

تسريبات الكيمياء الكويز الثاني "بالبلاك بورد"

❄️ لا تعتمدون ع الحلول
تأكدوا منها 🧡.

الوقت المتبقي: 35 دقائق، 58 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 3 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 3

How many moles and how many atoms of Ca are there in a sample weighing 25 g?

1.603 mol, 9.653×10^{23} atoms

40.08 mol, 2.413×10^{26} atoms

0.623 mol, 3.756×10^{24} atoms

0.623 mol, 3.756×10^{23} atoms

السؤال 3 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 4

1 po

What is the mass (in grams) of NaCl required to make 430 mL of a 0.75 M NaCl solution?


- 0.005 g
- 18.84 g
- 0.258 g
- 1884.69 g

to the next question prevents changes to this answer.

Question

Name the compound HF (aq).

- hydrofluoride
- hydrofluoric acid
- hydrogen monofluoride acid
- hydrogen monofluoride

 Moving to the next question prevents changes to this answer.

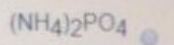
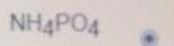
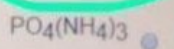
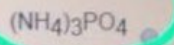
السؤال 16 من 20

بعد الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة

1 درجات تم الحفظ

السؤال 16

Choose the correct formula of ammonium phosphate



السؤال 16 من 20

تنشيط Windows

انتقل إلى إعدادات الكمبيوتر لتنشيط Windows

بعد الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة

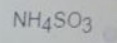
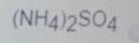
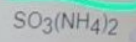
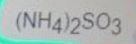
السؤال 5 من 20

1 درجات حفظ الإجابة

Choose the correct formula of ammonium sulfite.

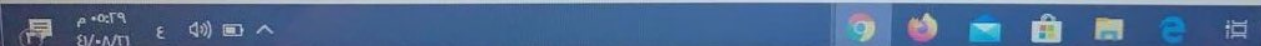
يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة.

السؤال 5



السؤال 5 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة.



السؤال 3 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

1 درجات

سؤال 3

How many moles of $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ are there in 102.21 g of $(\text{NH}_4)_2\text{S}$?

0.66 moles

2.0 moles

2.5 moles

1.5 moles

السؤال 3 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 6 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة.

السؤال 6

1 درجات حفظ الإجابة

When the following equation is balanced, the **coefficient** of H₂ would be



4

3

2

1

السؤال 6 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة.

٠٥:٢٨ م

اللائحة
٢٠٢٠/٠١/١٤



سطح المكتب

DELL

Find the **empirical formula** of a compound composed of 29.67 % S and 70.33 % F.

SF₄

SF₃

SF₂

SF

السؤال 6 من 26 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة. ⚠

السؤال 11 من 20

الترجمات حفظ الإجابة

Calculate the mass percent of **oxygen** in $\text{Ca}(\text{OH})_2$.

انتقل إلى السؤال التالي إتمام التغييرات على هذه الإجابة

السؤال 11

43.19 %

2.72 %

56.81 %

54.09 %

انتقل إلى السؤال التالي إتمام التغييرات على هذه الإجابة

السؤال 11 من 20

معلومات مدمجة غير مسموح بفتح إجراء هذا الاختبار مرة واحدة فقط.
يمكن حفظ هذا الاختبار واستدائه لاحقاً. سيتم التوقف في التشغيل إذا توقفت الاختبار.
لا يسمح هذا الاختبار بالرجوع بخطأ إجراء تغييرات على الإجابة بعد التقييم.

الوقت المتبقي: 20 دقيقة، 04 ثنية (ثوان).

حالة اتصال الأنظمة:

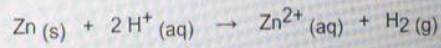
السؤال 6 من 20

يتم الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة

السؤال 6

1 درجات حفظ الإجابة

Identify the oxidizing agent in the following redox reaction:



- Zn
- H₂
- H⁺
- Zn²⁺

يتم الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة

السؤال 6 من 20

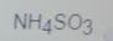
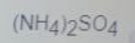
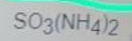
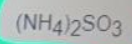
السؤال 5 من 20

1 درجات حفظ الإجابة

Choose the correct formula of ammonium sulfite.

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 5



السؤال 5 من 20

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



السؤال 3 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة.

1 درجات حفظ الإجابة

سؤال 3

How many **moles** of $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ are there in 102.21 g of $(\text{NH}_4)_2\text{S}$?

0.66 moles

2.0 moles

2.5 moles

1.5 moles

السؤال 3 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة.

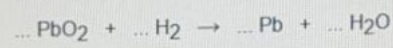
يمكن الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة

السؤال 6

السؤال 6 من 20

1 درجات حفظ الإجابة

When the following equation is balanced, the coefficient of H₂ would be



4

3

2

1

يمكن الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة

السؤال 6 من 20

Remaining Time: 20 minutes, 43 seconds.

Question Completion Status:

→ ⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer

Question 6

A compound has a molar mass of 300.04 g/mol. What is the molecular formula of this compound if its empirical formula is CF_2 ?

- C_6F_{12}
- CF_4
- C_5F_{10}
- C_4F_8

→ ⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer

Calculate the theoretical yield (in moles) for NO, when 5 moles of NH₃ react with 6 moles of O₂, according to the following balanced equation:



- 4.0 moles
- 4.8 moles
- 5.0 moles
- 3.2 moles

↳ ⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

السؤال 4 من 20 <

بعد الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة

1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 4

A compound has a molar mass of 300.04 g/mol. What is the **molecular formula** of this compound if its empirical formula is CF_2 ?

CF_4

C_5F_{10}

C_6F_{12}

C_4F_8

السؤال 4 من 20 <

بعد الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة

السؤال 3 من 20

يتم الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة

1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 3

What is the **percent yield** for a reaction if its theoretical yield is **114 g** and its actual yield is **73 g**?

56.94 %

47.96 %

73.00 %

64.03 %

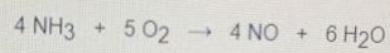
السؤال 3 من 20

يتم الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة

السؤال 3 من 20 <

1 درجات حفظ الإجابة

Calculate the **theoretical yield** (in moles) for **NO**, when 6 moles of **NH₃** react with 3 moles of **O₂**, according to the following balanced equation.



4.5 moles

2.4 moles

6.0 moles

3.0 moles


السؤال 3 من 20 <

يتم الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

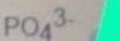
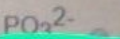
السؤال 1

1 درجات


Give the formula of **phosphate ion**.

السؤال 1  يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 1



تنشيط Windows
انتقل إلى الإعدادات لتنشيط Windows

السؤال 1  يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 3 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 3

Which of the following gives the **strongest electrolyte** when dissolved in water?

$C_6H_{12}O_6$

KNO_3

HF

NH_3

السؤال 3 من 20

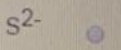
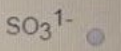
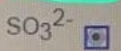
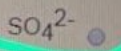
يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 8 من 20 <

السؤال 8 < ⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة

1 درجات تم الحفظ

Indicate the formula of **sulfate ion**.



السؤال 8 من 20 <

السؤال 8 < ⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة

When the following equation is balanced, the **coefficient** of H₂O would be



4

1

3

2

السؤال 13 من 20

يمكن الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 13

1 درجات تم حفظ ✓

How many **moles** and how many atoms of **Ca** are in a sample weighing 15 g?

0.374 mol, 2.25×10^{23} atoms

3.74 mol, 3.20×10^{23} atoms

2.672 mol, 1.609×10^{24} atoms

0.734 mol, 1.14×10^{24} atoms

السؤال 13 من 20

يمكن الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال التالي

0:18 م
٤/٠٨/٢١



ASUS VivoBook

الوقت المتبقي: 29 دقائق 27 ثانية (توابع)

لا تحفظ إجابات الأسئلة

السؤال 4 من 20

يمكن الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة

1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 4

Calculate the **molar mass** of the compound $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$.

80.06 g/mol

116.14 g/mol

98.10 g/mol

178.16 g/mol

السؤال 4 من 20

يمكن الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة

سؤال 1 من 20

1 إجابة

What is the **molarity** of KCl solution prepared from diluting 300.0 mL of 2.00 M KCl to a total volume of 1.2 L?

يمكن الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذا السؤال

السؤال 1

- 0.60 M
- 3.00 M
- 0.50 M
- 1.20 M

سؤال 1 من 20

يمكن الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذا السؤال

السؤال 2 من 20 <

1 درجات حفظ الإجابة

Name the compound HCl (aq).

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 2

hydrogen monochloride acid

hydrochloric acid

hydrochloride

hydrogen monochloride

السؤال 2 من 20 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

8/10/21

Chrome Firefox Mail Store Photos Edge



السؤال 13 من 20

سؤال كيمياء

السؤال 13

A compound has a molar mass of 120.10 g/mol. What is the **molecular formula** of this compound if its empirical formula is CH_2O ?

$\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_5$

$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

$\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_4$

$\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$

$\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_4$

السؤال 13 من 20

السؤال 13

السؤال 2 من 20 <

يمكن الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة

1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 2

Find the **empirical formula** of a compound composed of 45.77 % S and 54.23 % F.

SF

SF₄

SF₂

SF₃

السؤال 2 من 20 <

يمكن الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة

الوقت المتبقي: 34 دقائق، 37 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 3 من 20

يمكن الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 3

1 درجات فقط الإجابة

How many **bonding** and **nonbonding** pairs of electrons are there in a chlorine molecule Cl_2 ?

- 3 bonding and 1 nonbonding
- 1 bonding and 6 nonbonding
- 0 bonding and 3 nonbonding
- 6 bonding and 1 nonbonding

السؤال 3 من 20

يمكن الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

Completion Status:



Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 1

What is systematic name of $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$?

- iron(III) phosphorus oxide
- iron(II) phosphate
- triiron diphosphate
- iron(II) phosphide

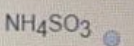
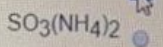
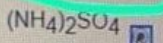
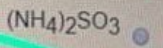
السؤال 3 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

1 درجات تم الحفظ

Choose the correct formula of ammonium sulfite

السؤال 3



السؤال 3 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



Which of the following gives a **nonelectrolyte** when dissolved in water?

- NH₃
- HCl
- CH₃OH
- HF

⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

→ ⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 3

Which bond is formed as a result of **equal sharing** of electrons between two atoms of different elements?

- ionic.
- polar covalent.
- metallic.
- pure covalent.

⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

What is the **oxidation number** of N in NO_2^{1-} ?

- 1
- +4
- +3
- 3

السؤال 2 من 20 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة. ⚠

يتم الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 3

السؤال 3 من 20

1 درجات

تم الحفظ

حفظ إجابة السؤال

What is the empirical formula for the compound $C_4H_8O_2$?

CHO

CH_2O

$C_4H_8O_2$

C_2H_4O

السؤال 3 من 20

يتم الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

↳ ⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 4

Which of the following bonds is the **shortest yet strongest**?

N-N

N≡N

N=N

⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

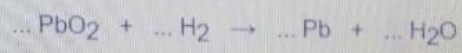
السؤال 2 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة

1 درجات
حفظ الإجابة

السؤال 2

When the following equation is balanced, the coefficient of H₂ would be



2

4

3

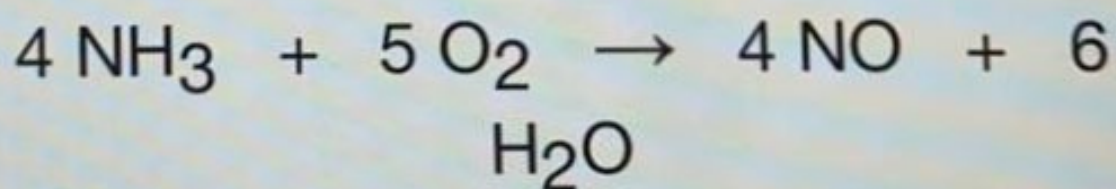
1

السؤال 2 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة

ENG

Calculate the **theoretical yield** (in moles) for **NO**, when 6 moles of NH_3 react with 3 moles of O_2 , according to the following balanced equation:



3.0 moles

4.5 moles

2.4 moles

6.0 moles

⏪ ⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 2

What is the **mass** (in grams) of NaCl required to make **430 mL** of a **0.6 M** NaCl solution?

- 0.258 g
- 258.0 g
- 3.77 g
- 15.08 g

⏪ ⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

1 درجات حفظ الإجابة

What is the oxidation number of N in NO_3^{1-} ?

+4

-1

-3

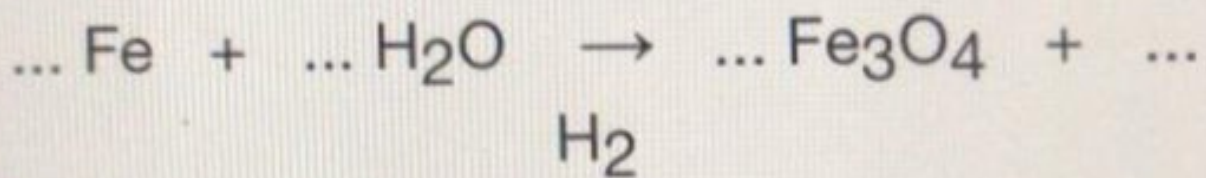
+5

السؤال 3 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة. ⚠️

1 درجات حفظ الإجابة

When the following equation is balanced, the **coefficient** of H_2 would be

1 3 2 4

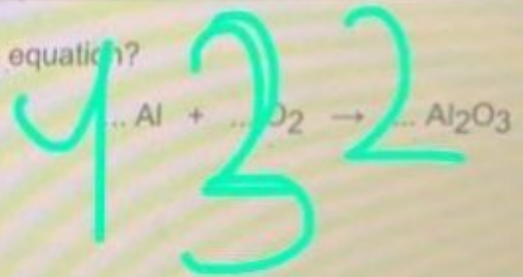
Remaining Time: 37 minutes, 00 seconds.

Question Completion Status:

⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 3

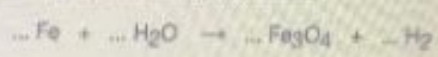
Which set of coefficients will correctly balance the following equation?



- 3, 2, 1
- 2, 3, 1
- 4, 3, 2
- 3, 1, 2

⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

When the following equation is balanced, the coefficient of Fe would be



- 1
- 2
- 4
- 3

What is systematic name of $\text{Fe}_2(\text{SO}_3)_3$?

- iron(III) sulfate
- iron(III) sulfite
- iron(II) sulfite
- diiron trisulfate

السؤال 4 من 20 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة. ⚠

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة

السؤال 3

السؤال 3 من 20

1 درجات

What is the **mass** (in grams) of NaCl required to make **660 mL** of a **0.8 M** NaCl solution?

0.528 g

3.08 g

30.85 g

258.0 g

السؤال 3 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة

Find the empirical formula of a compound composed of 29.87 % S and 70.33 % F.

SF₂

SF₃

SF

SF₄

السؤال 1 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 1

1 درجات حفظ الإجابة

Which of these substances is formed by electron transferring between atoms?

CuCl (s)

CCl₄ (l)

H₂O (l)

CH₄ (g)

السؤال 1 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

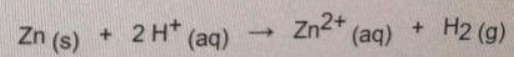
Remaining Time: 36 minutes, 01 second.

Question Completion Status:

⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 7

Identify the **reducing agent** in the following redox reaction:



Zn²⁺

Zn

H⁺

Choose the systematic name for the compound CF_4 .

- carbon trifluoride
- monocarbon tetrafluoride
- carbon tetrafluoride
- tetrafluoride monocarbon

Choose the systematic name for the compound PCl_3 .

phosphorus trichloride

trichloride monophosphorus

phosphorus trichloride

monophosphorus trichloride

السؤال 3 من 20 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة. ⚠️ <

Calculate the mass percent of **calcium** in Ca(OH)_2 .

2.72 %

56.81 %

54.09 %

43.19 %

السؤال 1 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديرات على هذه الإجابة.



Question 1

Calculate the **molar mass** of the compound $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$.

- 96.06 g/mol
- 132.14 g/mol
- 113.01 g/mol
- 264.28 g/mol



Moving to the next question prevents changes to this answer.

Which of the following gives the **strongest electrolyte** when dissolved in water?

HF

NH₃

KOH

C₆H₁₂O₆

→ ⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

الوقت المتبقي: 41 دقائق، 37 ثانية (توان).

حالة اكتمال الأسئلة:

السؤال 2 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 2

How many molecules are there in 112 g of Oxygen gas?

7.120×10^{23} molecules

2.107×10^{24} molecules

9.34×10^{23} molecules

4.215×10^{24} molecules

السؤال 2 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 1 من 20

يعد الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة

1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 1

How many moles of $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ are there in 170.35 g of $(\text{NH}_4)_2\text{S}$?

1.5 moles

0.4 moles

2.0 moles

2.5 moles

السؤال 1 من 20

يعد الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة

الوقت المتبقي: 42 دقائق, 00 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 1 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 1

What is its empirical formula of a compound that is found to contain 33.38 % sulfur and 66.62 % oxygen mass percent?

SO₂

SO₃

SO₄

SO

السؤال 1 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

What is the **molarity** of a solution if **5.0 moles** of NaBr are dissolved in water to make a **1.25 L** solution?

- 4.00 M
- 5.00 M
- 2.50 M
- 1.25 M

السؤال 2 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة.

السؤال 1 من 20 <

1 درجات حفظ الإجابة

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديرات على هذه الإجابة.

السؤال 1

What is the **percent yield** for a reaction if its theoretical yield is **125 g** and its actual yield is **75 g**?

- 73.00 %
- 60.00 %
- 56.94 %
- 47.96 %

60%

السؤال 1 من 20 <

تنشيط Windows
انتقل إلى إعدادات الكمبيوتر لتنشيط Windows

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديرات على هذه الإجابة.

السؤال 1 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة

1 إجابات حفظ الإجابة

السؤال 1

How many **bonding** and **nonbonding** pairs of electrons are there in a hydrogen molecule H_2 ?

- 3 bonding and 2 nonbonding
- 1 bonding and 0 nonbonding
- 0 bonding and 1 nonbonding
- 1 bonding and 1 nonbonding

B

السؤال 1 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة

How many **moles** and how many atoms of **Ca** are in a sample weighing 15 g?

- 0.734 mol, 1.14×10^{24} atoms
- 2.672 mol, 1.609×10^{24} atoms
- 3.74 mol, 3.20×10^{23} atoms
- 0.374 mol, 2.25×10^{23} atoms

→ ⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

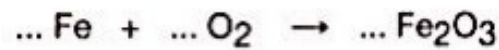
السؤال 1 من 20 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة. <

1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 1

Which set of coefficients will correctly balance the following equation?



4, 3, 2

4, 2, 3

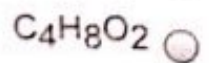
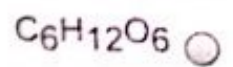
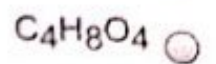
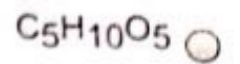
2, 3, 4

3, 2, 1

السؤال 1 من 20 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة. <

A compound has a molar mass of 120.10 g/mol. What is the **molecular formula** of this compound if its empirical formula is CH_2O ?



السؤال 9 من 20 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 9

What is the empirical formula for the compound $C_4H_8Cl_2$?

B

$CHCl$

C_2H_4Cl

CH_2Cl

$C_2H_4Cl_2$

السؤال 9 من 20 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 11

What is the **molarity** of KCl solution prepared from diluting **400.0 mL** of **2.00 M KCl** to a total volume of **2.0 L**?

0.20 M

0.40 M

0.40 M

2.00 M



السؤال 11 من 20 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

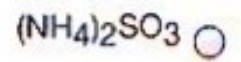
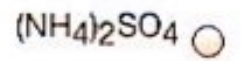
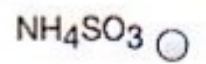
السؤال 13 من 20 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة. ⚠

1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 13

Choose the correct formula of **ammonium sulfite**.



السؤال 13 من 20 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة. ⚠

السؤال 14 من 20 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة. <

1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 14

How many **bonding** and **nonbonding** pairs of electrons are there in a chlorine molecule Cl_2 ?

- 3 bonding and 1 nonbonding
- 0 bonding and 3 nonbonding
- 1 bonding and 6 nonbonding
- 6 bonding and 1 nonbonding



السؤال 14 من 20 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة. <

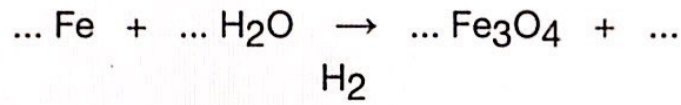
السؤال 2 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 2

1 درجات حفظ الإجابة

When the following equation is balanced, the **coefficient** of H₂ would be



1

3

2

4

D

السؤال 2 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



السؤال: 44 دقائق، 41 ثانية (توان).

سؤال الأمتعة:

يتمحور الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة

the coefficient of Fe would be



- 2
- 1
- 3
- 4

D

يتمحور الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة



يتم الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة

السؤال 7

السؤال 7 من 20

1 إجابة خطأ الإجابة

What is the oxidation number of N in NO_3^{-1} ?

A

- 3
- +4
- +5
- 1

يتم الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة

تنشيط Windows سؤال 7 من 20
انطلق إلى الإعدادات لتفعيل Windows

8:44 م 8/11/2024



السؤال 3 من 20 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة. ⚠

1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 3

Choose the correct formula of ammonium phosphate.

NH_4PO_4

$(\text{NH}_4)_2\text{PO}_4$

$\text{PO}_4(\text{NH}_4)_3$

$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$

D

السؤال 3 من 20 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة. ⚠

السؤال 18 من 20 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة. ⚠️

السؤال 18

1 درجات حفظ الإجابة

What is its **empirical formula** of a compound that is found to contain 33.38 % sulfur and 66.62 % oxygen mass percent?

D

SO₄

SO

SO₃

SO₂

السؤال 18 من 20 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة. ⚠️

السؤال 8 من 20

يمكن الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة.

1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 8

What is the empirical formula for the compound $C_4H_8O_2$?

CHO

$C_2H_4O_2$

CH_2O

C_2H_4O



تنشيط Windows سؤال 8 من 20
انتقل إلى الإعدادات لتنشيط Windows

يمكن الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة.



Window

السؤال 13 من 20 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 13

1 درجات تم الحفظ ✓

What is systematic name of $\text{Fe}_2(\text{SO}_3)_3$?

iron(III) sulfate

iron(III) sulfite

diiron trisulfate

iron(II) sulfite



السؤال 13 من 20 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

اعرف عدد إرساء لإكمال هذا التقييم

السؤال 20

Result of **unequal sharing** of electrons between two atoms of different elements?

D

- metallic
- pure covalent
- ionic
- polar covalent

اعرف عدد إرساء لإكمال هذا التقييم



يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 8

Which gives the **strongest electrolyte** when dissolved in water?

$C_6H_{12}O_6$

KOH

HF

NH_3

B

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 2 من 20 < ⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 2 1 درجات حفظ الإجابة

What is the **molarity** of KCl solution prepared from diluting 400.0 mL of 2.00 M KCl to a total volume of 2.0 L?

- 0.40 M
- 0.20 M
- 2.00 M
- 0.40 M

السؤال 2 من 20 < ⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 2 من 20 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 2

What is the **molarity** of KCl solution prepared from diluting 400.0 mL of 2.00 M KCl to a total volume of 2.0 L?

- 0.40 M
- 0.20 M
- 2.00 M
- 0.40 M

السؤال 2 من 20 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

هذه الأسئلة قد تم حلها مسبقاً

السؤال 8 من 20

يمكن الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

1 درجات

السؤال 8

What is the empirical formula for the compound $C_4H_8O_2$?

C

$C_2H_4O_2$

CH_2O

C_2H_4O

CHO

السؤال 8 من 20

يمكن الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 4 من 20
يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 4 درجات
حفظ الإجابة

Which set of coefficients will correctly balance the following equation?

$$\dots \text{Al} + \dots \text{O}_2 \rightarrow \dots \text{Al}_2\text{O}_3$$

3, 2, 1

2, 3, 1

4, 3, 2

3, 1, 2

السؤال 4 من 20
يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 1 من 20 <

1 درجات حفظ الإجابة

What is the percent yield for a reaction if its theoretical yield is 125 g and its actual yield is 75 g?

- 73.00 %
- 47.96 %
- 56.94 %
- 60.00 %

جميع الامتداد في السؤال التالي لعدم تصورات على هذه الامتداد

السؤال 1 من 20 <



Find the empirical formula of a compound composed of 29.67 % S and 70.33 % F.

- SF₂
- SF₃
- SF
- SF₄



الوقت المتبقي: 20 دقائق، 25 ثانية (تجري)

• حالة العدل الاستفاد

⚠️ جميع الامتثال الى السؤال التالي اجراء التغييرات على هذه الامانة

سؤال 11

mass percent of oxygen in $\text{Ca}(\text{OH})_2$



- 54.09 %
- 56.81 %
- 43.19 %
- 2.72 %

⚠️ جميع الامتثال الى السؤال التالي اجراء التغييرات على هذه الامانة



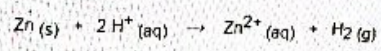
تكن حفظ هذا الاختبار واستقله عند أية نقطة على بلديها الوقت. موصيتم تاروت
لا يسمح هذا الاختبار بالرجوع يظهر إجراء لتغييرات على الإجابة بعد تقديم

28 من 67 نقطة (تتالي)

سؤال 6 من 20

1 إجابات حفظ الإجابة

Identify the oxidizing agent in the following redox reaction.



- Zn²⁺
- H⁺
- H₂
- Zn

سؤال 6 من 20

تكن حفظ هذا الاختبار واستقله عند أية نقطة على بلديها الوقت. موصيتم تاروت
لا يسمح هذا الاختبار بالرجوع يظهر إجراء لتغييرات على الإجابة بعد تقديم

انظر عند وقت هذا الامتحان لا تتردد في البحث في 45 دقيقة فقط. سيتم حفظ هذا الامتحان وانه سيتم حفظه عند انتهاء الوقت.
عبر الامتحان. هذا هو وقتك فقط. وهو لا يمكن ان يتغير. ويصبح الامتحان من الوقت لثلاثة وثلاثة و 30 ثانية
بعد ذلك. انظر الى اسفل هذا الامتحان هذا هو وقتك.
انظر عند هذا الامتحان واستشعره عند وقتك. انظر الى اسفل هذا الامتحان. انظر الى اسفل هذا الامتحان.
انظر عند هذا الامتحان. انظر الى اسفل هذا الامتحان. انظر الى اسفل هذا الامتحان.

الوقت المتبقي: 29 دقائق، 27 ثانية (تقريباً)

• ملء الامتحان

سؤال 1 من 20

1 نقطة

What is the molarity of KCl solution prepared from diluting 300.0 mL of 2.00 M KCl to a total volume of 1.2 L?

جميع الامتحان من السؤال التالي بعد اجراء الامتحان على هذا الامتحان

السؤال 1

- 0.60 M
- 3.00 M
- 0.50 M
- 1.20 M

سؤال 1 من 20

جميع الامتحان من السؤال التالي بعد اجراء الامتحان على هذا الامتحان

السؤال 13 من 20

جميع الامتحان في السؤال التالي اجراءه [تغير وقتك على هذه الامتحان](#)

السؤال 13

1 درجات [حفظ الاجابة](#)

How many moles and how many atoms of Ca are there in a sample weighing 25 g?

- 1.603 mol, 9.653×10^{23} atoms
- 0.623 mol, 3.756×10^{23} atoms
- 40.08 mol, 2.413×10^{26} atoms
- 0.623 mol, 3.756×10^{24} atoms

السؤال 13 من 20

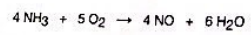
جميع الامتحان في السؤال التالي اجراءه [تغير وقتك على هذه الامتحان](#)

10:28 م
EV-MT1



1 مرحة

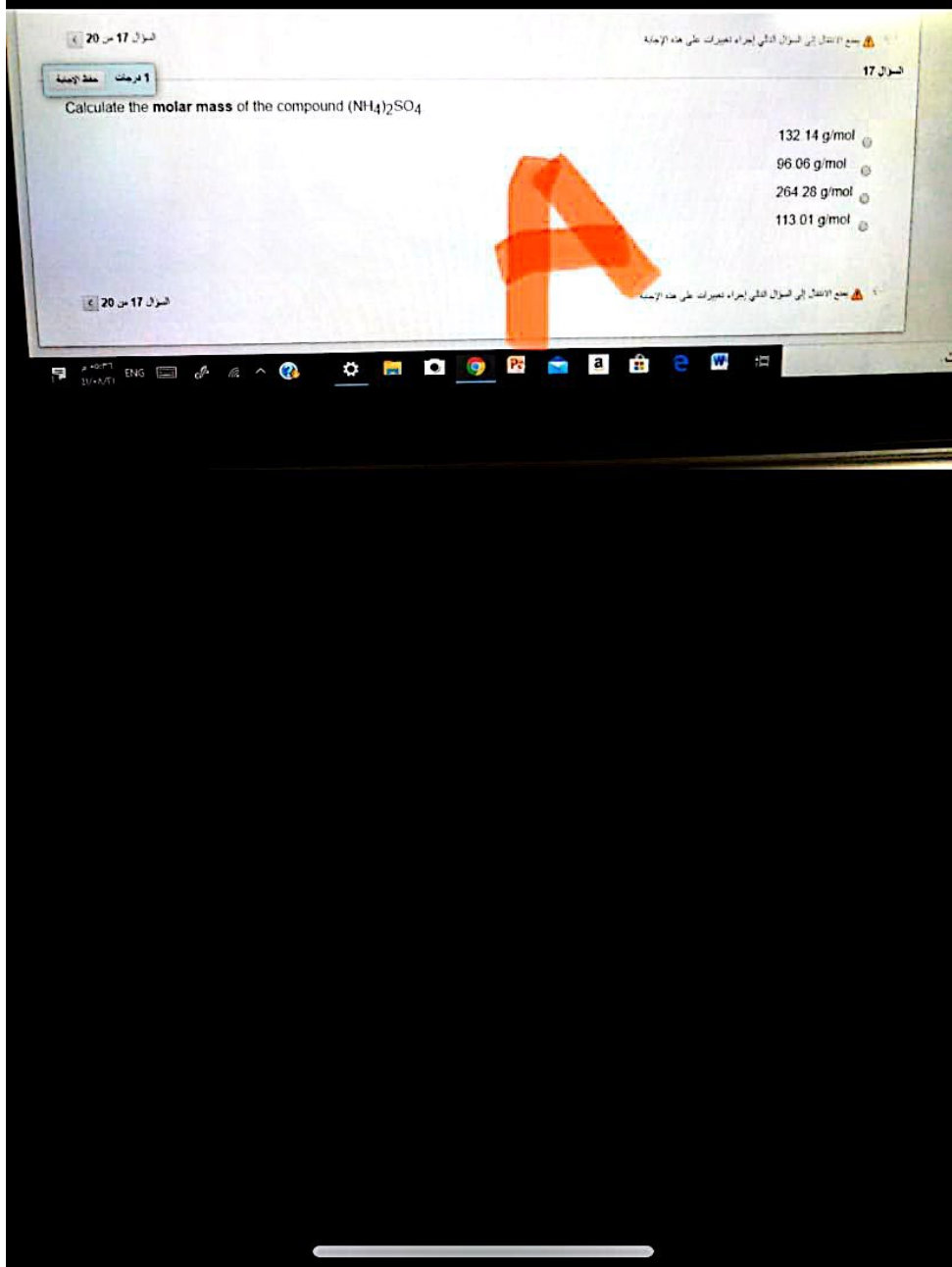
Calculate the theoretical yield (in moles) for NO, when 6 moles of NH₃ react with 3 moles of O₂, according to the following balanced equation:



- 2.4 moles
- 3.0 moles
- 4.5 moles
- 6.0 moles

السؤال 14 من 20

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



7 من 18 أسئلة لم يتم الإجابة عليها

الوقت المتبقي: 08 دقائق، 25 ثانية (توأم)

حالة العمل الآمنة

جميع الأسئلة التي لم يتم الإجابة عليها

سؤال 19

... if its theoretical yield is 114 g and its actual yield is 73 g?



47.96 %

56.94 %

73.00 %

64.03 %

جميع الأسئلة التي لم يتم الإجابة عليها

How many moles of $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ are there in 102.21 g of $(\text{NH}_4)_2\text{S}$?

- 2.5 moles
- 1.5 moles
- 2.0 moles
- 0.65 moles

B

تنشيط Windows
انقل إلى الإعدادات لتسبب Windows

جميع الأفعال التي تقوم بها تؤدي إلى إجراء تعديلات على هذه الإجابة

Choose the systematic name for the compound PCl_3 .



A

- phosphorus trichloride
- phosphorus trichloride
- trichloride monophosphorus
- monophosphorus trichloride

السؤال 18 من 20 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 18

1 درجات حفظ الإجابة

What is its **empirical formula** of a compound that is found to contain 33.38 % sulfur and 66.62 % oxygen mass percent?

SO₄

SO

SO₃

SO₂

A

السؤال 18 من 20 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

من الجداول
العدد الذري
من المعادلة

السؤال 1 من 20 <

1 درجات تم الحفظ ✓

Calculate the molar mass of the compound $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$

$$2(14.01 + 4 \times 1.008) + 32.07 + 3 \times 16$$
$$= 116.159 \text{ g/mol}$$

السؤال 1 من 20 <

lms.taibahu.edu.sa

السؤال 1 من 20
 يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات
 على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

1 درجات

السؤال 1

A compound has a molar mass of 300.04 g/mol. What is the **molecular formula** of this compound if its empirical formula is CF_2 ?

$$n = \frac{300.04}{12.01 + 2 \times 19} = 5.9 \approx 6$$

$$CF_2 \times 6 = C_6F_{12}$$

C_6F_{12}
 C_5F_{10}
 CF_4
 C_4F_8

السؤال 1 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات
 على هذه الإجابة.

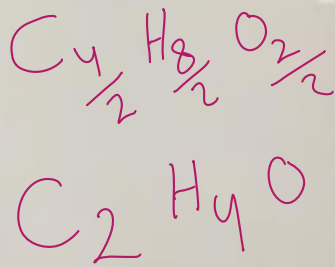
⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 1

What is the empirical formula for the compound $C_4H_8O_2$?

- C_2H_4O
- $C_2H_4O_2$
- CHO
- CH_2O

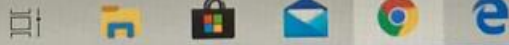
مبسطة



نأخذ الجبر
عامل تقبل القسمة
كلهم (2)

⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Type here to search



حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 1 من 20

1 درجات حفظ الإجابة

النسبة المئوية - الجرام

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 1

What is its empirical formula of a compound that is found to contain 33.38 % sulfur and 66.62 % oxygen mass percent?

S

$$\frac{33.38g}{32.07} = 1.04 \text{ mol}$$

O

$$\frac{66.62g}{16} = 4.16 \text{ mol}$$
$$\frac{4.16}{1.04} = 4$$

⇒ SO_4

النسبة المئوية - الجرام

النسبة المئوية - الجرام

النسبة المئوية - الجرام

- SO
- SO₂
- SO₃
- SO₄

نظاع عدد المولات من طريق النسبة المئوية

نقسم على العدد الاصغر في المول



⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 4

What is the oxidation number of N in NO_3^{1-} ?

+4

-3

+5



عدد ناكسود الأكسجين

$$N + (3x - 2) = -1$$

$$N + (-6) = -1$$

$$N = -1 + 6$$
$$N = +5$$

AR

/ E6410

إضافة شرح...

< رهنف تحضيري



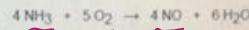
نفس فكرة
ملكر بأرقام
مختلفة

Question 7

Calculate the theoretical yield (in moles) for NO, when 5 moles of NH₃ react with 6 moles of O₂ according to the following balanced equation.

5.0 moles

4.6 moles



$$X_{\text{of NH}_3} = \frac{4 \times 5}{4} = 5 \text{ mol}$$

$$X_{\text{of O}_2} = \frac{6 \times 4}{5} = 4.8 \text{ mol}$$

ياخذ العدد
الأصغر

إضافة شرح...

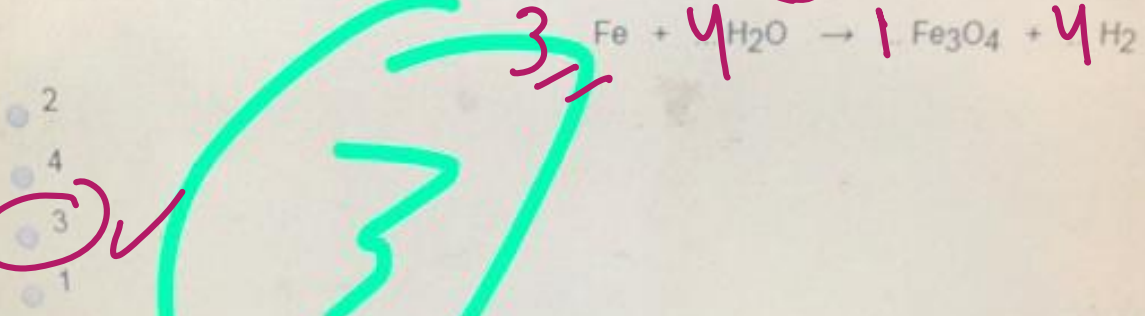
رہف تحضيري <

Question Completion Status:

Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 2

When the following equation is balanced, the coefficient of Fe would be



طريقه في التوازن
math way or
Chem Balancer

Moving to the next question prevents changes to this answer.



6410



→ ⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 1

What is the percent yield for a reaction if its theoretical yield is 125 g and its actual yield is 75 g?

56.94 %

47.96 %

73.00 %

60.00 %

$$= \frac{\text{actual}}{\text{theoretical}} \times 100 = \frac{75}{125} \times 100 = 60$$

→ ⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.



DELL

E6410



Question Completion Status:

⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 6

Calculate the **molar mass** of the compound $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$.

178.16 g/mol

116.14 g/mol

98.10 g/mol

80.06 g/mol

⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

AR

DELL

E / E6410



Question Completion Status:

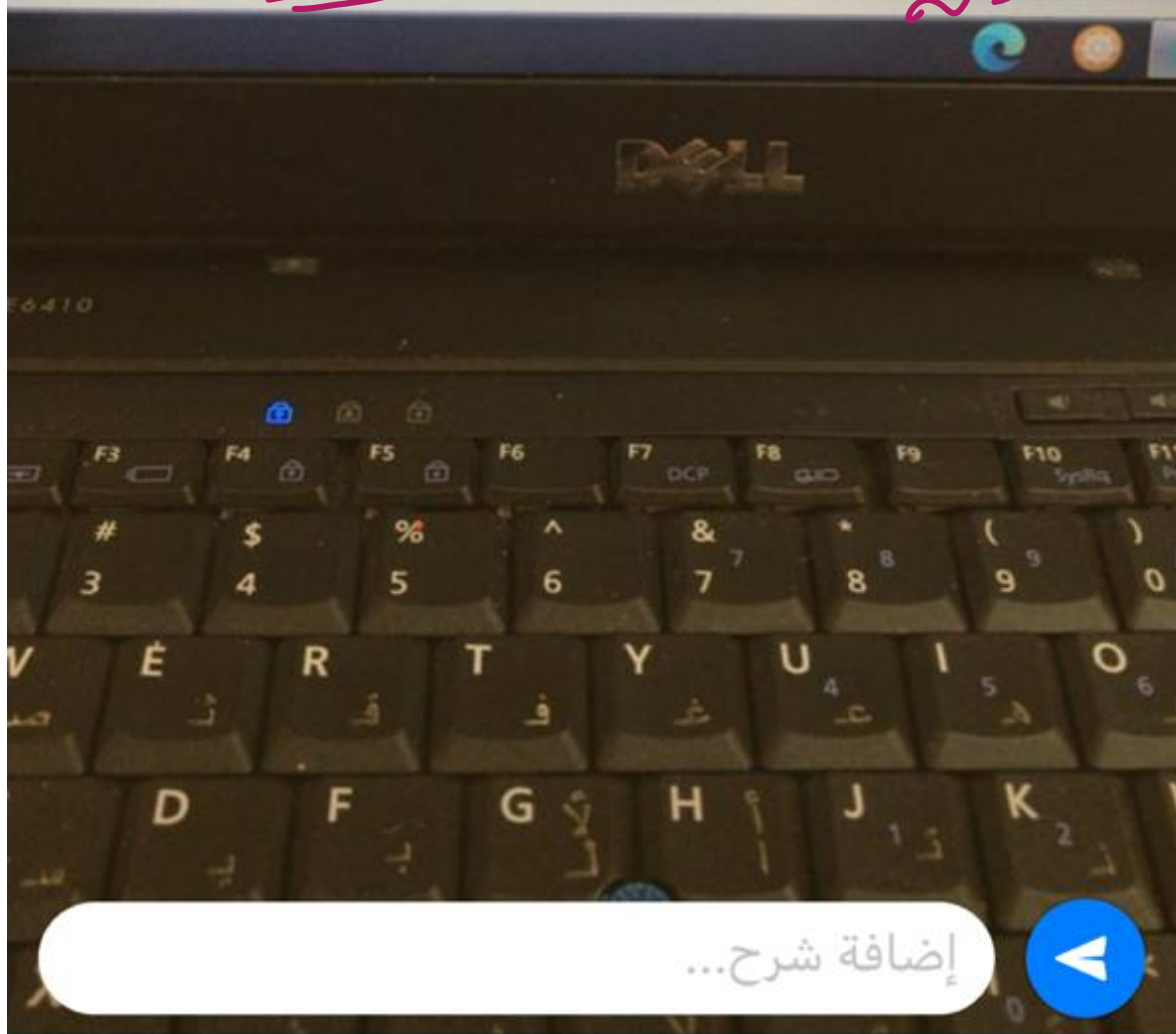
Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 8

Which of the following gives the **strongest electrolyte** when dissolved in water?

- $C_6H_{12}O_6$ ← non electrolyte
- HF ← weak electrolyte
- KOH ← strong electrolyte
- NH_3 ← weak electrolyte

في جدول في الكتاب
96 على النسخة القديمة



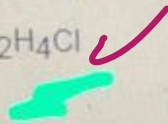
Question Completion Status:

⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer

Question 5

What is the empirical formula for the compound $C_4H_8Cl_2$?

- $C_2H_4Cl_2$
- $CHCl$
- CH_2Cl
- C_2H_4Cl



نفسه على

⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer

AR

DELL

E | E6410



حفظ وإرسال

السؤال 20 من 20

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم.

1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 20

Which of the following gives the **strongest electrolyte** when dissolved in water?

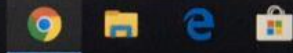
strongest electrolyte
A

- KNO₃
- HF
- C₆H₁₂O₆
- NH₃

السؤال 20 من 20

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم.

٠٥:٤٠ م
٤١/٠٨/٢١



بالمى أقل من نصف الوقت. الوقت المتبقي: 06 دقائق، 42 ثانية (ثوان).

بى حالة إتمام الأسئلة:

السؤال 19 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعبيرات على هذه الإجابة.

1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 19

What is the **molarity** of a solution if **4.2 moles** of NaBr are dissolved in water to make a **1.4 L** solution?

$$M = \frac{n}{L} = \frac{4.2 \text{ mol}}{1.4 \text{ L}} = 3$$

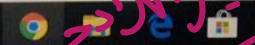
- 3.00 M
- 3.33 M
- 4.20 M
- 0.33 M

لازم الوحدة تكون mol/L
أذا كان غير ذلك فخطأ

السؤال 19 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعبيرات على هذه الإجابة.

٠٥:٣٩ م
٤١/٠٨/٢١



Powered by
Windows 10 S

acer

كتب هنا للبحث

مكرر نفس السؤال

السؤال 18 من 20

1 درجات حفظ الإجابة

Calculate the molar mass of the compound $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$.

- 98.10 g/mol
- 178.16 g/mol
- 80.06 g/mol
- 116.14 g/mol

السؤال 18

السؤال 18 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

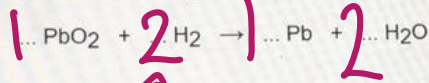
السؤال 14 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 14

1 درجات حفظ الإجابة

When the following equation is balanced, the coefficient of H_2 would be



- 2
- 1
- 4
- 3

A

السؤال 14 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 14 من 20

Powered by Windows 10 S

acer

السؤال 15 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 15

1 درجات حفظ الإجابة

Calculate the mass percent of oxygen in $\text{Ca}(\text{OH})_2$.

$$= \frac{2 \times 16}{40 + 2(16 + 1.008)} \times 100 = 43.23$$

- 2.72 %
- 43.19 %
- 54.09 %
- 56.81 %

السؤال 15 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

ب هنا للبحث

Powered by
Windows 10 S

acer

lms.taibahu.edu.sa/webapps/assessment/take/take.jsp?course_assessment_id=48829_1&course_id=1226013_1&content_id=931021_1&question_nu

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 16 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 16

1 درجات حفظ الإجابة

Calculate the **theoretical yield** (in moles) for **NO** when 6 moles of NH_3 react with 3 moles of O_2 , according to the following balanced equation:



- 4.5 moles
- 2.4 moles
- 6.0 moles
- 3.0 moles

السؤال 16 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

مكرر (نفس الفكرة)

السؤال 17 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

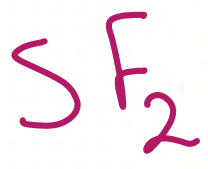
1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 17

Find the empirical formula of a compound composed of 45.77 % S and 54.23 % F.

$$\begin{array}{r}
 S \\
 45.77 \\
 \hline
 32.07 \\
 = 1.42 \text{ mol} \\
 \hline
 1.42 \text{ mol} \\
 = 1
 \end{array}$$

$$\begin{array}{r}
 F \\
 54.23 \\
 \hline
 19 \\
 = 2.85 \text{ mol} \\
 \hline
 1.42 \text{ mol} \\
 = 2.007 \approx 2
 \end{array}$$



- SF₂
- SF
- SF₄
- SF₃

السؤال 17 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



السؤال 13 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 13

How many moles and how many atoms of Ca are there in a sample weighing 25 g?

$$\text{mol} = \frac{\text{كتلة}}{\text{كتلة مولية}} = \frac{25}{40.08} = 0.623 \text{ mol}$$

$$\text{atom} = \text{عدد المولات} \times 6.022 \times 10^{23} = 0.623 \times 6.022 \times 10^{23} = 3.756 \times 10^{23}$$

- 40.08 mol, 2.413 x 10²⁶ atoms
- 0.623 mol, 3.756 x 10²³ atoms
- 1.603 mol, 9.653 x 10²³ atoms
- 0.623 mol, 3.756 x 10²⁴ atoms

السؤال 13 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



هكر نفس السؤال

السؤال 12 من 20

1 درجات حفظ الإجابة

What is the percent yield for a reaction if its theoretical yield is 125 g and its actual yield is 75 g?

$$\frac{75}{125} \times 100 = 60$$

56.94 %

73.00 %

60.00 %

47.96 %

السؤال 12 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

الاسماء حفنا

السؤال 11 من 20

1 درجات حفظ الإجابة

Indicate the formula of sulfate ion.

C

SO3^{2-}

S^{2-}

SO4^{2-}

SO3^{1-}

السؤال 11 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

تساوي

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 6

السؤال 6 من 20

1 درجات حفظ الإجابة

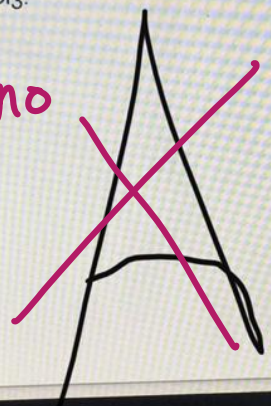
Choose the systematic name for the compound PCl_3 .

- monophosphorus trichloride
- trichloride monophosphorus
- phosphorus trichloride
- phosphorus trichloride

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 6 من 20

mono في البداية ما تختب



يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 7

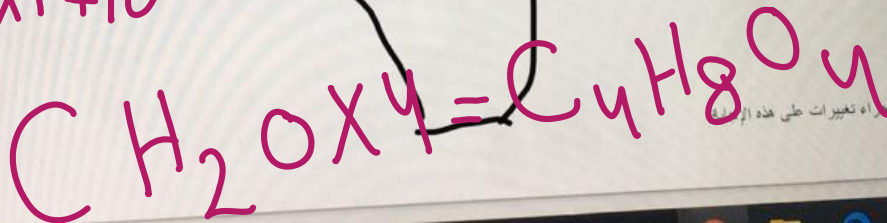
السؤال 7 من 20

1 درجات حفظ الإجابة

A compound has a molar mass of 120.10 g/mol. What is the **molecular formula** of this compound if its empirical formula is CH_2O ?

- $C_6H_{12}O_6$
- $C_4H_8O_2$
- $C_5H_{10}O_5$
- $C_4H_8O_4$

$$n = \frac{120.10}{12.01 + 2 \times 1 + 16} = 4.001 \approx 4$$



يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 7 من 20

السؤال 8 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 8

1 درجات حفظ الإجابة

What is the empirical formula for the compound $C_4H_8O_2$?

مختار
نفس على

CH_2O

C_2H_4O

$C_2H_4O_2$

CHO

السؤال 8 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 9 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 9

1 درجات حفظ الإجابة

Name the compound $HF(aq)$.

تحقق

hydrogen monofluoride

hydrogen monofluoride acid

hydrofluoric acid

hydrofluoride

السؤال 9 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 5 من 20

1 درجات حفظ الإجابة

What is systematic name of $Fe_2(SO_3)_3$?

عكس الإشارة
 $-2 \times 3 = -6$
مناقص
 $+3 = \frac{+6}{2}$

Iron(III) sulfite

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 5

- diiron trisulfate
- iron(III) sulfate
- iron(III) sulfite
- iron(II) sulfite

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 5 من 20

08:00 م
٤٧/٠٨/٢١

Powered by
Windows 10 S

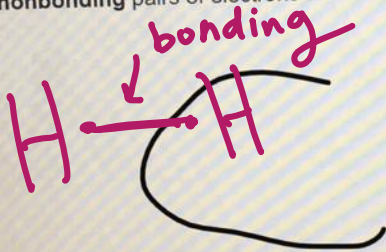
acer

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 4 من 20

1 درجات حفظ الإجابة

How many **bonding** and **nonbonding** pairs of electrons are there in a hydrogen molecule H_2 ?



- 1 bonding and 1 nonbonding
- 0 bonding and 1 nonbonding
- 1 bonding and 0 nonbonding
- 3 bonding and 2 nonbonding

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 4

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 4 من 20

06:00 م
٤٧/٠٨/٢١

Powered by
Windows 10 S

acer

هنا للبحث

صحيح

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 3

السؤال 3 من 20

1 درجات حفظ الإجابة

What is the oxidation number of N in NO_3^{1-} ?

$$N + (3 \times -2) = -1$$

$$N - 6 = -1$$

$$N = +5$$

A

- +5
- 1
- 3
- +4

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 3 من 20

0:04 ٤١/٠٨/٢١

Powered by Windows 10 S

acer

كساصيبا

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 2

السؤال 2 من 20

1 درجات حفظ الإجابة

What is the type of the substance SO_2 ?

A

- molecular compound.
- atomic element.
- molecular element.
- ionic compound.

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 2 من 20

0:07 ٤١/٠٨/٢١

Powered by Windows 10 S

acer

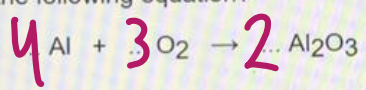
السؤال 1 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

1 درجات حفظ الإجابة

Which set of coefficients will correctly balance the following equation?

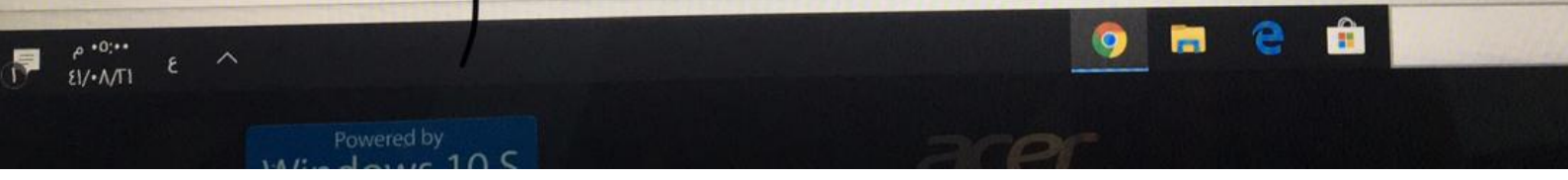
A



- 4, 3, 2
- 3, 2, 1
- 3, 1, 2
- 2, 3, 1

السؤال 1 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



صكر بنفس الفكرة

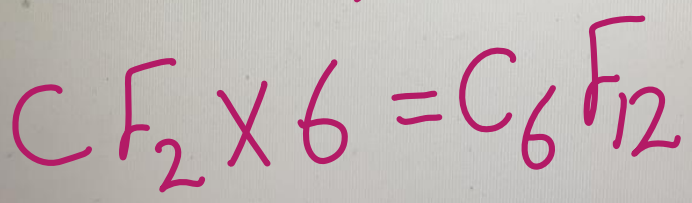
السؤال 15 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

1 درجات حفظ الإجابة

A compound has a molar mass of 300.04 g/mol. What is the molecular formula of this compound if its empirical formula is CF₂?

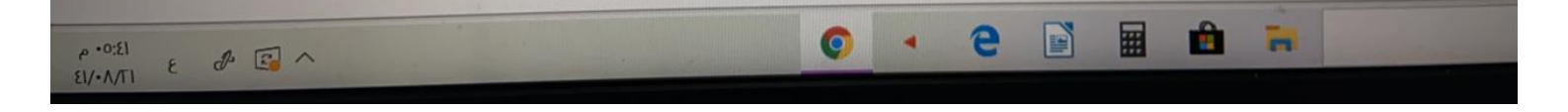
$n = \frac{300.04}{12.01 + 2 \times 19} = 5.99 \approx 6$



- CF₄
- C₆F₁₂
- C₅F₁₀
- C₄F₈

السؤال 15 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



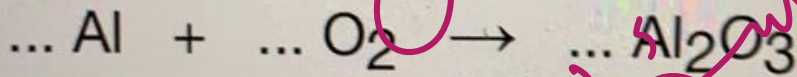
حفظ وإرسال

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم 20 من 20 ⚠️

السؤال 20

1 درجات حفظ الإجابة

Which **set of coefficients** will correctly balance the following equation?



4, 3, 2

3, 1, 2

3, 2, 1

2, 3, 1

انقر فوق إرسال لإكمال هذا التقييم 20 من 20 ⚠️

حفظ وإرسال

السؤال 16 من 20

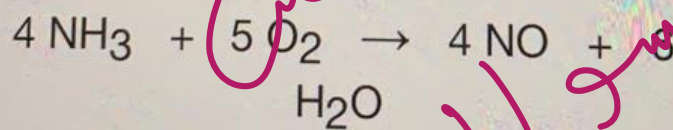
⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

1 درجات

السؤال 16

Calculate the **theoretical yield** (in moles) for **NO**, when 5 moles of **NH₃** react with 6 moles of **O₂**, according to the following balanced equation:

4.0 moles 5.0 moles 4.8 moles 3.2 moles

السؤال 15 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 15

حفظ الإجابة

اجابات

How many **moles** and how many atoms of **Ca** are in a sample weighing 15 g?

0.734 mol, 1.14×10^{24} atoms

3.74 mol, 3.20×10^{23} atoms

2.672 mol, 1.609×10^{24} atoms

0.374 mol, 2.25×10^{23} atoms



lms.taibahu.edu.sa

السؤال 14 من 20 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

1 درجات

السؤال 14

Calculate the mass percent of **calcium** in Ca(OH)_2 .

54.09 % 56.81 % 2.72 % 43.19 %

هذا نفس السؤال

السؤال 14 من 20 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



السؤال 12 من 20 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة

السؤال 12

1 درجات حفظ الإجابة

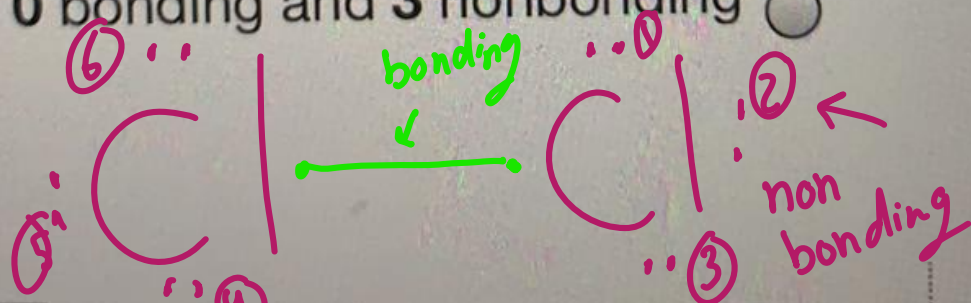
How many **bonding** and **nonbonding** pairs of electrons are there in a chlorine molecule **Cl₂**?

3 bonding and 1 nonbonding

6 bonding and 1 nonbonding

1 bonding and 6 nonbonding

0 bonding and 3 nonbonding



السؤال 12 من 20 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

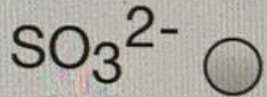
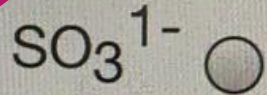
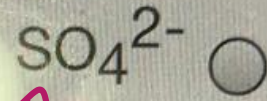
السؤال 11 من 20 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 11

1 درجات حفظ الإجابة

Indicate the formula of **sulfate ion**.



السؤال 11 من 20 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

1 درجات حفظ الإجابة

Calculate the **theoretical yield** (in moles) for **NO**, when 5 moles of **NH₃** react with 6 moles of **O₂**, according to the following balanced equation:



مكرر

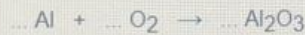
- 5.0 moles
- 4.8 moles
- 3.2 moles
- 4.0 moles

الوقت المتبقي: 09 دقائق، 30 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

1 درجات حفظ الإجابة

Which **set of coefficients** will correctly balance the following equation?



مكرر

- 3, 1, 2
- 3, 2, 1
- 4, 3, 2
- 2, 3, 1



Click **Submit** to complete this assessment.

Question 20

How many **bonding** and **nonbonding** pairs of electrons are there in a hydrogen molecule H_2 ?

- 1 bonding and 0 nonbonding ✓
- 0 bonding and 1 nonbonding
- 1 bonding and 1 nonbonding
- 3 bonding and 2 nonbonding

مكرر

Click **Submit** to complete this assessment.

لازم الاتجهن نفس الوحدة

What is the molarity of KCl solution prepared from diluting 400.0 mL of 2.00 M KCl to a total volume of 2.0 L?

$$M_1 \cdot V_1 = M_2 \cdot V_2$$

$$400 \times 2 = M \cdot 2000$$

$$M = \frac{400 \times 2}{2000} = 0.4$$

$$2.0 \text{ L} \times 1000 \rightarrow \text{mL} = 2000$$

0.40 M

2.00 M

0.20 M

0.40 M

Type here to search



acer

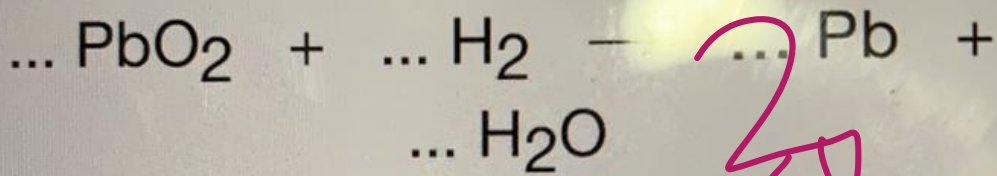
على هذه الإجابة.

سؤال 10

حفظ الإجابة

1 درجات

When the following equation is balanced, the **coefficient** of H_2O would be



3

2

3

1

4

السؤال 10 من 20 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات

على هذه الإجابة.

1 درجات فقط
What is systematic name of $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$?

- iron(II) phosphide
- iron(III) phosphorus oxide
- triiron diphosphate
- iron(II) phosphate

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تعديلات على هذه الإجابة

⚠️ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 17

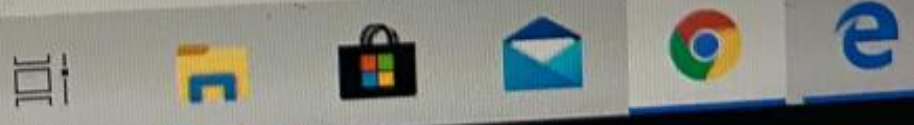
How many **moles** of $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ are there in 102.21 g of $(\text{NH}_4)_2\text{S}$?

- 0.66 moles
- 1.5 moles
- 2.5 moles
- 2.0 moles

كتلة 102.21g

$$\text{moles} = \frac{\text{كتلة مولية}}{2(14.01 + 4 \times 1) + 32.07} = 1.50 \text{ mol}$$

⚠️ Moving to the next question prevents changes to this answer.



lms.taibahu.edu.sa

السؤال 9 من 20

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

حفظ الإجابة

1 درجات

السؤال 9

Find the **empirical formula** of a compound composed of 45.77 % S and 54.23 % F.

SF₂ SF SF₄ SF₃

السؤال 9 من 20

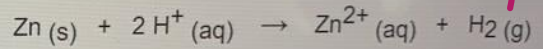
⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

⬅️ ⚠️ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 16

Identify the **oxidizing agent** in the following redox reaction:

- Zn
- Zn²⁺
- H₂
- H⁺



0 +1 +2 0

اختزال = reduction
reducing agent
الأكسدة
oxidizing

اختزال على عدد التأكسد
الأكسدة
عشان زياد عدد التأكسد

⬅️ ⚠️ Moving to the next question prevents changes to this answer.

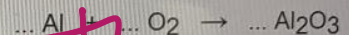
Type here to search



⬅️ ⚠️ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 15

Which **set of coefficients** will correctly balance the following equation?



- 4, 3, 2
- 3, 1, 2
- 3, 2, 1
- 2, 3, 1

4, 3, 2

⬅️ ⚠️ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Type here to search



السؤال 7 من 20 <

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

7

1 درجات حفظ الإجابة

Find the **empirical formula** of a compound composed of 29.67 % S and 70.33 % F.SF₃ SF₄ SF₂ SF

مكرر

السؤال 7 من 20

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

٠٥:٤٤ م
٤١/٠٨/٢١

1080

Powered by
Windows 10 S

acer

⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 14

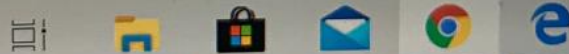
Calculate the mass percent of **oxygen** in Ca(OH)₂.

- 2.72 %
- 56.81 %
- 54.09 %
- 43.19 %

مكرر

⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Type here to search



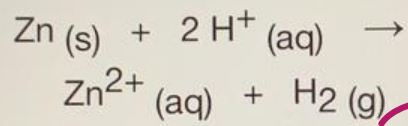


⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 6

1 درجات حفظ الإجابة

Identify the **oxidizing agent** in the following redox reaction:



Zn²⁺

H₂

H⁺

Zn

السؤال 6 من 20

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

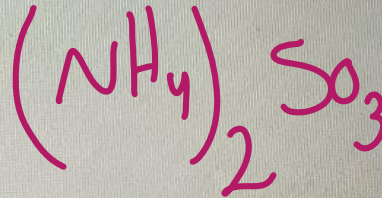
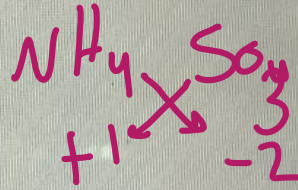
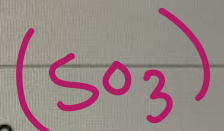
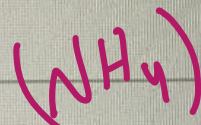


→ ⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 12

Choose the correct formula of **ammonium sulfite**.

- $\text{SO}_3(\text{NH}_4)_2$
- $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- NH_4SO_3
- $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$



مركب
أيوني
تبدل عدد
التأكسد
بدون افتقاره

→ ⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

→ ⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 11

How many **moles** and how many atoms of **Ca** are there in a sample weighing 25 g?

- 0.623 mol, 3.756×10^{24} atoms
- 40.08 mol, 2.413×10^{26} atoms
- 0.623 mol, 3.756×10^{23} atoms
- 1.603 mol, 9.653×10^{23} atoms

30

→ ⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Type here to search



⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

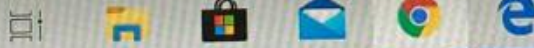
Question 9

Calculate the **molar mass** of the compound $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$.

- 116.14 g/mol
- 98.10 g/mol
- 80.06 g/mol
- 178.16 g/mol

⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

ere to search



السؤال 6 من 20 <

1 درجات حفظ الإجابة

Calculate the mass percent of **calcium** in $\text{Ca}(\text{OH})_2$.

- 2.72 %
- 43.19 %
- 56.81 %
- 54.09 %

السؤال 6 من 20

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

١٤٠٠ م ٠٠:٠١٧
٤١٧٠٨/٧١



Powered by

سؤال 8 من 20

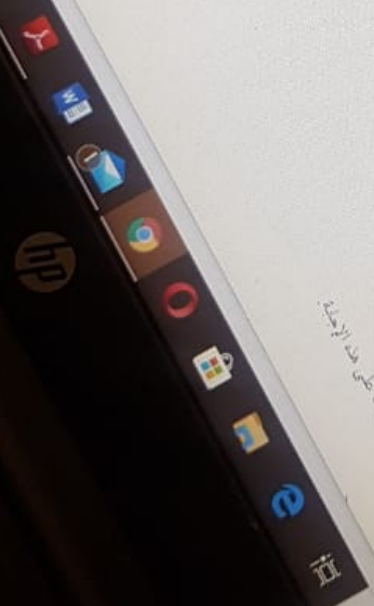
1 نقطة

How many moles of $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ are there in 102.21 g of $(\text{NH}_4)_2\text{S}$?

1.5

سؤال 8

- 2.0 moles
- 2.5 moles
- 0.66 moles
- 1.5 moles



السؤال 5 من 20 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة. ⚠

السؤال 5

1 درجات حفظ الإجابة

How many **moles** of $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ are there in 102.21 g of $(\text{NH}_4)_2\text{S}$?

2.5 moles

2.0 moles

0.66 moles

1.5 moles

السؤال 5 من 20 <

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة. ⚠



السؤال 2 من 20 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 2

1 درجات حفظ الإجابة

Choose the systematic name for the compound PCl_3 .

- phosphorus trichloride
- trichloride monophosphorus
- phosphorus trichloride
- monophosphorus trichloride

مكرر

السؤال 2 من 20 <

⚠️ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 5 من 20

1 درجات حفظ الإجابة

What is the type of the substance SO_2 ?

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 5

- ionic compound.
- molecular element.
- atomic element.
- molecular compound.

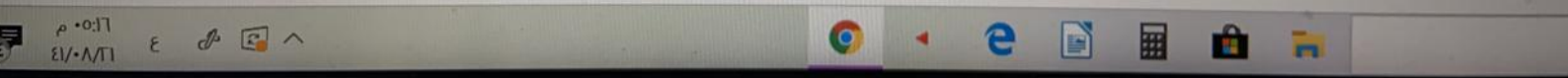
مركب

السؤال 5 من 20



يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 5



الوقت المتبقي: 33 دقائق، 50 ثانية (توان).

حالة إكمال الأسئلة:

السؤال 1 من 20
1 درجات حفظ الإجابة

What is its **empirical formula** of a compound that is found to contain 33.38 % sulfur and 66.62 % oxygen mass percent?

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 1

- SO
- SO_2
- SO_3
- SO_4

مركب

السؤال 1 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 1



⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 8

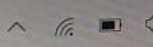
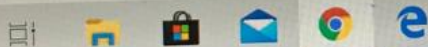
A compound has a molar mass of 120.10 g/mol. What is the **molecular formula** of this compound if its empirical formula is CH_2O ?

- $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
- $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_5$
- $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_4$
- $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$

سجرا

⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

search



السؤال 3 من 20

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

1 درجات حفظ الإجابة

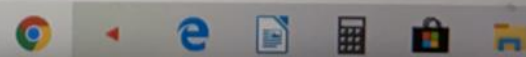
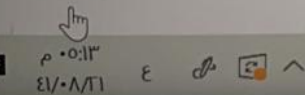
What is the **oxidation number** of **N** in NO_3^{1-} ?

سجرا

- 3
- +4
- +5
- 1

السؤال 3 من 20

⚠ يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.



↳ ⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 7

What is the **percent yield** for a reaction if its theoretical yield is **114 g** and its actual yield is **73 g**?

- 56.94 %
- 73.00 %
- 47.96 %
- 64.03 %

$$\frac{73}{114} \times 100 = 64.03\%$$

↳ ⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

rch



↳ ⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Question 6

Which of the following gives the **strongest electrolyte** when dissolved in water?

- KOH
- HF
- C₆H₁₂O₆
- NH₃

↳ ⚠ Moving to the next question prevents changes to this answer.

Type here to search



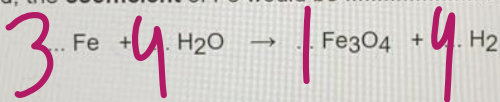
السؤال 2 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

السؤال 2

1 درجات حفظ الإجابة

When the following equation is balanced, the coefficient of Fe would be



1

3

2

4

السؤال 2 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

FULL HD 1080

Powered by Windows 10 S

acer

السؤال 1 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

1 درجات حفظ الإجابة

How many moles and how many atoms of Ca are there in a sample weighing 25 g?

40.08 mol, 2.413×10^{26} atoms

0.623 mol, 3.756×10^{24} atoms

1.603 mol, 9.653×10^{23} atoms

0.623 mol, 3.756×10^{23} atoms

السؤال 1 من 20

يمنع الانتقال إلى السؤال التالي إجراء تغييرات على هذه الإجابة.

00:00 م ٤١/٠٨/٢١

Google Edge File Explorer Calculator Lock Folder