

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف نماذج الاختبار القصير الأول

[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

مذكرة المثالي الإثرائية	1
تعريف وتعاليل	2
بنك اسئلة	3
مذكرة كيمياء	4
مذكرة الورقة التقويمية	5

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



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 $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{NH}_3(\text{g})$ يعتبر من التفاعلات :

المتجانسة بين مواد غازية المتجانسة بين مواد صلبة

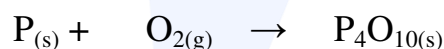
المتجانسة بين مواد سائلة التفاعلات غير المتجانسة

السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

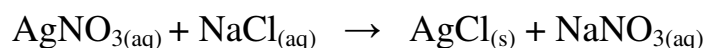
1. علل يكتب العامل الحفاز فوق السهم في المعادلة الكيميائية .

في تفاعل من المواد المتفاعلة

2. زن المعادلة الكيميائية التالية .



3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .





كيمياء الصف العاشر / الاختبار القصير الأول / النموذج الثاني

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

1- الصيغة الكيميائية لكبريتات الكالسيوم هي :

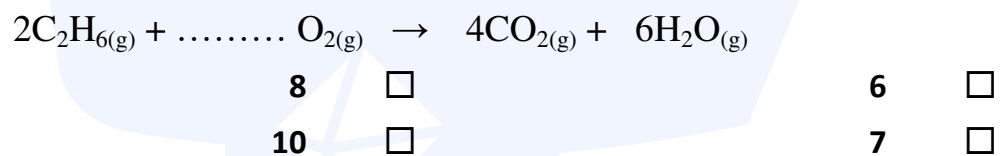
CaSO_3 CaSO_4 Ca_2SO_4 $\text{Ca}_3(\text{SO}_4)_2$

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

ظهور لون جديد تكون راسب

تصاعد غاز الهيدروجين سريان تيار كهربائي

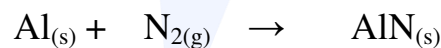
3- عدد مولات الأكسجين في التفاعل التالي حتى تصبح المعادلة التالية متوازنة هو :



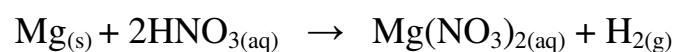
السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

1. علل يعتبر صدأ الحديد تغير كيميائي :

2. زن المعادلة الكيميائية التالية .



3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .





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 :

$SO_{3(aq)}$ $SO_{3(s)}$ $SO_{3(l)}$ $SO_{3(g)}$

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 II الصلب من

التفاعلات :

المتجانسة بين مواد غازية المتجانسة بين مواد صلبة

المتجانسة بين مواد سائلة التفاعلات غير المتجانسة

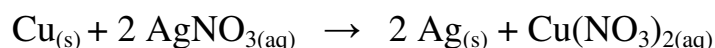
السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

1. علل يعتبر تجمد الماء تغير فيزيائي .

2. زن المعادلة الكيميائية التالية .



3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .





كيمياء الصف العاشر / الاختبار القصير الأول / النموذج الرابع

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

1- الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد الباريوم هي :

Ba(OH)₂ BaH₂ K₂O KOH

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

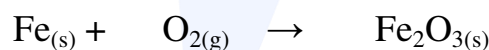
المتجانسة بين مواد سائلة التفاعلات غير المتجانسة

السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

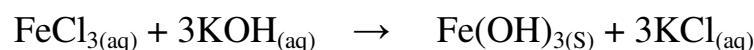
1. علل استخدام MnO_2 في تفكك محلول فوق أكسيد الهيدروجين

وزيادة سرعة تفكك فوق أكسيد

2. زن المعادلة الكيميائية التالية .



3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد 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 :

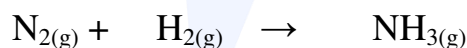
Fe_2O_3 MnO_2

MnO MgO

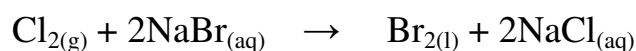
السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

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

2. زن المعادلة الكيميائية التالية .



3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .





كيمياء الصف العاشر / الاختبار القصير الأول / النموذج السادس

السؤال الأول : أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علمياً :

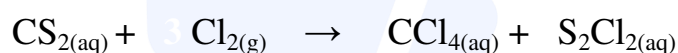
- 1- يعتبر انصهار الحديد الصلب من التغييرات :
- 2- المواد التي تكتب على يسار السهم في المعادلة الكيميائية تسمى :
- 3- يرمز للحرارة في التفاعل الكيميائي بالرمز :

السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

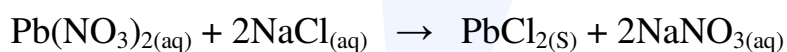
1. علل يعتبر التفاعل التالي من التفاعلات المتجانسة :



2. زن المعادلة الكيميائية التالية .



3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .





كيمياء الصف العاشر / الاختبار القصير الأول / النموذج السابع

السؤال الأول : أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علمياً :

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 :

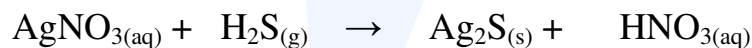
3- المعادلة التي تشير إلى الأيونات التي شاركت في التفاعل تسمى :

السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

1. أكمل الجدول التالي :

وجه المقارنة	نترات الكالسيوم ذائبة في الماء	صدأ الحديد
الصيغة الكيميائية		

2. زن المعادلة الكيميائية التالية .



3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .

