

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

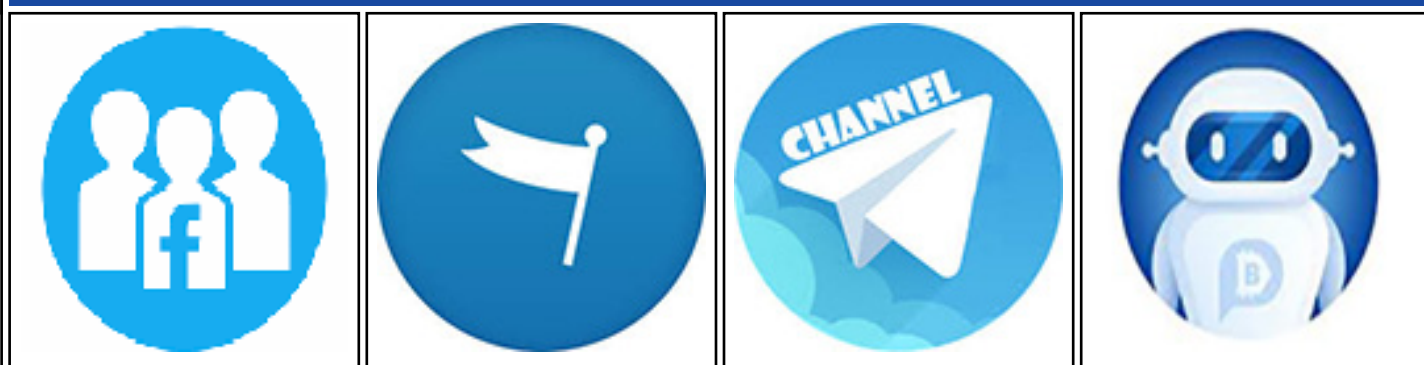


محمد البلاطي

الملف إجابة أسئلة اختبار القصير الأول من منصة البلاطي

[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

# توقعات ليلة الامتحان إجابة امتحانات تجريبية قصير (أ)



## الكيمياء

الفصل الدراسي الثاني

2025 - 2024

## السؤال الأول :

أ- اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة ( √ ) بين القوسين لها لكل ممل يلي: ( $1.5 = \frac{1}{2} \times 3$ )

1 - عند اضافة المركب العضوي (الهكسين) الى سائل البروم البني المحمر يحدث تفاعل كيميائي مما يدل على:

( ) ظهور لون جديد ( ) سريان تيار كهربائي

(√) اختفاء لون البروم ( ) ظهور راسب

موقع  
المنهج الكويتية  
almanahj.com/kw

2 - الصيغة الكيميائية الصحيحة لهيدروكسيد البوتاسيم هي:

( )  $\text{Ba(OH)}_2$  ( )  $\text{K}_2\text{O}$  ( )  $\text{BaO}$  (√)  $\text{KOH}$

عند حدوث تفاعل كيميائي بتسخين برادة الحديد والكبريت الصلب تكون مركب

3 - كبريتيد الحديد II الصلب حسب المعادلة  $\text{Fe}_{(s)} + \text{S}_{(s)} \rightarrow \text{FeS}_{(s)}$  فان هذا التفاعل يصنف تحت اسم:

( ) التفاعلات غير المتجانسة (√) التفاعلات المتجانسة بين المواد الصلبة

( ) التفاعلات المتجانسة بين المواد الغازية ( ) التفاعلات المتجانسة بين المواد السوائل

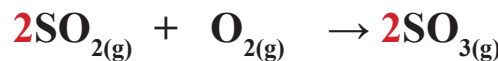
## السؤال الثاني :

أ- علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً: ( $1 = 1 \times 1$ )

المعادلة الهيكلية لا تعبر عن التفاعل الكيميائي بشكل دقيق.

لأنها تشير فقط إلى صيغ المواد المتفاعلة والمواد الناتجة دون الإشارة للكميات النسبية للمتفاعلات والنواتج

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية بحيث تحقق قانون بقاء الكتلة: ( $0.5 = \frac{1}{2} \times 1$ )



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: ( $1 = 1 \times 1$ )



والمطلوب:

- تعيين الأيونات المتفرجة  $\text{Na}^+$  و  $\text{NO}^-$

مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق

4

### السؤال الأول :

أ- اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة ( √ ) بين القوسين لها لكل ممل يلي: ( $1.5=1/2 \times 3$ )

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

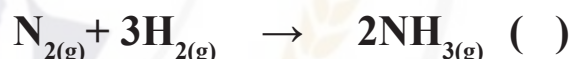
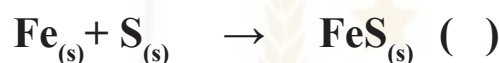
( √ ) تصاعد غاز ( ) اختفاء اللون

( ) تكون راسب ( ) ظهور ضوء

2 - الصيغة الكيميائية الصحيحة لهيدروكسيد الباريوم هي :

( √ )  $Ba(OH)_2$  ( )  $K_2O$  ( )  $BaO$  ( )  $KOH$

3 - احد التفاعلات التالية من التفاعلات غير المتجانسة:



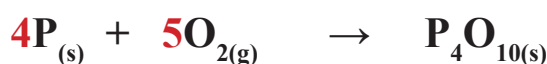
### السؤال الثاني :

أ- علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً: ( $1=1 \times 1$ )

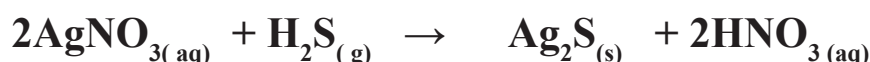
يكتب ثاني أكسيد المنجنيز  $MnO_2$  فوق السهم عند تفكك المحلول المائي لفوق أكسيد الهيدروجين  $H_2O_2$

لأنه مادة تغير من سرعة التفاعل الكيميائي ولا تشترك فيه

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية: ( $0.5=1/2 \times 1$ )



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: ( $1=1 \times 1$ )



والمطلوب:

- عين الأيونات المتفرجة  $Na^+$  و  $Cl^-$

## السؤال الأول :

أ- اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة ( √ ) بين القوسين لها لكل ممل يلي: ( $1.5 = \frac{1}{2} \times 3$ )

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

( ) تصاعد غاز (√) ظهور ضوء أو شرارة

( ) سريان التيار الكهربائي ( ) اختفاء اللون

2 - أي التغيرات التالية يعتبر تغير فيزيائي:

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

3 - يعتبر التفاعل التالي  $\text{SO}_{3(g)} \rightarrow \text{SO}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)}$  من التفاعلات:

( ) المتجانسة الصلبة (√) المتجانسة الغازية

( ) الغير متجانسة ( ) المتجانسة السائلة

## السؤال الثاني :

أ- علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً: ( $1 = 1 \times 1$ )

التفاعل التالي:  $\text{N}_{2(g)} + 3\text{H}_{2(g)} \rightarrow 2\text{NH}_{3(g)}$  يعتبر من التفاعلات المتجانسة.

لأن المواد المتفاعلة والنتيجة من التفاعل في حالة فيزيائية واحدة من حالات المادة وهي الحالة الغازية

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية: ( $0.5 = \frac{1}{2} \times 1$ )



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: ( $1 = 1 \times 1$ )



والمطلوب:

- عين الأيونات المتفرجة  $\text{H}^+$  و  $\text{NO}_3^-$

مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق



## السؤال الأول :

4

أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً:  $(1.5 = \frac{1}{2} \times 3)$

1 - عند إضافة اليود إلى النشا، فإن دلالة حدوث التفاعل كيميائي هي **ظهور لون جديد**

2 - الصيغة الكيميائية التالية  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  لمركب يسمى **كربونات الصوديوم**.

3 - تبعا للحالة الفيزيائية لمواد التفاعل المتزن التالي:  $\text{CaCO}_{3(s)} \rightarrow \text{CaO}_{(s)} + \text{CO}_{2(g)}$  فإن التفاعل يصنف من التفاعلات **غير المتجانسة**.

## السؤال الثاني :

أ- قارن بين كل مما يأتي:  $(1 = \frac{1}{2} \times 2)$

وجه المقارنة	تعفن الخبز	تبخر الماء
(نوع التغير) (فيزيائي – كيميائي)	<b>كيميائي</b>	<b>فيزيائي</b>

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية:  $(0.5 = \frac{1}{2} \times 1)$



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية:  $(1 = 1 \times 1)$



والمطلوب:

- عين الأيونات المتفرجة:  **$\text{Na}^+$**

## السؤال الأول :

4

أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علميا:  $(1.5 = \frac{1}{2} \times 3)$

تسمى المعادلة الكيميائية التي تعبر عن الصيغ الكيميائية الصحيحة للمواد المتفاعلة

1 - والناتجة، دون الإشارة الى الكميات النسبية للمواد المتفاعلة والناتجة باسم **المعادلة**

**الهيكليّة**

2 - الصيغة الكيميائية لنترات البوتاسيوم  **$KNO_3$** .

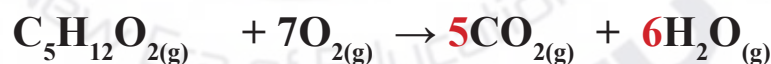
3 - تجمد الماء يعتبر من التغيرات **الفيزيائية**.

## السؤال الثاني :

أ- قارن بين كل مما يأتي:  $(1 = \frac{1}{2} \times 2)$

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)	متجانس	غير متجانس

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية:  $(0.5 = \frac{1}{2} \times 1)$



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية:  $(1 = 1 \times 1)$



والمطلوب:

- عين الأيونات المتفرجة  **$Cl^-$**

مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق

## السؤال الأول :

4

أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً:  $(1.5 = \frac{1}{2} \times 3)$

1 - الصيغة الكيميائية لغاز ثالث أكسيد الكبريت هي  $SO_3$ .

2 - يرمز للحرارة في التفاعل الكيميائي بالرمز  $\Delta$ .

3 - المعادلة التي تشير إلى الجسيمات التي شاركت في التفاعل **المعادلة الكيميائية النهائية**

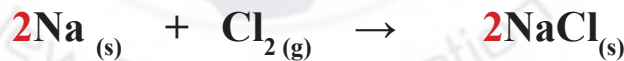
## السؤال الثاني :

أ- علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً:  $(1 = 1 \times 1)$

يصنف صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية.

بسبب تكون مادة جديد من أكسيد الحديد تختلف في تركيبها وخواصها عن الحديد.

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية:  $(0.5 = \frac{1}{2} \times 1)$



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية:  $(1 = 1 \times 1)$



والمطلوب:

- عين الأيونات المتفرجة  $NH_4^+$  و  $NO_3^-$

مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق



## السؤال الأول :

4

أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علميا:  $(1.5 = \frac{1}{2} \times 3)$

1 - يعتبر صدأ الحديد تغير **كيميائي**.

2 - الصيغة الكيميائية لحمض الهيدروكلوريك هي **HCl**.

3 - تسمى التفاعلات التي تكون فيها المواد المتفاعلة والمواد الناتجة عنها في حالتين فيزيائيتين أو أكثر باسم **التفاعلات غير المتجانسة**.

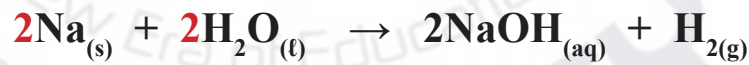
## السؤال الثاني :

أ- ماذا يحدث لخصوبة التربة الصحراوية اثناء حدوث البرق وتساقط الامطار:  $(1 = \frac{1}{2} \times 1)$

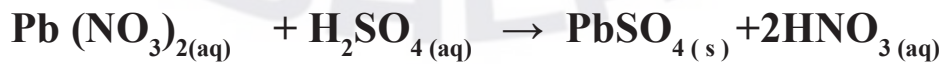
الحدث: **تزداد خصوبة التربة الصحراوية.**

التفسير: **لأن البرق يعمل على تكوين اكاسيد النيتروجين التي تذوب في مياه المطر مكونة امحاض نيتروجينية لها دور هام في زيادة خصوبة الارض كسماد**

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية:  $(0.5 = \frac{1}{2} \times 1)$



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية:  $(1 = 1 \times 1)$



والمطلوب:

- عين الأيونات المتفرجة  **$\text{H}^+$  و  $\text{NO}_3^-$**

مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق

## السؤال الأول :

4

أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً:  $(1.5 = \frac{1}{2} \times 3)$

1 - عند وضع قطعة من الخارصين في محلول حمض الهيدروكلوريك المخفف فإنه يحدث تفاعل كيميائي نستدل عليه بـ **تصاعد غاز الهيدروجين**.

2 - الصيغة الكيميائية  $\text{CaF}_2$  لمركب أيوني يسمى **فلوريد الكالسيوم**.

3 - المعادلة التي تظهر جميع المواد الذائبة في صورتها المفككة بأيونات حرة في المحلول تسمى **المعادلة الأيونية**.

## السؤال الثاني :

أ- ماذا يحدث للحالة الفيزيائية للمادة المتكونة عند خلط محلول نترات الفضة مع محلول كلوريد الصوديوم:  $(1 = \frac{1}{2} \times 1)$

الحدث: **يتكون راسب أبيض من كلوريد الفضة.**

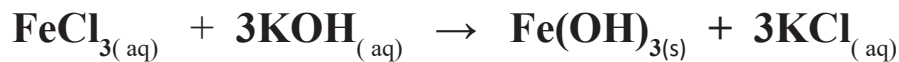
التفسير: **يتحد كاتيون الفضة  $\text{Ag}^+$  مع أنيون الكلوريد  $\text{Cl}^-$  مكوناً  $\text{AgCl}$  وهو مركب أيوني لا يذوب في الماء**



ب- زن المعادلة الكيميائية التالية:  $(0.5 = \frac{1}{2} \times 1)$



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية:  $(1 = 1 \times 1)$



والمطلوب:

- عين الأيونات المتفرجة  $\text{K}^+$  و  $\text{Cl}^-$

مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق

4

### السؤال الأول :

أ- اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة ( √ ) بين القوسين لها لكل ممل يلي: (  $1.5 = \frac{1}{2} \times 3$  )

1 - عند اشعال شريط من المغنسيوم في الهواء الجوي حسب المعادلة:



تكون الحالة الفيزيائية للمركب الناتج :

( ) محلول مائي ( ) سائل ( √ ) صلب ( ) غاز



2 - الصيغة الكيميائية الصحيحة لأكسيد الألمنيوم هي :

( )  $\text{CaO}$  ( )  $\text{K}_2\text{O}$  ( )  $\text{BaO}$  ( √ )  $\text{Al}_2\text{O}_3$

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

( ) تصاعد غاز ( √ ) تبخر المادة  
( ) تكون راسب ( ) تغير لون المحلول

### السؤال الثاني :

أ- لديك محاليل المواد الموضحة في الشكل المقابل، وعند خلطهما يحدث تفاعل كيميائي: (  $1 = \frac{1}{2} \times 2$  )



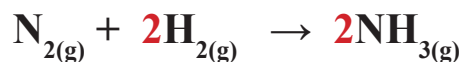
والمطلوب:

- ماهي دلالة حدوث التفاعل الكيميائي تكون راسب

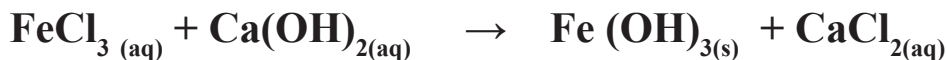
- تحديد نوع التفاعل حسب الحالة الفيزيائية للمواد

المتفاعلة والناتجة غير متجانس

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية: (  $0.5 = \frac{1}{2} \times 1$  )



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: (  $1 = 1 \times 1$  )



والمطلوب:

- عين الأيونات المتفرجة  $\text{Ca}^{+2}$  و  $\text{Cl}^-$

مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق

4

**السؤال الأول :**

أ- أكتب علامة (✓) بين القوسين المقابلين للجملة الصحيحة وعلامة (X) للجملة الخطأ في كل مما يلي:  
(1.5=1/2×3)

1 - العامل الحفاز هي مادة تشترك في التفاعل الكيميائي وتغير في سرعته. (X)

2 - الصيغة الكيميائية لكاربونات الكالسيوم هي  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  (X)

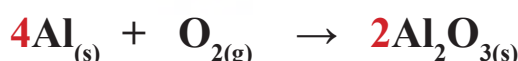
3 - التفاعل  $2\text{KNO}_{3(s)} \rightarrow \text{O}_{2(g)} + 2\text{KNO}_{2(s)}$  يعتبر من التفاعلات غير المتجانسة (✓)

**السؤال الثاني :**

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

( المجموعة أ )	( المجموعة ب )
1 عند إضافة محلول اليود إلى النشا، فإن دلالة التفاعل الكيميائي هي	3 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	4 سريان التيار الكهربائي
4 اضاءة مصباح صغير عند توصيله بقطبي نحاس وخارصين مغموسين بمحلول حمض الكبريتيك المخفف، فإن دلالة التفاعل الكيميائي هي.	1 ظهور لون جديد
	2 ظهور ضوء أو شرارة

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية: (0.5=1/2×1)



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: (1=1×1)



والمطلوب:

- عين الأيونات المتفرجة  $2\text{H}^+_{(aq)}$  و  $2\text{NO}_3^-_{(aq)}$

- تصنيف التفاعل (متجانس غير متجانس) غير متجانس

مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق



## احرص على اقتناء سلسلة منصة البلاطي

- كتاب الشرح.
- كتاب الأسئلة.
- كتاب إجابة الأسئلة.
- المراجعة النهائية (الأسئلة - الإجابة).
- توقعات ليلة الامتحان (الأسئلة - الإجابة).
- كبسولة ليلة الامتحان.
- برشامة ليلة الامتحان.

موقع  
المنهج الكويتية  
almanahj.com/kw



## الكيمياء 10

### الفصل الدراسي الثاني

2025 - 2024

استمتع بتجربة التعلم  
مع منصة البلاطي

