

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف نماذج الاختبار القصير الأول مع الإجابة

[موقع المناهج](#) ⇐ [ملفات الكويت التعليمية](#) ⇐ [الصف العاشر](#) ⇐ [كيمياء](#) ⇐ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

<a href="#">مذكرة المثالي الإثرائية</a>	1
<a href="#">تعريف وتعاليل</a>	2
<a href="#">بنك اسئلة</a>	3
<a href="#">مذكرة كيمياء</a>	4
<a href="#">مذكرة الورقة التقويمية</a>	5



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



H.C.

## كيمياء الصف العاشر / الاختبار القصير الأول / النموذج الأول

موقع  
المنهج الكويتي  
almanahj.com/kw

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

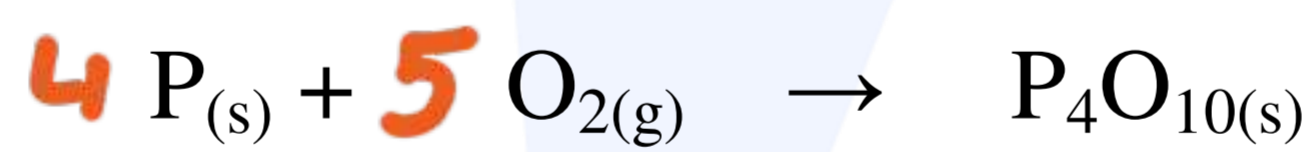
المتجانسة بين مواد سائلة  التفاعلات غير المتجانسة

السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

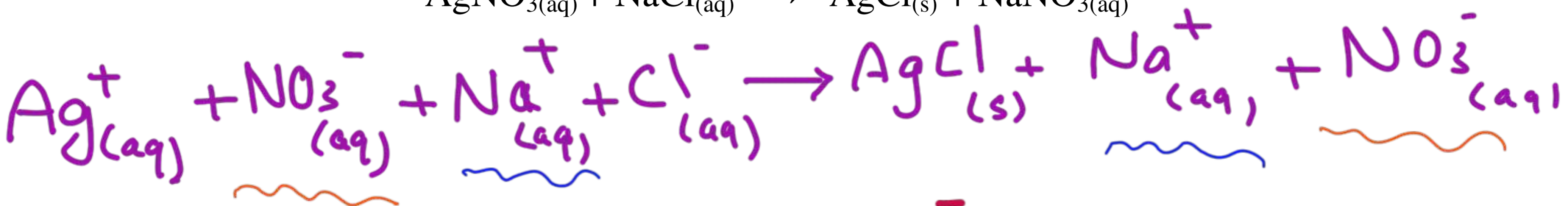
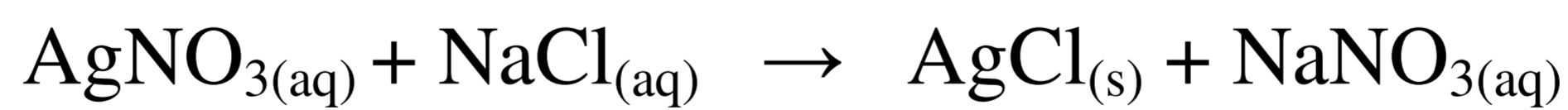
1. علل يكتب العامل الحفاز فوق السهم في المعادلة الكيميائية .

لأنه عادة تغير سرعة التفاعل ولا يتدخل فيه .

2. زن المعادلة الكيميائية التالية .



3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .



الأيونات المتفرجة:  $Na^+$  ,  $NO_3^-$



1-1.2.

## كيمياء الصف العاشر / الاختبار القصير الأول / النموذج الثاني

www.almanahj.com/kw

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

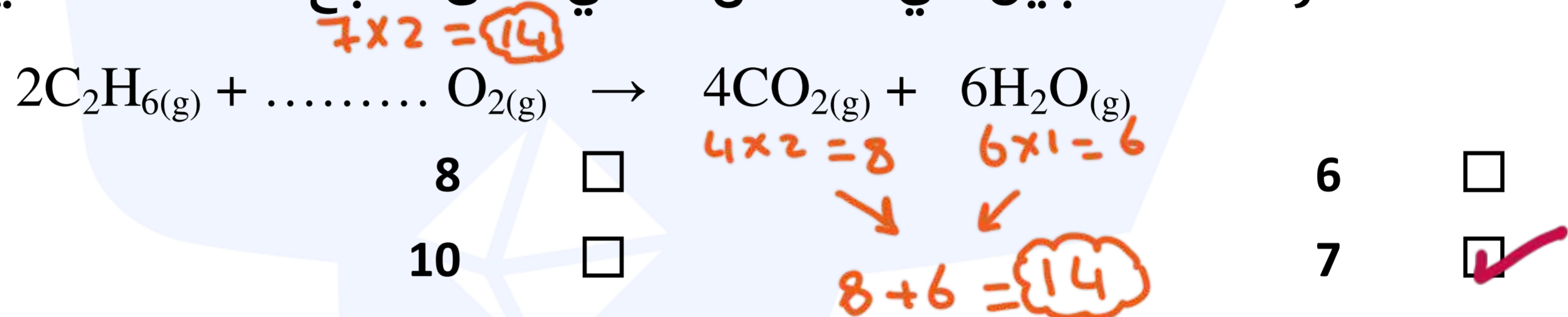
1- الصيغة الكيميائية لكبريتات الكالسيوم هي :

$\text{CaSO}_3$    $\text{CaSO}_4$    $\text{Ca}_2\text{SO}_4$    $\text{Ca}_3(\text{SO}_4)_2$

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 :

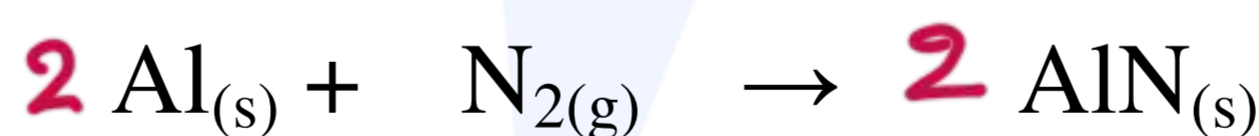


السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

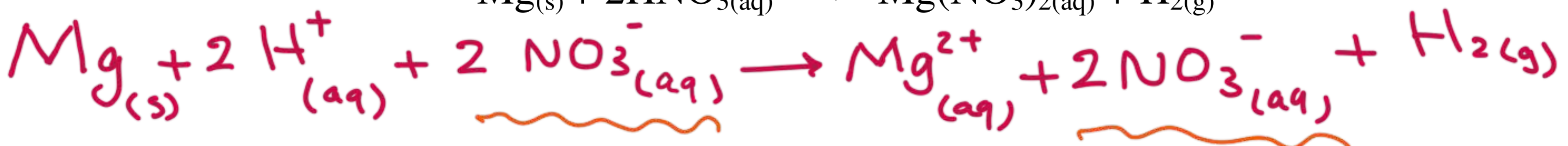
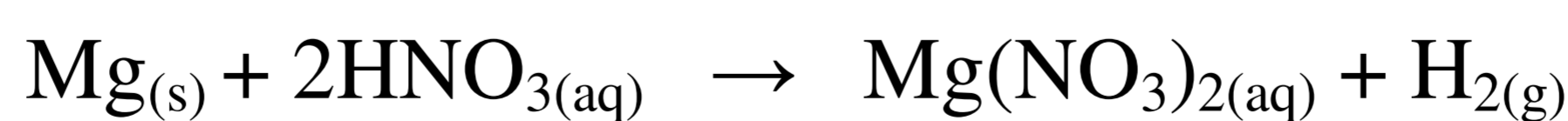
1. علل يعتبر صدأ الحديد تغير كيميائي :

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:  $\text{NO}_3^-$



## 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

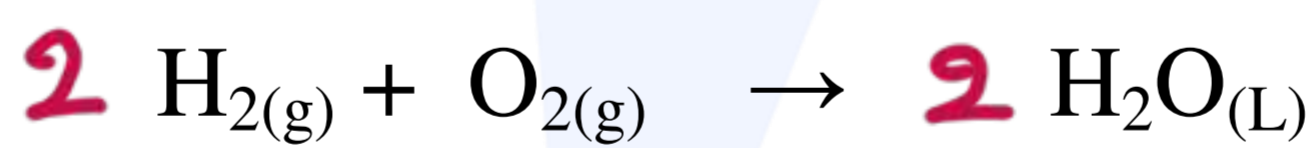
3- يعتبر تفاعل برادة الحديد مع الكبريت الصلب لتكوين كبريتيد الحديد الصلب من التفاعلات :

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

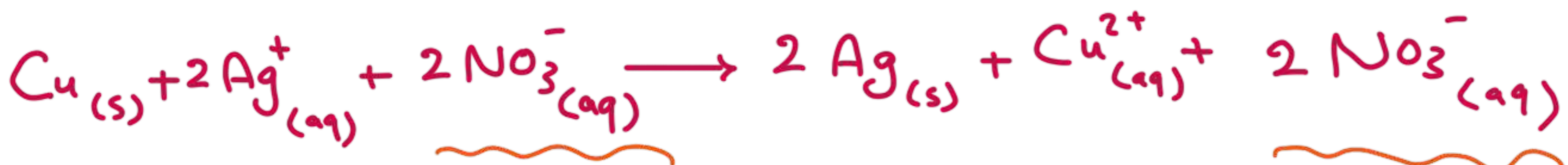
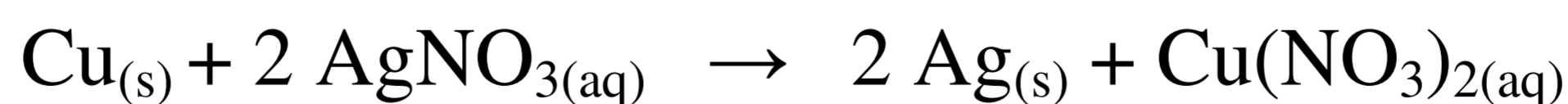
السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

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

موقع  
المنهج الكويتي  
almanahj.com/kw

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

1- الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد الباريوم هي :

KOH  K<sub>2</sub>O  BaH<sub>2</sub>  Ba(OH)<sub>2</sub>

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

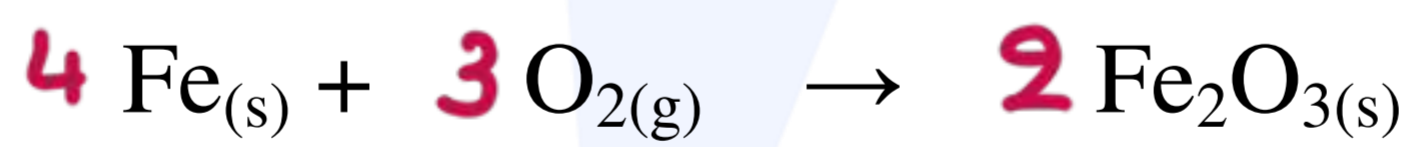
المتجانسة بين مواد سائلة  التفاعلات غير المتجانسة

السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

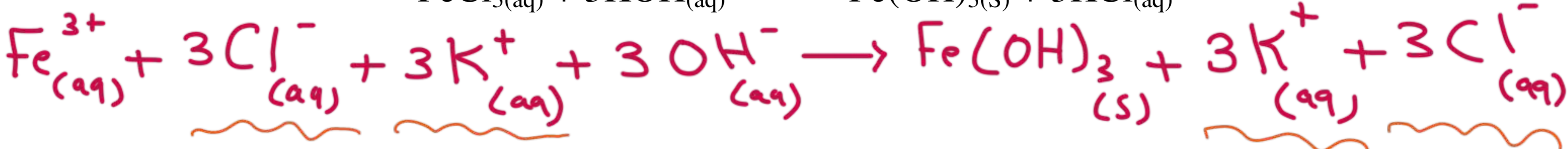
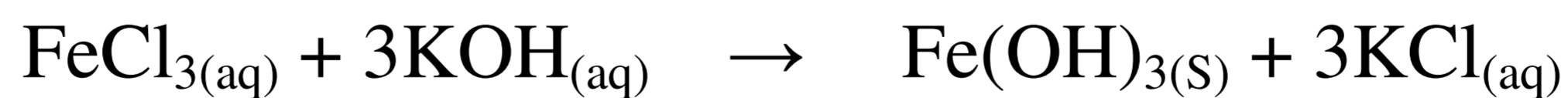
1. علل استخدام  $MnO_2$  في تفكك محلول فوق أكسيد الهيدروجين

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 :

$Fe_2O_3$    $MnO_2$

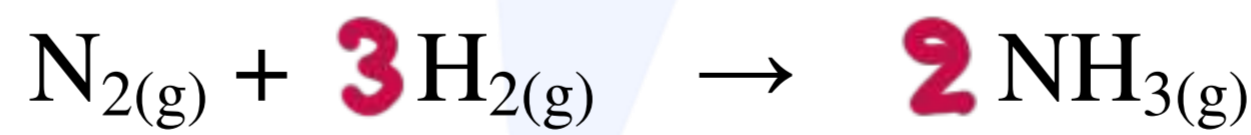
$MnO$    $MgO$

السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

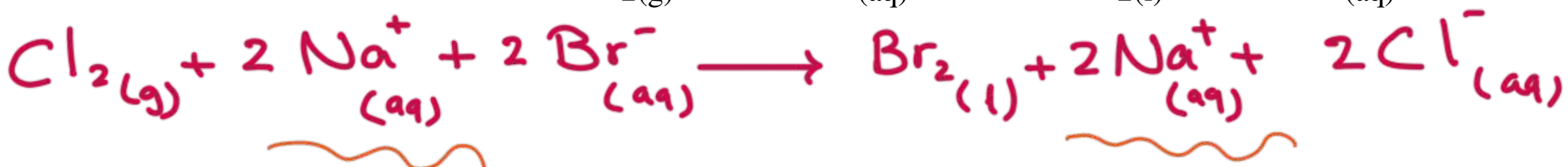
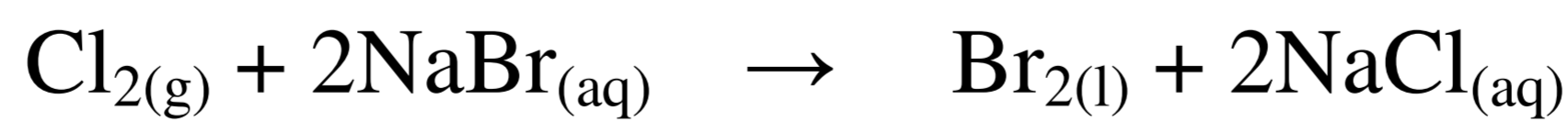
1. علل تتكون الكمأة ( الفقع ) في باطن الأرض عند اشتداد الرعد والبرق .

لأن البرق يعمل على تكوين أكاسيد النيتروجين في الهواء الجوي وتزدوب هذه الأكاسيد مع ماء المطر فتتكون أمهاض 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 :  $\xrightarrow{\Delta}$

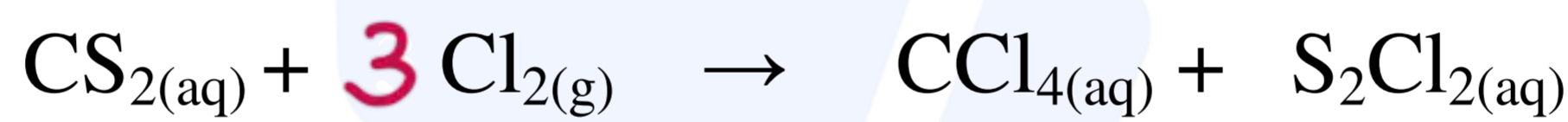
السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

1. علل يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات المتجانسة :

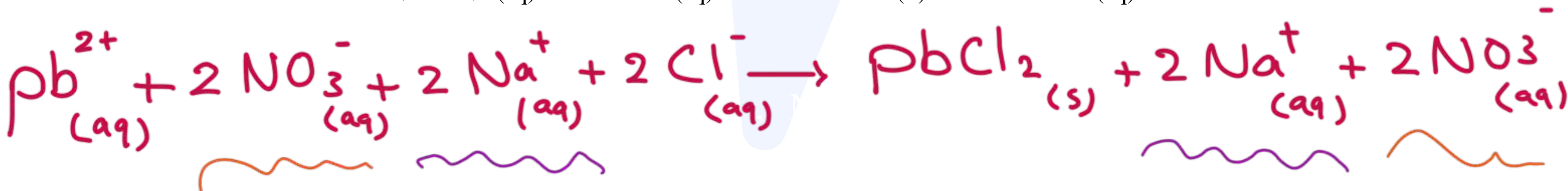
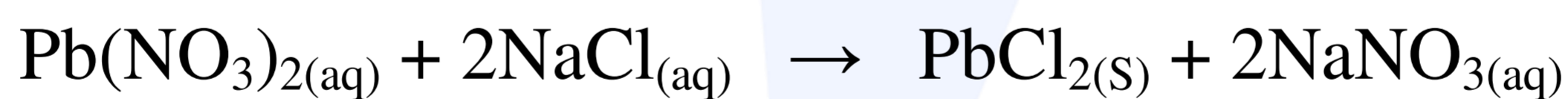


لذم المواد الداخلة في التفاعل والمواد الناتجة منه من نفس الحالة الفيزيائية وهي الحالة الغازية

2. زن المعادلة الكيميائية التالية .



3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .



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



1414

## كيمياء الصف العاشر / الاختبار القصير الأول / النموذج السابع

www.almanahj.com/kw

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

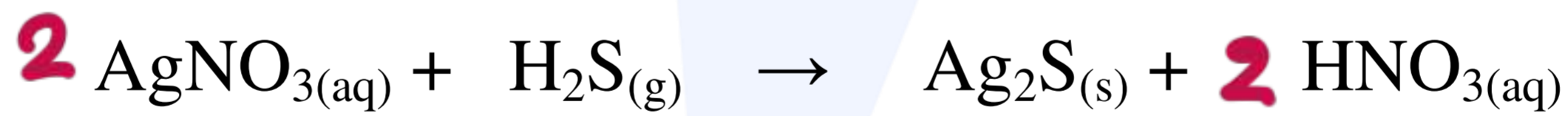
3- المعادلة التي تشير إلى الأيونات التي شاركت في التفاعل تسمى : المعادلة الأيونية

السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

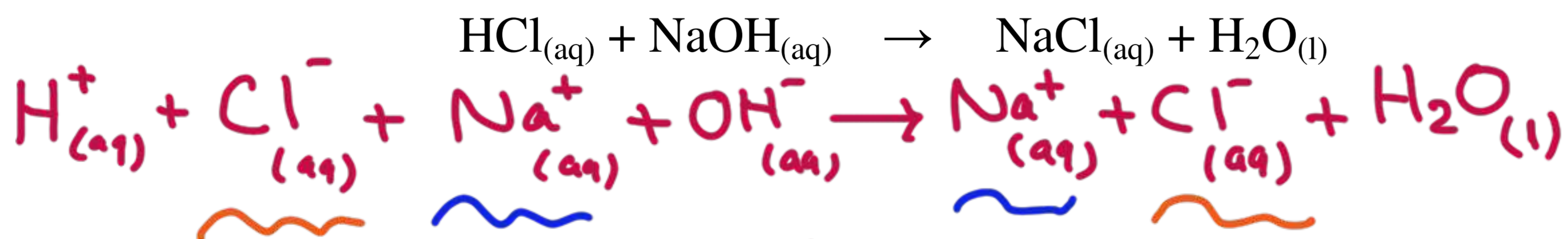
1. أكمل الجدول التالي :

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:  $Na^+$ ,  $Cl^-$