تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

الملف نماذج الاختبار القصير الأول مع الإجابة

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر

روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

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

موقع
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

الإجابات:
هالة لبيب
H.L.

تمكن
Tmkn

نمـــــاذج اختبـــــارات

القصير (١)

كيمـــــاء

10

الفصل الثاني

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

كيمياء الصف العاشر / الاختبار القصير الأول / النموذج الأول

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

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

1- الصيغة الكيميائية لمركب فوق أكسيد الهيدروجين هي :

☐ CO_2 ☐ NH_3 ☐ H_2O ☑ H_2O_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 مادة تغير سرعة التفاعل ولا تشترك فيه .

2. زن المعادلة الكيميائية التالية .

$$4\ P_{(s)} + 5\ O_{2(g)} \rightarrow P_4O_{10(s)}$$

3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .

$$AgNO_{3(aq)} + NaCl_{(aq)} \rightarrow AgCl_{(s)} + NaNO_{3(aq)}$$

$$Ag^+_{(aq)} + NO_3^-{}_{(aq)} + Na^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)} \rightarrow AgCl_{(s)} + Na^+_{(aq)} + NO_3^-{}_{(aq)}$$

الأيونات المتفرجة : Na^+ , NO_3^-

كيمياء الصف العاشر / الاختبار القصير الأول / النموذج الثاني

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

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

1- الصيغة الكيميائية لكبريتات الكالسيوم هي :

☐ $CaSO_3$ ☑ $CaSO_4$ ☐ Ca_2SO_4 ☐ $Ca_3(SO_4)_2$

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 :

$$2C_2H_{6(g)} + \ldots\ldots\ldots O_{2(g)} \rightarrow 4CO_{2(g)} + 6H_2O_{(g)}$$

☐ 6 ☐ 8

☑ 7 ☐ 10

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 .**

$$2\,Al_{(s)} + N_{2(g)} \rightarrow 2\,AlN_{(s)}$$

3. **أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .**

$$Mg_{(s)} + 2HNO_{3(aq)} \rightarrow Mg(NO_3)_{2(aq)} + H_{2(g)}$$

$$Mg_{(s)} + 2H^+_{(aq)} + 2NO_3^-{}_{(aq)} \rightarrow Mg^{2+}_{(aq)} + 2NO_3^-{}_{(aq)} + H_{2(g)}$$

الأيونات المتفرجة : NO_3^-

WWW.TMKNKW.COM

كيمياء الصف العاشر / الاختبار القصير الأول / النموذج الثالث

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

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 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 .

بسبب عدم حدوث تغيير في تركيب المادة .

2. زن المعادلة الكيميائية التالية .

$$2\ H_{2(g)} + O_{2(g)} \rightarrow 2\ H_2O_{(L)}$$

3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .

$$Cu_{(s)} + 2\ AgNO_{3(aq)} \rightarrow 2\ Ag_{(s)} + Cu(NO_3)_{2(aq)}$$

$$Cu_{(s)} + 2\ Ag^{+}_{(aq)} + 2\ NO_3^{-}{}_{(aq)} \longrightarrow 2\ Ag_{(s)} + Cu^{2+}_{(aq)} + 2\ NO_3^{-}{}_{(aq)}$$

الأيونات المتفرجة : NO_3^-

WWW.TMKNKW.COM

كيمياء الصف العاشر / الاختبار القصير الأول / النموذج الرابع

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

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

لأنه عامل حفاز يعمل على زيادة سرعة وزيادة سرعة تفكك فوق أكسيد

2. زن المعادلة الكيميائية التالية .

$$4\ Fe_{(s)} + 3\ O_{2(g)} \rightarrow 2\ Fe_2O_{3(s)}$$

3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .

$$FeCl_{3(aq)} + 3KOH_{(aq)} \rightarrow Fe(OH)_{3(S)} + 3KCl_{(aq)}$$

$$Fe^{3+}_{(aq)} + 3Cl^-_{(aq)} + 3K^+_{(aq)} + 3OH^-_{(aq)} \longrightarrow Fe(OH)_{3(s)} + 3K^+_{(aq)} + 3Cl^-_{(aq)}$$

الأيونات المتفرجة : K^+ , Cl^-

WWW.TMKNKW.COM

كيمياء الصف العاشر / الاختبار القصير الأول / النموذج الخامس

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

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 :

☑ MnO_2 ☐ Fe_2O_3

☐ MgO ☐ MnO

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 وتذوب هذه الأكاسيد مع ماء المطر فتتكون أحماض نيتروجينية لها دور هام في زيادة خصوبة التربة

2. زن المعادلة الكيميائية التالية .

$$N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$$

3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .

$$Cl_{2(g)} + 2NaBr_{(aq)} \rightarrow Br_{2(l)} + 2NaCl_{(aq)}$$

$$Cl_{2(g)} + 2\,Na^+_{(aq)} + 2\,Br^-_{(aq)} \longrightarrow Br_{2(l)} + 2\,Na^+_{(aq)} + 2\,Cl^-_{(aq)}$$

الأيونات المتفرجة : Na^+

WWW.TMKNKW.COM

H.L.

كيمياء الصف العاشر / الاختبار القصير الأول / النموذج السادس

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

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 :

$$2NH_{3(g)} \rightarrow N_{2(g)} + 3H_{2(g)}$$

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

2. زن المعادلة الكيميائية التالية .

$$CS_{2(aq)} + 3\,Cl_{2(g)} \rightarrow CCl_{4(aq)} + S_2Cl_{2(aq)}$$

3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .

$$Pb(NO_3)_{2(aq)} + 2NaCl_{(aq)} \rightarrow PbCl_{2(S)} + 2NaNO_{3(aq)}$$

$$Pb^{2+}_{(aq)} + 2\,NO_3^-{}_{(aq)} + 2\,Na^+_{(aq)} + 2\,Cl^-_{(aq)} \longrightarrow PbCl_{2\,(s)} + 2\,Na^+_{(aq)} + 2\,NO_3^-{}_{(aq)}$$

الأيونات المتفرجة : Na^+, NO_3^-

WWW.TMKNKW.COM

كيمياء الصف العاشر / الاختبار القصير الأول / النموذج السابع

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

السؤال الأول : أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علمياً :

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

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	نيترات الكالسيوم ذائبة في الماء	صدأ الحديد (هيماتيت)
الصيغة الكيميائية	$Ca(NO_3)_{2(aq)}$	$Fe_2O_{3(s)}$

2. زن المعادلة الكيميائية التالية .

$$2\ AgNO_{3(aq)} + H_2S_{(g)} \rightarrow Ag_2S_{(s)} + 2\ HNO_{3(aq)}$$

3. أدرس التفاعل التالي ثم حدد الأيونات المتفرجة .

$$HCl_{(aq)} + NaOH_{(aq)} \rightarrow NaCl_{(aq)} + H_2O_{(l)}$$

$$H^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)} + Na^+_{(aq)} + OH^-_{(aq)} \rightarrow Na^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)} + H_2O_{(l)}$$

الأيونات المتفرجة: Na^+, Cl^-