



أفعل جميعاً بلا مقابل



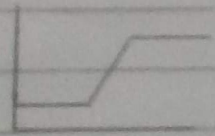
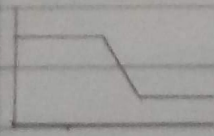
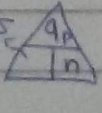
سَاطِب
كل ما أوجعك يوماً

نَاحِيَة

$$q_p = m \cdot c \cdot \Delta t \quad \text{J}$$

$$H_2O = 4.18 \quad \text{الحرارة النوعية للماء} \quad H_2O$$

لقياس احتراق أي مادة مسعر القنبلة
لقياس التغير في درجة الحرارة أثناء تفاعل المسعر الحراري
مسعر القنبلة نوع من أنواع المسعر الحراري

| تفاعل ما قبل الاحتراق | تفاعل ما بعد الاحتراق | المحتوى الحراري ΔH |
|-------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| $\Delta H = +$ | $\Delta H = -$ | حرارة تكوين ΔH_f |
| $q_p = -$ | $q_p = +$ | حرارة التحفيز ΔH_{ait} |
| $\Delta t \rightarrow$ انخفضت | $\Delta t \rightarrow$ ارتفعت | حرارة الاحتراق ΔH_c |
| طاقة ممتصة | طاقة منطلقة | حرارة الذوبان ΔH_{dot} |
| مركبات غير مستقرة | مركبات ثابتة مستقرة | $\Delta H =$ |
|  |  | $\Delta H = \Delta H_{\text{نواتج}} - \Delta H_{\text{متفاعلات}}$ |
| متفاعلات $\Delta H <$ نواتج | متفاعلات $\Delta H >$ نواتج | $\Delta H = \frac{-q_p}{n}$  |
| أكسدة فلكة ابتداءً من | ربط و تكوين | أو |
| طاقة التكوين ΔH_f | طاقة التكوين ΔH_f | |
| ΔH_3 $\Delta H_1, \Delta H_2$ | ΔH_3 $\Delta H_1, \Delta H_2$ | |
| عملية إيجار الأيونات | عملية ارتباط الأيونات | قوة الرابطة |
| | طاقة اليه مائة | $\Delta H =$ الطاقة الممتصة، الطاقة المنطلقة |
| | طاقة الاحتراق | (الأكسدة) (الربط) |
| | | (متفاعلات) (نواتج) |
| | | - + |