تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

الملف نموذج أسئلة التوجيه الفني

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

وزارة التربية

التوجيه الفني العام للعلوم

امتحان نهاية الفترة الدراسية الثانية – العام الدراسي 2021 -2022 م

المجال الدراسي : الكيمياء للصف العاشر الزمن : ساعتان

جميع الأسئلة (الموضوعية و المقالية) اجبارية

أولا: الأسئلة الموضوعية (١٨درجة)

5

السؤال الأول :

(أ) ضع علامة (✓) في المربع أمام الإجابة الصحيحة التي تكمل كلاً من الجمل التالية (5x 1=5)

١- عند إضافة محلول اليود إلى النشا فإن دليل حدوث التفاعل :

☐ تصاعد غاز ☐ ظهور لون ☐ اختفاء لون ☐ ظهور ضوء أو شرارة

٢- يعتبر التفاعل : $HCl_{(aq)}+NaOH_{(aq)} \longrightarrow NaCl_{(aq)} + H_2O_{(l)}$ من تفاعلات:

☐ تكوين غاز ☐ الأحماض والقواعد ☐ الترسيب ☐ غير المتجانسة

المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

٣- الكتلة المولية الجزيئية لغاز الإيثان C_2H_6 تساوي: (C=12, H= 1)

☐ 30g/mol ☐ 13g/mol ☐ 25g/mol ☐ 40g/mol

٤- عدد المولات الموجودة في (14 g) من غاز النيتروجين N_2 تساوي: (N=14)

☐ 1 mol ☐ 2 mol ☐ 0.5 mol ☐ 0.25 mol

4

٥- النسبة المئوية الكتلية للهيدروجين في الميثان CH_4 تساوي: (H=1, C=12)

☐ 4 % ☐ 100 % ☐ 75 % ☐ 25 %

(ب) أكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة و كلمة (خطأ) بين القوسين المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي: (4X1=4)

1- ترتفع درجة حرارة المحلول الناتج من إضافة NaOH وHCl إلى بعضهما في كأس واحد دليل على حدوث تفاعل كيميائي. ( )

2 - العامل الحفاز هي مادة لا تشترك في التفاعل وتغير من سرعة التفاعل. ( )

3 - عدد المولات في (9×10^{23}) ذرة من الكالسيوم (Ca=40) يساوي 3mol . ( )

4 - عدد الذرات في 0.5mol من الحديد (Fe=56) أكبر من عدد الذرات في 0.5 mol من الصوديوم (Na=23). ( )

9 درجة السؤال الأول

Scanned with CamScanner

السؤال الثاني :

5

(أ) املأ الفراغات في الجمل و المعادلات التالية بما يناسبها : (5x1=5)

1- لكي تصبح المعادلة الكيميائية التالية موزونة: $2SO_{3(g)} \longrightarrow SO_{2(g)} + 2O_{2(g)}$.....

يجب أن يكون معامل ثاني أكسيد الكبريت يساوي .....

2 – طبقاً للحالة الفيزيائية فإن التفاعل التالي: $CaO_{(s)}+CO_{2(g)} \longrightarrow CaCO_{3(s)}$ من التفاعلات .....

3 – كتلة 2mol من السيليكون (Si=28) تساوي .....

4 – عدد ذرات الصوديوم الموجودة في0.25 mol منه تساوي .....

5 – إذا كانت النسبة المئوية الكتلية للهيدروجين في المركب C_3H_8 تساوي18% فإن النسبة المئوية لكتلة الكربون تساوي .....

4

(ب) اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية:

(4X1=4)

1 – معادلة كيميائية تعبر عن الصيغ الكيميائية الصحيحة للمواد المتفاعلة والناتجة بدون الإشارة إلى الكميات النسبية للمواد المتفاعلة والناتجة. (.....)

2- تفاعلات تكون المواد المتفاعلة والمواد الناتجة عنها من حالتين فيزيائيتين أو أكثر. (.....)

3- أيونات لا تشارك أو تتفاعل خلال تفاعل كيميائي. (.....)

4- كتلة المول الواحد من ذرات العنصر معبراً عنها بالجرام. (.....)

9

درجة السؤال الثاني

Scanned with CamScanner

القسم الثاني : الأسئلة المقالية (٢٤ درجة)

أجب عن جميع الأسئلة التالية

(الثالث والرابع والخامس)

4

السؤال الثالث :

(أ) أكتب الأسم أو الصيغة الكيميائية للمركبات التالية كما هو مطلوب بالجدول: (4 X1=4)

أسم المركب	الصيغة الكيميائية
كلوريد البوتاسيوم	
	Al_2O_3
غاز الأمونيا	
	$AgNO_3$

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

(ب) حل المسألة التالية: (1X4 =4)

4

أحسب عدد الجزيئات في (276 g) من كربونات البوتاسيوم K_2CO_3 .

علماً بأن (K=39, C=12 , O=16)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

8

درجة السؤال الثالث

Scanned with CamScanner

السؤال الرابع :

4

(أ) علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً : (2X2=4)

1- التفاعل التالي $RCOOH_{(l)} + ROH_{(l)} \longrightarrow RCOOR_{(l)} + H_2O_{(l)}$ يعتبر من التفاعلات المتجانسة.

.....

.....

.....

2 – يستخدم أزيد الصوديوم في الوسادة الهوائية (وسادة الأمان) في السيارة.

.....

.....

.....

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

4

(ب) عين الأيونات المتفرجة وأكتب المعادلة الأيونية النهائية الموزونة للتفاعل الكيميائي التالي :

(4 درجات)

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

١ – المعادلة الأيونية الموزونة الكاملة:

.....

.....

٢ – الأيونات المتفرجة:

.....

٣ – المعادلة الأيونية النهائية:

.....

.....

8 درجة السؤال الرابع

Scanned with CamScanner

السؤال الخامس :

4

(أ) حل المسألة التالية: (4 X1=4)

يتحد (29 g) من الفضة مع (4.3 g) من الكبريت ليتكون مركب ما. أحسب النسبة المئوية لمكونات هذا المركب؟

.....

.....

.....

.....

.....

.....

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

4

(ب) قارن بين كل من: (4x1 =4)

وجة المقارنة	$CO_{2(g)}$	$H_2O_{(l)}$
اسم المركب		
حالة المادة (صلبة , سائلة , غازية)		

8

درجة السؤال الخامس

انتهت الأسئلة

Scanned with CamScanner