1

a) ΔH^o_f *(glucosa)* = – 671’2 *kJ/mol*
b) E = 9452’22 *kJ*

2

a) ΔH_r = – 138’65 *kJ*
b) M = 0’205 *mol/L*

3

a) ΔH_c ($C + O_2 \rightarrow CO_2$) = – 394 kJ/mol
ΔH_c ($C_2H_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$) = – 1561’3 kJ/mol
b) ΔH_c ($C + O_2 \rightarrow CO_2$) = – 32833’33 kJ/kg
ΔH_c ($C_2H_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$) = – 52043’33 kJ/kg

4

a) ΔH_{comb} = – 1309 *kJ/mol*
b) ΔH^o_f (C_2H_4) = 38’4 *kJ/mol*
c) ΔS = 4’152 *J/K*