تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

حل أسئلة اختبار تجريبي وفق الهيكل الوزاري

موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف الثاني عشر العام ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ حلول ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-12-05 16:53:29

المزيد من مادة كيمياء:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

إعداد: خضر خضيرات

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العام

صفحة المناهج الإماراتية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر العام والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	أسئلة اختبار تجريبي وفق الهيكل الوزاري
2	تجميعة أسئلة وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج الخطة M101
3	تجميعة أسئلة وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج
4	تجميعة أسئلة وفق الهيكل الوزاري الخطة M101
5	الهيكل الوزاري الجديد المسار العام منهج بريدج الخطة 101-M

1- تعتمد الحسابات الكيميائية على .....

أ) قانون حفظ الحرارة	ب) ثابت أفوجادرو	ج) قانون حفظ الكتلة	د) النسبة المولية الثابتة

2- تعتمد كمية مادة ناتجة على كمية:

أ) المادة الفائضة من التفاعل	ب) المادة المحددة للتفاعل	ج) المواد الناتجة الأخرى	د) جميع المواد المتفاعلة

3- دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائي:

أ) التغيرات الكيميائية	ب) الحسابات الكيميائية	ج) النسبة المتضاعفة	د) حفظ الكتلة

4- يُمثل كل من عدد الجزيئات المنفردة، وعدد مولات الجزيئات في المعادلة الكيميائية الموزونة ب:

أ) الرموز الكيميائية	ب) المعاملات	ج) الكتل المولية	د) الرقم السفلي

5) عند وزن المعادلة التالية فان معامل H_3PO_4 فيها هو: $H_3PO_4 + NaOH \rightarrow Na_3PO_4 + H_2O$

أ) 1	ب) 2	ج) 3	د) 4

6) اذا كانت كتلة المواد المتفاعلة في المعادلة التالية هي 319.4 g فما كتلة النواتج؟

أ) 419.3g	ب) 319.4g	ج) 913.4g	د) 419.4g

7) كتلة الهيدروجين اللازمة للتفاعل مع النيتروجين حسب المعادلة: $3H_2 + N_2 \rightarrow 2NH_3$ **علماً أن (N=14 ، H=1)**

أ) 1g	ب) 2g	ج) 6g	د) 8g

8) النسبة بين اعداد المولات لأي مادتين في المعادلة الكيميائية الموزونة يسمى:

أ) النسبة المولارية	ب) النسبة المولية	ج) النسبة المولالية	د) النسبة الحجمية

9) عدد النسب المولية في المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: $3Fe_{(s)} + 4H_2O_{(l)} \rightarrow Fe_3O_{4(s)} + 4H_{2\,(g)}$

أ) 6	ب) 8	ج) 10	د) 12

10) أي النسب المولية للحديد في المعادلة الكيميائية الموزونة صحيح: $3Fe_{(s)} + 4H_2O_{(l)} \rightarrow Fe_3O_{4(s)} + 4H_{2\,(g)}$

$\frac{3\ mol\ Fe}{4\ mol\ H_2O}$	d	$\frac{1\ mol\ Fe}{4\ mol\ H_2}$	c	$\frac{3\ mol\ Fe}{2\ mol\ H_2}$	b	$\frac{3\ mol\ Fe}{2\ mol\ Fe_3O_4}$	a

(11

عدد مولات الأمونيا الناتجة من تفاعل 3.0 mol من النيتروجين مع كمية كافية من الهيدروجين حسب التفاعل التالي تساوي:

$3H_2 + N_2 \rightarrow 2NH_3$

a	b	c	d
2	3	5	6

2 ما عدد مولات CO_2 الناتجة من احتراق 10 مول من غاز البروبان C_3H_8 حسب المعادلة التالية:

$$C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2$$

أ)	ب)	ج)	د)
3	30	3.5	15

(13

حسب التفاعل: $2Al_{(s)} + 3Cl_{2(g)} \rightarrow 2AlCl_{3(s)}$ يكون عدد مولات كلوريد الألمنيوم الناتجة عن تفاعل 6 مول من الكلور يساوي:

a	b	c	d
2mol	3mol	4mol	1mol

(14

حسب التفاعل: $CaCO_{3(s)} \rightarrow CaO_{(s)} + CO_{2\,(g)}$ كم جرام من أكسيد الكالسيوم ينتج عند تفكك 0.5 mol من كربونات الكالسيوم

(Ca=40 ، O=16)

a	b	c	d
44g	88g	50g	28g

(15

كم جرام من HCl يتكون عند تفاعل 98g H_2SO_4 الكتلة المولية له (98 g\mol) حسب التفاعل:

$2NaCl + H_2SO_4 \rightarrow Na_2SO_4 + 2HCl$

(Cl=35.5 ، H=1)

a	b	c	d
73g	18.25g	365g	146g

(16

كم جراما من الماء يمكن تحضيرها عند تفاعل 3.0mol H_2 مع 3.0 mol O_2 حسب المعادلة: $2H_2 + O_2 \rightarrow 2\,H_2O$

(H=1 ، O=16)

a	b	c	d
6g	48g	54g	46g

يتبع

(17

Which of the following mole ratios is NOT true for the balanced chemical equation shown below?

أي النسب المولية التالية غير صحيحة للمعادلة الكيميائية الموزونة الموضحة أدناه؟

$$2KClO_3(s) \rightarrow 2KCl(s) + 3O_2(g)$$

$\frac{2\ mol\ KClO_3}{2\ mol\ KCl}$

$\frac{2\ mol\ KCl}{3\ mol\ O_2}$

$\frac{2\ mol\ KClO_3}{3\ mol\ O_2}$

$\frac{2\ mol\ KCl}{4\ mol\ KClO_3}$

(18

What is the limiting reactant in the figure shown below?

ما المتفاعل المحدد في الشكل الموضح أدناه؟

Ammonia molecules	جزيئات الأمونيا
No limiting reactant	لا يوجد متفاعل محدد
Nitrogen molecules	جزيئات النيتروجين
Hydrogen molecules	جزيئات الهيدروجين

(19

يندرج التفاعل بين الصوديوم الصلب وأكسيد الحديد(III) ضمن سلسلة من التفاعلات التي تؤدي إلى نفخ كيس الهواء في السيارة:

إذا استخدمنا 200.0 g من Na و 200 g من Fe_2O_3 في هذا التفاعل. ما كتلة الحديد الصلب الناتج؟

$$6Na_{(s)} + Fe_2O_{3(s)} \longrightarrow 3Na_2O_{(s)} + 2Fe_{(s)}$$

Na = 23.00 g/mol	Fe = 56.00 g/mol	Fe_2O_3 = 160 g/mol

162.0 g

81.00 g

75.00 g

140.0 g

20) يتفاعل الليثيوم Li تلقائيا مع البروم Br_2 لإنتاج بروميد الليثيوم LiBr
عند استخدام 75.0 g من Br2 مع 75.0 g من Li فما كتلة المادة الفائضة بعد التفاعل؟

68.4 g

21.8 g

45.6 g

18.7 g