



توقعات ليلة الامتحان أسئلة 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: ($1.5 = \frac{1}{2} \times 3$)

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

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.

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

مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق

السؤال الأول :

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

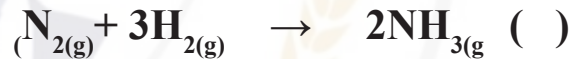
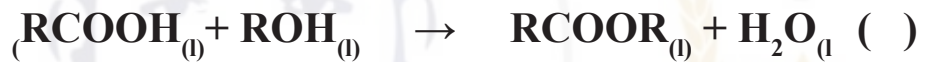
1 - أحد التغيرات التالية تدل على حدوث تفاعل كيميائي عند وضع قطعة من الخارصين في محلول حمض الهيدروكلوريك:

- () 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: ($1=1 \times 1$)

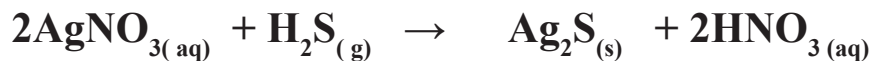
يكتب ثاني أكسيد المنجنيز MnO_2 فوق السهم عند تفكك المحلول المائي لفوق أكسيد الهيدروجين H_2O_2

.....
.....

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

مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق

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

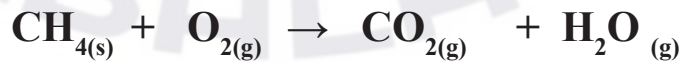
() الغير متجانسة () المتجانسة السائلة

السؤال الثاني :

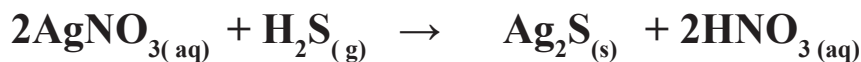
أ- علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً: ($1 = 1 \times 1$)

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

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

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

2 - الصيغة الكيميائية التالية Na_2CO_3 لمركب يسمى

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

السؤال الثاني :

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

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

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

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

.....

2 - الصيغة الكيميائية لنيترات البوتاسيوم

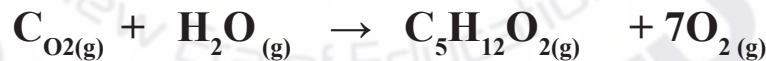
3 - تجمد الماء يعتبر من التغيرات

السؤال الثاني :

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

$\text{CaCO}_{3(s)} \rightarrow \text{CaO}_{(s)} + \text{CO}_{2(g)}$	$\text{N}_{2(g)} + 3\text{H}_{2(g)} \rightarrow 2\text{NH}_{3(g)}$	وجه المقارنة
.....		نوع التفاعل (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

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
- 2 - يرمز للحرارة في التفاعل الكيميائي بالرمز
- 3 - المعادلة التي تشير إلى الجسيمات التي شاركت في التفاعل

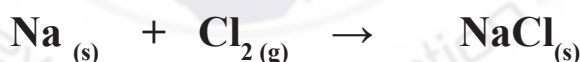
السؤال الثاني :

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

يصنف صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية.

.....
.....

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

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

2 - الصيغة الكيميائية لحمض الهيدروكلوريك هي

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

السؤال الثاني :

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

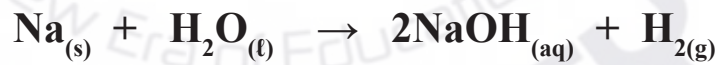
الحدث:

.....

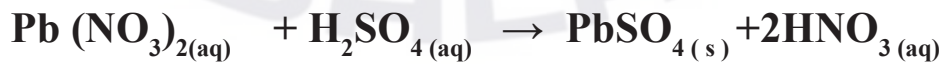
التفسير:

.....

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

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
- 2 - الصيغة الكيميائية CaF_2 لمركب أيوني يسمى
- 3 - 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 نترات الفضة مع محلول كلوريد الصوديوم: ($1 = \frac{1}{2} \times 1$)

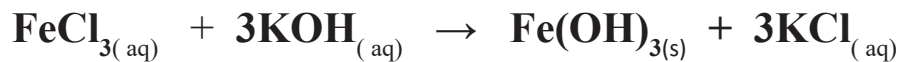
الحدث:

التفسير:

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

مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق

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:



() 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: ($1 = \frac{1}{2} \times 2$)



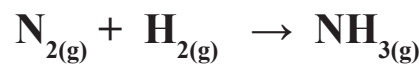
والمطلوب:

- ماهي دلالة حدوث التفاعل الكيميائي

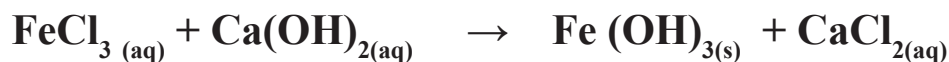
- تحديد نوع التفاعل حسب الحالة الفيزيائية للمواد

المتفاعلة والنتيجة

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

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)

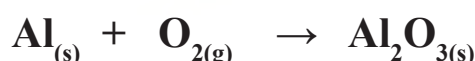
- 1 - العامل الحفاز هي مادة تشترك في التفاعل الكيميائي وتغير في سرعته. ()
- 2 - الصيغة الكيميائية لكاربونات الكالسيوم هي Na_2CO_3 ()
- 3 - التفاعل $2\text{KNO}_{3(s)} \rightarrow \text{O}_{2(g)} + 2\text{KNO}_{2(s)}$ يعتبر من التفاعلات غير المتجانسة ()

السؤال الثاني :

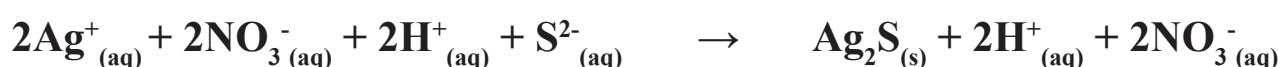
أ- اختر من المجموعة (أ) ما يناسبها من المجموعة (ب) وذلك بوضع الرقم المناسب: (1=1×1)

(المجموعة أ)		(المجموعة ب)
1	عند إضافة محلول اليود إلى النشا، فإن دلالة التفاعل الكيميائي هي	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	سريان التيار الكهربائي
4	اضاءة 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=1/2×1)



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



والمطلوب:

- عين الأيونات المتفرجة

- تصنيف التفاعل (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

