

تم تحميل وعرض المادة من

منهجي

mnhaji.com



موقع منهجي منصة تعليمية توفر كل ما يحتاجه المعلم
والطالب من حلول الكتب الدراسية وشرح للدروس
بأسلوب مبسط لكافة المراحل التعليمية وتوزيع
المناهج وتحاضير وملخصات ونماذج اختبارات وأوراق
عمل جاهزة للطباعة والتحميل بشكل مجاني

حمل تطبيق منهجي ليصلك كل جديد



أسئلة اختبار مادة كيمياء A			المملكة العربية السعودية وزارة التعليم
اسم الطالب			
الفصل	ثاني ثانوي		
التاريخ	1445 / /		

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة باختيار الحرف المناسب ثم تظليله بورقة الإجابة:

الاسم العلمي لمركب $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ هو ...						
1	أ	فلوريد الماغنيسيوم ثنائي الماء	ب	كلوريد الماغنيسيوم ثنائي الماء	ج	كلوريد الكالسيوم ثنائي الماء
2	إذا علمت أن الكتلة المولية لمركب N_2O_3 هي 76 g/mol . فاحسب النسبة المئوية بالكتلة لعنصر النيتروجين في المركب. علما بأن الكتلة المولية $\text{O} = 16 / \text{N} = 14$					
	أ	44.75 %	ب	46.7 %	ج	28.1 %
	د	36.8 %				
دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائي هو ...						
3	أ	التغيرات الكيميائية	ب	الحسابات الكيميائية	ج	الخواص الكيميائية
4	عدد مولات الأمونيا الناتجة من تفاعل 4 mol من النيتروجين مع كمية كافية من الهيدروجين حسب التفاعل التالي $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$					
	أ	4	ب	6	ج	8
	د	10				
الصيغة الأولية لمركب الإيثيلين C_2H_4 هي ...						
5	أ	C_2H_4	ب	CH_2	ج	C_2H_2
	د	C_3H_6				
الصيغة التي تعطي العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في جزيء واحد من المادة هي ...						
6	أ	النسب المولية	ب	الصيغة الأولية	ج	الصيغة الجزيئية
	د	صيغة الملح المائي				
الكتلة المولية لـ كربونات البوتاسيوم Na_2CO_3 تساوي علما بأن الكتلة المولية $\text{Na} = 23 / \text{C} = 12 / \text{O} = 16$						
7	أ	106 g/mol	ب	100 g/mol	ج	65 g/mol
	د	40 g/mol				
عدد النسب المولية للتفاعل $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$ هو						
8	أ	4	ب	6	ج	8
	د	10				
حسب معادلة الكيمياء التالية: $\text{SiO}_2 + 6\text{HF} \rightarrow \text{H}_2\text{SiF}_6 + 2\text{H}_2\text{O}$ إذا تفاعل 0.67 mol من SiO_2 و 2 mol من HF فإن المادة المحدد للتفاعل هي						
9	أ	SiO_2	ب	HF	ج	H_2SiF_6
	د	H_2O				
الصيغة الأولية هي التي تبين أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في المركب.						
10	أ	صح	ب	خطأ		
يستخدم الملح اللامائي كمجفف لحفظ المواد من الرطوبة.						
11	أ	صح	ب	خطأ		
سائل عديم اللون كتلته المولية 60.01 g/mol وصيغته الأولية NO فما صيغته الجزيئية. $\text{N} = 14 / \text{O} = 16$						
12	أ	N_2O_2	ب	N_2O		
أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة.						
13	أ	صح	ب	خطأ		

السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية

أ/ لماذا يتوقف التفاعل الكيميائي؟

2/ أكمل الفراغات التالية:

أ- يمكن إزالة جزيئات ماء التبخر من الملح المائي بـ الملح اللامائي.

ب- تستخدم لقياس فاعلية التفاعل

3/ أوزن المعادلة الكيميائية التالية: $\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

الاسم

الصف

1 (د) (ج) (ب) (أ) 11 (ب) (أ)

2 (د) (ج) (ب) (أ) 12 (ب) (أ)

3 (د) (ج) (ب) (أ) 13 (ب) (أ)

4 (د) (ج) (ب) (أ)

5 (د) (ج) (ب) (أ)

6 (د) (ج) (ب) (أ)

7 (د) (ج) (ب) (أ)

8 (د) (ج) (ب) (أ)

9 (د) (ج) (ب) (أ)

10 (ب) (أ)

أسئلة اختبار مادة كيمياء A		 المملكة العربية السعودية وزارة التعليم
اسم الطالب		
الفصل	ثاني ثانوي	
التاريخ	1445 / /	

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة باختيار الحرف المناسب ثم تظليله بورقة الإجابة: نموذج الإجابة

1		الاسم العلمي لمركب $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ هو ...	
أ	فلوريد الماغنيسيوم ثنائي الماء	ب	كلوريد الماغنيسيوم ثنائي الماء
ج	كلوريد الكالسيوم ثنائي الماء	د	فلوريد الصوديوم ثنائي الماء
2		إذا علمت أن الكتلة المولية لمركب N_2O_3 هي 76 g/mol . فاحسب النسبة المئوية بالكتلة لعنصر النيتروجين في المركب. علماً بأن الكتلة المولية $\text{O} = 16 / \text{N} = 14$	
أ	44.75 %	ب	46.7 %
ج	28.1 %	د	36.8 %
3		دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائي هو ...	
أ	التغيرات الكيميائية	ب	الحسابات الكيميائية
ج	الخواص الكيميائية	د	المواد الكيميائية
4		عدد مولات الأمونيا الناتجة من تفاعل 4 mol من النيتروجين مع كمية كافية من الهيدروجين حسب التفاعل التالي $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$	
أ	4	ب	6
ج	8	د	10
5		الصيغة الأولية لمركب الإيثيلين C_2H_4 هي ...	
أ	C_2H_4	ب	CH_2
ج	C_2H_2	د	C_3H_6
6		الصيغة التي تعطي العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في جزيء واحد من المادة هي ...	
أ	النسب المولية	ب	الصيغة الأولية
ج	الصيغة الجزيئية	د	صيغة الملح المائي
7		الكتلة المولية لـ كربونات البوتاسيوم Na_2CO_3 تساوي علماً بأن الكتلة المولية $\text{Na} = 23 / \text{C} = 12 / \text{O} = 16$	
أ	106 g/mol	ب	100 g/mol
ج	65 g/mol	د	40 g/mol
8		عدد النسب المولية للتفاعل $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$ هو	
أ	4	ب	6
ج	8	د	10
9		حسب معادلة الكيمياء التالية: $\text{SiO}_2 + 6\text{HF} \rightarrow \text{H}_2\text{SiF}_6 + 2\text{H}_2\text{O}$ إذا تفاعل 0.67 mol من SiO_2 و 2 mol من HF فإن المادة المحدد للتفاعل هي	
أ	SiO_2	ب	HF
ج	H_2SiF_6	د	H_2O
10		الصيغة الأولية هي التي تبين أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في المركب.	
أ	صح	ب	خطأ
11		يستخدم الملح اللامائي كمجفف لحفظ المواد من الرطوبة.	
أ	صح	ب	خطأ
12		سائل عديم اللون كتلته المولية 60.01 g/mol وصيغته الأولية NO فما صيغته الجزيئية. $\text{N} = 14 / \text{O} = 16$	
أ	N_2O_2	ب	N_2O
13		أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة.	
أ	صح	ب	خطأ
السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية			
أ/ لماذا يتوقف التفاعل الكيميائي؟			
استهلاك إحدى المواد تماماً			
2/ أكمل الفراغات التالية:			
أ- يمكن إزالة جزيئات ماء التبلور من الملح المائي بـ التسخين الملح اللامائي.			
ب- تستخدم لقياس فاعلية التفاعل نسبة المردود المئوية.			
3/ أوزن المعادلة الكيميائية التالية:			
$\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$			
$\text{C}_3\text{H}_8 + 5\text{O}_2 \rightarrow 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$			

أسئلة اختبار مادة كيمياء B		 المملكة العربية السعودية وزارة التعليم
اسم الطالب		
الفصل	ثاني ثانوي	
التاريخ	1445 / /	

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة باختيار الحرف المناسب ثم تظليله بورقة الإجابة:

1	أ	فلوريد الماغنيسيوم سباعي الماء	ب	كلوريد الماغنيسيوم سباعي الماء	ج	كلوريد الصوديوم سباعي الماء	د	كبريتات الماغنيسيوم سباعي الماء
2	أ	22.5 %	ب	32.4 %	ج	42.5 %	د	25.8 %
3	أ	التغيرات الكيميائية	ب	الحسابات الكيميائية	ج	الخواص الكيميائية	د	المواد الكيميائية
4	أ	2	ب	3	ج	5	د	6
5	أ	H ₂ O ₂	ب	C ₆ H ₁₂	ج	H ₂ O	د	C ₆ H ₆
6	أ	النسب المولية	ب	الصيغة الأولية	ج	الصيغة الجزيئية	د	صيغة الملح المائي
7	أ	40 g/mol	ب	65 g/mol	ج	100 g/mol	د	138g/mol
8	أ	2	ب	4	ج	6	د	8
9	أ	SiO ₂	ب	HF	ج	H ₂ SiF ₆	د	H ₂ O
10	أ	صح	ب	خطأ	مركب كتلته المولية 42 g/mol وصيغته الأولية CH ₂ فإن صيغته الجزيئية هي C ₃ H ₆ . C=12 / H=1.			
11	أ	صح	ب	خطأ	يستخدم الملح المائي كمجفف لحفظ المواد من الرطوبة.			
12	أ	صح	ب	خطأ	الأملاح المائية مركبات صلبة فيها جزيئات ماء محتجزة.			
13	أ	صح	ب	خطأ	أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة.			
السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية								
أ/ لماذا يتوقف التفاعل الكيميائي؟								
2/ أكمل الفراغات التالية:								
أ- يمكن إزالة جزيئات ماء التبلور من الملح المائي ب- الملح اللامائي.								
ب- تستخدم لقياس فاعلية التفاعل								
3/ أوزن المعادلة الكيميائية التالية: C ₃ H ₈ + O ₂ → CO ₂ + H ₂ O								

الاسم

الصف

1 (د) (ج) (ب) (أ) 11 (ب) (أ)

2 (د) (ج) (ب) (أ) 12 (ب) (أ)

3 (د) (ج) (ب) (أ) 13 (ب) (أ)

4 (د) (ج) (ب) (أ)

5 (د) (ج) (ب) (أ)

6 (د) (ج) (ب) (أ)

7 (د) (ج) (ب) (أ)

8 (د) (ج) (ب) (أ)

9 (د) (ج) (ب) (أ)

10 (ب) (أ)

أسئلة اختبار مادة كيمياء B		 المملكة العربية السعودية وزارة التعليم
اسم الطالب		
الفصل	ثاني ثانوي	
التاريخ	1445 / /	

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة باختيار الحرف المناسب ثم تظليله بورقة الإجابة: نموذج الإجابة

1		الاسم العلمي لمركب $MgSO_4 \cdot 7H_2O$ هو	
أ	فلوريد الماغنيسيوم سباعي الماء	ب	كلوريد الماغنيسيوم سباعي الماء
ج	كلوريد الصوديوم سباعي الماء	د	كبريتات المغنيسيوم سباعي الماء
2		إذا علمت أن الكتلة المولية لمركب كبريتات الصوديوم Na_2SO_4 هي 124 g/mol فاحسب النسبة المئوية بالكتلة لعنصر الكبريت في المركب. علماً بأن الكتلة المولية لـ S=32	
أ	22.5 %	ب	32.4 %
ج	42.5 %	د	25.8 %
3		دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائي هو ...	
أ	التغيرات الكيميائية	ب	الحسابات الكيميائية
ج	الخواص الكيميائية	د	المواد الكيميائية
4		عدد مولات الأمونيا الناتجة من تفاعل 3 mol من النيتروجين مع كمية كافية من الهيدروجين حسب التفاعل التالي $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$	
أ	2	ب	3
ج	5	د	6
5		أي المركبات التالية صيغته الأولية تمثل صيغته الجزيئية؟	
أ	H_2O_2	ب	C_6H_{12}
ج	H_2O	د	C_6H_6
6		الصيغة التي تبين أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في المركب هي ...	
أ	النسب المولية	ب	الصيغة الأولية
ج	الصيغة الجزيئية	د	صيغة الملح المائي
7		الكتلة المولية لـ كربونات البوتاسيوم K_2CO_3 تساوي ... $K=39 / C=12 / O=16$	
أ	40 g/mol	ب	65 g/mol
ج	100 g/mol	د	138 g/mol
8		عدد النسب المولية للتفاعل $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$ هو	
أ	2	ب	4
ج	6	د	8
9		حسب معادلة الكيمياء التالية: $SiO_2 + 6HF \rightarrow H_2SiF_6 + 2H_2O$ إذا تفاعل 0.67 mol من SiO_2 و 2 mol من HF فإن المادة المحدد للتفاعل هي	
أ	SiO_2	ب	HF
ج	H_2SiF_6	د	H_2O
10		مركب كتلته المولية 42 g/mol وصيغته الأولية CH_2 فإن صيغته الجزيئية هي C_3H_6 . $C=12 / H=1$	
أ	صح	ب	خطأ
11		يستخدم الملح المائي كمجفف لحفظ المواد من الرطوبة	
أ	صح	ب	خطأ
12		الأملاح المائية مركبات صلبة فيها جزيئات ماء محتجزة.	
أ	صح	ب	خطأ
13		أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة.	
أ	صح	ب	خطأ
السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية			
أ/ لماذا يتوقف التفاعل الكيميائي؟			
استهلاك إحدى المواد تماماً			
2/ أكمل الفراغات التالية:			
أ- يمكن إزالة جزيئات ماء التبلور من الملح المائي بـ التسخين. الملح اللامائي.			
ب- تستخدم لقياس فاعلية التفاعل نسبة المردود المئوية.			
3/ أوزن المعادلة الكيميائية التالية:			
$C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$			
$C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$			

المملكة العربية السعودية	وزارة التعليم Ministry of Education	30	اسم الطالب الثلاثي
وزارة التعليم			رقم الجلوس :
الإدارة العامة للتعليم بمحافظة			رقم اللجنة :
مدرسة			الصف : الثاني الثانوي مسار عام (اول - ثاني - ثالث)
الدرجة كتابه	نقط		زمن الاختبار /
اسم المصحح	/ أ	توقيعه	المادة / كيمياء 2
اسم المراجع	/ أ	توقيعه	المدقق وتوقيعه /

13

اختبار الفصل الدراسي الأول – الدور الأول لعام 1444 هـ

السؤال الأول: (أ) ضع علامه (√) امام العبارة الصحيحة وعلامه (x) امام العبارة الخاطئه :

م	العبارة	العلامة
1	الصيغة التي تبين العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في الجزيء الواحد من المادة هي الصيغة الأولية	
2	مستوى الطاقة 4s أقل طاقة من المستوى الطاقة 3d	
3	اسم العالم الذي رتب العناصر في الجدول الدوري تصاعديا حسب العدد الذري هو هنري موزلي	
4	نصف قطر ^{12}Mg اعلى من نصف قطر ^{65}Ba	
5	تعتمد الحسابات الكيميائية على قانون حفظ الكتلة	
6	نوع الرابطة في جزيء الماء H_2O تساهمية قطبية اذا كان ^1H , ^{16}O	
7	التمثيل النقطي للاكترونات في ^{20}Ca هو .Ca.	
8	اذا كانت نسبة عنصر البروم 65% من LiBr فان نسبة عنصر الليثيوم تساوي 35%	
9	اسم المركب HClO_3 حمض الهيدروكلوريك	
10	تختلف خواص السبائك قليلا عن خواص العناصر المكونه لها	
11	الشكل الهندسي للمركب CH_4 هو رباعي الأوجه المنتظم	
12	اذا كان لديك المركب كتلته المولية 78.12g/mol صغيته الأولية CH كتلتها 13g/mol فان الصيغة الجزيئية C_6H_6	
13	تتكون الرابطة سيجما عندما تشارك ذرتان في الالكترونات في الرابطة التساهمية بتداخل المستويات بشكل راسي	

السؤال الثاني: اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :-

1 - عناصر قابلة للطرق والسحب وموصلة للكهرباء والحرارة بشكل جيد :-

(أ) اللافلزات (ب) الفلزات (ج) الغازات النبيله (د) الاشباه الفلزات

2 - عدد مولات غاز الهيدروجين H_2 المتفاعل لانتاج 6mol من HBr حسب التفاعل $\text{H}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow 2\text{HBr}$ تساوي

(أ) 6 (ب) 3 (ج) 12 (د) 1.5

3 - عند اتحاد أيونات الالومينيوم Al^{3+} مع ايونات الهيدروكسيد OH^- ينتج مركب صيغته الكيميائية هي :-

(أ) AlCl_3 (ب) AlPO_4 (ج) Al_2O_3 (د) $\text{Al}(\text{OH})_3$

4- ينتج من خلط المستويات الفرعية لتكوين مستويات مهجنه جديدة ممثلة في عملية :-

(أ) التميؤ (ب) التحليل (ج) التهجين (د) الرنين

5- اذا كان لديك التوزيع الالكتروني $4s^2 3d^{10} [Ar]_{18} 30\text{Zn}$ فان عنصر

(أ) انتقالي وفلز (ب) مماثل لافلز (ج) مماثل وفلز (د) مماثل وشبه فلز

6- نوع الرابطة التي تكون قوة التجاذب بين الايونات الموجبة للفلزات والالكترونات الحرة في الشبكة الفلزية :-

(أ) الأيونية (ب) التساهمية (ج) الفلزية (د) الهيدروجينية

7 (أ) أي المركبات التالية لها طاقة شبكة بلورية عالية -

(أ) NaCl (ب) CuCl (ج) MgCl_2 (د) KCl

8 - يتم حساب عدد النسب المولية لاي تفاعل موزن بالعلاقة :-

(أ) $2n^2$ (ب) $n-1$ (ج) $n(n+1)$ (د) $n(n-1)$

9 - تردد الأشعة السينية ذات طول موجي $8.72 \times 10^{-2}\text{m}$ وسرعه الضوء $3 \times 10^8\text{m/s}$ يساوي Hz

(أ) 3.44×10^9 (ب) 4.33×10^9 (ج) 34 (د) 67.7×10^5

اقلب الورقه

السؤال الثالث (أ) ضع المصطلح العلمي في الفراغ الصحيح :-

المادة المحددة - حالة الاستقرار - الالكتروليت - الفوتون - تركيب لويس

1 - المركب الأيوني الذي يوصل محلوله التيار الكهربائي.....

2 - ترتيب إلكترونات التكافؤ في الجزيء.....

3 - المادة التي تستهلك كلياً في التفاعل وتحدد كمية المادة الناتجة.....


4 - جسيم لا كتلة له يحمل كما من الطاقة.....

5 - الوضع الذي تكون الإلكترونات الذرة فيها أدنى طاقة.....

(ب) علل لمايلي : ذرات الفلزات نشطة كيميائياً .

السؤال الرابع : إذا كان المردود النظري 0.685g والمردود الفعلي 0.433g للناتج ما نسبة المردود المئوية حسب التفاعل: $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$

انتهت الاسئلة

اسم الطالب الثلاثي نموذج إجابة	 وزارة التعليم Ministry of Education	المملكة العربية السعودية
رقم الجلوس : رقم اللجنة :		وزارة التعليم
الصف : الثاني الثانوي مسار عام (اول – ثاني – ثالث)	30	الإدارة العامة للتعليم بمحافظة
زمن الاختبار/.....		مدرسة
المادة / كيمياء 2	توقيعه.....	الدرجة كتابه:
المدقق وتوقيعه/.....	توقيعه.....	اسم المصحح أ/.....
		اسم المراجع أ/.....

اختبار الفصل الدراسي الأول – الدور الاول لعام 1444 هـ

13

السؤال الأول: (أ) ضع علامه (√) امام العبارة الصحيحة وعلامه (×) امام العبارة الخاطئة:

م	العبارة	العلامة
1	الصيغة التي تبين العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في الجزيء الواحد من المادة هي الصيغة الأولية	×
2	مستوى الطاقة 4s أقل طاقة من المستوى الطاقة 3d	✓
3	اسم العالم الذي رتب العناصر في الجدول الدوري تصاعديا حسب العدد الذري هو هنري موزلي	✓
4	نصف قطر ^{12}Mg أعلى من نصف قطر ^{56}Ba	×
5	تعتمد الحسابات الكيميائية على قانون حفظ الكتلة	✓
6	نوع الرابطة في جزيء الماء H_2O تساهمية قطبية اذا كان $^1\text{H}, ^{16}\text{O}$	✓
7	التمثيل النقطي للإلكترونات في ^{20}Ca هو .Ca.	✓
8	اذا كانت نسبة عنصر البروم 65% من LiBr فان نسبة عنصر الليثيوم تساوي 35%	✓
9	اسم المركب HClO_3 حمض الهيدروكلوريك	×
10	تختلف خواص السبائك قليلا عن خواص العناصر المكونة لها	✓
11	الشكل الهندسي للمركب CH_4 هو رباعي الأوجه المنتظم	✓
12	اذا كان لديك المركب كتلته المولية 78.12g/mol صغيته الأولية CH كتلتها 13.g/mol فان الصيغة الجزيئية C_6H_6	✓
13	تتكون الرابطة سيجما عندما تتشارك ذرتان في الالكترونات في الرابطة التساهمية بتداخل المستويات بشكل راسي	✓

السؤال الثاني: اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي :-

9

1عناصر قابلة للطرق والسحب وموصلة للكهرباء والحرارة بشكل جيد :-
	(اللافلزات (ب) الفلزات (ج) الغازات النبيلة (د) الاشباه الفلزات
2	عدد مولات غاز الهيدروجين H_2 المتفاعل لانتاج 6mol من HBr حسب التفاعل $\text{H}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow 2\text{HBr}$ تساوي
أ) 6	ب) 3 ج) 12 د) 1.5
3	عند اتحاد أيونات الالومينيوم Al^{3+} مع ايونات الهيدروكسيد OH^- ينتج مركب صغيته الكيميائية هي :-
أ) AlCl_3	ب) AlPO_4 ج) Al_2O_3 د) $\text{Al}(\text{OH})_3$
4	ينتج من خلط المستويات الفرعية لتكوين مستويات مهجنه جديدة ممثلة في عملية :-
أ) التميؤ	ب) التحليل ج) التهجين د) الرنين
5	اذا كان لديك التوزيع الالكتروني $4s^2 3d^{10} [\text{Ar}]_{18} \text{Zn}_{30}$ فان عنصر.....
أ) انتقالي و فلز	ب) مماثل لافلز ج) مماثل و فلز د) مماثل وشبه فلز
6	نوع الرابطة التي تكون قوة التجاذب بين الايونات الموجبة للفلزات والالكترونات الحرة في الشبكة الفلزية:-
أ) الأيونية	ب) التساهمية ج) الفلزية د) الهيدروجينية
7	أي المركبات التالية لها طاقة شبكة بلورية عالية -
أ) NaCl	ب) CuCl ج) MgCl_2 د) KCl
8	يتم حساب عدد النسب المولية لاي تفاعل موزن بالعلاقة :-
أ) $2n^2$	ب) $n-1$ ج) $n(n+1)$ د) $n(n-1)$
9	تردد الاشعة السينية ذات طول موجي $8.72 \times 10^{-2} \text{m}$ وسرعه الضوء $3 \times 10^8 \text{m/s}$ يساوي Hz.....
أ) 3.44×10^9	ب) 4.33×10^9 ج) 34 د) 67.7×10^5

اقلب الورقة

السؤال الثالث (أ) ضع المصطلح العلمي في الفراغ الصحيح :-

المادة المحددة - حالة الاستقرار- الالكتروليت - الفوتون - تركيب لويس

1 - المركب الأيوني الذي يوصل محلوله التيار الكهربائي.....**الالكتروليت**

2 - ترتيب إلكترونات التكافؤ في الجزيء**تركيب لويس**

3 - المادة التي تستهلك كلياً في التفاعل وتحدد كمية المادة الناتجة.....**المادة المحددة**

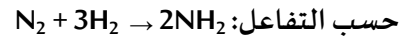
4 - جسيم لا كتلة له يحمل كما من الطاقة.....**الفوتون**

5 - الوضع الذي تكون الإلكترونات الذرة فيها أدنى طاقة.....**حالة الاستقرار**

(ب) علل لما يلي : ذرات الفلزات نشطة كيميائياً

.....**لسهولة فقد الكترونات التكافؤ فيها**

السؤال الرابع : اذا كان المردود النظري 0.685g والمردود الفعلي 0.433g للنتاج ما نسبة المردود المئوية



نسبة المردود المئوية

$$100 \times \frac{\text{المردود الفعلي}}{\text{المردود النظري}} = \text{نسبة المردود المئوية}$$

$$100 \times \frac{0.433}{0.685} =$$

$$= 63.21\%$$

انتهت الاسئلة

أسئلة اختبار مادة كيمياء (1-2)			المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بمحافظة جدة مكتب شرق الثانوية الثالثة والأربعون
اسم الطالبة			
الفصل	ثاني ثانوي		
التاريخ	1445 / /		

السؤال الأول : أسئلة الاختيار من متعدد اختاري الإجابة الصحيحة باختيار الحرف المناسب ثم تظليله بورقة الإجابة :

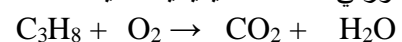
1	أ	فلوريد الماغنسيوم سباعي الماء	ب	كلوريد الماغنسيوم سباعي الماء	ج	كلوريد الصوديوم سباعي الماء	د	كبريتات المغنسيوم سباعي الماء
2	إذا علمت أن الكتلة المولية لمركب كبريتات الصوديوم Na_2SO_4 هي 124 g/mol فاحسبي النسبة المئوية بالكتلة لعنصر الكبريت في المركب . $S=32$							
	أ	22.5 %	ب	32.4 %	ج	42.5 %	د	25.3 %
3	دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائي هو ...							
	أ	التغيرات الكيميائية	ب	الخواص الكيميائية	ج	الحسابات الكيميائية	د	المعادلات الكيميائية
4	عدد مولات الأمونيا الناتجة من تفاعل 3 mol من النيتروجين مع كمية كافية من الهيدروجين حسب التفاعل التالي $\text{N}_2+3\text{H}_2\rightarrow 2\text{NH}_3$							
	أ	2	ب	3	ج	5	د	6
5	أي المركبات التالية صيغته الأولية تمثل صيغته الجزيئية ؟							
	أ	H_2O_2	ب	C_6H_{12}	ج	H_2O	د	C_6H_6
6	الصيغة التي تبين أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في المركب هي ...							
	أ	الصيغة الكيميائية	ب	الصيغة الأولية	ج	الصيغة الجزيئية	د	صيغة الملح المائي
7	الكتلة المولية لـ كربونات البوتاسيوم K_2CO_3 تساوي ... $K=39 / C=12 / O=16$							
	أ	40 g/mol	ب	65 g/mol	ج	100 g/mol	د	138 g/mol
8	عدد النسب المولية للتفاعل $\text{HCl} + \text{KOH} \rightarrow \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$ هو ..							
	أ	30	ب	20	ج	18	د	12
9	إذا تفاعل 0.67 mol من SiO_2 و 2 mol من HF فإن المادة المحدد للتفاعل هي :							
	أ	SiO_2	ب	HF	ج	H_2SiF	د	H_2O
10	مركب كتلته المولية 42 g/mol وصيغته الأولية CH_2 فإن صيغته الجزيئية هي C_3H_6 . $C=12 / H=1$							
	أ	صح	ب	خطأ				
11	يستخدم الملح المائي كمجفف لحفظ المواد من الرطوبة .							
	أ	صح	ب	خطأ				
12	الأملاح المائية مركبات أيونية صلبة فيها جزيئات ماء محتجزة .							
	أ	صح	ب	خطأ				
13	أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد عدد المولات .							
	أ	صح	ب	خطأ				

السؤال الثاني / (أ) لماذا نستخدم فائضا من مادة متفاعلة ؟

(ب) أكمل الفراغات التالية:

- يمكن إزالة جزيئات ماء التبلور من الملح المائي بـ الملح اللامائي
- يتوقف التفاعل الكيميائي عندما

(ج) اوزني المعادلة الكيميائية التالية :



أسئلة اختبار مادة كيمياء (1-2)			المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بمحافظة جدة مكتب شرق الثانوية الثالثة والأربعون
اسم الطالبة			
الفصل	ثاني ثانوي		
التاريخ	1445 / /		

انتهت الأسئلة

دعواتي لك بالتوفيق

السؤال الأول : أسئلة الاختيار من متعدد اختاري الإجابة الصحيحة باختيار الحرف المناسب ثم تظليله بورقة الإجابة :

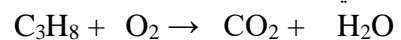
1	أ	فلوريد المغنيسيوم ثنائي الماء	ب	كلوريد المغنيسيوم ثنائي الماء	ج	كلوريد الكالسيوم ثنائي الماء	د	فلوريد الصوديوم ثنائي الماء
2	أ	44.75 %	ب	46.7 %	ج	28.1 %	د	36.8 %
3	أ	التغيرات الكيميائية	ب	الحسابات الكيميائية	ج	الخواص الكيميائية	د	المواد الكيميائية
4	أ	4	ب	6	ج	8	د	10
5	أ	C ₂ H ₄	ب	CH ₂	ج	C ₂ H ₂	د	C ₃ H ₆
6	أ	الصيغة الكيميائية	ب	الصيغة الأولية	ج	الصيغة الجزيئية	د	صيغة الملح المائي
7	أ	106 g/mol	ب	100 g/mol	ج	65 g/mol	د	40 g/mol
8	أ	4	ب	6	ج	20	د	25
9	أ	SiO ₂	ب	HF	ج	H ₂ SiF	د	H ₂ O
10	أ	صح	ب	خطأ	الصيغة الأولية هي التي تبين أصغر نسبة عددية صحيحة لمولات العناصر في الم			
11	أ	صح	ب	خطأ	يستخدم الملح اللا مائي كمجفف لحفظ المواد من الرطوبة .			
12	أ	N ₂ O ₂	ب	N ₂ O ₃	ج	NO ₂	د	N ₂ O
13	أ	صح	ب	خطأ	سائل عديم اللون كتلته المولية 60.01 g/mol وصيغته الأولية NO فما صيغته أول خطوة في حل حسابات المعادلات الكيميائية هي إيجاد كتل المواد المتفاعلة .			

السؤال الثاني / (أ) لماذا نستخدم فائضا من مادة متفاعلة ؟

(ب) أكمل الفراغات التالية:

- يمكن إزالة جزيئات ماء التبلور من الملح المائي بـ الملح اللامائي .
- يتوقف التفاعل الكيميائي عندما

(ج) اوزني المعادلة الكيميائية التالية :



الاسم	
الفصل	
الصف	

1	○ ○ ○ ○ ○ ○	11	○ ○ ○ ○ ○ ○
2	○ ○ ○ ○ ○ ○	12	○ ○ ○ ○ ○ ○
3	○ ○ ○ ○ ○ ○	13	○ ○ ○ ○ ○ ○
4	○ ○ ○ ○ ○ ○	14	○ ○ ○ ○ ○ ○
5	○ ○ ○ ○ ○ ○	15	○ ○ ○ ○ ○ ○
6	○ ○ ○ ○ ○ ○	16	○ ○ ○ ○ ○ ○
7	○ ○ ○ ○ ○ ○	17	○ ○ ○ ○ ○ ○
8	○ ○ ○ ○ ○ ○	18	○ ○ ○ ○ ○ ○
9	○ ○ ○ ○ ○ ○	19	○ ○ ○ ○ ○ ○
10	○ ○ ○ ○ ○ ○	20	○ ○ ○ ○ ○ ○