

سما
SAMA

سما- المعلم الذكي

i teacher
المعلم الذكي

WWW.SAMAKW.NET/AR

تدرّب مع سما

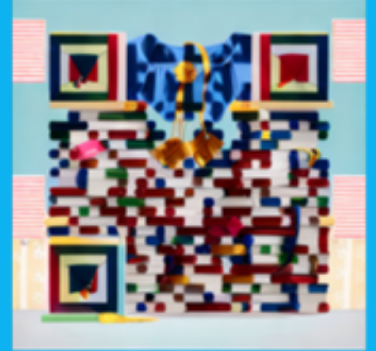
مادة : الفيزياء

الفصل الدراسي الثاني

الصف

11

العلمي



 www.samakw.com

 [samakw_net](https://www.instagram.com/samakw_net)

 60084568 / 50855008 / 97442417

 حولي مجمع بيروت الدور الأول

مخطط مراحل تغير الحالة

$$Q_1 = mc\Delta T$$

$$Q_2 = mL_f$$

$$Q_3 = mc\Delta T$$

$$Q_4 = mL_v$$



$$Q_{total} = Q_1 + Q_2 + Q_3 + Q_4$$

مثال 1: احسب كمية الحرارة اللازمة لتحويل قطعة من الثلج كتلتها و 720 درجة حرارتها $10^\circ C$ -

إلى ماء في درجة حرارة $15^\circ C$ إذا علمت أن :

الحرارة الكامنة لانصهار الثلج $L_f = 3.33 \times 10^5 \text{ J/Kg}$ و السعة الحرارية النوعية للثلج $c_{ice} = 2900 \text{ J/Kg.K}$

السعة الحرارية النوعية للماء $c_w = 4200 \text{ J/Kg.K}$





مثال 2: احسب الطاقة اللازمة لتحويل قطعة من الثلج كتلتها 0.25 Kg درجة حرارتها 0°C إلى ماء في درجة حرارة 0°C إذا علمت أن:

الحرارة الكامنة لانصهار الثلج $L_f = 3.33 \times 10^5 \text{ J/Kg}$

السعة الحرارية النوعية للثلج $c_{\text{ice}} = 2900 \text{ J/Kg.K}$

Handwriting practice area with multiple horizontal dotted lines for writing.



مثال 3: كتلة من الماء مقدارها 0.2 Kg درجة حرارتها 20°C إذا علمت أن:

$$L_v = 2.26 \times 10^6 \text{ J/Kg} \quad \text{حرارة التبخير للماء}$$

$$c_w = 4200 \text{ J/Kg.K} \quad \text{السعة الحرارية النوعية للماء}$$

احسب : 1- كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة الماء إلى 100°C :

2- كمية الحرارة اللازمة لتحويل الماء إلى بخار ماء :

مثال 4: قطعة من الجليد كتلتها 100 g درجة حرارتها 0°C إذا علمت أن:

$$L_f = 3.36 \times 10^5 \text{ J/Kg} \quad \text{الحرارة الكامنة لانصهار الجليد}$$

$$c_w = 4200 \text{ J/Kg.K} \quad \text{السعة الحرارية النوعية للماء}$$

احسب : 1- كمية الطاقة الحرارية اللازمة لانصهار قطعة الجليد عند الدرجة 0°C :

2- كمية الطاقة الحرارية الكلية اللازمة لتحويل قطعة الجليد إلى ماء في الدرجة 40°C :

