

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: 18:16:25 2025-12-10

ملفات اكتب للمعلم اكتب 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 للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

إعداد: مدرسة ابن تيمية

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

أوراق عمل مدرسة ابن تيمية نهاية الفصل مع الإجابة النموذجية

1

أوراق عمل الإمتياز نهاية للدكتور محمد مجدي

2

مذكرة الامتياز لاختبار منتصف الفصل الأول غير مجابة

3

مذكرة الإبداع في الكيمياء الوحدة الأولى الدورية في خصائص العناصر

4

نموذج إجابة أوراق عمل منتصف الفصل من مدرسة مسيعيد

5



النشاط الكيميائي

السؤال الأول:- اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:

1- ما الصيغة الناتجة عند اتحاد البوتاسيوم مع الهيدروكسيد

KOH	A
K(OH) ₂	B
K(OH) ₃	C
K(OH) ₄	D

2- أحد استخدامات الهالوجينات ؟

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

3- ما اللون الناتج عند احتراق عنصر الصوديوم ؟

اسود	A
اخضر	B
ازرق	C
اصفر	D

4- ما الصيغة العامة لهيدروكسيد فلز قلوي؟

MOH	A
M(OH) ₂	B
M(OH) ₃	C
M(OH) ₄	D



السؤال الثاني

3- أكمل المعادلات التالية:



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 الكيميائية لتفاعل الفلزات الواردة في الجدول الاتي.

العنصر	Mg	Be	Sr
التفاعل مع الاوكسجين O			



ب- أكمل المعادلات التالية , ثم أكتب اسم الناتج؟



اسم الناتج:



اسم الناتج:



اسم الناتج:

كتلة الذرات و المركبات الكيميائية

السؤال الأول: أ- أكمل الجدول الاتي

بالاستعانة بالجدول الدوري حدد عدد البروتونات وعدد الإلكترونات وعدد النيوترونات

العنصر	عدد البروتونات	عدد الإلكترونات	عدد النيوترونات
$^{24}_{12}\text{Mg}$			
$^{20}_{10}\text{Ne}$			
$^{12}_6\text{C}$			
$^{14}_7\text{N}$			



السؤال الثاني - اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:

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

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

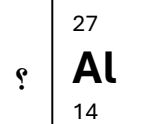
2- ما قيمة كتلة الصيغة النسبية لمركب فلوريد الصوديوم NaF؟

[Na = 23, F=19]

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

3- ما العنصر المستخدم كمقياس لوحدة الكتلة الذرية؟

H	A
N	B
O	C
C	D



4- ما عدد النيوترونات في ذرة ؟

40	A
27	B
14	C
13	D



5- ما الكتلة الجزيئية للهيدروجين H_2 ؟

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

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

128 amu	A
120 amu	B
200 amu	C

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

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

8. ما الكتلة الجزيئية للماء H_2O

18	A
16	B
2	C
1	D



السؤال الثالث:- أجب عما يلي:

1- احسب الكتلة النظرية 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 إذا علمت أن [Ca = 40, O= 16]

السؤال الرابع :- أ- وضح المقصود بالنظائر.

ب- ما العنصر المستخدم كمقياس لوحة 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؟



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؟ $2 \text{Na}_{(s)} + \text{Cl}_{2(g)} \rightarrow 2\text{NaCl}_{(s)}$

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	هيدروكسيد
B	الكربونات
C	لأسيئات
D	النيترات

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

(s):

(l):

(g):



ب- وازن المعادلات الكيميائية الآتية:



المعادلة الأيونية

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



أ- أكتب الأيونات المتفرجة :

.....

ب- المعادلة الأيونية النهائية:

.....

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



أ- أكتب الأيونات المتفرجة :

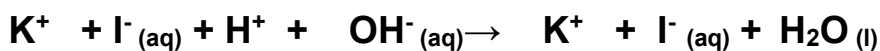
.....

ب- المعادلة الأيونية النهائية:

.....



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



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)؟
	0.25 g <input type="checkbox"/> A
	2.5 g <input type="checkbox"/> B
	25 g <input type="checkbox"/> C
	250 g <input type="checkbox"/> D

2	احسب الكتلة النظرية للنيتروجين 15 بوحدة g إذا علمت أن كتلة ذرية واحدة تساوي 1.66×10^{-24} g
	2.49×10^{-23} <input type="checkbox"/> A
	3.9×10^{-34} <input type="checkbox"/> B
	2×10^{-24} <input type="checkbox"/> C
	9×10^{-21} <input type="checkbox"/> D



3	احسب عدد الذرات الموجودة في (7 مول) من الحديد Fe؟ (علماً بأن عدد أفوجادرو = 6.02×10^{23})
<input type="checkbox"/> A	4.2×10^{24}
<input type="checkbox"/> B	7×10^{24}
<input type="checkbox"/> C	6.02×10^{23}
<input type="checkbox"/> 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
<input type="checkbox"/> A	2.5 mol
<input type="checkbox"/> B	15 mol
<input type="checkbox"/> C	22.4 mol
<input type="checkbox"/> 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؟

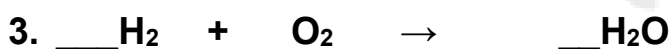
1- درجة الحرارة:

2- الضغط :

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

.....

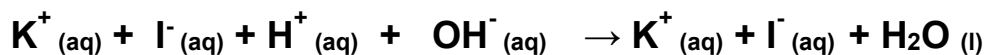
11- وازن المعادلات التالية:



أي من التالي تعتبر أيونات متفرجة في المعادلة الكيميائية الآتية؟ $\text{Na}^+_{\text{aq}} + \text{Cl}^-_{\text{aq}} + \text{H}^+_{\text{aq}} + \text{OH}^-_{\text{aq}} \rightarrow \text{Na}^+_{\text{aq}} + \text{Cl}^-_{\text{aq}} + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$	12
Na^+, Cl^-	<input type="checkbox"/> A
Na^+, H^+	<input type="checkbox"/> B
H^+, OH^-	<input type="checkbox"/> C
H^+, Na^+	<input type="checkbox"/> D



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



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؟



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:

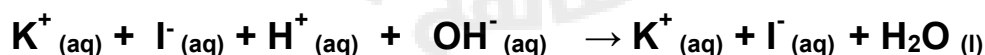
(1) NaCl علما أن الكتلة الذرية [Na= 23 , Cl= 35.5]

(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



أ- أكتب الأيونات المتفرجة:

.....

ب- المعادلة الأيونية النهائية:

.....



الحسابات الكيميائية

السؤال الأول:

1. ما الذي تدل عليه العبارة الآتية

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:



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 الكلور 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 علماً أن الكتلة الذرية [$\text{Mg} = 24$, $\text{O} = 16$]

(2) NaF علماً أن الكتلة الذرية [$\text{Na} = 23$, $\text{F} = 19$]

(3) LiF علماً أن الكتلة الذرية [$\text{Li} = 7$, $\text{F} = 19$]



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 عليه العبارة الآتية

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

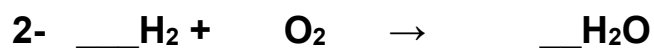
9. ما الاسم الذي يطلق على المجموعة الأيونية CO_3^{2-} (.....)

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

1- درجة الحرارة: _____

2- الضغط: _____

السؤال السادس:- أ- وازن المعادلات الكيميائية الآتية:





1A	2A	3A	4A	5A	6A	7A	8A
1 H Hydrogen 1.008	3 Li Lithium 6.94	5 B Boron 10.81	6 C Carbon 12.011	7 N Nitrogen 14.007	8 O Oxygen 15.999	9 F Fluorine 18.998	2 He Helium 4.003
4 Be Beryllium 9.012	11 Na Sodium 22.990	13 Al Aluminum 26.982	14 Si Silicon 28.085	15 P Phosphorus 30.974	16 S Sulfur 32.06	17 Cl Chlorine 35.45	10 Ne Neon 20.180
12 Mg Magnesium 24.305	19 K Potassium 39.098	31 Ga Gallium 69.723	32 Ge Germanium 72.630	33 As Arsenic 74.922	34 Se Selenium 78.97	35 Br Bromine 79.904	18 Ar Argon 39.948
20 Ca Calcium 40.078	37 Rb Rubidium 85.468	49 In Indium 114.818	50 Sn Tin 118.710	51 Sb Antimony 121.760	53 Te Tellurium 127.60	54 Xe Xenon 131.293	36 Kr Krypton 83.798
38 Sr Strontium 87.62	55 Cs Cesium 132.905	81 Tl Thallium 204.38	82 Pb Lead 207.2	83 Bi Bismuth 208.980	84 Po Polonium [209]	85 At Astatine [210]	54 Xe Xenon 131.293
56 Ba Barium 137.327	87 Fr Francium [223]	103 Lr Lawrencium [262]	104 Rf Rutherfordium [261]	105 Db Dubnium [261]	106 Sg Seaborgium [266]	107 Bh Bohrium [264]	86 Rn Radon [222]
57-70 * Lanthanide series	89-102 * Actinide series	21 Sc Scandium 44.956	22 Ti Titanium 47.867	23 V Vanadium 50.942	24 Cr Chromium 51.996	25 Mn Manganese 54.938	36 Kr Krypton 83.798
58 Ce Cerium 140.116	89 Ac Actinium [227]	39 Y Yttrium 88.906	40 Zr Zirconium 91.224	41 Nb Niobium 92.906	42 Mo Molybdenum 95.95	43 Tc Technetium [97]	54 Xe Xenon 131.293
59 Pr Praseodymium 140.908	91 Pa Protactinium 231.036	71 Lu Lutetium 174.967	72 Hf Hafnium 178.49	73 Ta Tantalum 180.948	74 W Tungsten 183.84	75 Re Rhenium 186.207	86 Rn Radon [222]
60 Nd Neodymium 144.242	92 U Uranium 238.029	77 Ir Iridium 192.222	78 Pt Platinum 195.084	79 Au Gold 196.967	80 Hg Mercury 200.592	81 Tl Thallium 204.38	118 Og Oganesson [294]
61 Pm Promethium [145]	93 Np Neptunium [237]	82 Cd Cadmium 112.414	83 In Indium 114.818	84 Sn Tin 118.710	85 Sb Antimony 121.760	86 Te Tellurium 127.60	117 Ts Tennessine [293]
62 Sm Samarium 150.36	94 Pu Plutonium [244]	87 La Lanthanum 138.905	88 Ce Cerium 140.116	89 Pr Praseodymium 140.908	90 Nd Neodymium 144.242	91 Pm Promethium [145]	119 Lv Livermorium [293]
63 Eu Europium 151.964	95 Am Americium [243]	92 Th Thorium 232.038	93 Pa Protactinium 231.036	94 U Uranium 238.029	95 Np Neptunium [237]	96 Pu Plutonium [244]	120 No Nobelium [289]
64 Gd Gadolinium 157.25	96 Cm Curium [247]	97 Bk Berkelium [247]	98 Cf Californium [251]	99 Es Einsteinium [252]	100 Fm Fermium [257]	101 Md Mendelevium [258]	121 Nh Nihonium [286]
65 Tb Terbium 158.925	97 Bk Berkelium [247]	102 No Nobelium [259]	103 Lr Lawrencium [262]	104 Rf Rutherfordium [261]	105 Db Dubnium [261]	106 Sg Seaborgium [266]	122 Og Oganesson [294]
66 Dy Dysprosium 162.500	98 Cf Californium [251]	103 Lr Lawrencium [262]	104 Rf Rutherfordium [261]	105 Db Dubnium [261]	106 Sg Seaborgium [266]	107 Bh Bohrium [264]	123 Nh Nihonium [286]
67 Ho Holmium 164.930	99 Es Einsteinium [252]	104 Rf Rutherfordium [261]	105 Db Dubnium [261]	106 Sg Seaborgium [266]	107 Bh Bohrium [264]	108 Hs Hassium [270]	124 Og Oganesson [294]
68 Er Erbium 167.259	100 Fm Fermium [257]	105 Db Dubnium [261]	106 Sg Seaborgium [266]	107 Bh Bohrium [264]	108 Hs Hassium [270]	109 Mt Meitnerium [270]	125 Nh Nihonium [286]
69 Tm Thulium 168.934	101 Md Mendelevium [258]	106 Sg Seaborgium [266]	107 Bh Bohrium [264]	108 Hs Hassium [270]	109 Mt Meitnerium [270]	110 Ds Darmstadtium [281]	126 Og Oganesson [294]
70 Yb Ytterbium 173.045	102 No Nobelium [259]	107 Bh Bohrium [264]	108 Hs Hassium [270]	109 Mt Meitnerium [270]	110 Ds Darmstadtium [281]	111 Rg Roentgenium [281]	127 Nh Nihonium [286]