

	<b>المستوى</b>	<b>الميدان</b>	<b>الوضعية التعليمية 03</b>
	الثالثة متوسط	الطاقة	مبدأ انحفاظ الطاقة

يحل مشكلات من الحياة اليومية موظفا نموذج الطاقة و تحويلاتها و مبدأ انحفاظ الطاقة في جانبه الكيفي	<b>الكفاءة الختامية</b>
✓ يستخدم نموذج السلسلة الوظيفية و الطاقوية و مبدأ انحفاظ الطاقة لنمذجة تحول الطاقة في أداة تكنولوجية باعتبارها تركيبية وظيفية. ✓ يوظف مبدأ انحفاظ الطاقة في تفسير التحولات الطاقوية عند تشغيل أداة تكنولوجية.	<b>مركبات الكفاءة</b>
✓ يعرف مبدأ انحفاظ الطاقة. ✓ ينجز الحصييلة الطاقوية لجملة.	<b>مؤشرات التقويم</b>
✓ تفسير التحولات الطاقوية. ✓ كتابة الحصييلة الطاقوية للجملة. ✓ التمييز بين التحويل المفيد للطاقة و التحويل الغير مفيد للطاقة.	<b>العقبات المطلوب تخطيها</b>
✓ الكتاب المدرسي ✓ تركيب تسخين الماء بحرق غاز البوتان- التركيبية اليدوية لتوهج المصباح .	<b>السندات التعليمية المستعملة</b>



## أنشطة الأستاذ أنشطة التلميذ

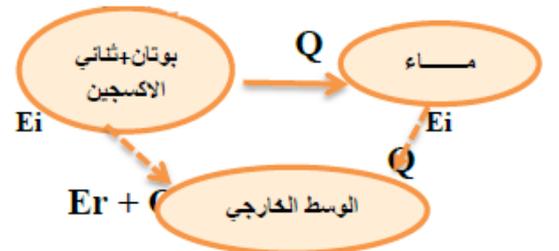
- يوظف مكتسباته القبلية (المعرفية و المنهجية)
- يناقش الوضعية الجزئية و يقدم فرضياته و تصورات.
- يجرب التركيبية الموضحة في الوثيقة.



- يحدد الجمل المساهمة في الوصول إلى الفعل النهائي.
- يشكل السلسلتين الوظيفية و الطاقوية للتركيب.



- يمثل مخطط تحويل الطاقة لتسخين الماء.



- الوضعية الجزئية:** تسائل عمر حول مسخن الماء المشتغل بالغاز و تحويل الطاقة فيه.
- هل هناك اختفاء للطاقة بعد تحولها أم أنها محفوظة.
- اقترح تمثيلا للحصييلة الطاقوية (الغاز و الماء)

### 1- مبدأ انحفاظ الطاقة :

**نشاط:** لاحظ الوثيقة المقابلة.  
**الملاحظة:**

- ❖ الجمل المساهمة في الوصول إلى الفعل النهائي:  
موقد - حامل - شبكة - بيشر - ماء .
- ❖ مخطط تحويل الطاقة:

- جزء من الطاقة الحرارية الناتجة عن عملية احتراق الغاز سخن الماء ، فنقول عن هذا التحويل انه مفيد للطاقة، و نمثله بخط متصل يصل بين الجملتين.
- الجزء الباقي وقع له تحويل إلى الوسط الخارجي، فنقول أنه تحويل غير مفيد للطاقة ( طاقة ضائعة )، و نمثله بخط متقطع يصل بين الجملتين.



### التفسير:

ما يحدث عند احتراق الغاز هو تغيير في شكل الطاقة فقط و ليس زوال للطاقة، فالطاقة تبقى محفوظة.

## العلاقة الرمزية لمبدأ انحفاظ الطاقة :

مثال : بطارية الهاتف



### النتيجة:

العلاقة الرمزية لمبدأ انحفاظ الطاقة :

الطاقة النهائية = الطاقة الابتدائية + الطاقة المكتسبة - الطاقة الممنوحة

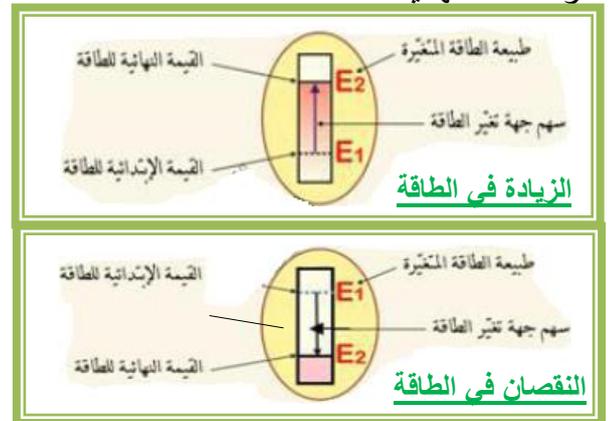
- يرمز للطاقة بالرمز ( E ) و وحدتها في الجملة الدولية هي الجول (joule) و رمزها ( j )
- نص مبدأ انحفاظ الطاقة : " الطاقة لا تستحدث و لا تزول إذا اكتسبت جملة طاقة أو فقدتها فإنها بالضرورة أخذتها من جملة أو قدمتها لها."

## 2- الحصيلة الطاقوية :

نشاط : لاحظ التركيبة التالية



- \* الدينامو اكتسب طاقة ميكانيكية من اليد حولها للمصباح على شكل طاقة كهربائية.
- \* المصباح اكتسب طاقة كهربائية حولها إلى طاقة ضوئية و طاقة حرارية اكتسبها الوسط الخارجي.
- \* نستعمل النموذج الآتي للتعبير عن تغير الطاقة بين الحالة الابتدائية و الحالة النهائية



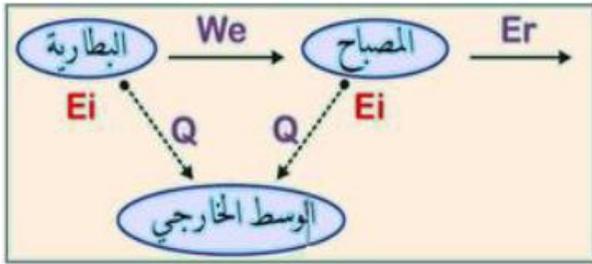
- في حالة عدم تغير شكل من أشكال الطاقة لا يرسم العمود الذي يمثلها أي في هذه الحالة ، يحول الجسم الطاقة التي يتلقاها و يقدمها بصفة كاملة.
- يستعمل عمود واحد أو أكثر داخل الفقاعة حسب عدد أشكال الطاقات المتغيرة في الجملة.

### حل الوضعية الجزئية :

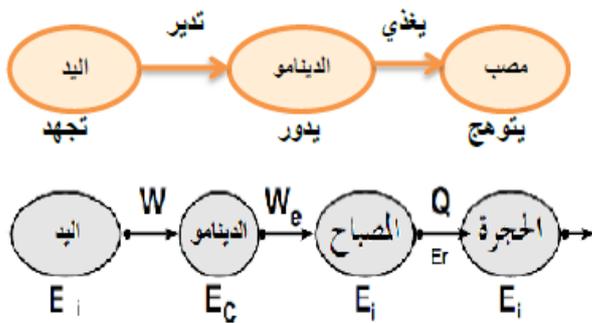
- جزء م الطاقة الحرارية الناتجة عن احتراق الغاز تسخن الماء و الجزء الباقي وقع له تحويل إلى المحيط.

يمثل مخطط تحولات الطاقة لمثال درسه سابقا.

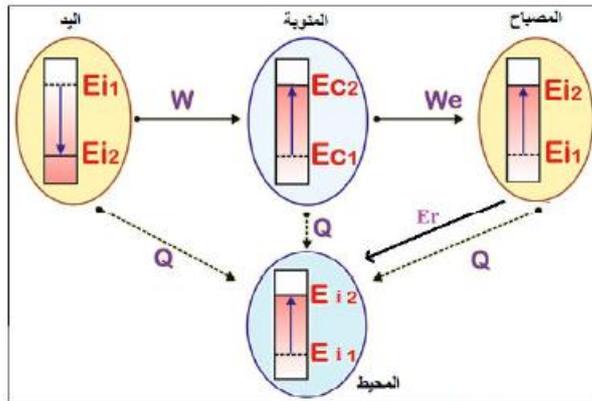
مثال 01: اشتعال مصباح ببطارية



يشكل السلسلتين ( الوظيفية و الطاقوية ) و الحصيلة الطاقوية للتركيبة اليدوية لتوهج المصباح.

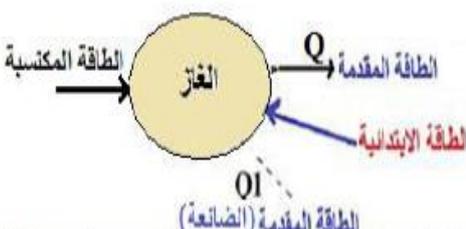
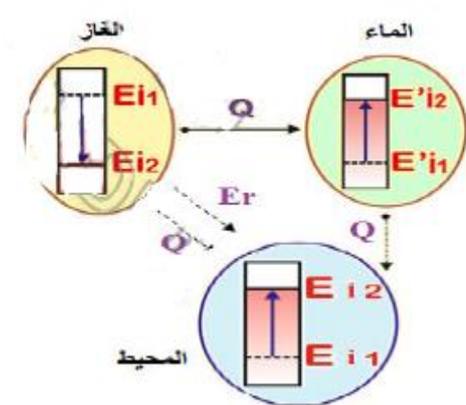


في بداية التشغيل تبدأ الطاقة تتزايد في كل من المنوبة و المصباح حتى تثبت أثناء التشغيل.



### يحل الوضعية الجزئية

يمثل الحصيلة الطاقوية للغاز و الماء



الطاقة النهائية للغاز = الطاقة الابتدائية + الطاقة المكتسبة - الطاقة الممنوحة