Сгорание водорода и метана протекает согласно термохимическим уравнениям:

$$2H_2\ (г.) + O_2\ (г.) = 2H_2O\ (ж.) + 570\ кДж;$$
$$CH_4\ (г.) + 2O_2\ (г.) = CO_2\ (г) + 2H_2O\ (ж.) + 890\ кДж$$

Рассчитайте количество теплоты (кДж), которая выделится при сгорании смеси водорода и метана массой 8 г, взятых в мольном отношении 2 : 1 соответственно.