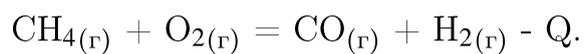


Получение синтез-газа ( $\text{CO} + \text{H}_2$ ) протекает по схеме:



В результате реакции образовалась смесь  $\text{CO}$  и  $\text{H}_2$ , содержащая водород объемом (н. у.)  $235,2 \text{ дм}^3$ . При этом было израсходовано  $721 \text{ кДж}$  теплоты. Найдите количество теплоты ( $\text{кДж}$ ), необходимой для получения  $1 \text{ моль}$  угарного газа в соответствии с уравнением реакции.