



توقعات ليلة الامتحان إجابة امتحانات تجريبية قصير (أ)



الكيمياء

الفصل الدراسي الثاني

2025 - 2024

10

السؤال الأول :

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

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

2 - الصيغة الكيميائية الصحيحة لهيدروكسيد البوتاسيم هي:

() Ba(OH)_2 () K_2O () BaO (√) 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

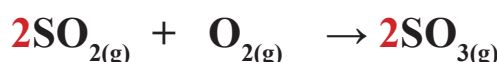
السؤال الثاني :

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: ($0.5=1/2 \times 1$)



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



والمطلوب:

- تعيين الأيونات المتفرجة Na^+ و NO^{-3}

مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق

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:

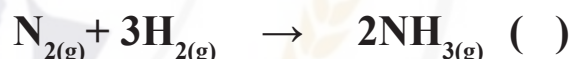
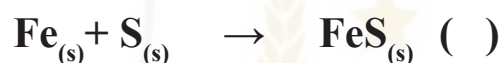
(√) تصاعد غاز () اختفاء اللون

() 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:



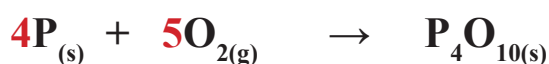
السؤال الثاني :

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

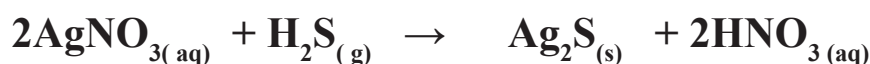
يكتب ثاني أكسيد المنجنيز MnO_2 فوق السهم عند تفكك المحلول المائي لفوق أكسيد الهيدروجين H_2O_2

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 $SO_{3(g)} \rightarrow SO_{2(g)} + O_{2(g)}$ من التفاعلات:

() المتجانسة الصلبة (√) المتجانسة الغازية

() الغير متجانسة () المتجانسة السائلة

السؤال الثاني :

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

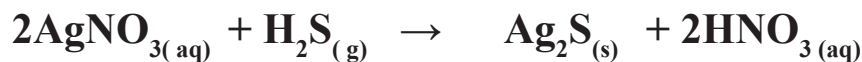
التفاعل التالي: $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$ يعتبر من التفاعلات المتجانسة.

لأن المواد المتفاعلة والنواتجة 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 H^+ 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 - عند إضافة اليود إلى النشا، فإن دلالة حدوث التفاعل كيميائي هي **ظهور لون جديد**

2 - الصيغة الكيميائية التالية Na_2CO_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)	كيميائي	فيزيائي

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: **Na^+**

السؤال الأول :

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 الهيكلية**

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

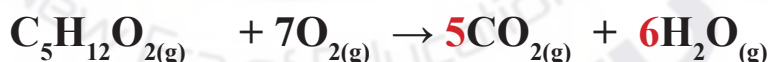
3 - تجمد الماء يعتبر من التغيرات **الفيزيائية**.

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^-**

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 Δ .

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

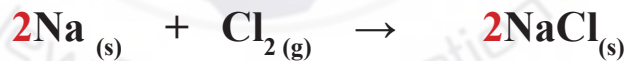
السؤال الثاني :

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

يصنف صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية.

بسبب تكون مادة جديدة 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**

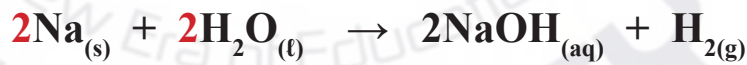
السؤال الثاني :

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

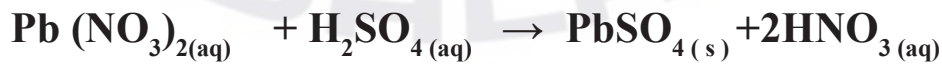
الحدث: **تزداد خصوبة التربة الصحراوية.**

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 **H^+ و 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 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.**

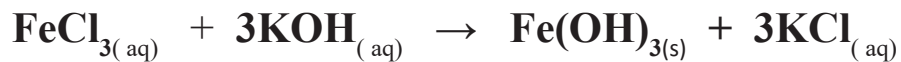
التفسير: **يتحد كاتيون الفضة Ag^+ مع أنيون الكلوريد Cl^- مكوناً AgCl وهو مركب أيوني لا يذوب في الماء**



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 K^+ و 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 :

() CaO () K_2O () BaO (√) Al_2O_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: ($1 = \frac{1}{2} \times 2$)



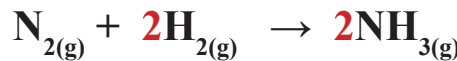
والمطلوب:

- ماهي دلالة حدوث التفاعل الكيميائي تكون راسب

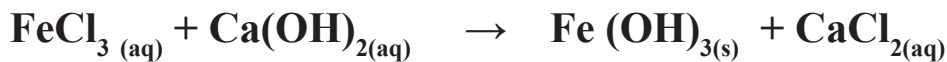
- تحديد نوع التفاعل حسب الحالة الفيزيائية للمواد

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 Ca^{+2} و 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)

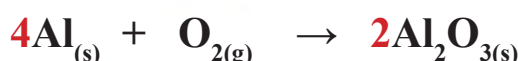
- 1 - العامل الحفاز هي مادة تشترك في التفاعل الكيميائي وتغير في سرعته. (X)
- 2 - الصيغة الكيميائية لكاربونات الكالسيوم هي Na_2CO_3 (X)
- 3 - التفاعل $2\text{KNO}_{3(s)} \rightarrow \text{O}_{2(g)} + 2\text{KNO}_{2(s)}$ يعتبر من التفاعلات غير المتجانسة (✓)

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) إلى محلول حمض الهيدروكلوريك (HCl)، فإن دلالة التفاعل الكيميائي هي	4	سريان التيار الكهربائي
4	إضاءة 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.



الكيمياء 10

الفصل الدراسي الثاني

2025 - 2024

استمتع بتجربة التعلم
مع منصة البلاطي

