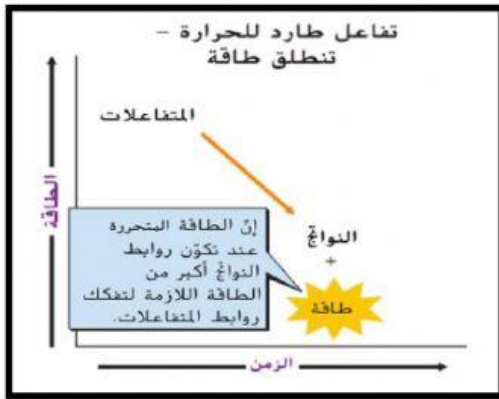


الهدف	هَدَفِي هُوَ التَّمْيِيزُ بَيْنَ التَّفَاعُلَاتِ الطَّارِدَةِ لِلْحَرَارَةِ، وَالتَّفَاعُلَاتِ الْمَاصَّةِ لِلْحَرَارَةِ.
اسم الطالبة	الثامن /

• قارن بين التفاعل الماص للحرارة والتفاعل الطارد للحرارة الجدول التالي:

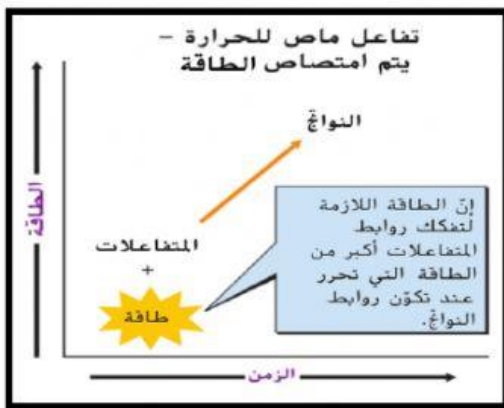
يطلق	حرق الخشب	نواتج → طاقة حرارية + متفاعلات
يمتص	خبز الكعك	طاقة حرارية + نواتج → متفاعلات

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



صلي العبارة بما يناسبها من الرسوم البيانية :

طاقة الناتج أعلى من طاقة المتفاعلات.



طاقة الناتج أقل من طاقة المتفاعلات.