تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

أحمد حسين

الملف اختبار قصير نموذج (1) مع الإجابة
موقع المناهج ⇦ المناهج الكويتية ⇦ الصف العاشر ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الثاني

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	تعاريف وتعاليل
2	بنك اسئلة
3	مذكرة كيمياء
4	مذكرة كيمياء فصل ثاني
5	مذكرة الورقة التقويمية

الإجابات نقلا: هالة لبيب

وزارة التربية	الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء	العام الدراسي ٢٠٢٤ – ٢٠٢٥
ادارة	(الفترة الدراسية الثاني)	الصف : العاشر \ .....
مدرسة	٤	الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		الزمن : ٢٠ دقيقة

Ahmad Hussain

السؤال الأول : أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علميا (٣ x ½)

① يُعتبرُ تقطيع الخضار من التغيرات ..... الفيزيائية

② المواد التي تكتب على يمين السهم في المعادلة الكيميائية تسمى بالمواد ..... الناتجة من التفاعل

المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

③ طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يعتبر تفاعل غاز الهيدروجين مع الكبريت الصلب من التفاعلات الغير متجانسة

السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً (١ x ١) :

(أ) يُعتبرُ التفاعل التالي $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$ من التفاعلات المُتجانسة

لأن المواد الداخلة في التفاعل والمواد الناتجة منه في نفس الحالة الفيزيائية (الغازية)

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية (١ x ½) :

$$Zn_{(S)} + 2\,HBr_{(aq)} \rightarrow ZnBr_{2\,(aq)} + H_{2(g)}$$

السؤال الثالث : عين الأيونات المتفرجة في التفاعل التالي : (١ x ١)

راسب

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

الأيونات المتفرجة هي : Na^+, NO_3^-

للتوضيح :

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

14.0

Ahmad Hussain

وزارة التربية	الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء	العام الدراسي ٢٠٢٤ – ٢٠٢٥
ادارة	(الفترة الدراسية الثاني)	الصف : العاشر \ .....
مدرسة	٤	الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		الزمن : ٢٠ دقيقة

• **السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي** (٣ x ½)

① عند إضافة محلول اليود الى النشأ يحدث تفاعل كيميائي و دلالة حدوثه :

☑ ظهور لون جديد ☐ سريان التيار الكهربائي

☐ اختفاء لون ☐ ظهور راسب

② لوزن المعادلة التالية : $CS_2 + 3Cl_2 \rightarrow CCl_4 + S_2Cl_2$ نضيفُ عدد مولات من Cl_2 يساوي :

3x2=6 ، 4+2=6

2 ☐ 3 ☑ 5 ☐ 4 ☐

③ الصيغة الكيميائية لغاز ثالث أكسيد الكبريت هي :-

ثالث أكسيد الكبريت

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

• **السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً موضحاً إجابتك بكتابة المعادلة الكيميائية** (١ x ١) :

(أ) يعتبر تفاعل تحضير غاز الامونيا تجارياً من غاز النيتروجين و غاز الهيدروجين من التفاعلات المتجانسة

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

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية (١ x ½) :

$$2C_2H_{6(g)} + 7\,O_{2(g)} \rightarrow 4CO_{2(g)} + 6H_2O_{(g)}$$

• **السؤال الثالث : عين الأيونات المتفرجة في التفاعل التالي** : (١ x ١)

$$3Na^+_{(aq)} + PO_4^{3-}{}_{(aq)} + Fe^{3+}_{(aq)} + 3Cl^-_{(aq)} \rightarrow 3Na^+_{(aq)} + 3Cl^-_{(aq)} + FePO_{4(s)}$$

✍ الأيونات المتفرجة هي : Na^+ , Cl^-

H.C.

Ahmad Hussain

وزارة التربية	الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء	العام الدراسي ٢٠٢٤ – ٢٠٢٥
ادارة	(الفترة الدراسية الثاني)	الصف : العاشر \ .....
مدرسة	٤	الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		الزمن : ٢٠ دقيقة

• **السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي** (٣ x ½)

① إحدى التغيرات التالية لا تدل على حدوث التفاعل الكيميائي :-

☐ تصاعد غاز ☐ تغير لون المادة ☐ تكون راسب ☑ تبخر المادة

② الصيغة الكيميائية لكبريتات الصوديوم الذائبة في الماء : محلول

☐ $Na_2S_{(aq)}$ ☐ $NaSO_{4(aq)}$ ☐ $Na_2SO_{4(s)}$ ☑ $Na_2SO_{4(aq)}$

موقع المنهج الكويتي almanahj.com/kw

③ يعتبر التفاعل : $NaNO_{3(aq)} + AgCl_{(s)} \rightarrow AgNO_{3(aq)} + NaCl_{(aq)}$ راسب من تفاعلات :

☐ الأحماض و القواعد ☑ الترسيب ☐ تكوين الغاز ☐ الأكسدة و الاختزال

• **السؤال الثاني : (أ) صنف التغيرات التالية الى تغيرات كيميائية و فيزيائية** : (٤ × ¼ = ١)

هضم الطعام - انصهار الجليد - تقطيع الفاكهة - تعفُّنُ الخبز

تغيرات فيزيائية	تغيرات كيميائية
انصهار الجليد	هضم الطعام
تقطيع الفاكهة	تعفن الخبز

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية (١ x ½) :

$$2\ SO_{2(g)} + O_{2(g)} \rightarrow 2\ SO_{3(g)}$$

• **السؤال الثالث : عين الأيونات المتفرجة و اكتب المعادلة الأيونية النهائية للتفاعل التالي** : (١ x ١)

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

الأيونات المتفرجة هي : K^+, Cl^-

17.6.

Ahmad Hussain

وزارة التربية	الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء	العام الدراسي ٢٠٢٤ – ٢٠٢٥
ادارة	(الفترة الدراسية الثاني)	الصف : العاشر \ .....
مدرسة	٤	الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		الزمن : ٢٠ دقيقة

السؤال الأول : أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علميا (½ x ٣)

① يرمز للحرارة (التسخين) في التفاعل الكيميائي بالرمز ..... $\xrightarrow{\Delta}$

② الصيغة الكيميائية لكربونات الصوديوم الهيدروجينية الصلبة ..... $NHCO_{3(s)}$

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

③ طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يُعتبرُ $2KOH_{(aq)} + H_2SO_{4(aq)} \rightarrow K_2SO_{4(aq)} + H_2O_{(l)}$

من التفاعلات المنجانسة

السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً (١ x ١) :

(أ) لا تصلح المعادلة الهيكلية للتعبير عن التفاعل الكيميائي بصورة صحيحة

لأنها تظهر فقط صيغ المواد المتفاعلة والناتجة دون الإشارة إلى الكميات النسبية لها .

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية (١ x ½) :

$$CH_{4(g)} + 2\,O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + 2\,H_2O_{(g)}$$

السؤال الثالث : عين الأيونات المتفرجة في التفاعل التالي : (١ x ١)

$$FeBr_{2\,(aq)} + Mg(OH)_{2(aq)} \rightarrow Fe(OH)_{2(s)} + MgBr_{2(aq)}$$

الأيونات المتفرجة هي : Mg^{2+} , Br^-