منصة دروسكم - دعم مدرسي عبر الأنترنت - www.dorouscom.com

التـــدرج السنـــوي

المادة و تحولاتها	الطاقة	الظواهر الكهربائية	الظواهر الضوئية
التفاعلات الكيميائية - مقاربة التفاعل الكيميائي - موازنة معادلة التفاعل الكيميائي	- البركة الوصفية - السلسلة الوصفية - الدارة الكهربائية - شدة التيار الكهربائي - التوتر الكهربائي - قانون أوم - المقاومة الكهربائية	- النموذج الدوراني للتيار الكهربائي - تركيب الدارة الكهربائية - تمثيل التيار الكهربائي بالمسمار - التوتر الكهربائي - قانون أوم - المقاومة الكهربائية	- طيف الضوء الأبيض - التركيب اللوني - التركيب الضوئي

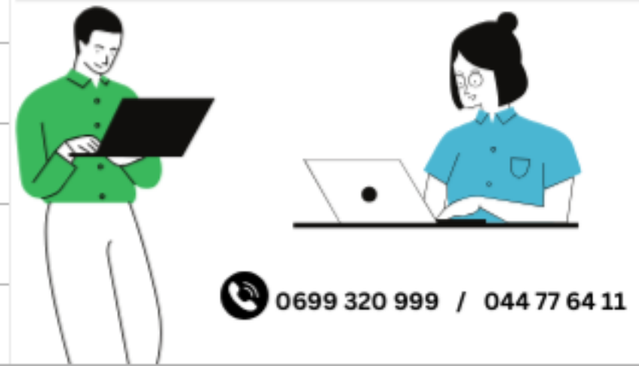
دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني
ملف الحصة المباشرة و المسجلة
1 حصص مباشرة
2 حصص مسجلة
3 دورات مكثفة
أحصل على بطاقة الإشتراك

0699 320 999 / 044 77 64 11

منصة دروسكم - دعم مدرسي عبر الأنترنت - www.dorouscom.com

تقويم تشخيصي و مراجعة

دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني
ملف الحصة المباشرة و المسجلة
1 حصص مباشرة
2 حصص مسجلة
3 دورات مكثفة
أحصل على بطاقة الإشتراك


0699 320 999 / 044 77 64 11

منصة دروسكم - دعم مدرسي عبر الأنترنت - www.dorouscom.com

التمرين الأول:

1- لخص في جدول الفرق بين التحول الفيزيائي و الكيميائي؟

2- اذكر مثالا عن التحول الفيزيائي و الكيميائي.

3- ماذا تمثل الكتابات التالية : H , H_2O, $2CO_2$

(1)

التحول الفيزيائي	التحول الكيميائي
- لا تنتج عنه مواد جديدة - يمكن الرجوع الى الحالة البدائية * تحقيق المواد الابتدائية * تكون طبيعة المادة الابتدائية	- ينتج عنه مواد جديدة - لا يمكن الرجوع الى الحالة البدائية - تحقيق المواد الابتدائية - تغير طبيعة المواد الابتدائية

(2)

التحول الفيزيائي : تصفار الشمع، ذوبان الحليب، مزج سكوة الكربت و براية الحديد. تكسير الزجاج - تقطيع الخشب إذابة السكر و الملح في الماء.

التحول الكيميائي : صدأ الحديد. التحليل الكهربائي للماء - الاحتراق التام لغاز الميثان أو البوتان - تحضير مزيج برادة الحديد و مسحوق الكبريت - إذابة السكر -

دروسكم منصة التعليم الإلكتروني
ملف الحصة المباشرة و المسجلة
1 حصص مباشرة
2 حصص مسجلة
3 دورات مكثفة
أحصل على بطاقة الإشتراك
0699 320 999 / 044 77 64 11

منصة دروسكم - دعم مدرسي عبر الأنترنت - www.dorouscom.com

$2CO_2$: جزيء غاز ثنائي أكسيد الكربون

H_2O : جزيء الماء

H : ذرة هيدروجين

O : ذرة أكسجين

O_2 : جزيء غاز الأكسجين

$2O_2$: جزيئا غاز الأكسجين

دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني
ملف الحصة المباشرة و المسجلة
1 حصص مباشرة
2 حصص مسجلة
3 دورات مكثفة
أحصل على بطاقة الإشتراك

0699 320 999 / 044 77 64 11

منصة دروسكم - دعم مدرسي عبر الأنترنت - www.dorouscom.com

التمرين الثاني:

يحترق غاز الميثان في وجود غاز الأكسجين فينتج عنه غاز ثنائي أكسيد الكربون و بخار الماء.

1- أكتب الصيغة الكيميائية لغاز الميثان إذا علمت أن جزيئه يتكون من ذرة كربون و أربع ذرات هيدروجين

2- ماهي المواد الإبتدئية في هذا التحول؟ وما هي المواد النهائية ؟

3- إذا كانت كتلة المواد الإبتدائية هي 5 g فماهي كتلة المواد الناتجة ؟

الحل:

$CH_4(g)$ (1)

1) المواد الابتدائية: غاز الميثان و CH_4

غاز الأكسجين O_2

المواد النهائية: غاز ثنائي أكسيد الكربون CO_2

و بخار الماء H_2O .

الجزيئة هي جزيئات تتكون من ذرات الكربون والهيدروجين

صيانة إحفاظ الكتلة (3)

$m_{البداية} = m_{النهائية}$

$m_{النهائية} = 5g$

دروسكم منصة التعليم الإلكتروني
ملف الحصة المباشرة و المسجلة
1 حصص مباشرة
2 حصص مسجلة
3 دورات مكثفة
أحصل على بطاقة الإشتراك
0699 320 999 / 044 77 64 11

منصة دروسكم - دعم مدرسي عبر الأنترنت - www.dorouscom.com

$6\ H_2$

$7\ Fe$

$5\ C_4$

$3\ C$

5 H_2O : خمس جزيئات ماء.

3 C : ثلاث ذرات كربون

3 CO_2 : ثلاث جزيئات ثنائي أكسيد الكربون

2 H : ذرتي هيدروجين.

2 H_2 : جزيئي غاز الهيدروجين

14 $C_6H_{12}O_6$: أربعة عشر جزيء سكر الغلوكوز.

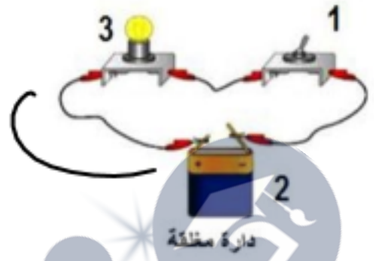
دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني
ملف الحصة المباشرة و المسجلة
1 حصص مباشرة
2 حصص مسجلة
3 دورات مكثفة
أحصل على بطاقة الإشتراك

0699 320 999 / 044 77 64 11

منصة دروسكم - دعم مدرسي عبر الأنترنت - www.dorouscom.com

التمرين الثالث:

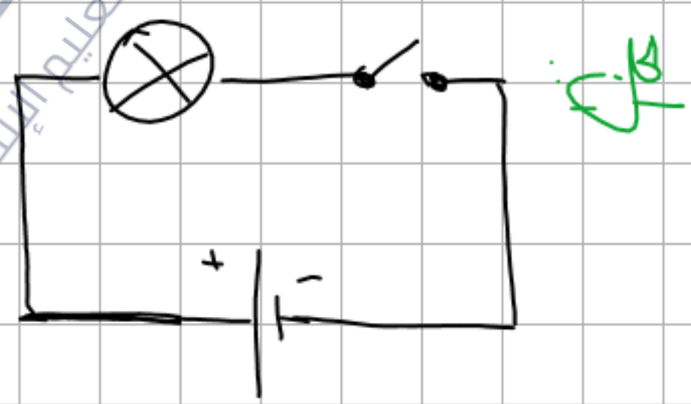
1- أرسم مخطط الدارة الكهربائية الموافق للدارة التالية:



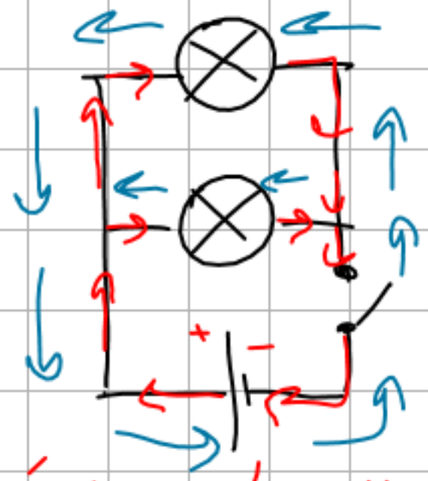
2- من أجل الحصول على إضاءة أكبر إشترينا مصباحا آخر وأردنا إضافته في هذه الدارة

أ- ماهو أحسن ربط للحصول على إضاءة أكبر

ب- أرسم مخطط الدارة الكهربائية الموافق لهذه الدارة الجديدة.



للحصول على إضاءة أكبر نضيف مصباحا على التفرع مع المصباح الأول



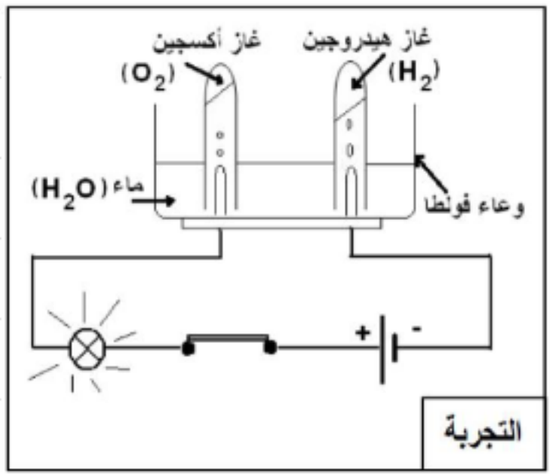
← الجهة الإصطلاحية للتيار الكهربائي

← حركة الإلكترونات

دروسكم منصة التعليم الإلكتروني
ملف الحصة المباشرة و المسجلة
1 حصص مباشرة
2 حصص مسجلة
3 دورات مكثفة
أحصل على بطاقة الإشتراك
0699 320 999 / 044 77 64 11

منصة دروسكم - دعم مدرسي عبر الأنترنت - www.dorouscom.com

♦ لاحظ التجربة المقابلة ثم اجب:



التجربة

➡ كيف نسمي هذه التجربة؟ التحليل الكهربائي للماء.

➡ كيف نكشف عن الغازات الناتجة في هذه التجربة؟

O_2 : نقرب لهب محروق فإن حدث اشتعال

H_2 : نقرب لهب محروق فإن حدث فرقعة

➡ أكمل الجدول التالي بما يناسب:

التعبير عن التحول الكيميائي الحاصل	المواد الابتدائية		المواد النهائية	
بالكتابة (حرفيا)	الماء		غاز الهيدروجين	غاز الأكسجين
بالرموز الكيميائية	H_2O		H_2	O_2
بالنموذج الجزيئي	....	.....	.....	.....

NaOH

التمرين الرابع:
دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني
ملف الحصة المباشرة و المسجلة
1 حصص مباشرة
2 حصص مسجلة
3 دورات مكثفة
أحصل على بطاقة الإشتراك
0699 320 999 / 044 77 64 11