Le métabolisme énergétique des humains peut être simplifié par la réaction suivante, dont la variation d'enthalpie est **-2805 kJ**.

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

A) Réécrivez l'équation précédente en indiquant la chaleur dans l'équation en tant que réactif ou produit. Indiquez si la réaction est endothermique ou exothermique. **(2 pts)**