

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



حل أسئلة امتحان نهائي سويفت سابق

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

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2024-03-21 15:10:29

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

[حل مراجعة نهائية وفق الهيكل الوزاري بريدج الخطة M101](#)

1

[حل مراجعة الاختبار النهائي وفق الهيكل الوزاري خطة C](#)

2

[حل أسئلة الامتحان النهائي](#)

3

[حل تجميعية أسئلة وفق الهيكل الوزاري الخطة M](#)

4

[حل أسئلة مراجعة وفق الهيكل الوزاري الخطة M](#)

5

طريقة حل الاختبار:

Digital

المجموعة:

...1-G11-GEN-1 (895976\$

إسم الطالب:

...DALLA حمد الله

إسم المستخدم:

stuf2011024700

المنطقة:

...L GIRLS - DUBAI 70061

اسم المقرر:

G11GEN.CHM - Chemistry G11

الكلية:

Grade11

العلامة المكتسبة:

120/125

الوقت المستغرق:

mins, 20 secs 86

نوع الاختبار:

Final

الإمتحان:

الصف الحادي عشر العام - ا...

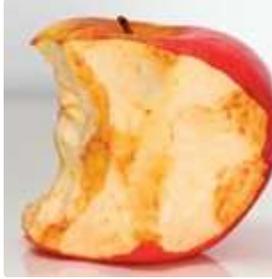
أي مما يلي لا يُعد دليلاً على حدوث تفاعل كيميائي؟

evidence

.a



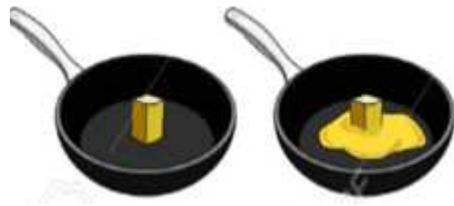
.b



.c



.d



Use the elements below,
Sodium hydroxide

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

Part of the Periodic Table

جزء من الجدول الدوري

	Part of the Periodic Table						HELIUM 2 He 4.00
	جزء من الجدول الدوري						
5	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	
13	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	

40 g/mol

.a

80 g/mol

.b

19 g/mol

.c

60 g/mol

.d

represents

أي الرموز التالية تُمثل الحالة الغازية للمادة؟

(*l*)

.a

(*s*)

.b

(*aq*)

.c

(*g*)

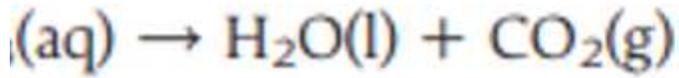
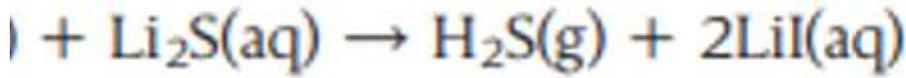
.d

icipate in the reaction
 ⇒ net ionic equation

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

- .a الأيونات المركزية
- .b الأيونات المتفرجة
- .c الأيونات الصرفة
- .d الأيونات المُعقدة

ما وجه الشبه بين كلٍ من التفاعليين التاليين؟



.a كلاهما يكون غازات

.b كلاهما يكون جزيء ماء

.c كلاهما يكون مواد صلبة

.d كلاهما يكون راسب

propane,
on and

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

Part of the Periodic Table

جزء من الجدول الدوري

					HELIUM 2 He 4.00
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
ALUMINUM 13	SILICON 14	PHOSPHORUS 15	SULFUR 16	CHLORINE 17	ARGON 18



.a



.b



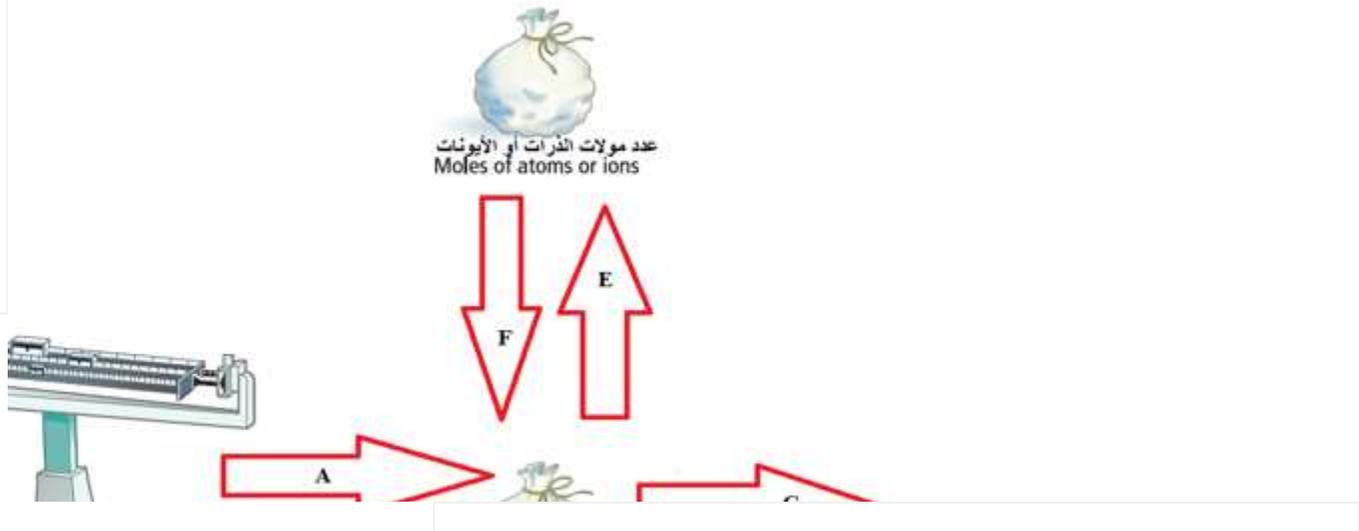
.c



.d

ion factor for
e letter F in the

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



$$\frac{1 \text{ mol atom or ions}}{1 \text{ mol compound}}$$

$$\frac{1 \text{ مول ذرة أو أيون}}{1 \text{ مول مركب}}$$

.a

$$\frac{1 \text{ mol compound}}{1 \text{ mol atom or ions}}$$

$$\frac{1 \text{ مول مركب}}{1 \text{ مول ذرة أو أيون}}$$

.b

$$\frac{1 \text{ mol}}{\text{number of grams}}$$

$$\frac{1 \text{ مول}}{\text{عدد الجرامات}}$$

.c

$$\frac{\text{number of grams}}{1 \text{ mol}}$$

$$\frac{\text{عدد الجرامات}}{1 \text{ مول}}$$

.d

Q.8: كتلة المول الواحد The mass of one mole

العلامة: 5/5

ole of any pure

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

.....

.a
الكتلة المولية

.b
الكتلة الجرامية

.c
النسبة المئوية بالكتلة

.d
كتلة الجزيء

mol of Ca(OH)_2 ?

: 74.10 g/mol)

ما كتلة 0.5 مول من Ca(OH)_2 ؟(الكتلة المولية لـ $\text{Ca(OH)}_2 = 74.10 \text{ g/mol}$)

148.2 g

.a

37.05 g

.b

74.10 g

.c

185.25 g

.d

number

ما الصيغة التي تُبين العناصر المكونة للمركب
بأبسط نسبة مولية بينها؟

- .a
الصيغة الأولية
- .b
الصيغة الجزيئية
- .c
الصيغة البنائية
- .d
الصيغة الهندسية

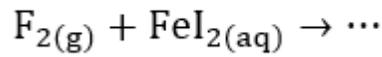
Shown below,

reaction will occur?

مُستخدماً سلسلة النشاط الكيميائي أدناه،

أي التفاعلات التالية يحدث؟

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



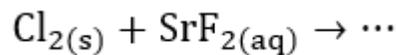
.a



.b



.c



.d

hydrobromic acid solution **HBr**
sodium hydroxide solution **NaOH**?

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

.a يتكون الماء **H₂O**

What is produced during the reaction

ينطلق غاز الهيدروجين **H₂** أثناء التفاعل

.b

What is the color of the solution

يترسب بروميد الصوديوم **NaBr** الصلب من المحلول

.c

ينتج فلز الصوديوم **Na** الصلب

.d

ما النسبة المئوية بحسب الكتلة لعنصر الأكسجين في المركب KClO_3 ؟

55 g/mol

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

ولـ $\text{O} = 16 \text{ g/mol}$)

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

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

13.05%

.a

39.17%

.b

28.89%

.c

32.66%

.d

0 mol of **Zn** element?ما عدد ذرات **Zn** الموجودة في 2.0 mol من عنصر **Zn**؟ 2×10^{23} (عدد أفوجادرو = 6.02×10^{23})

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

.a

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

.b

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

.c

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

.d

كم مولاً من ذرات الأكسجين الموجودة في 1.00 mol
من خامس أكسيد ثنائي الفسفور P_2O_5 ؟

1

.a

5

.b

10

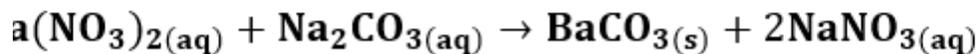
.c

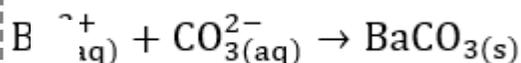
35

.d

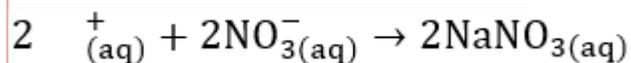
Equation for the reaction?

ما المعادلة الأيونية الصرفة للتفاعل الكيميائي التالي؟





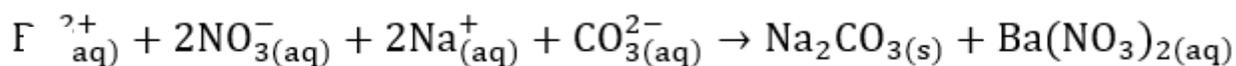
.a



.b



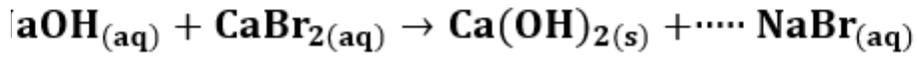
.c



.d

Balance the chemical

ما المعامل الذي يزن بشكل صحيح المعادلة الكيميائية أدناه؟



1

.a

2

.b

3

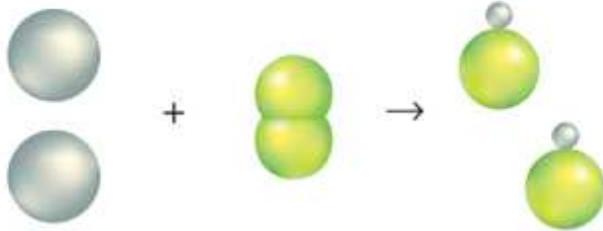
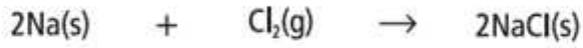
.c

4

.d

Reaction does

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



.a الاستبدال المزدوج

.b الاحتراق

.c التفكك

.d التكوين

since in the

المادة الأكثر وفرة في المحلول تُسمى.....

.....

.a المذيب

.b المذاب

.c المركب الجزيئي

.d المركب الأيوني

is the following chemical

ما نوع التفاعل الذي تصفه المعادلة الكيميائية التالية؟



.a
الاستبدال المزدوج

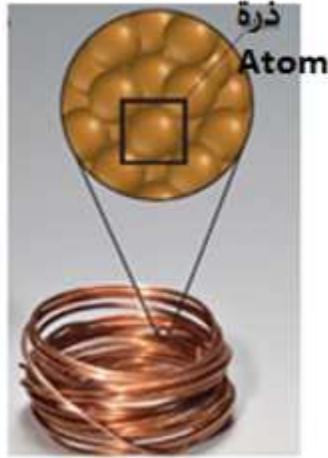
.b
الاحتراق

.c
التفكك

.d
الاستبدال الأحادي

represents one mole of copper?

أي مما يلي يُمثل مول واحد من النحاس؟



6.02×10^{23} من الذرات

.a

يساوي العدد الذري للنحاس

.b

كتلة 1 g من النحاس

.c

عدد ذرات النحاس الموجودة في 1g من النحاس النقي

.d

of copper

s in 1 g of pure copper

a

المادة الصلبة التي تنتج خلال تفاعل كيميائي
في المحلول تُسمى.....

.a	الراسب
.b	الغاز
.c	جزيء الماء
.d	الأيون المتفرج

on that oxygen combines
releases energy in the form

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

on

تفاعل الاستبدال المزدوج

.a

تفاعل الاحتراق

.b

تفاعل التفكك

.c

تفاعل التكوين

.d

formula XY_3
molecular formula?

مركب جزيئي له الصيغة الأولية XY_3
أي مما يلي هي الصيغة الجزيئية المحتملة؟



.a



.b



.c



.d

atoms **Fe** are present in

35 g/mol)

كم مولاً من ذرات الحديد **Fe** الموجودة

في 111.69 g من **Fe** ؟

(الكتلة المولية للحديد = 55.85 g/mol)

1

.a

2

.b

3

.c

4

.d