



الإجابات:
هالة لبيب
H.L.

نماذج اختبارات

القصير (أ)

كيمياء

الفصل
الثاني

10

يمكنك طلب مذكرات تمكن المحلولة و المطبوعة وكذلك مذكرة الفلته المختصرة محلولة و مطبوعة
عن طريق الموقع

22250101



WWW.TMKNKW.COM



كيمياء الصف العاشر / الاختبار القصير الأول / النموذج الأول

السؤال الأول : ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة :

1- الصيغة الكيميائية لمركب فوق أكسيد الهيدروجين هي :

H_2O_2 H_2O NH_3 CO_2

2- عند إضافة البروم إلى الهكسين يحدث تفاعل نستدل عليه من خلال :

ظهور لون جديد اختفاء لون

تصاعد غاز الهيدروجين تكون راسب

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

المتجانسة بين مواد غازية المتجانسة بين مواد صلبة

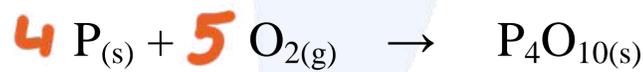
المتجانسة بين مواد سائلة التفاعلات غير المتجانسة

السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

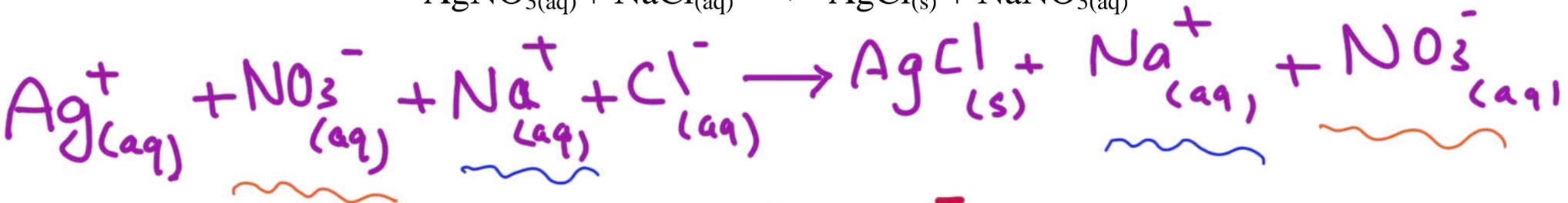
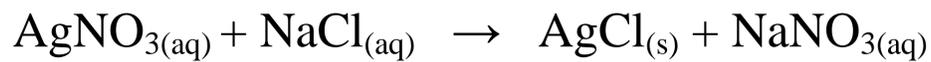
1. علل يكتب العامل الحفاز فوق السهم في المعادلة الكيميائية .

لأنه عادة تغير سرعة التفاعل ولا تتدخل فيه .

2. زن المعادلة الكيميائية التالية .



3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .



الأيونات المتفرجة: Na^+ , NO_3^-



كيمياء الصف العاشر / الاختبار القصير الأول / النموذج الثاني

السؤال الأول : ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة :

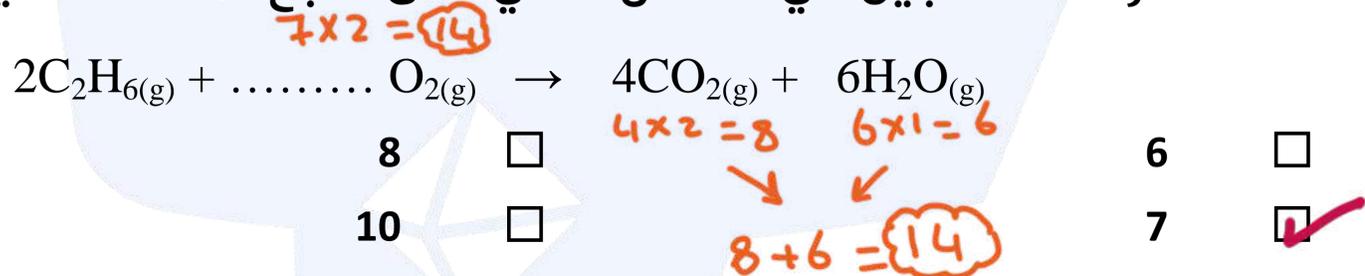
1- الصيغة الكيميائية لكبريتات الكالسيوم هي :



2- عند وضع قطعة من الخارصين في محلول حمض الهيدروكلوريك يحدث :

- ظهور لون جديد تكون راسب
 تصاعد غاز الهيدروجين سريان تيار كهربائي

3- عدد مولات الأكسجين في التفاعل التالي حتى تصبح المعادلة التالية موزونة هو :

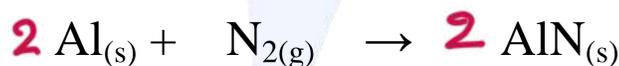


السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

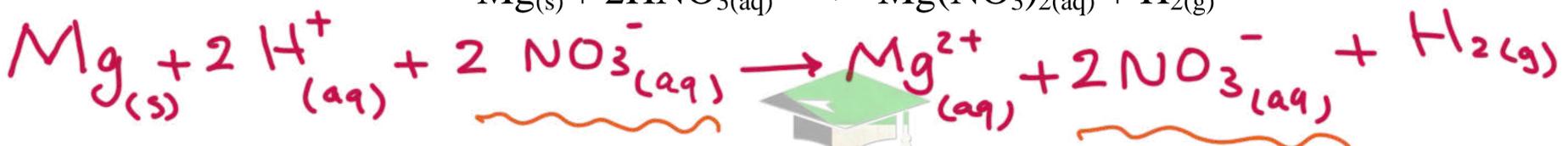
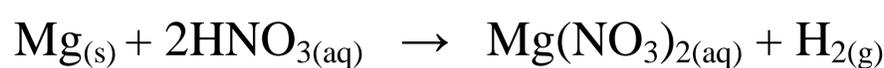
1. علل يعتبر صدأ الحديد تغير كيميائي :

بسبب تفاعل الحديد مع الأكسجين وتكون مادة جديدة مختلفة وهي صدأ الحديد (أكسيد الحديد III)

2. زن المعادلة الكيميائية التالية .



3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .



الأيونات المتفرجة: NO_3^-



كيمياء الصف العاشر / الاختبار القصير الأول / النموذج الثالث

السؤال الأول : ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة :

1- الصيغة الكيميائية لغاز ثالث أكسيد الكبريت هي :

$SO_3(g)$ $SO_3(l)$ $SO_3(s)$ $SO_3(aq)$

2- عند إضافة اليود إلى النشاء يحدث تفاعل كيميائي نستدل عليه من خلال :

ظهور لون جديد اختفاء لون
 ارتفاع الحرارة تكون راسب

3- يعتبر تفاعل برادة الحديد مع الكبريت الصلب لتكوين كبريتيد الحديد الصلب من

التفاعلات :

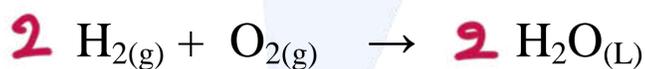
المتجانسة بين مواد غازية المتجانسة بين مواد صلبة
 المتجانسة بين مواد سائلة التفاعلات غير المتجانسة

السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

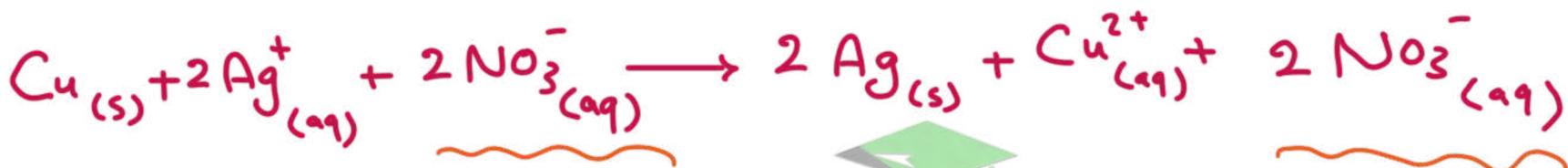
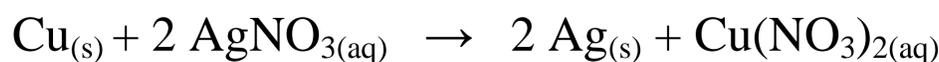
1. علل يعتبر تجمد الماء تغير فيزيائي .

بسبب عدم حدوث تغيير في تركيب المادة .

2. زن المعادلة الكيميائية التالية .



3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .



الأيونات المتفرجة: NO_3^-



H.O.L.

كيمياء الصف العاشر / الاختبار القصير الأول / النموذج الرابع

السؤال الأول : ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة :

1- الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد الباريوم هي :

KOH K₂O BaH₂ Ba(OH)₂

2- عند تفاعل نترات الفضة مع كلوريد الصوديوم يحدث واحد مما يلي هو :

ظهور ضوء أو شرارة اختفاء لون

سريان تيار كهربائي تكون راسب

3- التفاعل التالي $Zn_{(s)} + 2HCl_{(aq)} \rightarrow ZnCl_{2(aq)} + H_{2(g)}$ يعتبر من التفاعلات :

المتجانسة بين مواد غازية المتجانسة بين مواد صلبة

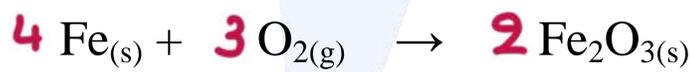
المتجانسة بين مواد سائلة التفاعلات غير المتجانسة

السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

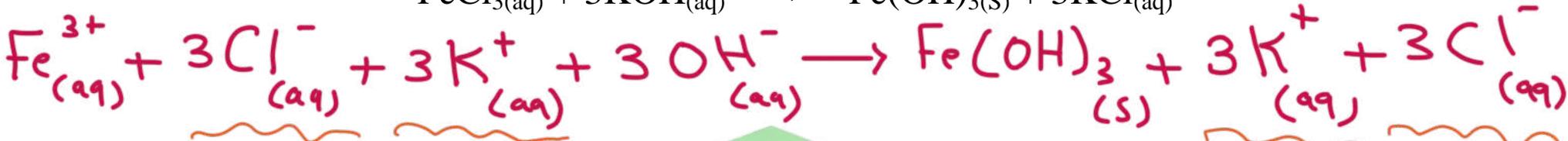
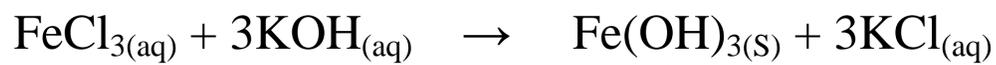
1. علل يستخدم MnO₂ في تفكك محلول فوق أكسيد الهيدروجين

لأنه عامل حفاز يعمل على زيادة سرعة تفكك فوق أكسيد الهيدروجين ولا يتدخل في التفاعل

2. زن المعادلة الكيميائية التالية .



3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .



الأيونات المتفرجة :



كيمياء الصف العاشر / الاختبار القصير الأول / النموذج الخامس

السؤال الأول : ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة :

1- الصيغة الكيميائية لأكسيد الألمنيوم هي :

Al_2O_3 Al_2O AlO_3 AlO

2- عند إشعال شريط مغنسيوم في الهواء فإنه يحدث :

ظهور لون جديد ظهور ضوء أو شرارة

تصاعد غاز تكون راسب

3- لتسريع تفاعل تفكك فوق أكسيد الهيدروجين يمكن استخدام عامل حفاز هو :

Fe_2O_3 MnO_2

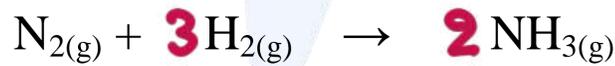
MnO MgO

السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

1. علل تتكون الكمأة (الفقع) في باطن الأرض عند اشتداد الرعد والبرق .

لأن البرق يعمل على تكوين أكسيد النيتروجين في الهواء الجوي وتزداد هذه الأوكاسيد مع مادة الخطر فتتكون أهما في نيتروجينية لها دورها في زيادة خصوبة التربة

2. زن المعادلة الكيميائية التالية .



3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .



الأيونات المتفرجة: Na^+



كيمياء الصف العاشر / الاختبار القصير الأول / النموذج السادس

السؤال الأول : أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علمياً :

1- يعتبر انصهار الحديد الصلب من التغيرات : **الفيزيائية**

2- المواد التي تكتب على يسار السهم في المعادلة الكيميائية تسمى : **المواد المتفاعلة**

3- يرمز للحرارة في التفاعل الكيميائي بالرمز : $\xrightarrow{\Delta}$

السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

1. علل يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات المتجانسة :

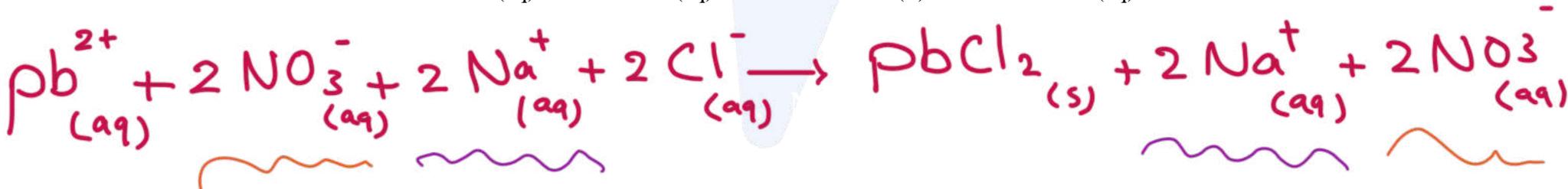


لذم المواد الداخلة في التفاعل والمواد الناتجة منه من نفس الحالة الفيزيائية وهي الحالة الغازية

2. زن المعادلة الكيميائية التالية .



3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .



الأيونات المتفرجة : $\text{Na}^{+}, \text{NO}_3^{-}$



1412.

كيمياء الصف العاشر / الاختبار القصير الأول / النموذج السابع

السؤال الأول : أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علمياً :

الفيزيائية

1- تحويل بخار الماء إلى سائل بالتبريد يعتبر من التغيرات :

2- التفاعلات الكيميائية التي ينتج عنها تكوين مركب أيوني جديد لا يذوب في الماء

تسمى تفاعلات : الترسيب

3- المعادلة التي تشير إلى الأيونات التي شاركت في التفاعل تسمى : المعادلة الأيونية

السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

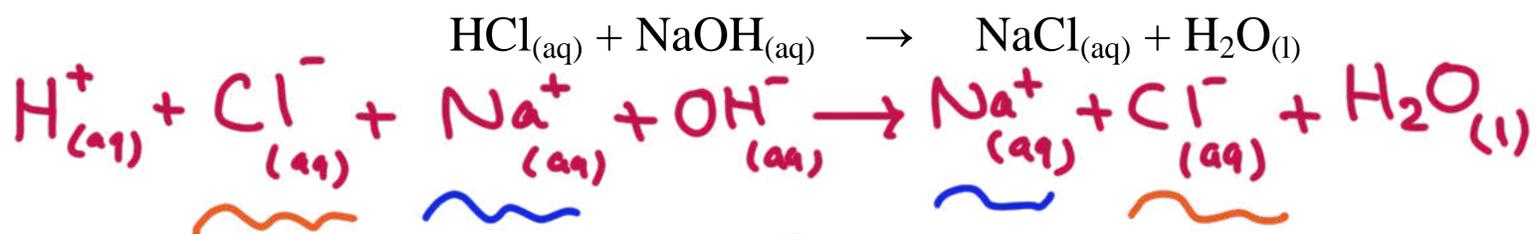
1. أكمل الجدول التالي :

وجه المقارنة	نترات الكالسيوم ذائبة في الماء	صدأ الحديد (صلب)
الصيغة الكيميائية	$Ca(NO_3)_2$ (aq)	Fe_2O_3 (s)

2. زن المعادلة الكيميائية التالية .



3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .



الأيونات المتفرجة: Na^+ , Cl^-