**Primjer – Adijabatski porast temperature u reaktoru**

Reakcija čija reakcijska entalpija iznosi -104,6 kJ/mol provodi se u vodenoj otopini uz reaktant koncentracije 2 mol/dm3 pri temperaturi od 50 oC. Izračunati temperaturu ako se reakcija provodi u adijabatskom reaktoru (XA =100 %).

Cp(H2O) = 4,18 kJ/dm3 K

(-ΔHr) = -104,6 kJ/mol

CA= 2 mol/dm3

T= 50 oC =323 K

 