

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



الملف حل أسئلة الامتحان النهائي

[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

[كتاب الطالب](#)

1

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

2

[أسئلة هيكل امتحان وزاري الفصل الثالث](#)

3

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

4

[ملخص سرعة التفاعلات الكيميائية](#)

5

What is the mass of N_2 produced from the decomposition of 130.0 g of NaN_3 as shown below? ما كتلة N_2 الناتجة عن تفكك 130.0 g من NaN_3 كما موضح بالشكل أدناه؟

(molar mass of $NaN_3= 65.0 \text{ g/mol}$, and of $N_2=28\text{g/mol}$) (الكتلة المولية لـ $NaN_3 = 65.0 \text{ g/mol}$ ، ولـ $N_2 = 28.0 \text{ g/mol}$)



المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.3.01.012



84.0 g



56.0 g



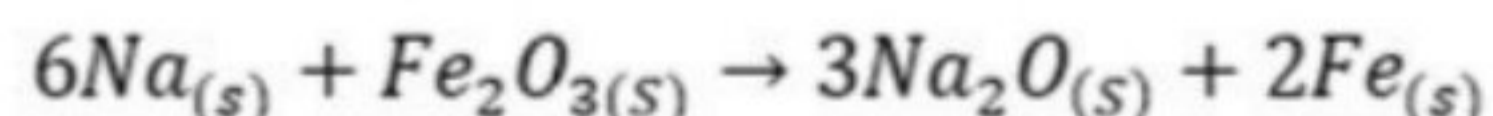
42.0 g



28.0 g

Sodium **Na** and iron (III)oxide **Fe₂O₃** reacts according to the following balance chemical equation:

يتفاعل الصوديوم **Na** مع أكسيد الحديد(III) **Fe₂O₃** وفق المعادلة الكيميائية الموزونة التالية:



If 4.35 mol of **Na** and 0.63 mol of **Fe₂O₃** are used in the reaction

إذا استخدم 4.35 mol من **Na** مع 0.63 mol من **Fe₂O₃** في التفاعل

Which of the following is the limiting reactant?

أي مما يلي هو المتفاعل المحدد؟

المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.3.01.012 ◊



Fe₂O₃

.a



Na₂O

.b



Fe

.c



Na

.d

What is the percent by mass of NaHCO_3 in a solution containing 20.0 g of NaHCO_3 dissolved in 600.0 mL of H_2O ? (1 mL=1 g)

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)

المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.2.03.002

 16.67% 3.22% 5.33% 20.0%

What is the reason that gypsum does **not** dissolve in water even though it is an ionic substance?

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

المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.2.03.001 ◦

Because gypsum contains polar bonds and water contains non-polar bonds

لأن الجبس يحوي روابط قطبية والماء يحوي روابط غير قطبية

.a

Because gypsum is a non-polar compound and water is polar

لأن الجبس مركب غير قطبي والماء قطبي

.b

Because the attraction force between gypsum ions is very weak

لأن قوة التجاذب بين أيونات الجبس ضعيفة جدًا

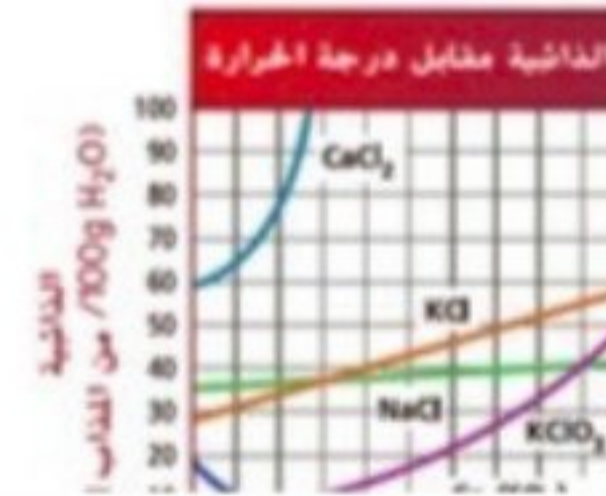
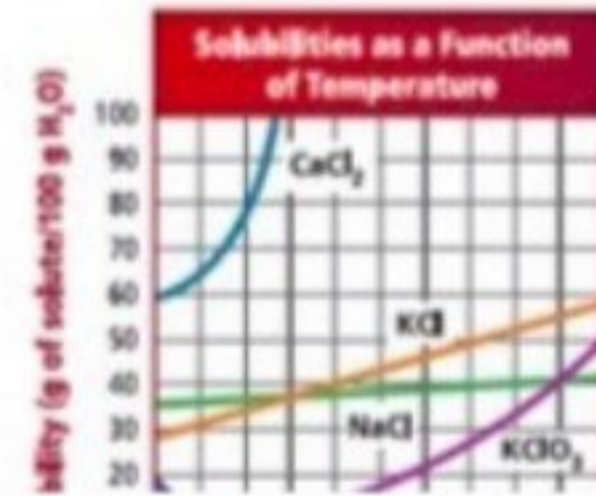
.c

Because the attraction force between gypsum ions is very strong

لأن قوة التجاذب بين أيونات الجبس قوية جدًا

.d

The graph below shows the solubility of several substances at different temperatures.
Which of the following substance has a solubility initially decreases rapidly as temperature increases?



المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.2.02.002

Ce(SO₄)₂

.a



NaCl

.b

CaCl₂

.c



KCl

.d

What is the molarity of an aqueous solution containing 90.0 g of Glucose ($C_6H_{12}O_6$) in 2.0 L of solution?
(Molar mass of Glucose = 180.0 g/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)

المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.2.03.002 ◦

 0.500 M 0.250 M 1.00 M 2.00 M

Which of the following is the **correct** unit of molality?

أي مما يلي هي الوحدة **الصحيحة** للمولالية؟

المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.2.03.002 ◉



g/L

a



mol.kg

b



mol/L

c



mol/kg

d

If 0.80 g of a gas dissolves under 4.0 atm of pressure in 1.0L of water at 25°C .
How much will dissolve in 1.0 L of water under 2.0 atm and the same temperature?

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؟

المخرجات التعليمية المرتبطة

CHMS.2.02.002 ◦

- a. 0.20 g/L
- b. 0.40 g/L
- c. 0.60 g/L
- d. 0.80 g/L

Reactants leftover when a reaction stops are called.....

بقايا المواد المتفاعلة بعد انتهاء التفاعل الكيميائي تُسمى.....

المخرجات التعليمية المرتبطة

CHMS.3.01.012 ◦

- a. excess reactants المتفاعل الفائض
- b. limiting reactants المتفاعل المحدد
- c. excess product الناتج الفائض
- d. limiting products الناتج المحدد

What is the total mass of the reactants in the following
balance chemical equation?

ما مجموع كتل المواد المتفاعلة في المعادلة الكيميائية الموزونة
التالية ؟



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

المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.3.01.011 ◦



319.4 g

.a



271.4 g

.b



415.6 g

.c



291.5 g

.d

What is the limiting reactant in the figure shown below?

ما المتفاعل المحدد في الشكل الموضح أدناه؟



المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.3.01.012

Nitrogen molecules

جزيئات النيتروجين

Hydrogen molecules

جزيئات الهيدروجين

Ammonia molecules

جزيئات الأمونيا

No limiting reactant

لا يوجد متفاعل محدد

What is the solvent of air?

ما المذيب الموجود في الهواء؟

المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.2.02.007



Nitrogen

النيتروجين

.a



Oxygen

الأكسجين

.b



Water vapor

بخار الماء

.c



Carbon dioxide

ثاني أكسيد الكربون

.d

العلامة: 5/5

Q.13: تخفيف المحاليل

Which of the following is **correct** about diluting solution?

أي مما يلي **صحيح** حول تخفيف المحلول؟

المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.2.03.003



The total number of moles of solute does not change

عدد المولات الإجمالي للمذاب لا يتغير

.a



The total number of moles of solute increases

عدد المولات الإجمالي للمذاب يزداد

.b



The total number of moles of solute decreases

عدد المولات الإجمالي للمذاب يقل

.c



The total number of moles of solute is doubled

عدد المولات الإجمالي للمذاب يتضاعف

.d

What is the study of quantitative relationships between the amounts of reactants used and amounts of products formed by a chemical reaction called?

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

المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.3.01.011 ◦

The mole ratios

النسب المولية

.a

The law of conservation of mass

قانون حفظ الكتلة

.b

The balanced chemical equation

المعادلة الكيميائية الموزونة

.c

The stoichiometry

الحسابات الكيميائية

.d

Which of the following mole ratios is **NOT true** for the balanced chemical equation shown below?

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



المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.3.01.011 ◊



$$\frac{2 \text{ mol KCl}}{4 \text{ mol KClO}_3}$$

.a



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

.b



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

.c



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

.d

How many moles of CO_2 are produced when 5 moles of C_3H_8 are reacted?

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



المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.3.01.012

- a. 15 mol
- b. 30 mol
- c. 3 mol
- d. 5 mol

Two liquids that can be mixed together but separate shortly after are said to be

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

المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.2.03.001

- a. miscible قابلان للامتزاج
- b. immiscible غير قابلان للامتزاج
- c. soluble قابلان للذوبان
- d. insoluble غير قابلان للذوبان

What is the **first** step in solving stoichiometry problems?

ما الخطوة **الأولى** في حل مسائل الحسابات الكيميائية؟

المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.3.01.012 ◦

Writing the balanced chemical equation

كتابة المعادلة الكيميائية الموزونة

.a

Writing the unit of the given substance

كتابة وحدة المادة المعطاة

.b

Writing the unit of the unknown substance

كتابة وحدة المادة غير المعروفة

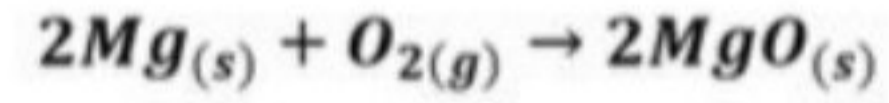
.c

Writing the mole ratios

كتابة النسب المولية

.d

ما الذي تشير إليه المعاملات في المعادلة الكيميائية الموزونة التالية؟
 What do the coefficients in the following balanced chemical equation indicate?



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

المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.3.01.011

Only I

I فقط

Only II

II فقط

I, II

I و II

I, II and III

I و II و III

Which of the following is **true** about colloids particles?

أي مما يلي **صحيح** فيما يتعلق بجسيمات الغرويات؟

المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.2.02.007 ◦

- Separate by filtration** تفصل عبر الترشيح .a
- Much larger than atoms** أكبر بكثير من الذرات .b
- Settle out** تترسب .c
- Do not settle out** لا تترسب .d

Which of the following happens at saturated solution
at a specific temperature and pressure?

أي مما يلي يحدث في المحلول المشبع في
درجة حرارة وضغط معينين؟

المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.2.02.002 ◦

- The rate of solvation equals the rate of crystallization** تتساوى سرعة الذوبان مع سرعة التبلور .a
- The rate of solvation increases than the rate of crystallization** تزداد سرعة الذوبان عن سرعة التبلور .b
- The rate of solvation decreases than the rate of crystallization** تقل سرعة الذوبان عن سرعة التبلور .c
- The overall amount of dissolved solute in the solution increases** تزداد الكمية الإجمالية للمذاب الذائبة في المحلول .d

Which of the following is a suspension?

أي مما يلي يُعتبر من المعلقات؟

المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.2.02.007 ◦

- a Muddy water الماء الموحل
- b Milk الحليب
- c Dust in air غبار في الهواء
- d Butter الزبدة

In the expression "like dissolve like"
the word **like** refers to similarity in molecular.....في التعبير " الشبيه يذيب الشبيه "
كلمة الشبيه تعني تماثل الجزيئات في.....

المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.2.03.001 ◦

- a polarity القطبية
- b mass الكتلة
- c energy الطاقة
- d volume الحجم

Which of the following present the fastest dissolving when using the same amount of sugar and tea?

أي مما يلي يُعتبر الأسرع في الذوبان عند استخدام نفس الكميات من السكر والشاي؟

المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.2.02.002 ◦

A sugar cube in iced tea

مكعب السكر في الشاي المثلج

.a

Granulated sugar in iced tea

السكر المطحون في الشاي المثلج

.b

Granulated sugar in iced tea while stirring

السكر المطحون في الشاي المثلج مع التحريك

.c

Granulated sugar in hot tea while stirring

السكر المطحون في الشاي الساخن مع التحريك

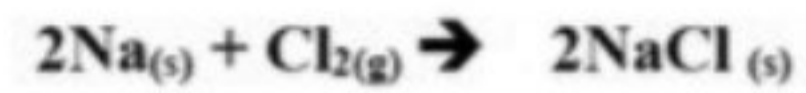
.d

How many grams of **NaCl** are produced when 2.50 mol of **Cl₂** is reacted?

(Molar mass of NaCl=55.44 g/mol)

كم جرام من **NaCl** سينتج عند تفاعل 2.50 mol من **Cl₂**؟

(الكتلة المولية لـ NaCl = 55.44 g/mol)



المخرجات التعليمية المرتبطة

CHM5.3.01.012 ◦



277.2 g

.a



146 g

.b



182.3 g

.c



55.44 g

.d