

الفرض الأول في العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا**التمرين (نقط)**

يتفاعل حمض كلور الماء HCl مع شريط المغنيزيوم Mg فينتج عن هذا التفاعل غاز يحدث فرقة مع اللهب و محلول مائي يسمى محلول كلور المغنيزيوم صيغته الكيميائية MgCl_2 .

(1) سم الغاز الناتج ثم اكتب صيغته الكيميائية

.....

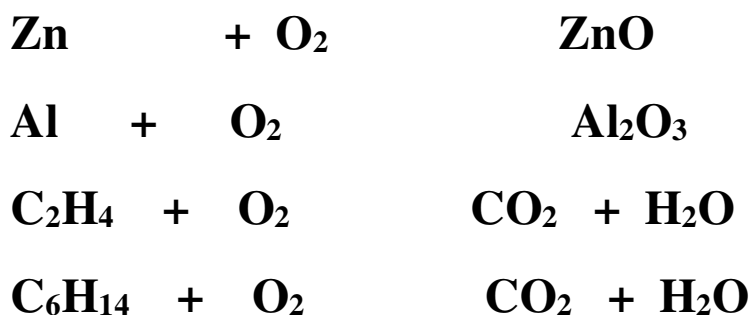
.....

(2) سم في الجدول الآتي الأفراد الكيميائية المتفاعلة و الناتجة

	قبل التفاعل	بعد التفاعل
الأفراد الكيميائية		

(3) أكتب معادلة التفاعل الكيميائي

.....

التمرين (نقط)**المعادلات الكيميائية:****التمرين (نقط)**

مثل السلسلة الوظيفية التي تسمح لك بإشعال مصباح بواسطة مروحة

تصحيح الفرض الأول في العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا**التمرين (نقط)**

يتفاعل حمض كلور الماء HCl مع شريط المغنيزيوم Mg فينتج عن هذا التفاعل غاز يحدث فرقة مع اللهب و محلول مائي يسمى محلول كلور المغنيزيوم صيغته الكيميائية $MgCl_2$.

(1) سم الغاز الناتج ثم اكتب صيغته الكيميائية

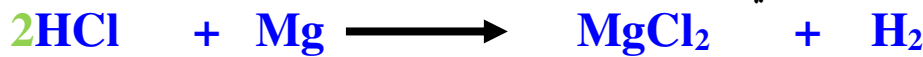
الغاز الناتج هو غاز الهيدروجين

صيغته الكيميائية: H_2

(2) سم في الجدول الآتي الأفراد الكيميائية المتفاعلة و الناتجة

الأفراد الكيميائية	قبل التفاعل	بعد التفاعل
	حمض كلور الماء HCl + المغنيزيوم Mg	محلول كلور المغنيزيوم $MgCl_2$ + غاز الهيدروجين H_2

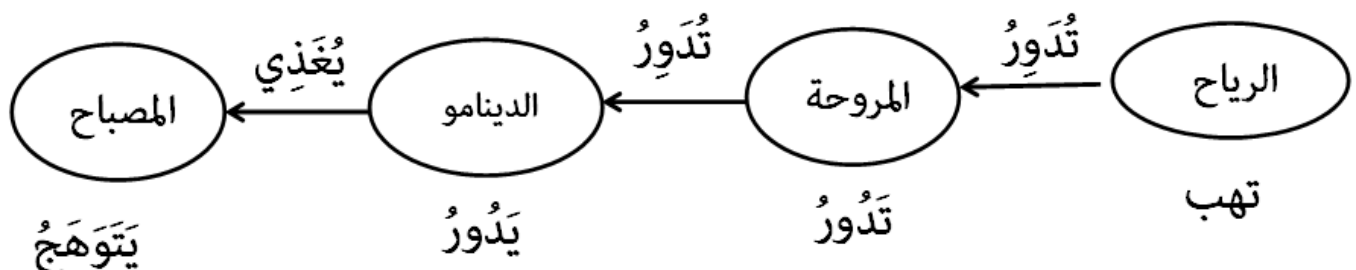
(3) أكتب معادلة التفاعل الكيميائي

**التمرين (نقط)**

المعادلات الكيميائية:

**التمرين (نقط)**

مثل السلسلة الوظيفية التي تسمح لك بإشعال مصباح بواسطة مروحة



الفرض الأول في العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا**التمرين (نقط)**

إحتراق الكحول الإيثانول ذو الصيغة الكيميائية C_2H_6O في الهواء ينتج عنه غاز يعكر رائق الكلس و بخار الماء

(1) سم الغاز الناتج الذي يعكر رائق الكلس و أكتب صيغته الكيميائية

.....
 -

(2) سم في الجدول الآتي الأفراد الكيميائية المتفاعلة و الناتجة

	قبل التفاعل	بعد التفاعل
الأفراد الكيميائية		

(3) أكتب معادلة التفاعل الكيميائي

.....

التمرين (نقط)**المعادلات الكيميائية:****التمرين (نقط)**

نريد أن نصنع تركيبا يسمح برفع حمولة الى مستويات أعلى باستخدام الطاقة الشمسية
 مثل السلسلة الوظيفية لهذا التركيب مبينا دور كل جملة فيه من خلال أفعال الأداء و الحالة .

تصحيح الفرض الأول في العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا**التمرين (نقط)**

إحتراق الكحول الإيثانول ذو الصيغة الكيميائية C_2H_6O في الهواء ينتج عنه غاز يعكر رائق الكلس و بخار الماء

(4) سم الغاز الناتج الذي يعكر رائق الكلس و أكتب صيغته الكيميائية

الغاز الذي يعكر رائق الكلس هو غاز ثنائي أكسيد الكربون

صيغته الكيميائية : CO_2

(5) سم في الجدول الآتي الأفراد الكيميائية المتفاعلة و الناتجة

بعد التفاعل	قبل التفاعل
ثنائي أكسيد الكربون CO_2 + بخار الماء H_2O	+ غاز C_2H_6O كحول الإيثانول O_2 الأكسجين
الأفراد الكيميائية	

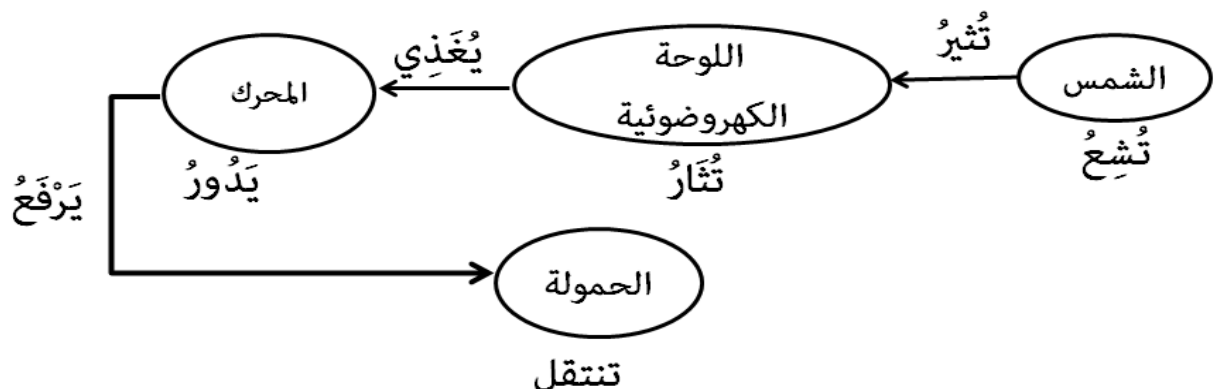
(6) أكتب معادلة التفاعل الكيميائي

**التمرين (نقط)**

المعادلات الكيميائية:

**التمرين (نقط)**

نريد أن نصنع تركيباً يسمح برفع حمولة الى مستويات أعلى باستخدام الطاقة الشمسية مثل السلسلة الوظيفية لهذا التركيب مبينا دور كل جملة فيه من خلال أفعال الأداء و الحالة .



الفرض الأول في العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا**التمرين (نقط)**

التحليل الكهربائي للماء المقطر لا يمكن أن يحدث إلا بإضافة قطرات من محلول هيدروكسيد الصوديوم فينتج عن هذا التحليل ،غازين الأول يحدث فرقة مع اللهب ، و الثاني يزيد اشتعال لعود ثقاب مشتعل

(1) ماهو دور هيدروكسيد الصوديوم في هذا التحول

.....

(2) سم وأكتب الصيغة الكيميائية لكلا الغازي الناتجين

.....

.....

(3) سم في الجدول الآتي الأفراد الكيميائية المتفاعلة و الناتجة

	قبل التفاعل	بعد التفاعل
الأفراد الكيميائية		

(4) أكتب معادلة التفاعل الكيميائي

التمرين (نقط)**المعادلات الكيميائية:****التمرين (نقط)**

يتحرك زورق بفعل الرياح في عرض البحر باستخدام الشراع مثل السلسلة الوظيفية مبينا الأجسام المساهمة في تنقل الزورق على المياه.

الفرض الأول في العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا**التمرين (نقط)**

التحليل الكهربائي للماء المقطر لا يمكن أن يحدث إلا بإضافة قطرات من محلول هيدروكسيد الصوديوم فينتج عن هذا التحليل ،غازين الأول يحدث فرقة مع اللهب ، و الثاني يزيد اشتعال لعود ثقاب مشتعل

(5) ماهو دور هيدروكسيد الصوديوم في هذا التحول
هيدروكسيد الصوديوم هو وسيط مساعد على التفاعل فقط

(6) سم وأكتب الصيغة الكيميائية لكلا الغازي الناتجين

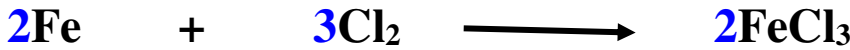
الغاز الأول الذي يحدث فرقة هو غاز الهيدروجين و صيغته الكيميائية H_2

الغاز الثاني الذي يزيد اللهب اشتعالا هو غاز الأكسجين و صيغته الكيميائية O_2

(7) سم في الجدول الآتي الأفراد الكيميائية المتفاعلة و الناتجة

	قبل التفاعل	بعد التفاعل
الأفراد الكيميائية	الماء H_2O	غاز الأكسجين O_2 + غاز الهيدروجين H_2

(8) أكتب معادلة التفاعل الكيميائي

**التمرين (نقط)****المعادلات الكيميائية:****التمرين (نقط)**

يتحرك زورق بفعل الرياح في عرض البحر باستخدام الشراع مثل السلسلة الوظيفية مبينا الأجسام المساهمة في تنقل الزورق على المياه.

