

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر المتقدم اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/13>

* للحصول على جميع أوراق الصف العاشر المتقدم في مادة كيمياء وجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/13chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر المتقدم في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الثالث اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/13chemistry3>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف العاشر المتقدم اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/grade13>

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/almanahj_bot

Determine the similarity between the suspensions and the colloids?

- A - Their particles settle out if they are not stirred
- B - Their component can be separated by filtration
- C - Contain intermediate-sized particles
- D - Are Heterogeneous Mixtures

حدد وجه الشبه بين المعلقات والكرويدات؟

- A - ترسب جسيماتها إذا لم تكن تهرتك
- B - يمكن فصل مكوناتها بالتربيع
- C - يتكونان من جسيمات متوسطة الحجم
- D - كلاهما مخلوط غير متجانس

C

A

B

D

0%

What volume (in mL) of a 2.50 M HCl stock solution is needed to prepare 400.0 mL of a 0.625 M HCl solution?

- A - 800
- B - 400
- C - 200
- D - 100

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

- 800 - A
- 400 - B
- 200 - C
- 100 - D



B

C

A

What is the mole fraction of sulfuric acid H_2SO_4 in a solution containing the masses (in g) shown in the figure below?

(Molar masses: $\text{H}_2\text{SO}_4 = 98 \text{ g/mol}$; $\text{H}_2\text{O} = 18 \text{ g/mol}$)

A - 0.032

B - 0.065

C - 0.075

D - 0.094



ما الكسر المولي لحمض الكبريتيك H_2SO_4 في محلول يحتوي على الكتل (بالجرام) المبينة في الشكل أدناه؟

(كتل المولية: $\text{H}_2\text{O} = 18 \text{ g/mol}$; $\text{H}_2\text{SO}_4 = 98 \text{ g/mol}$)

0.032 - A

0.065 - B

0.075 - C

0.094 - D

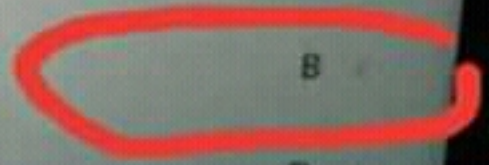
BY THE COURTESY OF

- A - Dissolving 0.1 g of $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ in an appropriate amount of distilled water, then complete the volume of solution with distilled water to 1.0 L.
- B - Dissolving 0.1 mol of $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ in an appropriate amount of distilled water, then complete the volume of solution with distilled water to 1.0 L.
- C - Dissolving 0.1 g of $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ in 1.0 kg of water.
- D - Dissolving 0.1 mol of $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ in 1.0 Kg of water.

- A - إذابة 0.1 g من $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ في كمية مناسبة من الماء المقطر وتكملة حجم المحلول بالماء المقطر إلى 1.0 L.
- B - إذابة 0.1 mol من $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ في كمية مناسبة من الماء المقطر وتكملة حجم المحلول بالماء المقطر إلى 1.0 L.
- C - إذابة 0.1 g من $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ في 1.0 kg من الماء.
- D - إذابة 0.1 mol من $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ في 1.0 kg من الماء.

C

A



B

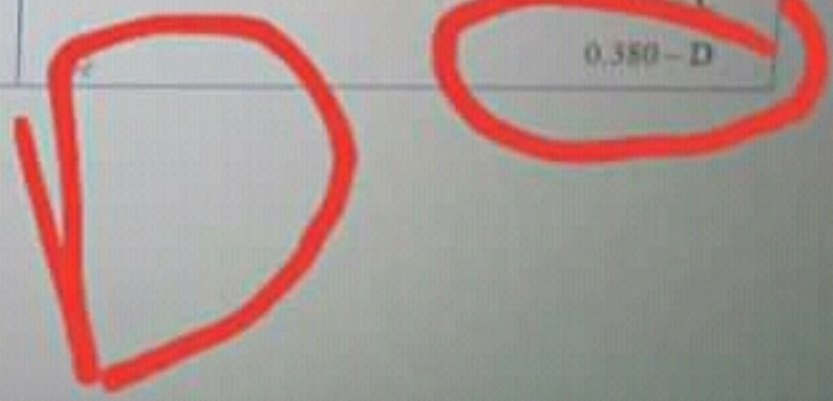
D

The solubility of a gas is 0.760 g/L under a pressure of 2.5 atm. What will be the solubility of this gas (in g/L) when the pressure is reduced to the half?

- A - 3.04
- B - 1.52
- C - 1.14
- D - 0.380

تساوي ذائبية غاز 0.760 g/L عند ضغط مقدار 2.5 atm كم تصبح ذائبية الغاز (بوحدة g/L) عند انخفاض الضغط إلى النصف؟

- 3.04 - A
- 1.52 - B
- 1.14 - C
- 0.380 - D



D

A

C

السؤال التالي

the table below is exothermic:

A - "1" only

B - "3" only

C - Both "1" and "2"

D - Both "2" and "3"

B - "3" فقط

C - كلا من "1" و "2"

D - كلا من "2" و "3"

Separation of the solute particles	1	الفصل جسيمات المذاب عن بعضها البعض
Moving of the solvent particles apart	2	تباعده جسيمات المذيب عن بعضها البعض
Mixing of the solute and solvent particles	3	خلط جسيمات المذيب مع جسيمات المذاب

-
-
-
-

B

C

A

D

What is the mass of sodium nitrate NaNO_3 (in g) soluble in 750 mL solution of Na_2CO_3 with a molarity of 1.50 M?

Molar mass of $\text{NaNO}_3 = 85 \text{ g/mol}$

- A - 95.6
- B - 83.4
- C - 68.5
- D - 45.5

ما كتلة نترات الصوديوم NaNO_3 (بوحدة g) الذائبة في محلول من حجمه 750 mL وتركيزه 1.50 M؟
الكتلة المولية لـ $\text{NaNO}_3 = 85 \text{ g/mol}$

- 95.6 - A
- 83.4 - B
- 68.5 - C
- 45.5 - D

B

C

A

D

السؤال التالي

What is the benefit of the electrostatic layers that form around the dispersed particles in colloids?

- A - Maintain the dispersed particles in the colloid
- B - Enable the precipitation of colloids particles
- C - Assemble the dispersed colloid particles together
- D - Destruction the colloid

ما فائدة الطبقات الكهروستاتيكية التي تتشكل حول

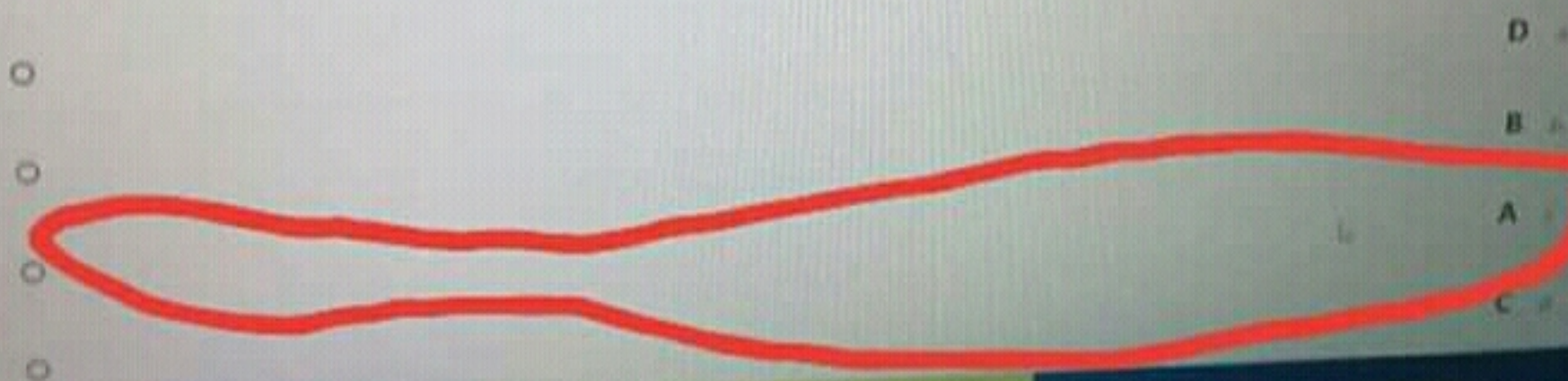
الجسيمات المشتتة في الغروي؟

A - تحافظ الجسيمات المشتتة في الغروي

B - تسمح بترسب جسيمات الغروي

C - تلتصق جسيمات الغروي المتشتتة معًا

D - تكسر الغروي



30%