الهدف	هَدفي هوَ التَمييزُ بينَ التَفاعُلاتِ الطّاردةِ للحرارةِ، والتّفاعُلاتِ الماصّةِ للحرارةِ.	
اسم الطالبة		الثامن /

- **قارن بين التفاعل الماص للحرارة والتفاعل الطارد للحرارة الجدول التالي:**

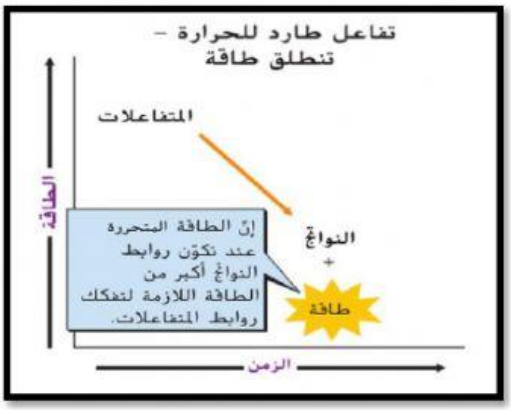
يطلق	حرق الخشب	نواتج → طاقة حرارية + متفاعلات
يمتص	خبز الكعك	طاقة حرارية + نواتج → متفاعلات

	التفاعل الماص للحرارة	التفاعل الطارد للحرارة
التعريف	هو تفاعل كيميائي ..... طاقة حرارية	هو تفاعل كيميائي ..... طاقة حرارية
مثال		
شكل التفاعل		

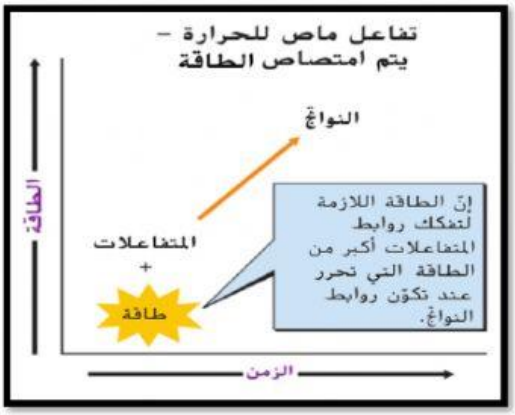
LIVEWORKSHEETS

صلي العبارة بما يناسبها من الرسوم البيانية :

طاقةُ النّواتِجِ أعلى من طاقةِ المُتفاعلاتِ.



طاقةُ النّواتِجِ أقلُّ منْ طاقةِ المُتفاعلاتِ.



LIVEWORKSHEETS