

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

☐ المتجانسة بين مواد غازية ☐ المتجانسة بين مواد صلبة

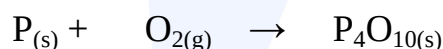
☐ المتجانسة بين مواد سائلة ☐ التفاعلات غير المتجانسة

السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

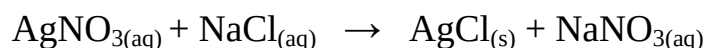
1. علل يكتب العامل الحفاز فوق السهم في المعادلة الكيميائية .

ل في يست من المواد المتقا

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 :

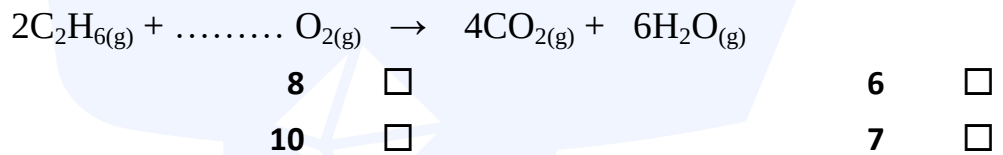
1- الصيغة الكيميائية لكبريتات الكالسيوم هي :

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

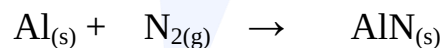
3- عدد مولات الأكسجين في التفاعل التالي حتى تصبح المعادلة التالية متوازنة هو :



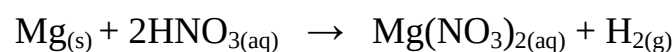
السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

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 :

☐ $\text{SO}_{3(\text{aq})}$ ☐ $\text{SO}_{3(\text{s})}$ ☐ $\text{SO}_{3(\text{l})}$ ☐ $\text{SO}_{3(\text{g})}$

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 :

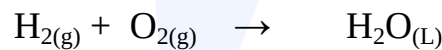
☐ المتجانسة بين مواد غازية ☐ المتجانسة بين مواد صلبة

☐ المتجانسة بين مواد سائلة ☐ التفاعلات غير المتجانسة

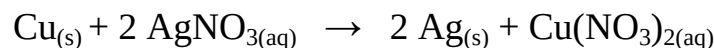
السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

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 :

KOH ☐ K_2O ☐ BaH_2 ☐ $Ba(OH)_2$ ☐

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

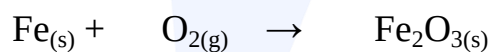
☐ المتجانسة بين مواد سائلة ☐ التفاعلات غير المتجانسة

السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

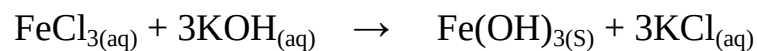
1. علل يستخدم MnO_2 في تفكك محلول فوق أكسيد الهيدروجين

مل وزن سرعة تفكك فوق أك

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 ☐

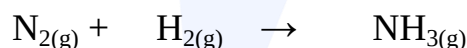
MnO ☐ MgO ☐

السؤال الثاني : أجب عن الأسئلة التالية :

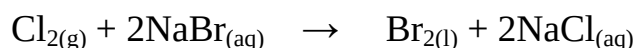
1. علل تتكون الكمأة (الفقع) في باطن الأرض عند اشتداد الرعد والبرق .

توجد ($NO_2 - NO$) في

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 :

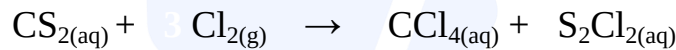
- 1- يعتبر انصهار الحديد الصلب من التغيرات :
- 2- المواد التي تكتب على يسار السهم في المعادلة الكيميائية تسمى :
- 3- يرمز للحرارة في التفاعل الكيميائي بالرمز :

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 :

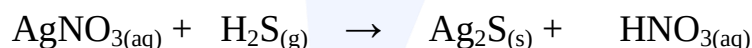
3- المعادلة التي تشير إلى الأيونات التي شاركت في التفاعل تسمى :

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 .

