

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



## أسئلة اختبار تجريبي وفق الهيكل الوزاري

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف الثاني عشر العام ← كيمياء ← الفصل الأول ← اختبارات ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-12-05 16:41:42

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب الاختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل  
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة  
كيمياء:

إعداد: خضر خضيرات

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العام



صفحة المناهج  
الإماراتية على  
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

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

تجميعه أسئلة وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج الخطة M101

1

تجميعه أسئلة وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج

2

تجميعه أسئلة وفق الهيكل الوزاري الخطة M101

3

الهيكل الوزاري الجديد المسار العام منهج بريدج الخطة 101-M

4

حل أسئلة الامتحان النهائي

5

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) المادة الناتجة من التفاعل		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: $3Fe_{(s)} + 4H_2O_{(l)} \rightarrow Fe_3O_{4(s)} + 4H_{2(g)}$							
a		b		c		d	
$\frac{3 \text{ mol Fe}}{2 \text{ mol Fe}_3\text{O}_4}$		$\frac{3 \text{ mol Fe}}{2 \text{ mol H}_2}$		$\frac{1 \text{ mol Fe}}{4 \text{ mol H}_2}$		$\frac{3 \text{ mol Fe}}{4 \text{ mol H}_2\text{O}}$	

(11)							
عدد مولات الأمونيا الناتجة من تفاعل 3.0 mol من النيتروجين مع كمية كافية من الهيدروجين حسب التفاعل التالي تساوي:							
$3H_2 + N_2 \rightarrow 2NH_3$							
6	d	5	c	3	b	2	a
2 ما عدد مولات CO <sub>2</sub> الناتجة من احتراق 10 مول من غاز البروبان C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> حسب المعادلة التالية:							
$C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$							
3 (أ)		30 (ب)		3.5 (ج)		15 (د)	
(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:							
1mol	d	4mol	c	3mol	b	2mol	a
(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 ( O=16 ، Ca=40 )							
28g	d	50g	c	88g	b	44g	a
(15)							
كم جرام من HCl يتكون عند تفاعل 98g H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> الكتلة المولية له ( 98 g/mol ) حسب التفاعل: $2NaCl + H_2SO_4 \rightarrow Na_2SO_4 + 2HCl$ ( Cl=35.5 ، H=1 )							
146g	d	365g	c	18.25g	b	73g	a
(16)							
كم جراما من الماء يمكن تحضيرها عند تفاعل 3.0mol H <sub>2</sub> مع 3.0 mol O <sub>2</sub> حسب المعادلة: $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$ ( O=16 ، H=1 )							
46g	d	54g	c	48g	b	6g	a

(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؟



$$\frac{2 \text{ mol KClO}_3}{2 \text{ mol KCl}}$$

$$\frac{2 \text{ mol KCl}}{3 \text{ mol O}_2}$$

$$\frac{2 \text{ mol KClO}_3}{3 \text{ mol O}_2}$$

$$\frac{2 \text{ mol KCl}}{4 \text{ mol KClO}_3}$$

(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

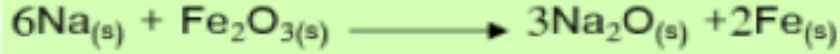
جزيئات الهيدروجين

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؟



Na = 23.00 g/mol

Fe = 56.00 g/mol

$Fe_2O_3$  = 160 g/mol

A) 162.0g

B) 81.00g

C) 75.00g

D) 140.0g

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

( Br=79.9 , Li=6.941 )

A) 68.4g

B) 21.8g

C) 45.6g

D) 18.7g