$$C_6H_{12}O_{6\,(s)} + 6\,O_{2\,(g)} \rightarrow 6\,CO_{2\,(g)} + 6\,H_2O_{(l)} \qquad \Delta H = -2805\ kJ$$

C) Vous déterminez qu'un patient consomme 490,0 L d'oxygène par jour à 25,0°C et 101,3 kPa. Quelle masse de $C_6H_{12}O_6$ réagit avec cette quantité d'oxygène ? **(5 pts)**