

ΕΝΔΕΙΚΤΙΚΕΣ ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ

α) Από τον πρώτο νόμο της θερμοδυναμικής, για ανοικτά συστήματα, έχουμε:

$$Q = \Delta H$$

$$\Delta h = q$$

$$h_2 - h_1 = q$$

$$1280 \text{ KJ/kg} - 430 \text{ KJ/kg} = q$$

$$q = \mathbf{850 \text{ KJ/kg}}$$

$$\mathbf{\beta)} \quad Q = m \cdot q$$

$$m = \frac{Q}{q}$$

$$m = \frac{2975 \text{ KJ}}{850 \text{ KJ/kg}}$$

$$\mathbf{m = 3.5 \text{ kg}}$$