



توقعات ليلة الامتحان أسئلة امتحانات تجريبية قصير (أ)



الكيمياء

الفصل الدراسي الثاني

2023 - 2024

10

السؤال الأول :

أ- اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (√) بين القوسين لها لكل ممل يلي:

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

- () ظهور لون جديد () اختفاء لون البروم
() سريان تيار كهربائي () ظهور راسب

2- الصيغة الكيميائية الصحيحة لهيدروكسيد البوتاسيم هي:

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

عند حدوث تفاعل كيميائي بتسخين برادة الحديد والكبريت الصلب تكون مركب

3- كبريتيد الحديد II الصلب حسب المعادلة $Fe_{(s)} + S_{(s)} \rightarrow FeS_{(s)}$ 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:

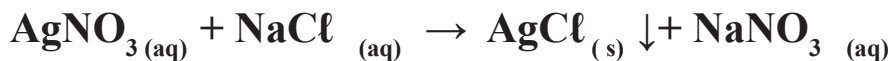
المعادلة الهيكلية لا تعبر عن التفاعل الكيميائي بشكل دقيق.

.....
.....

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية بحيث تحقق قانون بقاء الكتلة:

.....

ب- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية:



والمطلوب:

- تعيين الأيونات المتفرجة

السؤال الأول :

أ- اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (√) بين القوسين لها لكل ممل يلي:

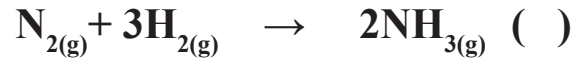
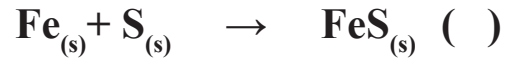
1- أحد التغيرات التالية تدل على حدوث تفاعل كيميائي عند وضع قطعة من الخارصين في محلول حمض الهيدروكلوريك:

- () تصاعد غاز () اختفاء اللون
() تكون راسب () ظهور ضوء

2- الصيغة الكيميائية الصحيحة لهيدروكسيد الباريوم هي :

- KOH () BaO () K₂O () Ba(OH)₂ ()

3- احد التفاعلات التالية من التفاعلات غير المتجانسة:



السؤال الثاني :

أ- علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً:

يكتب ثاني أكسيد المنجنيز MnO₂ فوق السهم عند تفكك المحلول المائي لفوق أكسيد الهيدروجين H₂O₂

.....
.....

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية:



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية:



والمطلوب:

- عين الأيونات المتفرجة

السؤال الأول :

أ- اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (√) بين القوسين لها لكل ممل يلي:

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

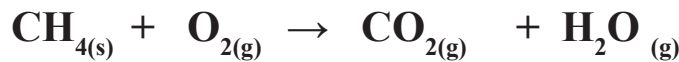
السؤال الثاني :

أ- علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً:

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

.....
.....

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية:



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية:



والمطلوب:

- عين الأيونات المتفرجة

السؤال الأول :

أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علميا:

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

.....

2- الصيغة الكيميائية التالية Na_2CO_3 لمركب يسمى

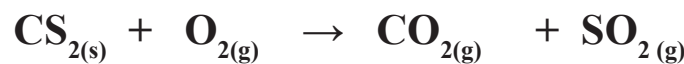
3- تبعا للحالة الفيزيائية لمواد التفاعل المتزن التالي: $\text{CaCO}_{3(s)} \rightarrow \text{CaO}_{(s)} + \text{CO}_{2(g)}$
فإن التفاعل يصنف من التفاعلات

السؤال الثاني :

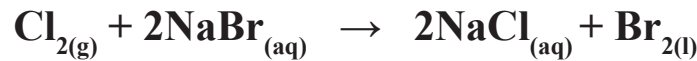
أ- قارن بين كل مما يأتي:

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

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية:



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية:



والمطلوب:

- عين الأيونات المتفرجة

المجال الدراسي : الكيمياء
زمن الامتحان : 20 دقيقة
الصف : العاشر

الامتحان القصير (1)
الفترة الدراسية الثانية
للعام الدراسي 2024/ 2023م
نموذج (5)

وزارة التربية
قسم العلوم
(الفيزياء والكيمياء)

الشعبة /.....

اسم الطالب /.....

السؤال الأول :

أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علميا:

تسمى المعادلة الكيميائية التي تعبر عن الصيغ الكيميائية الصحيحة للمواد المتفاعلة والنواتج، دون الإشارة الى الكميات النسبية للمواد المتفاعلة والنواتج باسم

.....

2- الصيغة الكيميائية لنيترات البوتاسيوم

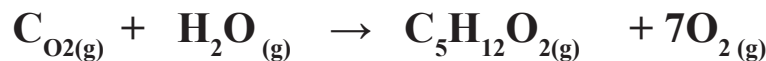
3- تجمد الماء يعتبر من التغيرات.....

السؤال الثاني :

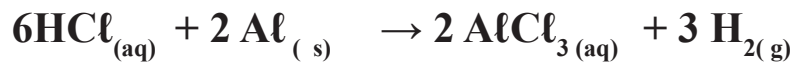
أ- قارن بين كل مما يأتي:

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

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية:



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية:



والمطلوب:

- عين الأيونات المتفرجة

المجال الدراسي : الكيمياء
زمن الامتحان : 20 دقيقة
الصف : العاشر

الامتحان القصير (1)
الفترة الدراسية الثانية
للعام الدراسي 2024/ 2023م
نموذج (6)

وزارة التربية
قسم العلوم
(الفيزياء والكيمياء)

الشعبة /.....

اسم الطالب /.....

السؤال الأول :

أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً:

- 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

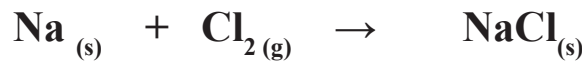
السؤال الثاني :

أ- علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً:

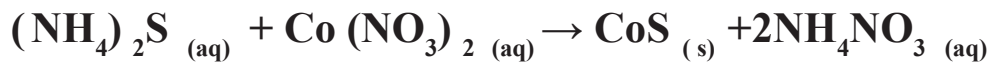
يصنف صدأ الحديد من التغيرات الكيميائية.

.....
.....

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية:



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية:



والمطلوب:

- عين الأيونات المتفرجة

المجال الدراسي : الكيمياء
زمن الامتحان : 20 دقيقة
الصف : العاشر

الامتحان القصير (1)
الفترة الدراسية الثانية
للعام الدراسي 2024/ 2023م
نموذج (7)

وزارة التربية
قسم العلوم
(الفيزياء والكيمياء)

الشعبة /.....

اسم الطالب/.....

السؤال الأول :

أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً:

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:

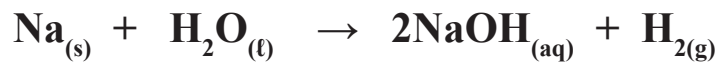
الحدث:

.....

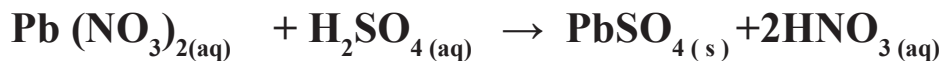
التفسير:

.....

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية:



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية:



والمطلوب:

- عين الأيونات المتفرجة

السؤال الأول :

أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علميا:

- 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 :

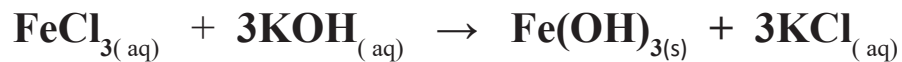
أ- ماذا يحدث للحالة الفيزيائية للمادة المتكونة عند خلط محلول نترات الفضة مع محلول كلوريد الصوديوم:

الحدث:
التفسير:

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية:



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية:



والمطلوب:

- عين الأيونات المتفرجة

السؤال الأول :

أ- اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (√) بين القوسين لها لكل ممل يلي:

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



() محلول مائي () سائل () صلب () غاز

2- الصيغة الكيميائية الصحيحة لأكسيد الألمنيوم هي :

Al_2O_3 () BaO () K_2O () CaO ()

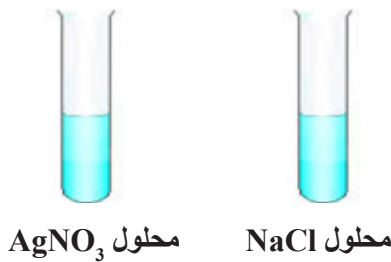
3- إحدى التغيرات التالية لا تدل على حدوث تفاعل كيميائي:

() تصاعد غاز () تبخر المادة

() تكون راسب () تغير لون المحلول

السؤال الثاني :

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



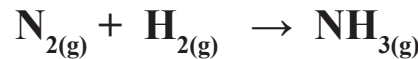
والمطلوب:

- ماهي دلالة حدوث التفاعل الكيميائي

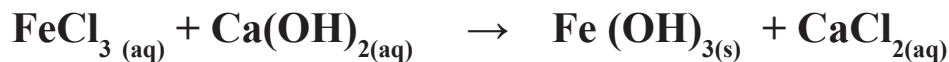
- تحديد نوع التفاعل حسب الحالة الفيزيائية للمواد

المتفاعلة والنتيجة

ب- زن المعادلة الكيميائية التالية:



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية:



والمطلوب:

- عين الأيونات المتفرجة

السؤال الأول :

أ- أكتب علامة (✓) بين القوسين المقابلين للجملة الصحيحة وعلامة (X) للجملة الخطأ في كل مما يلي:

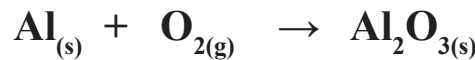
- 1- العامل الحفاز هي مادة تشترك في التفاعل الكيميائي وتغير في سرعته. ()
- 2- الصيغة الكيميائية لكاربونات الكالسيوم هي Na_2CO_3 ()
- 3- التفاعل $2\text{KNO}_{3(s)} \rightarrow \text{O}_{2(g)} + 2\text{KNO}_{2(s)}$ يعتبر من التفاعلات غير المتجانسة ()

السؤال الثاني :

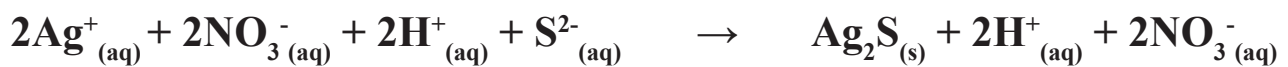
أ- اختر من المجموعة (أ) ما يناسبها من المجموعة (ب) وذلك بوضع الرقم المناسب:

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	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:



ج- لديك المعادلة الكيميائية الموزونة التالية:



والمطلوب:

- عين الأيونات المتفرجة

- تصنيف التفاعل (متجانس غير متجانس)



احرص على اقتناء كتب منصة البلاطي

- كتاب الشرح.
- كتاب الأسئلة.
- كتاب إجابة الأسئلة.
- كتاب الامتحانات.
- كتاب إجابة الامتحانات.



10 الكيمياء

الفصل الدراسي الثاني

2023 - 2024

استمتع بتجربة التعلم
مع منصة البلاطي

