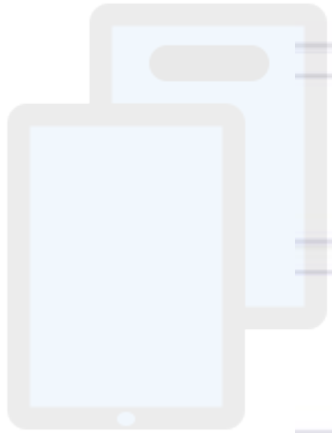
الزبدة

الماء الموحل

الحليب

غبار في الهواء

alManahj.com/ae

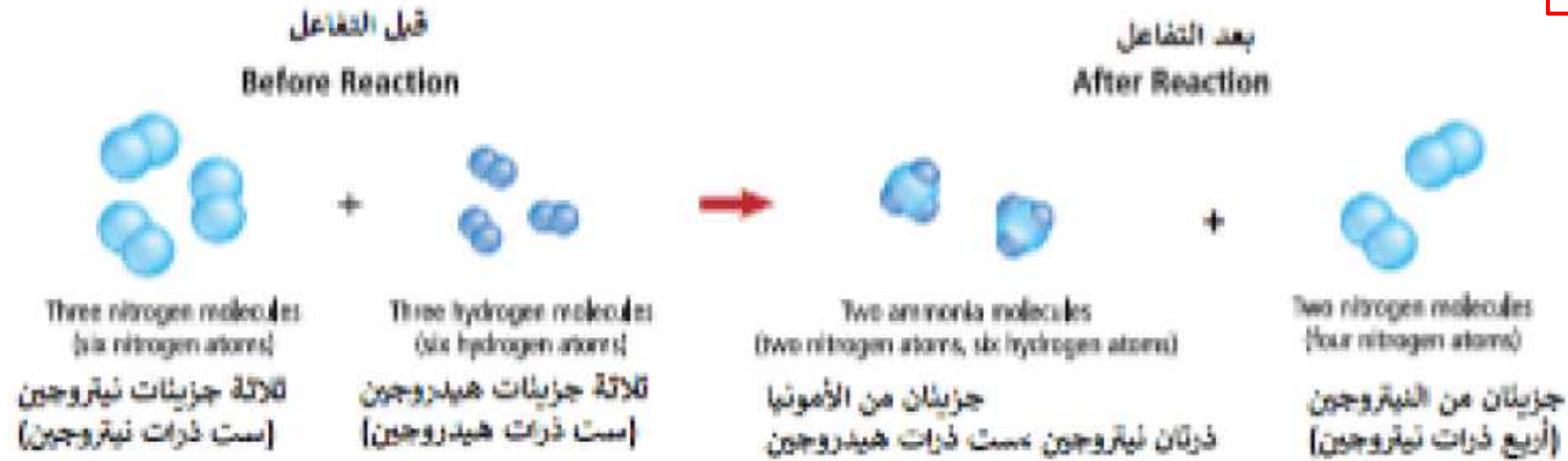


تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

reactant in the figure shown below?

الشكل الموضح أدناه؟



تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

جزيئات الأمونيا

لا يوجد متفاعل محدد

جزيئات النيتروجين

جزيئات الهيدروجين

بقايا المواد المتفاعلة بعد انتهاء التفاعل الكيميائي

تسمى:

المتفاعل المحدد

الناتج المحدد

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

المتفاعل الفائض

alManahj.com/ae

الناتج الفائض

ما الخطوة الأولى في حل مسائل الحسابات الكيميائية؟

كتابة وحدة المادة المعطاة

كتابة وحدة المادة غير المعروفة

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

كتابة النسب المولية

كتابة المعادلة الكيميائية الموزونة

Is it true for the

أي النسب المولية التالية **غير صحيحة** للمعادلة الكيميائية الموزونة
الموضحة أدناه؟

law?



$$\frac{2 \text{ mol KClO}_3}{2 \text{ mol KCl}}$$

$$\frac{2 \text{ mol KCl}}{3 \text{ mol O}_2}$$

$$\frac{2 \text{ mol KClO}_3}{3 \text{ mol O}_2}$$

$$\underline{2 \text{ mol KCl}}$$

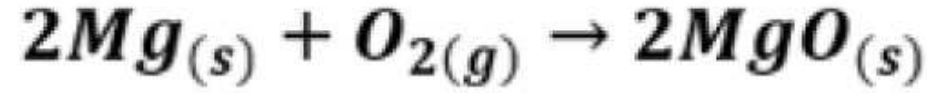
$$4 \text{ mol KClO}_3$$

تم تحميل هذا الملف من
موقع المشاهج الإماراتية

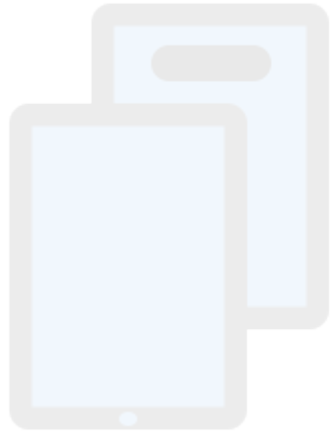
alManalij.com/ae

the following balanced chemical

ما الذي تشير إليه المعاملات في المعادلة الكيميائية الموزونة التالية؟



Moles number	عدد المولات	I
Molecules number	عدد الجزيئات	II
Atoms number	عدد الذرات	III



تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

I و II

I فقط

I, II, III

II فقط

Reactants in the following

ما مجموع كتل المواد المتفاعلة في المعادلة الكيميائية الموزونة التالية؟



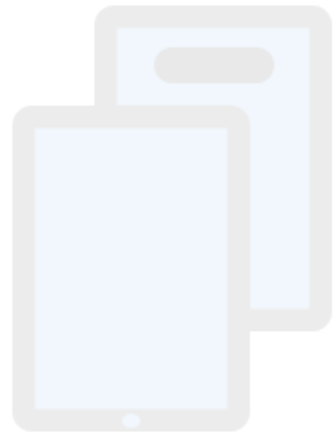
Molar mass (g / mol)	العنصر Element
16	O
55.85	Fe

291.5 g

415.6 g

271.4 g

319.4 g



تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

ما فائدة الطبقات الكهروستاتيكية التي تتشكل حول
الجسيمات المشتتة في الغروي؟

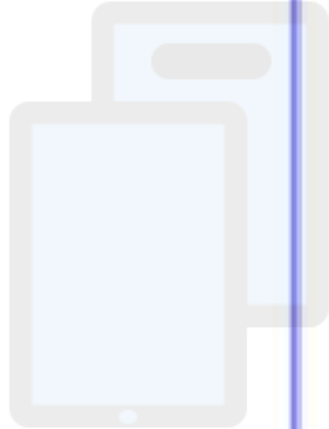
تبقى الجسيمات المشتتة في الغروي

B - تسمح بتثبيت جسيمات الغروي

C - تُجمَع جسيمات الغروي المشتتة معًا

D - تُدمر الغروي

alManahj.com/ae



تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية

- ماذا يحدث إذا تم تحريك إلكترونيات داخل الغروي؟
- A – تبقى الجسيمات المشتتة في وسط التشتت ولا تترسب
- B – تبقى الطبقات الكهروستاتيكية حول الجسيمات المشتتة في الغروي كما هي

تتجمع الجسيمات المشتتة معا وتدمر الغروي

D – تزداد قوة الطبقات الكهروستاتيكية حول الجسيمات المشتتة

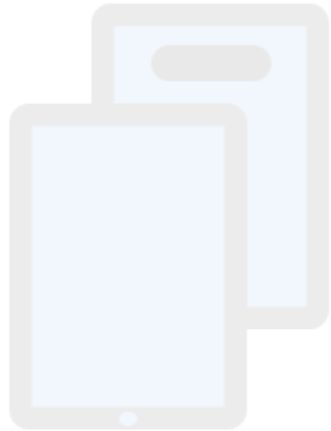
ماذا تُسمى دراسة العلاقات الكمية بين
المواد المتفاعلة المستخدمة والنواتج المتكونة
على إثر تفاعل كيميائي؟

النسب المولية

الحسابات الكيميائية

المعادلة الكيميائية الموزونة

قانون حفظ الكتلة

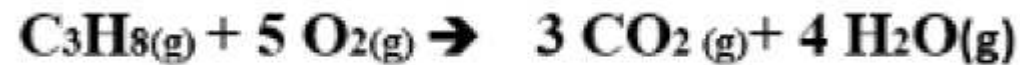


تم تحميل هذا الملف من
موقع المنهج الإماراتية

alManahj.com/ae

produced when 5 moles of

كم مول من CO_2 سينتج عند تفاعل 5 mol من C_3H_8 ؟



30 mol

3 mol

5 mol

15 mol

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

ماذا يعني قابل للامتزاج

سائلان قابلان للذوبان في بعضهما البعض بأي نسبة كانت

سائلان يحتويان أكبر كمية ممكنة من مذاب فيهم

سائلان يمكن خلطهما ببعض لكن ينفصلان عن بعضهما البعض في فترة وجيزة

alManahj.com/ae

سائلان غير ذائبان في بعضهما البعض ويشكلان راسب صلب

غير قابل للامتزاج

ماذا يعني سائلان

غير ذائبان في بعضهما البعض ويشكلان راسب صلب

يمكن خلطهما ببعض لكن ينفصلان عن بعضهما البعض في فترة وجيزة

موقع المناهج الإماراتية

قابلان للذوبان في بعضهما البعض بأي نسبة كانت

alManahj.com/ae

يحتويان أكبر كمية ممكنة من مذاب فيهم

حدّد وجه الشبه بين المعلفات والغرويات؟

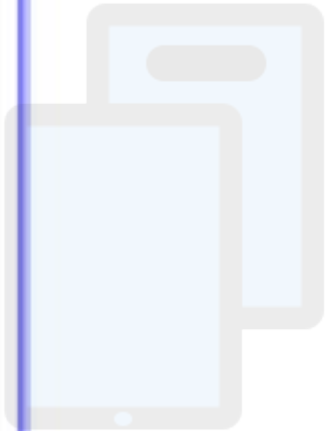
A - تُترسب جسيماتها إذا تُركا دون تحريك

B - يُمكن فصل مكوناتهما بالترشيح

C - يتكونان من جسيمات متوسطة الحجم

D - كلاهما مخاليط غير متجانسة

alManahi.com/ae



تم تحميل هذا الملف من

ناهج الإماراتية

كيف يمكن تمييز الغرويات عن المحاليل

الغرويات تشتت أشعة الضوء التي تمر الضوء التي تمر من خلالها

جسيمات الغرويات أصغر بكثير من الذرات.
تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

جسيمات الغروي يمكن فصلها عن طريق الترسيب أو الترشيح.

alManahj.com/ae

جسيمات الغرويات كبيرة الحجم.

ما فائدة الطبقات الكهروستاتيكية التي تتشكل حول

الجسيمات المشحونة في الغروي؟

A - تبقى الجسيمات المشحونة في الغروي

B - تسمح بترسيب جسيمات الغروي لهذا الملف من

C - تُجمع جسيمات الغروي المشحونة معًا مع الإيماراتية

D - تُدمر الغروي

alManahj.com/ae

ماذا يحدث إذا تم **تحريك الكتروليت داخل** الغروي؟

A – تبقى الجسيمات المشتتة في وسط التشتت ولا تترسب

B – تبقى الطبقات الكهروستاتيكية حول الجسيمات المشتتة

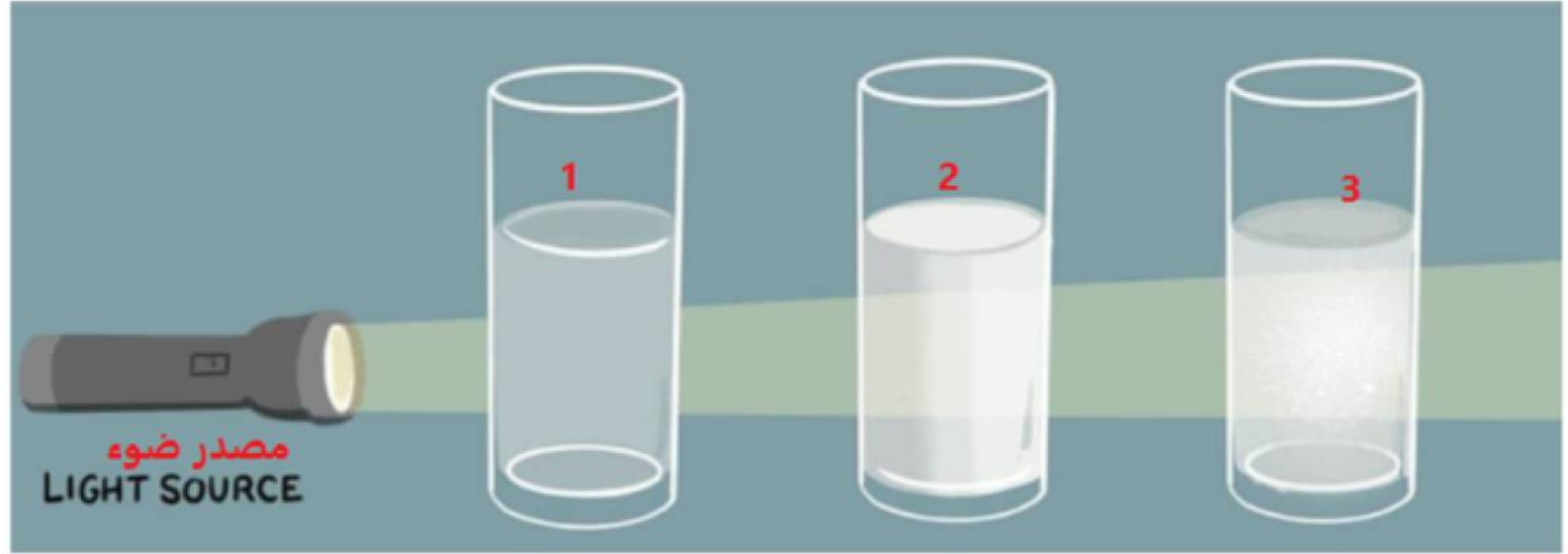
في الغروي كما هي

C – **تتجمع الجسيمات المشتتة معا وتدمر الغروي**

D – تزداد قوة الطبقات الكهروستاتيكية حول الجسيمات المشتتة

in the diagram below, what could glass number 1 contain?

في الشكل أدناه ، ماذا يمكن أن يحوي الكأس رقم 1 ؟



تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

الماء المُوَحَّل

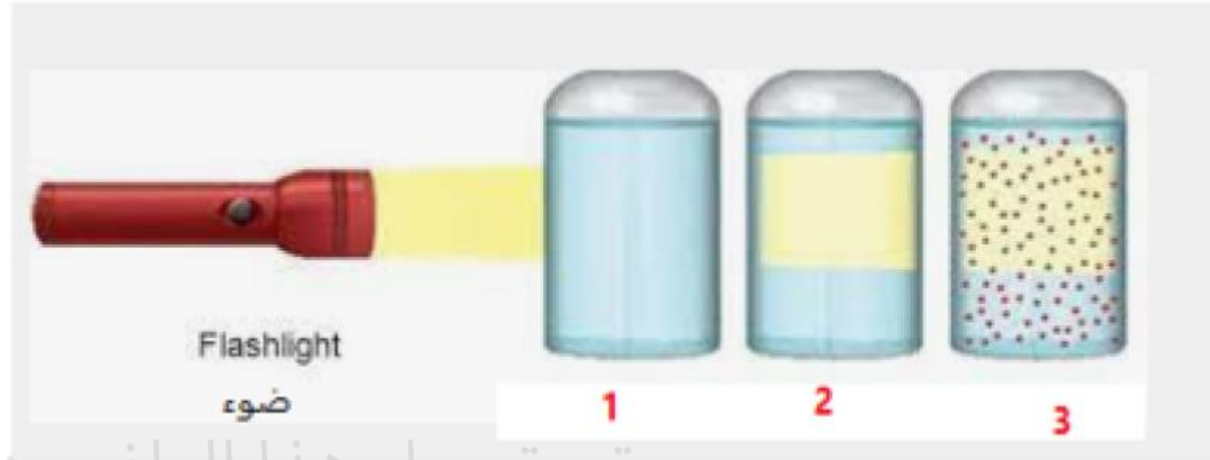
الحليب

المايونيز

الماء

agram below, which of the following numbered
rs are a colloid and a suspension?

في الشكل أدناه
أي من الحاويات المرقمة هي غروي ومعلق؟



تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

2 and 3

2,3

1 and 2

alManahj.com/ae

2 و 1

1

1

المياه الغازية والخل من المحاليل السائلة
يتكون الخل من الماء وحمض الأسيتيك بينما تتكون
المياه الغازية من الماء وثاني أكسيد الكربون.
أي العبارات التالية صحيحة؟

في المياه الغازية يكون المذيب والمذاب حالتهم سائلة

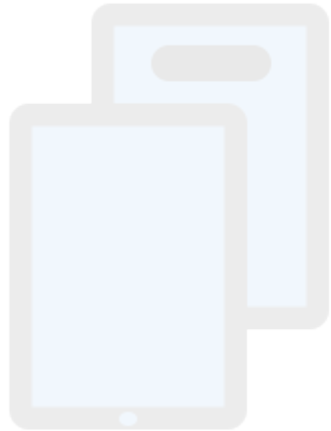
تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية
في الخل المذيب سائل والمذاب غاز

في الخل يكون المذيب والمذاب حالتهم سائلة

alMahajj.com/ae

في المياه الغازية المذيب غاز والمذاب سائل



أي خليط من التالية غروي؟

الدم

الماء الموحل

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

مضاد التجمد

alManahj.com/ae

مياه البحر

أي من المحاليل التالية المُذيب فيه بالحالة الصلبة؟

مياه المحيط

الخل

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

الهواء

alManahj.com/ae

مملغم حشوة الأسنان

ما كتلة نترات الصوديوم NaNO_3 (بوحدة g) المذابة

في محلول منه حجمه 750 mL وتركيزه 1.50 M؟

الكتلة المولية لـ $\text{NaNO}_3 = 85 \text{ g/mol}$

$$1.5 \times \left(\frac{750}{1000} \right) \times (85) =$$

95.6 – A

83.4 – B

68.5 – C

45.5 – D

ما الحجم بالمليتر (mL) للمحلول القياسي 2.50 M HCl اللازم
لتحضير محلول حجمه 400.0 mL من HCl بتركيز 0.625 M ؟

$$M_1 V_1 = M_2 V_2$$

$$2.5 V_1 = 0.625 (400)$$

800 – A

400 – B

200 – C

100 – D

تتم تحميل هذا الملف من

موقع المتصفح الإماراتية

alManahj.com/ae

ما مولالية (m) لمحلول يحتوي على 7.10 g من Na_2SO_4 ذائبة في 500.0 g من الماء؟

(الكتلة المولية لـ $\text{Na}_2\text{SO}_4 = 142 \text{ g/mol}$)

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

$$\frac{7.1}{(500 \times 10^{-3})(142)}$$

0.500 – A

0.250 – B

0.100 – C

0.050 – D

is needed to

ما كتلة هيدروكسيد الكالسيوم Ca(OH)_2 اللازمة لتحضير

محلول حجمه 1500 mL وتركيزه 0.025 M؟

(الكتلة المولية لـ $\text{Ca(OH)}_2 = 74.09 \text{ g/mol}$)

2.34 g

2.78 g

1.85 g

3.17 g

$$(1500 \times 10^{-3}) \times (0.025) \times$$

$$(74.09) =$$

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

أي من الجمل التالية هي التعريف **الصحيح** للكسر الفولي (X)؟

نسبة حجم المُذاب إلى حجم المحلول.

نسبة عدد مولات المُذاب الذائبة في 1 L من المحلول.

نسبة عدد مولات المُذاب الذائبة في 1 kg من المُذيب.

نسبة عدد مولات المُذاب أو المُذيب في المحلول مُقارنة بعدد المولات الإجمالي للمُذيب والمُذاب.



تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

مقياس يُعبر عن كمية المُذاب الذائبة في كمية محدّدة من المُذيب
أو المحلول هو _____.

التخفيف

الكلفن

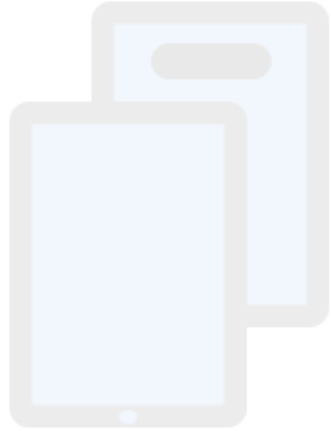
النسبة المولية

التركيز

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae



يذوب كلوريد الصوديوم في الماء لأن _____

الماء غير قطبي وكلوريد الصوديوم لا يحوي أيونات موجبة
أو سالبة

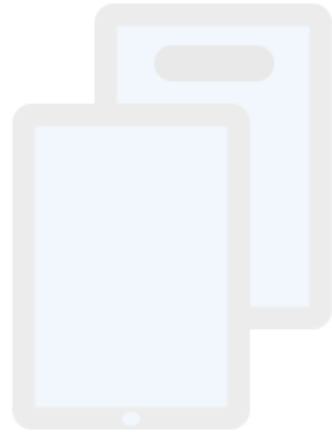
كلوريد الصوديوم مركب جزيئي تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

الماء قطبي وكلوريد الصوديوم مركب أيوني

alManahj.com/ae

كلوريد الصوديوم درجة انصهاره مرتفعة



يذوب السكر في الماء بسبب أن

الماء والسكر مركبات جزيئية قطبية

الماء قطبي، بينما السكر غير قطبي

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية
الماء مركب أيوني والسكر مركب جزيئي

alManahj.com/ae

الماء مركب جزيئي والسكر مركب أيوني



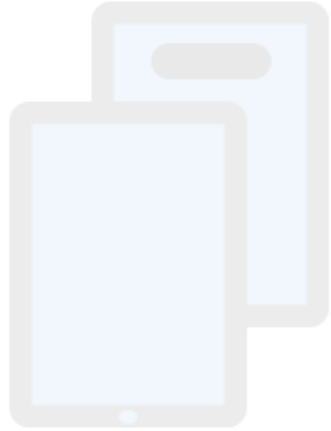
لماذا يذوب السكر في الماء بينما لا يذوب الزيت في الماء؟

لأن جسيمات السكر غير قطبية بينما جسيمات الزيت قطبية

لأن جسيمات الزيت تكون روابط هيدروجينية مع جسيمات الماء
موقع المناهج الإماراتية

لأن جسيمات الزيت تكون روابط هيدروجينية مع جسيمات الماء
alManahj.com/ae

لأن جسيمات السكر غير قطبية بينما جسيمات الزيت قطبية



ما الذي يُفسر ذوبان السكر (سكر المائدة) في الماء؟

A – جزيئات السكر قطبية وتحتوي على عدة روابط **O-H**

B – جزيئات السكر غير قطبية

C – السكر مركب أيوني

D – قوى التجاذب بين جزيئات السكر مع بعضها البعض

أقوى من قوى التجاذب بين جزيئات السكر وجزيئات الماء

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

الجبس مركب أيوني ورغم ذلك فإنه لا يذوب في الماء .

ما الذي يُفسر ذلك؟

A – قوى التجاذب بين أيونات الجبس ضعيفة جدًا

B – قوى التجاذب بين أيونات الجبس قوية جدًا

C – الماء مذيب غير قطبي

D – قوى التجاذب بين جزيئات الماء وأيونات الجبس أقوى من

من قوى التجاذب بين أيونات الجبس وبعضها المائتية

alManahj.com/ae

