أوراق عمل مدرسة ابن تيمية نهاية الفصل غير مجابة

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية	
موقع المناهج ⇦ المناهج القطرية ⇦ الصف العاشر ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-12-10 18:16:25	
المزيد من مادة كيمياء:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس
	إعداد: مدرسة ابن تيمية

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر					
صفحة المناهج القطرية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول	
1	أوراق عمل مدرسة ابن تيمية نهاية الفصل مع الإجابة النموذجية
2	أوراق عمل الإمتياز نهاية للدكتور محمد مجدي
3	مذكرة الامتياز لاختبار منتصف الفصل الأول غير مجابة
4	مذكرة الإبداع في الكيمياء الوحدة الأولى الدورية في خصائص العناصر
5	نموذج إجابة أوراق عمل منتصف الفصل من مدرسة مسيعيد

كراسة الأنشطة لمادة الكيميـــاء لصف العاشر	وزارة التربيـــة والتعليـــم والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education State of Qatar • دولـــة قطـــر مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين	الفصل الدراسي الأول 2026-2025

النشاط الكيميائي

السؤال الأول:-اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:

1- ما الصيغة الناتجة عند اتحاد البوتاسيوم مع الهيدروكسيد

A	KOH
B	$K(OH)_2$
C	$K(OH)_3$
D	$K(OH)_4$

2- أحد استخدامات الهالوجينات ؟

A	معجون الاسنان
B	ملح الطعام
C	التنظيف
D	جميع ما ذكر

3- ماالون الناتج عند احتراق عنصر الصوديوم ؟

A	اسود
B	اخضر
C	ازرق
D	اصفر

4- ما الصيغة العامة لهيدروكسيد فلز قلوي؟

A	MOH
B	$M(OH)_2$
C	$M(OH)_3$
D	$M(OH)_4$

السؤال الثاني

3- أكمل المعادلات التالية:

$2Li + 2H_2O \rightarrow 2LiOH + ...$

$2K + 2H_2O \rightarrow 2KOH + ...$

السؤال الثالث :

1- فسر : لا توجد الهالوجينات في الطبيعة بصورة منفردة

.....

2- ما هو اللون الناتج عند احتراق عنصر الصوديوم Na

.....

3- ما الصيغة العامة لهيدروكسيد فلز قلوي (المجموعة الأولى)

.....

4- ما الصيغة الكيميائية الناتجة عند تفاعل الأوكسجين O مع فلز المغنسيوم Mg

.....

5 -اذكر أحد استخدامات الهالوجينات

.....

السؤال الرابع أ- أكتب الصيغة الكيمائية لتفاعل الفلزات الواردة في الجدول الاتي.

العنصر	Mg	Be	Sr
التفاعل مع الاوكسجين O			

ب- أكمل المعادلات التالية , ثم أكتب اسم الناتج؟

$Mg + Cl_2 \rightarrow$ .....

اسم الناتج:

$Ca + Cl_2 \rightarrow$ .....

اسم الناتج:

$Be + Cl_2 \rightarrow$ .....

اسم الناتج:

كتلة الذرات و المركبات الكيميائية

السؤال الأول: أ- أكمل الجدول الاتي

بالاستعانة بالجدول الدوري حدد عدد البروتونات وعدد الالكترونات وعدد النيوترونات

العنصر	عدد البروتونات	عدد الإلكترونات	عدد النيترونات
$^{24}_{12}Mg$			
$^{20}_{10}Ne$			
$^{12}_{6}C$			
$^{14}_{7}N$			

السؤال الثاني -اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:

1- ما قيمة الكتلة الجزيئية النسبية لجزيء اول أكسيد الكربون CO؟ [O= 16, C= 12]

A	1 amu
B	12 amu
C	16 amu
D	28 Amu

2- ما قيمة كتلة الصيغة النسبية لمركب فلوريد الصوديوم NaF؟

[Na = 23, F=19]

A	23 amu
B	42 amu
C	40 amu
D	58.5 amu

3- ما العنصر المستخدم كمقياس لوحدة الكتلة الذرية؟

A	H
B	N
C	O
D	C

4- ما عدد النيوترونات في ذرة $^{27}_{14}Al$ **؟**

A	40
B	27
C	14
D	13

5- ما الكتلة الجزيئية للهيدروجين H_2 ؟

A	1 amu
B	2 amu
C	3 amu
D	4 amu

6- ما قيمة الكتلة الجزيئية النسبية HI ؟ [H= 1, I = 127]

A	128 amu
B	120 amu
C	200 amu

7. ما قيمة كتلة الصيغة النسبية لمركب MgO؟ [Mg= 24, O= 16]

A	23 amu
B	35.5 amu
C	40 amu
D	63 amu

8. ما الكتلة الجزيئية للماء H_2O

A	18
B	16
C	2
D	1

السؤال الثالث:-أجب عما يلي:

1- . احسب الكتلة النظائرية لمغنيسيوم 24 بوحدة g إذا علمت أن كتلة ذرية واحدة تساوي 1.66×10^{-24} g

.....

2- ما كتلة الصيغة النسبية لمركب أكسيد الكالسيوم CaO اذا علمت أن [Ca = 40, O= 16]

.....

السؤال الرابع :- أ- وضح المقصود بالنظائر.

ب- ما العنصر المستخدم كمقياس لوحدة الكتلة الذرية؟

المعادلات الكيميائية

السؤال الأول:- أجب عما يلي:

أ- اكتب الصيغة الكيميائية للمركبات الناتجة من ارتباط:

1- Mg , O

2- K , Cl

.....

ب- ما الصيغة الكيميائية لكلوريد الكالسيوم؟

.....

ج- ما الصيغة الكيميائية للمجموعة الأيونية الكربونات ؟.....

كراسة الأنشطة لمادة الكيميـــاء لصف العاشر	وزارة التربيـــة والتعليـــم والتعليـــم العالـــي Ministry of Education and Higher Education State of Qatar • دولـــة قطـــر مدرسة ابن تيمية الثانوية للبنين	الفصل الدراسي الأول 2026-2025

السؤال الأول:-اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:

1- ما الشكل الصحيح للمعادلة الكيميائية؟

A	**متفاعلات ⟶ متفاعلات**
B	**متفاعلات ⟶ نواتج**
C	**نواتج ⟶ متفاعلات**
D	**نواتج ⟶ نواتج**

2- على ماذا يدل الرمز (g) في المعادلة الآتية؟ $2\ Na_{(s)} + Cl_{2(g)} \rightarrow 2NaCl_{(s)}$

A	**المادة غازية**
B	**تفاعل يحتاج الى حرارة**
C	**المادة صلبة**
D	**المادة سائلة**

ما الاسم الذي يطلق على المجموعة الأيونية التالية؟ CO_3^{2-}

A	هيدركسيد
B	الكربونات
C	لأسيتات
D	النيترات

السؤال الثاني:- أ- على ماذا تدل الرموز التالية في المعادلة الكيميائية:

(s): .....

(l): .....

(g): .....

ب- وازن المعادلات الكيميائية الآتية:

1- ___Na + Cl_2 → __NaCl

2- __Mg + O_2 → __MgO

3- H_2 + Cl_2 → __HCl

4- ___H_2 + O_2 → __ H_2O

المعادلة الأيونية

السؤال الأول:أ- أجب عن الأسئلة الخاصة بالمعادلة الأيونية الكاملة الآتية:

$$Na^+ + Cl^-_{(aq)} + H^+ + OH^-_{(aq} \rightarrow Na^+ + Cl^-_{(aq)} + H_2O_{(l)}$$

أ-أكتب الأيونات المتفرجة :

.....

ب- المعادلة الأيونية النهائية:

.....

السؤال الثاني:- أدرس المعادلة الأيونية التالية ثم أجب عما يلي:

$$K^+_{(aq)} + NO_3^-{}_{(aq)} + H^+_{(aq)} + OH^-_{(aq)} \rightarrow K^+ + NO_3^-{}_{(aq)} + H_2O_{(l)}$$

أ-أكتب الأيونات المتفرجة :

.....

ب- المعادلة الأيونية النهائية:

.....

السؤال الرابع:- ادرس المعادلة الآتية ثم أجب عن الأسئلة التي تليها

$$K^+ + I^-_{(aq)} + H^+ + OH^-_{(aq)} \rightarrow K^+ + I^-_{(aq)} + H_2O_{(l)}$$

أ-أكتب الأيونات المتفرجة :

.....

ب- المعادلة الأيونية النهائية:

.....

الحسابات الكيميائية

السؤال الأول:- اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:

1	**احسب كتلة كربونات الكالسيوم الموجودة في عينة(0.25 مول)من كربونات الكالسيوم إذا علمت أن الكتلة المولية لكربونات الكالسيوم هي (100 g/mol)؟**
A	0.25 g
B	2.5 g
C	25 g
D	250 g

2	**احسب الكتلة النظائرية للنيتروجين 15 بوحدة g إذا علمت أن كتلة ذرية واحدة تساوي 1.66×10^{-24} g**
A	2.49×10^{-23}
B	3.9×10^{-34}
C	2×10^{-24}
D	9×10^{-21}

3	احسب عدد الذرات الموجودة في (7 مول) من الحديد Fe؟ (علماً بأن عدد أفوجادرو= 6.02×10^{23})
A	4.2×10^{24}
B	7×10^{24}
C	6.02×10^{23}
D	14.2×10^{24}

4	احسب حجم (2.5 مول) من غاز الميثان CH_4 عند الظروف القياسية STP؟ إذا علمت أن الحجم المولي لأي غاز عند الظروف القياسية = 22.4 L
A	2.5 mol
B	15 mol
C	22.4 mol
D	56 mol

4- احسب عدد الذرات الموجودة في (3.4 مول) من البوتاسيوم K؟

(علماً بأن عدد أفوجادرو= 6.02×10^{23})

.....

6- احسب كتلة 4 مول لعينة من هيدروكسيد الصوديوم NaOH

إذا علمت أن الكتلة المولية لهيدروكسيد الصوديوم = 40 g/mol

.....

7- احسب حجم 3 مول من غاز الإيثان عند الظروف القياسية؟

إذا علمت أن الحجم المولي لأي غاز عند الظروف القياسية = 22.4 L

.....

8. ما هي قيمة درجة الحرارة والضغط عند الظروف القياسية STP؟

1- درجة الحرارة:

2- الضغط :

10- ما العبارة التي تدل على: **(حجم واحد مول من الغازات عند الظروف القياسية)**

.....

11- وازن المعادلات التالية:

1. **___Na + Cl_2 → ____NaCl**

2. **H_2 + Cl_2 → __HCl**

3. **___H_2 + O_2 → __H_2O**

12	أي من التالي تعتبر أيونات متفرجة في المعادلة الكيميائية الآتية؟ $Na^+_{aq} + Cl_{aq}^- + H_{aq}^+ + OH_{aq}^- \rightarrow + Na^+_{aq} + Cl^-_{aq} + H_2O_{(l)}$
A	Na^+ , Cl^-
B	Na^+ , H^+
C	H^+ , OH^-
D	H^+ , Na^+

2- أي من التالي تعتبر أيونات متفرجة في المعادلة الكيميائية الآتية؟

$$K^+_{(aq)} + I^-_{(aq)} + H^+_{(aq)} + OH^-_{(aq)} \rightarrow K^+_{(aq)} + I^-_{(aq)} + H_2O_{(l)}$$

I^-, K^+	A
H^+, K^+	B
H^+, I^-	C
H^+, OH^-	D

5- ادرس المعادلة الآتية ثم أجب عن الأسئلة التي تليها

أي من التالي تعتبر أيونات متفرجة في المعادلة الكيميائية الآتية؟

$$Na^+_{aq} + Cl^-_{aq} + H^+_{aq} + OH^-_{aq} \rightarrow + Na^+_{aq} + Cl^-_{aq} + H_2O_{(l)}$$

ب- اكتب الأيونات المتفرجة:

.....

ج- اكتب المعادلة الأيونية النهائية:

.....

السؤال الأول: ما قيمة الكتلة الجزيئية النسبية لكل من المركبات التالية:

1) H_2O علما أن الكتلة الذرية [H= 1, O= 16]

2) CO_2 علما أن الكتلة الذرية [C=12, O =16]

السؤال الثاني: ما قيمة كتلة الصيغة النسبية لكل من المركبات التالية:

1) **NaCl علما أن الكتلة الذرية [Na= 23 , Cl= 35.5]**

2) **MgS علما أن الكتلة الذرية [Mg = 24, S =32]**

3) **CaO علما أن الكتلة الذرية [Ca= 40, O=16]**

السؤال الثالث :احسب الكتلة النظائرية للأكسجين 16 بوحدة g إذا علمت أن كتلة ذرية واحدة تساوي 1.66×10^{-24} g amu

.....

السؤال الرابع: ادرس المعادلة الأيونية الآتية ثم أجب عن الأسئلة التي تليها

$$K^+_{(aq)} + I^-_{(aq)} + H^+_{(aq)} + OH^-_{(aq)} \rightarrow K^+_{(aq)} + I^-_{(aq)} + H_2O_{(l)}$$

أ-أكتب الأيونات المتفرجة:

.....

ب- المعادلة الأيونية النهائية:

.....

الحسابات الكيميائية

السؤال الأول:

1. ما الذي تدل علية العباره الاتيه

حجم مول واحد من الغازات عند الظروف القياسية (.....)

2. أكتب قيمة درجة الحرارة والضغط عند الظروف القياسية STP؟

1- درجة الحرارة: _____

2- الضغط: _____

3- احسب عدد الذرات الموجودة في (3.4 مول) من البوتاسيوم K؟ (علماً بأن عدد أفوجادرو= 6.02×10^{23})

4- احسب عدد الذرات الموجودة في (7 مول) من الحديد Fe؟ (علماً بأن عدد أفوجادرو= 6.02×10^{23})

5- احسب كتلة 2 مول من مركب الميثان، علماً بأن كتلته المولية تساوي 16 g/mol .

السؤال الثالث:- أجب عما يلي:

أ- اكتب الصيغة الكيميائية للمركبات الأيونية الناتجة من ارتباط الأيونات الآتية:

1- Mg , O

2- Na , F

السؤال الخامس:-أجب عما يلي:

1: احسب الكتلة النظائرية للبورون 5 بوحدة g إذا علمت أن كتلة ذرية واحدة تساوي 1.66×10^{-24} g amu

.....

2:- أدرس المعادلة الأيونية التالية ثم أجب عما يلي:

$$Li^{+}_{(aq)} + F^{-}_{(aq)}) + H^{+}_{(aq)} + OH^{-}_{(aq} \rightarrow Li^{+}_{(aq)} + F^{-}_{(aq)} + H_2O_{(l)}$$

أ-أكتب الأيونات المتفرجة:

.....

ب- المعادلة الأيونية النهائية:

.....

3- احسب عدد الذرات الموجودة في (6 مول) من الكربون C؟

(علماً بأن عدد أفوجادرو= 6.02×10^{23})

.....

4- احسب حجم (3 مول) من غاز الفلور Cl_2 عند الظروف القياسية STP؟

إذا علمت أن الحجم المولي لأي غاز عند الظروف القياسية = 22.4 L

.....

5- ما قيمة الكتلة المولية لكل من المركبات التالية:

1) MgO علما أن الكتلة الذرية [Mg = 24, O= 16]

.....

2) NaF علما أن الكتلة الذرية [Na = 23, F =19]

.....

3) LiF علما أن الكتلة الذرية [li = 7, F =19]

6- العنصر الذي يستخدم كمقياس لوحدة الكتلة الذرية ؟	
H	A
N	B
O	C
C	D

7- ما الكتلة الجزيئية للهيدروجين H_2 ؟

1 amu	A
2 amu	B
3 amu	C
4 amu	D

8. ما الذي تدل علية العباره الاتيه

حجم مول واحد من الغازات عند الظروف القياسية (.....)

9. ما الاسم الذي يطلق على المجموعة الأيونية CO_3^{-2} (.....)

10. أكتب قيمة درجة الحرارة والضغط عند الظروف القياسية STP؟

1- درجة الحرارة: _____

2- الضغط: _____

السؤال السادس:- أ- وازن المعادلات الكيميائية الآتية:

1- $__Mg + O_2 \rightarrow __MgO$

2- $___H_2 + O_2 \rightarrow __H_2O$

1A
2A
3A
4A
5A
6A
7A
8A
*Lanthanide series
**Actinide series