

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



حل أسئلة الامتحان الوزاري

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف الحادي عشر العام ← كيمياء ← الفصل الثاني ← الملف

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 الثاني

مراجعة شاملة وفق الهيكل الوزاري	1
حل أسئلة الامتحان الوزاري	2
نموذج الهيكل الوزاري - بريدج	3
دليل المعلم الوحدة الرابعة التفاعلات الكيميائية	4
أوراق عمل الوحدة الرابعة التفاعلات الكيميائية مع الإجابة النموذجية	5



Student ID/Username: s252236	Full Name: محمد احمد ضويهر الكثيري mohamed ...	Group/CRN: \$PC-408AD-G11-GEN-4 (823733)	Delivery Method: Digital
College: Grade11	Course Name: G11GEN.CHM - Chemistry G11	Area/Branch Name: HAMZA BIN ABDUL MUTTALIB 4...	
Exam: 2022-2021 - الفصل الدراسي الثاني - ...	Activity Type: Final	Time Spent: 64 mins, 41 secs	Total Marks: 105/125

Q.1: Solution المحلول

Mark(s): 5/5

The most plentiful substance in the solution is called.....

Learning Outcomes Covered

- o CHM.5.3.03.006

تم تحميل هذا الملف من

المادة الأكثر وفرة في المحلول تُسمى..... موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

- a. solvent المذيب
- b. solute المذاب
- c. molecular compound المركب الجزيئي
- d. ionic compound المركب الأيوني

The solid substance produced during a chemical reaction in a solution is called.....

ج خلال تفاعل كيميائي
.....

Learning Outcomes Covered

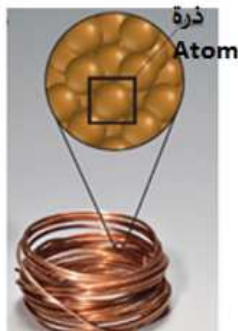
- CHM.5.3.01.009

- a. a precipitate اسب
- b. a gas تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية
- c. a water molecule يء الماء
- d. a spectator ion ون المتفرج

alManahj.com/ae

Which of the following represents one mole of copper?

أي مما يلي يُمثل مول واحد من النحاس؟



Learning Outcomes Covered

- CHM.5.3.01.002

- a. 6.02×10^{23} atoms 3 6.02×10^{23} من الذرات
- b. Equals the atomic number of copper ب. ي العدد الذري للنحاس
- c. The mass of 1 g copper ج. 1 g من النحاس
- d. The number of copper atoms in 1 g of pure copper د. ذرات النحاس الموجودة في 1g من النحاس النقي

What is the formula with the smallest whole number mole ratio of the elements called?

صغر المكونة للمركب

Learning Outcomes Covered

- CHM.5.3.01.009

- a. Empirical formula صيغة الأولية
- b. Molecular formula صيغة الجزيئية
- c. Structural formula صيغة البنائية
- d. Geometric formula صيغة الهندسية

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

Using the part of periodic table of elements below,
What is the molar mass of sodium hydroxide
compound **NaOH**?

مُستخدماً جزء الجدول الدوري للعناصر أدناه،
ما الكتلة المولية لمركب هيدروكسيد الصوديوم **NaOH**؟

Part of the Periodic Table							
جزء من الجدول الدوري							
HYDROGEN 1 H 1.00							HELIUM 2 He 4.00
LITHIUM 3 Li 6.94	BERYLLIUM 4 Be 9.01	BORON 5 B 10.81	CARBON 6 C 12.01	NITROGEN 7 N 14.00	OXYGEN 8 O 16.00	FLUORINE 9 F 19.00	NEON 10 Ne 20.18
SODIUM 11 Na 22.99	MAGNESIUM 12 Mg 24.31	ALUMINUM 13 Al 26.98	SILICON 14 Si 28.09	PHOSPHORUS 15 P 30.97	SULFUR 16 S 32.07	CHLORINE 17 Cl 35.45	ARGON 18 Ar 39.95

Learning Outcomes Covered

- CHM.5.3.01.004

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

40 g/mol

alMandhij.com/ae

80 g/mol

19 g/mol

60 g/mol

How many moles of iron atoms **Fe** are present in
111.69 g of **Fe**?
(Molar mass of iron =55.85 g/mol)

كم مولاً من ذرات الحديد **Fe** الموجودة
في 111.69 g من **Fe** ؟
(الكتلة المولية للحديد = 55.85 g/mol)

Learning Outcomes Covered

- CHM.5.3.01.004

a.

1

b.

2

c.

3

d.

4

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

Using the activity series shown below,
Which of the following reaction will occur?

مُستخدماً سلسلة النشاط الكيميائي أدناه،
أي التفاعلات التالية يحدث؟

Activity Series of Halogens	سلسلة نشاط الهالوجينات		الأكثر نشاطاً	Most active
Fluorine	الفلور	↓	الأقل نشاطاً	Least active
Chlorine	الكلور			
Bromine	البروم			
Iodine	اليود			

Learning Outcomes Covered

- CHM.5.3.01.020

- a. $F_{2(g)} + FeI_{2(aq)} \rightarrow \dots$
- b. $I_{2(s)} + MnBr_{2(aq)} \rightarrow \dots$
- c. $Br_{2(l)} + CoCl_{2(aq)} \rightarrow \dots$
- d. $Cl_{2(s)} + SrF_{2(aq)} \rightarrow \dots$

The ions that do not participate in the reaction and are not shown in the net ionic equation are called.....

الأيونات التي لا تُشارك في التفاعل ولا تظهر في المعادلة الأيونية الصرفة تُسمى.....

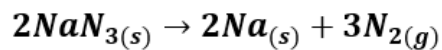
Learning Outcomes Covered

- CHM.5.3.01.009

- a. central ions أيونات المركزية
- b. spectator ions أيونات المتفرجة
- c. net ions أيونات الصرفة
- d. complex ions أيونات المُعقدة

What type of reaction does the following chemical equation describe?

ما نوع التفاعل الذي تصفه المعادلة الكيميائية التالية؟

**Learning Outcomes Covered**

- CHM.5.3.01.016

- a. Double replacement تبادل المزدوج
- b. Combustion " زراق
- c. Decomposition التفتت
- d. Single replacement تبادل الأحادي

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

How many **Zn** atoms in 2.0 mol of **Zn** element?

ما عدد ذرات **Zn** الموجودة في 2.0 mol من عنصر **Zn**؟

(Avogadro's number = 6.02×10^{23})

(عدد أفوجادرو = 6.02×10^{23})

Learning Outcomes Covered

- CHM.5.3.01.003

a.

$$1.20 \times 10^{24}$$

b.

$$3.01 \times 10^{23}$$

c.

$$3.61 \times 10^{25}$$

d.

$$2.40 \times 10^{24}$$

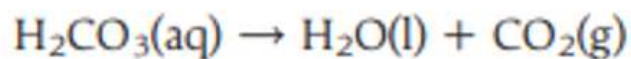
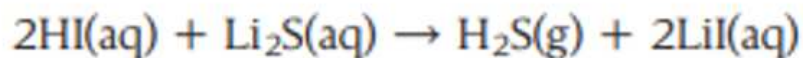
تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

What is the similarity between the two following reactions?

التفاعلين التاليين؟



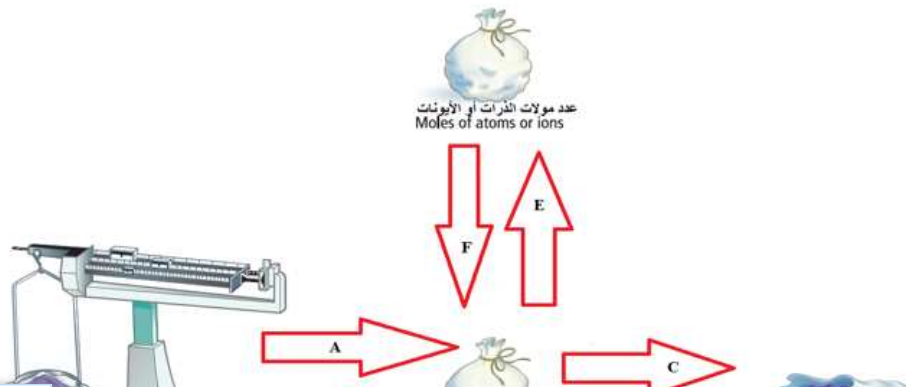
Learning Outcomes Covered

- CHM.5.3.01.016

- a. Both forms gases :هما يكون غازات
- b. Both forms water molecule :هما يكون جزيء ماء
- c. Both forms solid substances :هما يكون مواد صلبة
- d. Both forms precipitate :هما يكون راسب

What is the **correct** conversion factor for describing the arrow with the letter F in the chart below?

ما معامل التحويل الصحيح لوصف السهم الذي يحمل الحرف F في المخطط أدناه؟



Learning Outcomes Covered

- CHM.5.3.01.003

تم تحميل هذا الملف من

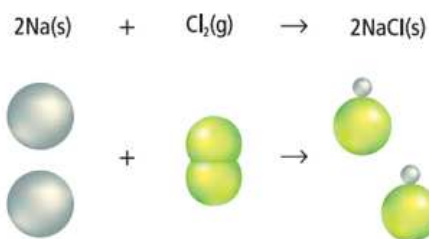
موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

- a. $\frac{1 \text{ mol atom or ions}}{1 \text{ mol compound}}$ $\frac{1 \text{ مول ذرة أو أيون}}{1 \text{ مول مركب}}$
- b. $\frac{1 \text{ mol compound}}{1 \text{ mol atom or ions}}$ $\frac{1 \text{ مول مركب}}{1 \text{ مول ذرة أو أيون}}$
- c. $\frac{1 \text{ mol}}{\text{number of grams}}$ $\frac{1 \text{ مول}}{\text{عدد الجرامات}}$
- d. $\frac{\text{number of grams}}{1 \text{ mol}}$ $\frac{\text{عدد الجرامات}}{1 \text{ مول}}$

Using the figure below,
What type of chemical reaction does
the equation represent?

مُستخدماً الشكل أدناه،
ما نوع التفاعل الكيميائي الذي تُمثله المعادلة؟



Learning Outcomes Covered

- CHM.5.3.01.017

- a. Double replacement التبدال المزدوج
- b. Combustion الزراق
- c. Decomposition التفكك
- d. Synthesis الاصطناع

The mass in grams of one mole of any pure substance is called

كتلة المول الواحد بالجرامات لأي عنصر نقي تُسمى.....

Learning Outcomes Covered

- CHM.5.3.01.003

- a. the molar mass الكتلة المولية
- b. the gram mass الكتلة الجرامية
- c. the percent by mass النسبة المئوية بالكتلة
- d. the molecule's mass كتلة جزيء

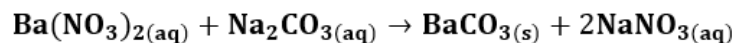
تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

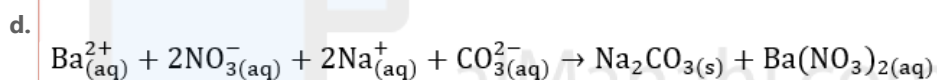
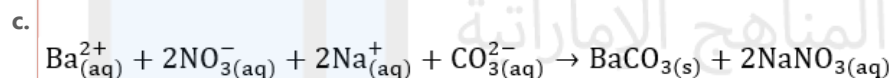
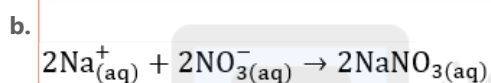
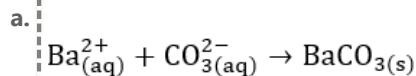
alManahj.com/ae

What is the net ionic equation for the following chemical reaction?

ما المعادلة الأيونية الصرفة للتفاعل الكيميائي التالي؟

**Learning Outcomes Covered**

- CHM.5.3.01.020



How many moles of oxygen atoms are present in 1.00 mol of diphosphorus pentoxide P_2O_5 ?

1.00 mol وجودة في P_2O_5 ؟

Learning Outcomes Covered

- CHM.5.3.01.004

a.

1

b.

تم تحميل هذا الملف من

5

c.

موقع المناهج الإماراتية

10

d.

35

alMananj.com/ae

What is the empirical formula of propane,
if it is composed of 81.82% carbon and
18.18% hydrogen?

الصيغة الأولية للبروبان،
بن من 81.82% كربون و 18.18% هيدروجين؟

Part of the Periodic Table							
جزء من الجدول الدوري							
HYDROGEN 1 H 1.00							HELIUM 2 He 4.00
LITHIUM 3 Li 6.94	BERYLLIUM 4 Be 9.01	BORON 5 B 10.81	CARBON 6 C 12.01	NITROGEN 7 N 14.00	OXYGEN 8 O 16.00	FUORINE 9 F 19.00	NEON 10 Ne 20.18
SODIUM 11	MAGNESIUM 12	ALUMINUM 13	SILICON 14	PHOSPHORUS 15	SULFUR 16	CHLORINE 17	ARGON 18

Learning Outcomes Covered

- CHM.5.3.01.009

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية



Which of the following does **Not** show an evidence of a chemical reaction?

حدوث تفاعل كيميائي؟

Learning Outcomes Covered

- CHM.5.3.01.014

a.



تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية

b.



alManhaj.com/ae

c.



d.



Which of the following symbols represents the gas phase of a substance?

أي الرموز التالية تُمثل الحالة الغازية للمادة؟

Learning Outcomes Covered

- CHM.5.3.01.014

a.

(l)

b.

(s)

c.

(aq)

d.

(g)

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

What is the percent by mass of oxygen element in KClO_3 compound? ما النسبة المئوية بحسب الكتلة لعنصر الأوكسجين في المركب KClO_3 ؟

(Molar mass of $\text{KClO}_3 = 122.55 \text{ g/mol}$
and of $\text{O} = 16 \text{ g/mol}$)

(الكتلة المولية لـ $\text{KClO}_3 = 122.55 \text{ g/mol}$
ولـ $\text{O} = 16 \text{ g/mol}$)

$$\text{percent by mass} = \frac{\text{mass of element in 1 mol of compound}}{\text{molar mass of compound}} \times 100$$

$$100 \times \frac{\text{كتلة العنصر في 1 mol من المركب}}{\text{الكتلة المولية للمركب}} = \text{النسبة المئوية بحسب الكتلة}$$

Learning Outcomes Covered

- CHM.5.3.01.009

a. 13.05%

b. 39.17%

c. 28.89%

d. 32.66%

A molecular compound has the empirical formula XY_3
Which of the following is a possible molecular formula?

الصيغة الجزيئية الأولية XY_3
المحتملة؟

Learning Outcomes Covered

- CHM.5.3.01.009

- a. X_2Y_3
- b. XY_4
- c. X_2Y_5
- d. X_2Y_6

What is the type of reaction that oxygen combines with a substance and releases energy in the form of heat and light?

ما نوع التفاعل الذي يتحد فيه الأوكسجين مع إحدى المواد مُطلقاً طاقة في صورة حرارة وضوء؟

Learning Outcomes Covered

- CHM.5.3.01.016

- a. Double replacement reaction عمل الاستبدال المزدوج
- b. Combustion reaction عمل الاحتراق
- c. Decomposition reaction عمل التفكك
- d. Synthesis reaction عمل التكوين

What is the mass of 0.5 mol of Ca(OH)_2 ?

(Molar mass of $\text{Ca(OH)}_2 = 74.10 \text{ g/mol}$)

ما كتلة 0.5 مول من Ca(OH)_2 ؟

(الكتلة المولية لـ $\text{Ca(OH)}_2 = 74.10 \text{ g/mol}$)

Learning Outcomes Covered

- CHM.5.3.01.004

a.

148.2 g

b.

37.05 g

c.

74.10 g

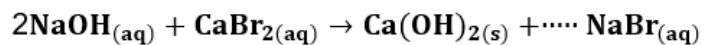
d.

185.25 g

alManahj.com/ae

Which coefficient **correctly** balance the chemical equation below?

ما المعامل الذي يزن بشكل **صحيح** المعادلة الكيميائية أدناه؟

**Learning Outcomes Covered**

- CHM.5.3.01.014

a.

1

b.

تم تحميل هذا الملف من

c.

موقع المناهج الإماراتية

d.

4

alManahj.com/ae

What happens when Hydrobromic acid solution **HBr** is mixed with sodium hydroxide solution **NaOH**?

ماذا يحدث عند خلط محلول حمض الهيدروبروميك **HBr** مع محلول هيدروكسيد الصوديوم **NaOH**؟

Learning Outcomes Covered

- CHM.5.3.03.006

- a. Water **H₂O** is formed يُتَكون الماء **H₂O**
- b. Hydrogen gas **H₂** is released during the reaction يُنتَج غاز الهيدروجين **H₂** أثناء التفاعل
- c. Solid **NaBr** precipitates out of the solution يُنشأ بروميد الصوديوم **NaBr** الصلب من المحلول
- d. Solid **Na** metal is produced يُنشأ فلز الصوديوم **Na** الصلب