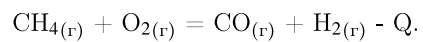


Получение синтез-газа ($\text{CO} + \text{H}_2$) протекает по схеме:



В результате реакции образовалась смесь CO и H_2 , содержащая водород объемом (н. у.) $235,2 \text{ дм}^3$. При этом было израсходовано 721 кДж теплоты. Найдите количество теплоты (кДж), необходимой для получения 1 моль угарного газа в соответствии с уравнением реакции.