

## نوع الخوّل مع التّقليل

إنتزاع الحاسب

نوع الخوّل كميّاتي

التّقليل: نتجت من رجب ٥٥ (تسكيل الفهم)  
ولا يمكن الرجوع إلى الحالة السابقة (الحسب)

منطقة التعليم الإلكتروني

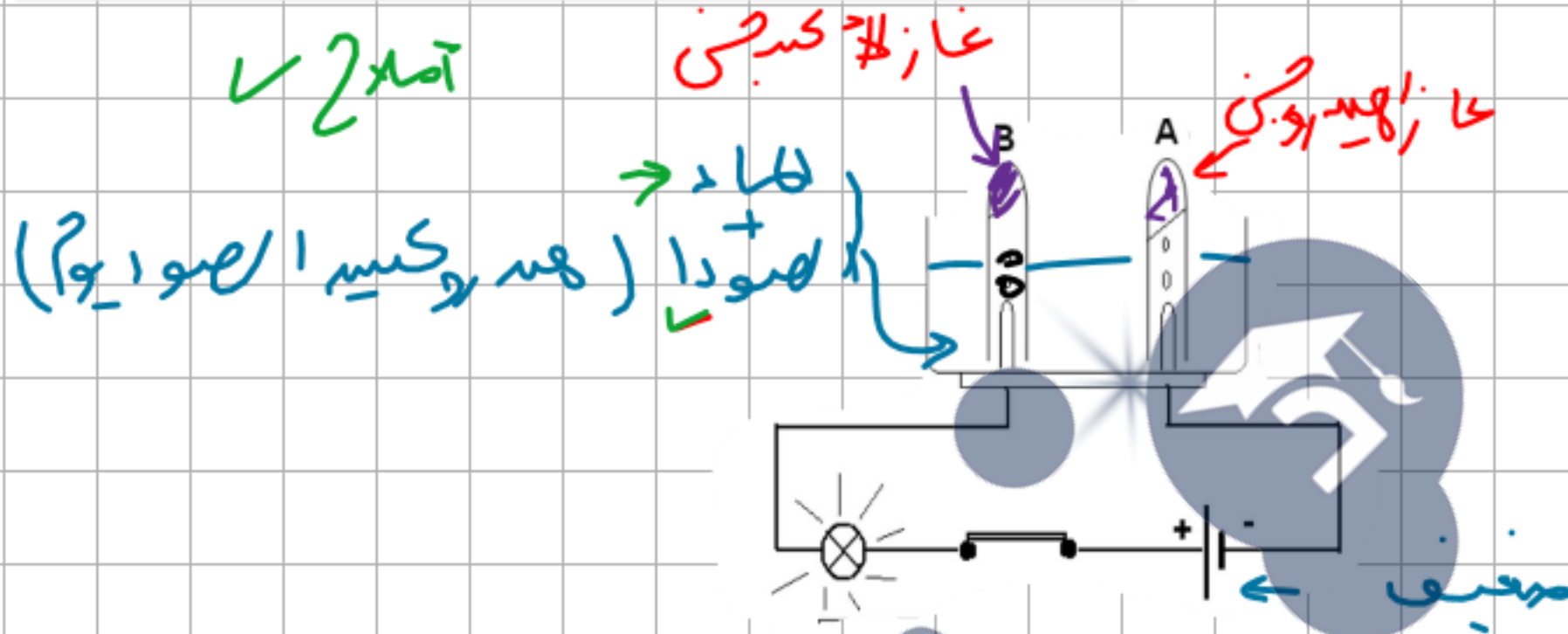


## التحليل الكهربائي للماء

الفصل ٢  
دارد كيمياء - الماء



و ماء فوطة (و ماء التحليل)  
الكهربائي



(I) عند وضع الماء النقي في وعاء فولط:

الملاحظة: عند توضع المصباح العكس: المادة النقية صاعدة خازلة (الدارد صاعدة).

(II) نضيف الحمودا (هيدروكسيد الصوديوم) حتى يتشكل محلول ناقل للتيار كما وعاء فولط:

الملاحظة: - توضع المصباح

- تصعد فقاعات غازية جوار المهري (A) عند قرب الليد منه نبدأ في سعال  
- تصعد فقاعات غازية جوار المهري (-) اكنه تقرب الليد منه نبدأ في سعال

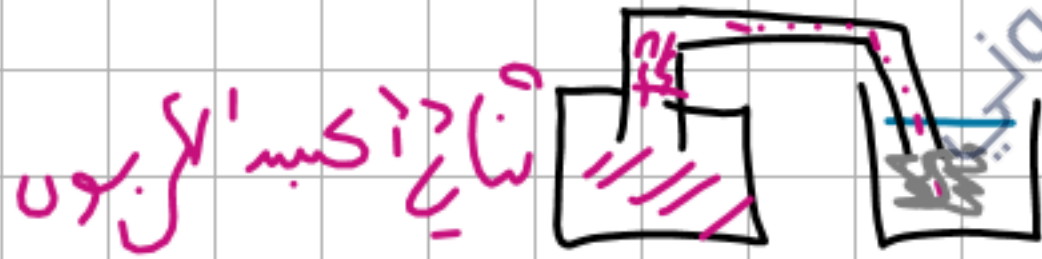
- خازن الہد روجینی: عند تقریب لہب مورد فکان صدہ بر صدر فر عقیقہ

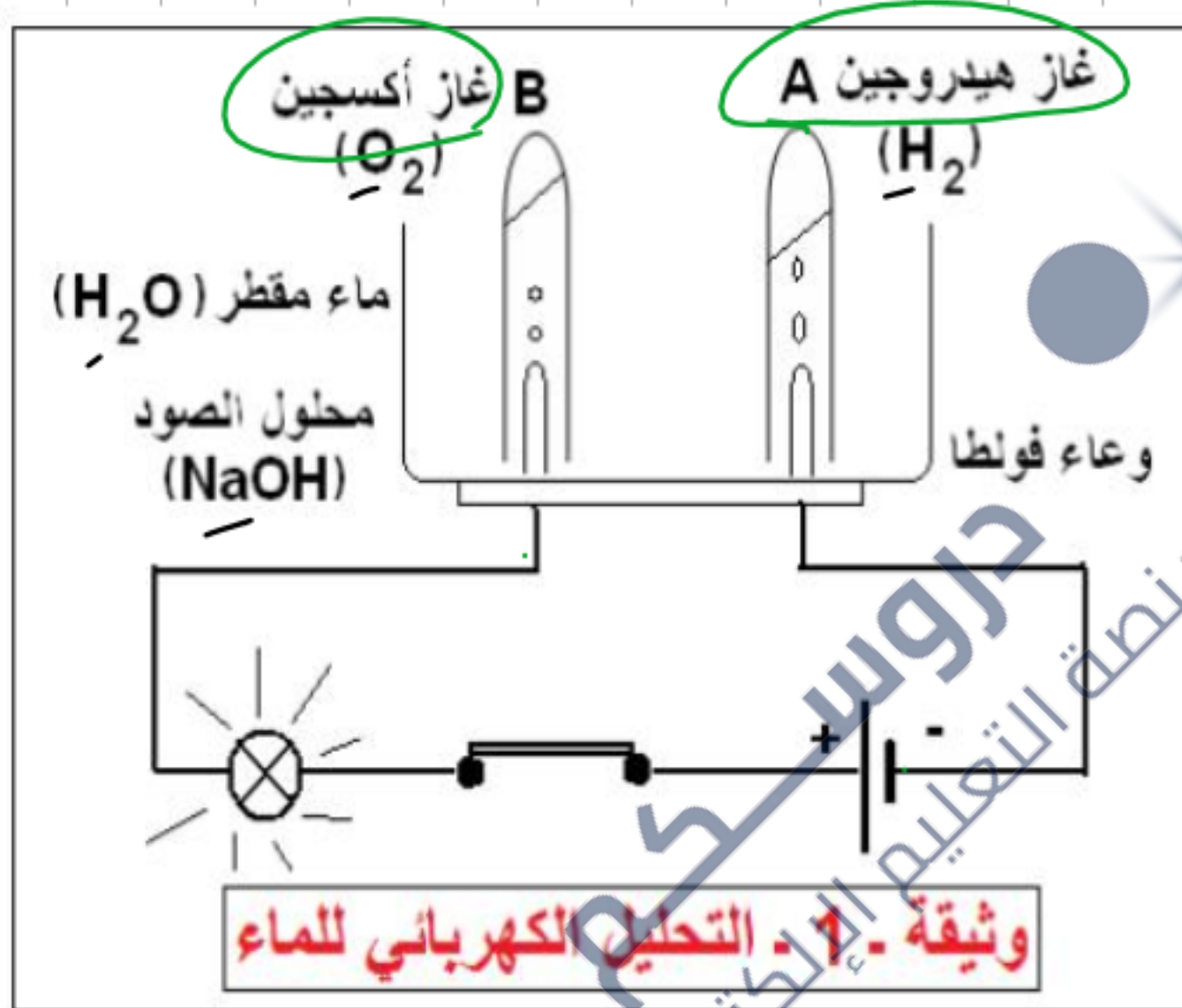


- خازن الکسیجن: عند تقریب لہب مورد فکان صدہ یزداد اساعالہ



- خازن بنای اکسیہ الکربون: تعویث بتدریج، اتق'الکس (ما را الجیر) فتتکثر





ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الاشتراك



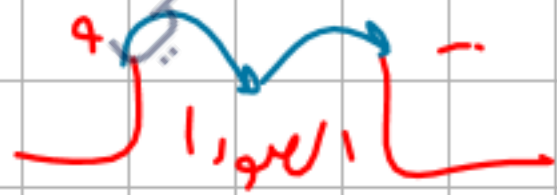
# التحليل الكهربائي للماء:

- نوع القول: قول كمية

- القليل: لا نهائية مواد بكمية (غاز الهيدروجين وغاز الأكسجين)

ويمكن الرجوع إلى التحليل بدائيًا بصعوبة (الماء)

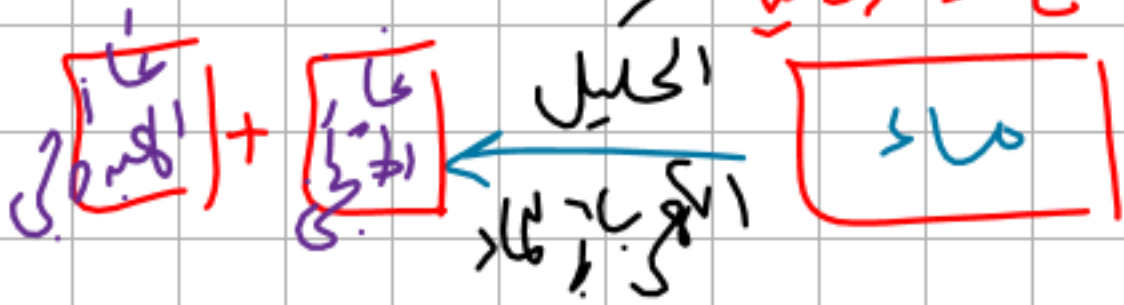
- الصودا (هيدروكسيد الصوديوم): يسهل بدقل التيار الكهربائي (وسيلة)



>

2 الهيدروجين

2 الهيدروجين





## مبدأ إنحفاظ الكتلة

خلال التحويل الفيزيائي  
يبقى الكمية محفوظة

الكمية = الكتلة  
 $m = m$

كالة الهوائية

ماء

تحويل

الماء

=

كالة الهوائية

جليد

الجليد



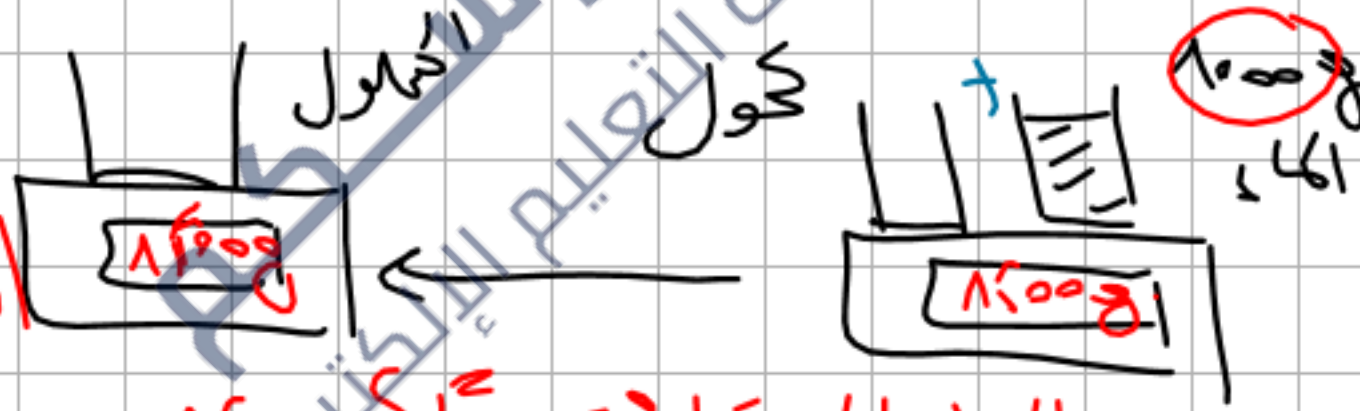


كتلة الحليب الناتج:  $1100g$   
 علل لأن زحل السكر في الماء تحول في ياجي ويبقى الكتل  
 حالة محفوظة الابتدائية = النهائية

تحول الف في الماء  
 تحول في الماء

$m_{\text{الابتدائية}} = m_{\text{النهائية}}$

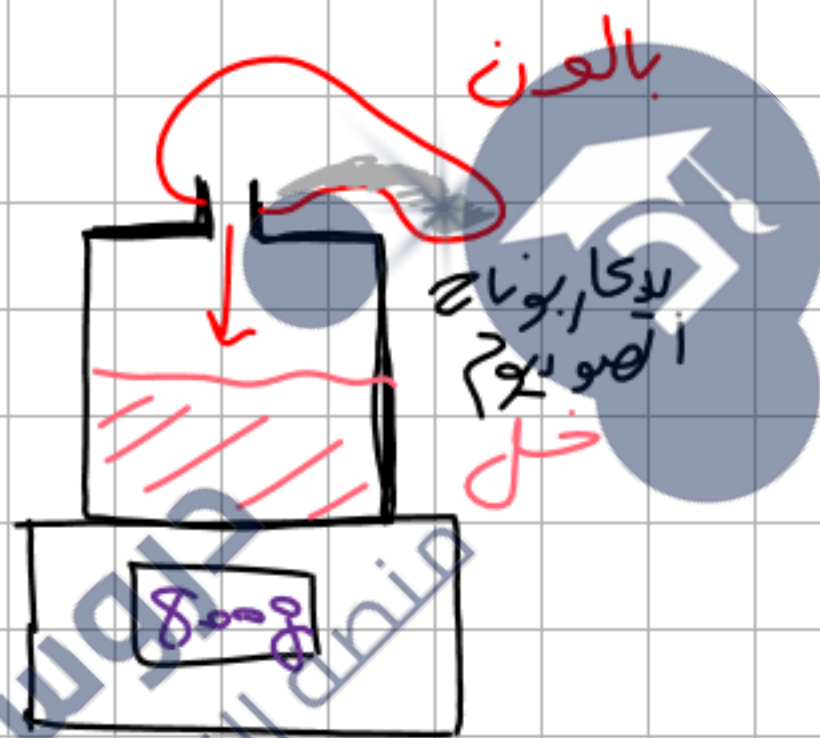
$m_{\text{الحلول}} = m_{\text{الحلول}} + m_{\text{الحلول}}$   
 $m_{\text{الحلول}} = m_{\text{الابتدائية}} - m_{\text{الحلول}}$



ما هي كتلة الحليب الناتج معاً؟  
 ما هي كتلة الحليب الناتج معاً؟

$$1100 - 1000 = 100g$$

نسيج غار



منجہ اخل مع الہیہ کا ہونا ہے  
خلا کے گول کیجیے بنی رہتا ہے صفوۃ

مبدأ الحفاظ على الطاقة

حلال التحول الفيزيائي أو الفول الكميات  $\rightarrow$  تبقى الطاقة محفوظة

الطاقة = لا يتبدل

منظمة التعليم الإلكتروني

## تمرين

سخن أحمد خليطا مكونا من 100g حديد و 4dag كبريت فتحصل على مواد جديدة.

1- مائوع التحول ؟ عرفه.

2- سم المواد الناتجة في هذا التحول.

3- استنتج كتلة المواد الناتجة.

دروسكم  
منصة التعليم الإلكتروني

دروسكم  
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الاشتراك



## تمرين

أ) صنف التحويلات الآتية إلى تحولات فيزيائية وتحولات كيميائية:

- فوران قرص الأسبرين في الماء:
- احتراق الورق:
- انحلال السكر في الماء:
- طحن اللحم:
- وضع قطرات من الجافيل في 1 لتر من الماء:
- صدأ هيكل السيارة:

دروسكم  
منصة التعليم الإلكتروني

دروسكم  
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الاشتراك



## ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الاشتراك



## تمرين

الحرق التام لـ (3غ) من الكربون يتطلب (X غ) من غاز الأكسجين ليشكل 11 غ من غاز ثنائي أكسيد الكربون.

- 1 ما نوع التحول الذي طرأ على الكربون؟ برر إجابتك؟
- 2 ما هي كتلة غاز الأكسجين اللازمة لحرق (3غ) من الكربون.

دروسكم  
منصة التعليم الإلكتروني

## تمرين

أرادت أسماء أن تحقق تجربة التحليل الكهربائي للماء فأحضرت الأدوات التالية: وعاء فولط، أنبوبي اختبار، ماء، مولد كهربائي، أسلاك توصيل.

① أرسم مخططا مناسباً لما حققته أسماء؟ ماذا يحدث؟ مع ذكر مواد الحالة النهائية.

② ما نوع هذا التحول؟ برر إجابتك؟

③ أحد مواد الحالة النهائية للتحليل الكهربائي للماء، عندما نقربه من عود الثقاب المشتعل يحدث فرقة، ما اسم هذا الناتج؟ وأرسم مجسماً له؟

منصة التعليم الإلكتروني دروسكم

دروسكم  
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الاشتراك



## تمرين

خلال احتراق السكر في جسم الإنسان فإنه يستمد الطاقة بحيث ينتج الماء و غاز ثنائي أكسيد الكربون.

- 1- ماهو نوع التحول.
- 2- أذكر مواد الحالة الابتدائية ثم النهائية.
- 3- خلال كل دقيقة يمتص الجسم 0.82g من غاز الأكسجين و يطرح 1.12g من غاز ثنائي أكسيد الكربون وينتج 0.46g من الماء.
- 4- أحسب كتلة المواد النهائية لهذا الاحتراق.
- 5- استنتج كتلة المواد الابتدائية.
- 5- أحسب كتلة السكر.

دروسكم  
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الاشتراك

