

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



محمد مصطفى

الملف اختبار قصير أول بلا اجابة

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج الكويتية](#) ⇨ [الصف العاشر](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

<a href="#">الرياضيات</a>	<a href="#">اللغة الانجليزية</a>	<a href="#">اللغة العربية</a>	<a href="#">التربية الاسلامية</a>
---------------------------	----------------------------------	-------------------------------	-----------------------------------

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

<a href="#">تعريف وتعالييل</a>	1
<a href="#">بنك اسئلة</a>	2
<a href="#">مذكرة كيمياء</a>	3
<a href="#">مذكرة كيمياء فصل ثاني</a>	4
<a href="#">مذكرة الورقة التقويمية</a>	5

وزارة التربية	(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء)	العام الدراسي ٢٠٢٤-٢٠٢٥ م
منطقة.....التعليمية	(الفترة الدراسية الثانية)	الصف العاشر.....
مدرسة.....		الاسم:.....
قسم الكيمياء والفيزياء		الزمن: ( ٢٠ دقيقة )
	4	أ.محمد مصطفى أبو ربيع

### السؤال الأول:

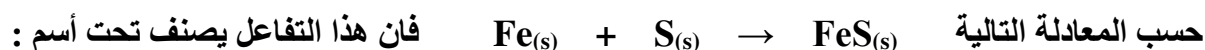
- أ- ضع علامة ( ✓ ) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: (3x0.5)
- ١- عند اضافة المركب العضوي (الهكسين) الى سائل البروم البني المحمر يحدث تفاعل كيميائي مما يدل علي:
- ( ) ظهور لون جديد ( ) سريان تيار كهربائي ( ) اختفاء لون البروم ( ) ظهور راسب



- ٢- الصيغة الكيميائية الصحيحة لهيدروكسيد البوتاسيوم هي :



- ٣- عند حدوث تفاعل كيميائي بتسخين برادة الحديد والكبريت الصلب تكون مركب كبريتيد الحديد II الصلب

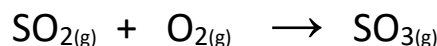


- ( ) التفاعلات غير المتجانسة ( ) التفاعلات المتجانسة بين المواد الصلبة
- ( ) التفاعلات المتجانسة بين المواد الغازية ( ) التفاعلات المتجانسة بين المواد السوائل

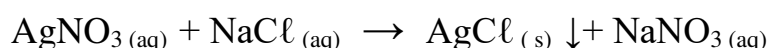
### السؤال الثاني:

- أ- علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: (1 درجة)
- المعادلة الهيكلية لا تعبر عن التفاعل الكيميائي بشكل دقيق.

- ب- زن المعادلة الكيميائية التالية بحيث تحقق قانون بقاء الكتلة: (0.5 درجة)



- ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: (1 درجة)



### والمطلوب:

- تعيين الايونات المتفرجة .....

وزارة التربية منطقة ..... التعليمية مدرسة ..... <u>قسم الكيمياء والفيزياء</u>	(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء) (الفترة الدراسية الثانية) <div style="border: 1px solid green; border-radius: 50%; width: 100px; height: 100px; margin: 0 auto; display: flex; align-items: center; justify-content: center;"> <div style="border-top: 1px solid black; width: 100%;"></div> </div>	العام الدراسي ٢٠٢٤-٢٠٢٥ م الصف العاشر ..... الاسم: ..... الزمن: ( ٢٠ دقيقة ) <b>أ. محمد مصطفى أبوربيع</b>
----------------------------------------------------------------------------------------	------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

### السؤال الأول:

أ- ضع علامة ( ✓ ) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: (3x0.5)

١- أحد التغيرات التالية تدل على حدوث تفاعل كيميائي عند وضع قطعة من الخارصين في محلول حمض الهيدروكلوريك:

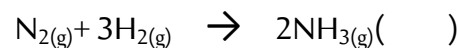
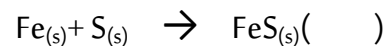
( ) تصاعد غاز ( ) اختفاء لون ( ) تكون راسب ( ) ظهور ضوء

٢- الصيغة الكيميائية الصحيحة لهيدروكسيد الباريوم هي :

موقع  
المنهج الكويتية  
almanahi.com/kw

( ) Ba(OH)<sub>2</sub> ( ) K<sub>2</sub>O ( ) BaO ( ) KOH ( )

٣- احد التفاعلات التالية من التفاعلات غير المتجانسة:

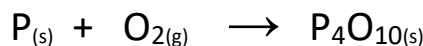


### السؤال الثاني:

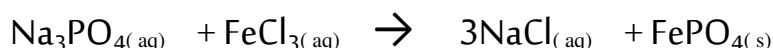
أ- علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: (1 درجة)

يكتب ثاني أكسيد المنجنيز MnO<sub>2</sub> فوق السهم عند تفكك المحلول المائي لفوق أكسيد الهيدروجين H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>.

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية بحيث تحقق قانون بقاء الكتلة: (0.5 درجة)



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: (1 درجة)



### والمطلوب:

- تعيين الايونات المتفرجة .....

وزارة التربية منطقة ..... التعليمية مدرسة ..... قسم الكيمياء والفيزياء	(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء) (الفترة الدراسية الثانية) <div style="border: 1px solid black; border-radius: 50%; width: 100px; height: 100px; margin: 0 auto; display: flex; align-items: center; justify-content: center;"> <div style="border-top: 1px solid black; width: 100%; height: 100%;"></div> </div> 4	العام الدراسي ٢٠٢٤-٢٠٢٥ م الصف العاشر ..... الاسم: ..... الزمن: ( ٢٠ دقيقة ) أ. محمد مصطفى أبوربيع
---------------------------------------------------------------------------------	----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	----------------------------------------------------------------------------------------------------------------

### السؤال الأول:

أ- ضع علامة ( ✓ ) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: (3x0.5)

١- عند اشعال شريط من المغنيسيوم في الهواء الجوي فإن دليل حدوث التفاعل:

- ( ) تصاعد غاز  
 ( ) سريان التيار الكهربائي  
 ( ) ظهور ضوء أو شرارة  
 ( ) اختفاء اللون



٢- أي التغيرات التالية يعتبر تغير فيزيائي:

- ( ) صدأ الحديد  
 ( ) تخمر السكر  
 ( ) احتراق الكربون  
 ( ) ذوبان الثلج

٣- يعتبر التفاعل التالي  $SO_3(g) \rightarrow SO_2(g) + O_2(g)$  من التفاعلات

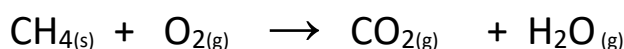
- ( ) المتجانسة الصلبة  
 ( ) المتجانسة الغازية  
 ( ) الغير متجانسة  
 ( ) المتجانسة السائلة

### السؤال الثاني:

أ- علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: (1 درجة)

التفاعل التالي:  $N_2(g) + 3H_2(g) \rightarrow 2NH_3(g)$  يعتبر من التفاعلات المتجانسة.

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية بحيث تحقق قانون بقاء الكتلة: (0.5 درجة)



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: (1 درجة)



### والمطلوب:

- تعيين الايونات المتفرجة .....

وزارة التربية منطقة ..... التعليمية مدرسة ..... <u>قسم الكيمياء والفيزياء</u>	(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء) (الفترة الدراسية الثانية) <div style="border: 1px solid green; border-radius: 50%; width: 100px; height: 100px; margin: 0 auto; display: flex; align-items: center; justify-content: center;"> <div style="border-top: 1px solid black; width: 100%;"></div> <div style="width: 100%; text-align: center;">4</div> </div>	العام الدراسي ٢٠٢٤-٢٠٢٥ م الصف العاشر ..... الاسم: ..... الزمن: ( ٢٠ دقيقة ) <b>أ. محمد مصطفى أبوربيع</b>
----------------------------------------------------------------------------------------	------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

### السؤال الأول:

أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: (3x0.5)

١- عند إضافة اليود إلى النشا، فإن دلالة حدوث التفاعل كيميائي هي .....



٢- الصيغة الكيميائية التالية  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  لمركب يسمى .....

٣- تبعاً للحالة الفيزيائية لمواد التفاعل المتزن التالي:  $\text{CaCO}_3(\text{s}) \rightarrow \text{CaO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$

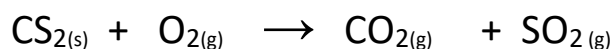
فإن التفاعل يصنف من التفاعلات .....

### السؤال الثاني:

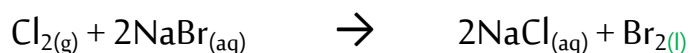
أ- قارن بين كل مما يأتي: (2x0.5)

وجه المقارنة	تعفن الخبز	تبخر الماء
نوع التغير (فيزيائي – كيميائي)	.....	.....

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية بحيث تحقق قانون بقاء الكتلة: (0.5 درجة)



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: (1 درجة)



### والمطلوب:

- تعيين الايونات المتفرجة .....

وزارة التربية منطقة ..... التعليمية مدرسة ..... <u>قسم الكيمياء والفيزياء</u>	(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء) (الفترة الدراسية الثانية) <div style="border: 1px solid green; border-radius: 50%; width: 100px; height: 100px; margin: 0 auto; display: flex; align-items: center; justify-content: center;"> <div style="border-top: 1px solid black; width: 100%; height: 100%;"></div> </div>	العام الدراسي ٢٠٢٤-٢٠٢٥ م الصف العاشر ..... الاسم: ..... الزمن: ( ٢٠ دقيقة ) <b>أ. محمد مصطفى أبوربيع</b>
----------------------------------------------------------------------------------------	--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

### السؤال الأول:

أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: (3x0.5)

١- تسمى المعادلة الكيميائية التي تعبر عن الصيغ الكيميائية الصحيحة للمواد المتفاعلة والنواتجة، دون الإشارة إلى الكميات النسبية للمواد المتفاعلة والنواتجة باسم .....



٢- الصيغة الكيميائية لنترات البوتاسيوم .....

٣- عند إضافة محلول حمض الهيدروكلوريك إلى محلول هيدروكسيد الصوديوم فإن دلالة حدوث التفاعل الكيميائي

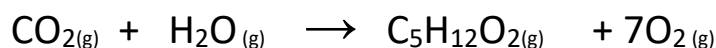
هي .....

### السؤال الثاني:

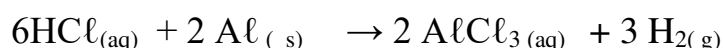
أ- قارن بين كل مما يأتي: (2x0.5)

وجه المقارنة	$N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$	$CaCO_{3(s)} \rightarrow CaO_{(s)} + CO_{2(g)}$
نوع التفاعل (متجانس – غير متجانس)	.....	.....

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية بحيث تحقق قانون بقاء الكتلة: (0.5 درجة)



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: (1 درجة)



### والمطلوب:

- تعيين الأيونات المتفرجة .....

وزارة التربية	(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء)	العام الدراسي ٢٠٢٤-٢٠٢٥ م
منطقة.....التعليمية	(الفترة الدراسية الثانية)	الصف العاشر.....
مدرسة.....		الاسم:.....
<u>قسم الكيمياء والفيزياء</u>		الزمن: ( ٢٠ دقيقة )
	4	أ.محمد مصطفى أبو ربيع

### السؤال الأول:

أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: (3x0.5)

١ - الصيغة الكيميائية لغاز ثالث أكسيد الكبريت هي .....

٢ - يرمز للحرارة في التفاعل الكيميائي بالرمز .....

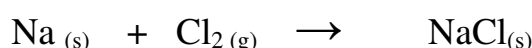
٣ - إضاءة مصباح صغير إذا ما وصل بقطبي نحاس وخارصين مغمورين جزئياً في محلول حمض الكبريتيك فإن الدليل على حدوث تفاعل كيميائي هو .....

### السؤال الثاني:

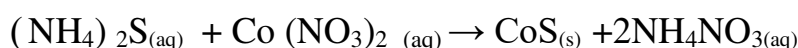
أ- علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: (1 درجة)

يصنف صدا الحديد من التغيرات الكيميائية.

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية بحيث تحقق قانون بقاء الكتلة: (0.5 درجة)



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: (1 درجة)



### والمطلوب:

- تعيين الايونات المتفرجة .....

وزارة التربية منطقة ..... التعليمية مدرسة ..... <u>قسم الكيمياء والفيزياء</u>	(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء) (الفترة الدراسية الثانية) <div style="border: 1px solid green; border-radius: 50%; width: 100px; height: 100px; margin: 0 auto; display: flex; align-items: center; justify-content: center;"> <div style="border-top: 1px solid black; width: 100%;"></div> <div style="width: 100%;"></div> </div> <div style="text-align: center; margin-top: 5px;">4</div>	العام الدراسي ٢٠٢٤-٢٠٢٥ م الصف العاشر ..... الاسم: ..... الزمن: ( ٢٠ دقيقة ) <b>أ. محمد مصطفى أبوربيع</b>
----------------------------------------------------------------------------------------	-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

### السؤال الأول:

**أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: (3x0.5)**

١ - عند تفاعل محلول نترات الفضة ( $AgNO_3$ ) مع محلول كلوريد الصوديوم ( $NaCl$ ) فإن دلالة حدوث التفاعل الكيميائي هي .....



٢ - الصيغة الكيميائية ل نترات المغنيسيوم هي .....

٣- تسمى التفاعلات التي تكون فيها المواد المتفاعلة والمواد الناتجة عنها في حالتين فيزيائيتين أو أكثر باسم .....

### السؤال الثاني:

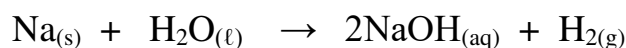
**أ- في التفاعل التالي:  $2H_2O_{2(aq)} \xrightarrow{MnO_2} 2H_2O_{(l)} + O_{2(g)}$  (2x0.5)**

#### المطلوب:

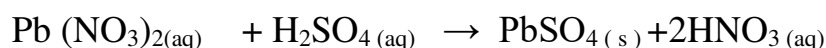
\*تحديد نوع التفاعل ( متجانس – غير متجانس ) .....

\*اسم العامل الحفاز .....

**ب- زن المعادلة الكيميائية التالية بحيث تحقق قانون بقاء الكتلة: (0.5 درجة)**



**ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: (1 درجة)**



#### والمطلوب:

- تعيين الايونات المتفرجة .....



وزارة التربية منطقة ..... التعليمية مدرسة ..... <u>قسم الكيمياء والفيزياء</u>	(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء) (الفترة الدراسية الثانية) <div style="border: 1px solid green; border-radius: 50%; width: 100px; height: 100px; margin: 0 auto; display: flex; align-items: center; justify-content: center;"> <div style="border-top: 1px solid black; width: 100%;"></div> <div style="margin-top: 5px;">4</div> </div>	العام الدراسي ٢٠٢٤-٢٠٢٥ م الصف العاشر ..... الاسم: ..... الزمن: ( ٢٠ دقيقة ) أ. محمد مصطفى أبوربيع
----------------------------------------------------------------------------------------	--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	----------------------------------------------------------------------------------------------------------------

### السؤال الأول:

**أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: (3x0.5)**

١- عند وضع قطعة من الخارصين في محلول حمض الهيدروكلوريك المخفف فإنه يحدث تفاعل كيميائي نستدل عليه ب.....



٢- الصيغة الكيميائية  $\text{CaF}_2$  لمركب أيوني يسمى .....

٣- المعادلة التي تظهر جميع المواد الذائبة في صورتها المفككة بأيونات حرة في المحلول تسمى .....

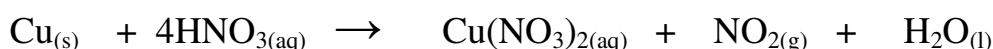
### السؤال الثاني:

**أ- ماذا يحدث للحالة الفيزيائية للمادة المتكونة عند خلط محلول نيترات الفضة مع محلول كلوريد الصوديوم: (1 درجة)**

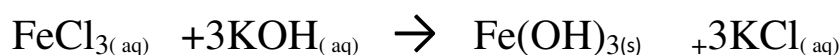
الحدث: .....

التفسير: .....

**ب- زن المعادلة الكيميائية التالية بحيث تحقق قانون بقاء الكتلة: (0.5 درجة)**



**ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: (1 درجة)**



والمطلوب:

- تعيين الايونات المتفرجة .....

العام الدراسي ٢٠٢٤-٢٠٢٥ م

الصف العاشر .....

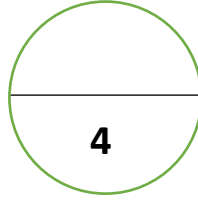
الاسم: .....

الزمن: ( ٢٠ دقيقة )

أ. محمد مصطفى أبوربيع

(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء)

(الفترة الدراسية الثانية)



وزارة التربية

منطقة ..... التعليمية

مدرسة .....

قسم الكيمياء والفيزياء

### السؤال الأول:

أ- ضع علامة ( ✓ ) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: (3x0.5)

١- عند اشعال شريط من المغنسيوم في الهواء الجوي حسب المعادلة :  $2Mg(s) + O_2(g) \rightarrow 2MgO(s)$  تكون الحالة الفيزيائية للمركب الناتج :

( ) غاز

( ) صلب

( ) سائل

( ) محلول مائي

٢- الصيغة الكيميائية الصحيحة لأكسيد الألمنيوم هي :

المناهج الكويتية  
almanhaj.com.kw

$Al_2O_3$  ( )

$BaO$  ( )

$K_2O$  ( )

$CaO$  ( )

٣- إحدى التغيرات التالية لا تدل على حدوث تفاعل كيميائي:

( ) تغير لون المحلول

( ) تكون راسب

( ) تبخر المادة

( ) تصاعد غاز

### السؤال الثاني:

أ- لديك محاليل المواد الموضحة في الشكل المقابل، وعند خلطهما يحدث تفاعل كيميائي:

والمطلوب: (1 درجة)



محلول  $AgNO_3$



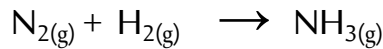
محلول  $NaCl$

١- ماهي دلالة حدوث التفاعل الكيميائي.....

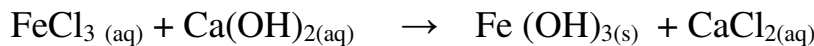
٢- تحديد نوع التفاعل حسب الحالة الفيزيائية للمواد

المتفاعلة والناتجة .....

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية بحيث تحقق قانون بقاء الكتلة: (0.5 درجة)



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: (1 درجة)



والمطلوب:

- تعيين الايونات المتفرجة .....

وزارة التربية منطقة ..... التعليمية مدرسة ..... قسم الكيمياء والفيزياء	(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء) (الفترة الدراسية الثانية) <div style="border: 1px solid black; border-radius: 50%; width: 100px; height: 100px; margin: 0 auto; display: flex; align-items: center; justify-content: center;"> <div style="border-top: 1px solid black; width: 100%; height: 100%;"></div> </div> 4	العام الدراسي ٢٠٢٤-٢٠٢٥ م الصف العاشر ..... الاسم: ..... الزمن: ( ٢٠ دقيقة ) أ. محمد مصطفى أبو ربيع
---------------------------------------------------------------------------------	----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------

### السؤال الأول:

أ- ضع علامة (✓) امام العبارة الصحيحة وعلامة (x) امام العبارة غير الصحيحة: (3x0.5)

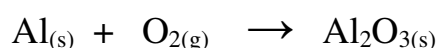
- ١- العامل الحفاز هي مادة تشترك في التفاعل الكيميائي وتغير في سرعته. ( )
- ٢- الصيغة الكيميائية لكاربونات الكالسيوم هي  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  ( )
- ٣- التفاعل  $2\text{KNO}_3(\text{s}) \rightarrow \text{O}_2(\text{g}) + 2\text{KNO}_2(\text{s})$  يعتبر من التفاعلات غير المتجانسة. ( )

### السؤال الثاني:

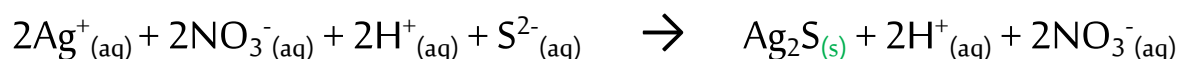
أ- اختر من المجموعة (أ) ما يناسبها من المجموعة (ب) وذلك بوضع الرقم المناسب: (1 درجة)

المجموعة (أ)		المجموعة (ب)	
1	عند إضافة محلول اليود إلى النشا، فإن دلالة التفاعل الكيميائي هي	.....	التغير في درجة الحرارة
2	يحترق شريط المغنسيوم عند إشعاله في الهواء الجوي، فإن دلالة التفاعل الكيميائي هي	.....	اختفاء اللون
3	عند إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) الى محلول حمض الهيدروكلوريك (HCl) ، فإن دلالة التفاعل الكيميائي هي	.....	سريان التيار الكهربائي
4	إضاءة مصباح صغير عند توصيله بقطبي نحاس وخارصين مغموسين بمحلول حمض الكبريتيك المخفف، فإن دلالة التفاعل الكيميائي هي.	.....	ظهور لون جديد
		.....	ظهور ضوء أو شرارة

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية: (0.5 درجة)



ج- ادرس المعادلة الأيونية الكاملة التالية بحيث تحقق قانون بقاء الكتلة: (1 درجة)



والمطلوب:

- تعيين الايونات المتفرجة .....
- تصنيف التفاعل (متجانس – غير متجانس) .....