Nama:

Kelas :

KERJAKANLAH SOAL DIBAWAH INI

1. Pada reaksi antara 1 mol larutan $NaHCO_3$ dengan 1 mol larutan HCl dihasilkan 1 mol larutan NaCl, 1 mol air, dan 1 mol CO_2 disertai penyerapan kalor sebesar 11,8 KJ. Tulislah persamaan termokimia nya!

2. Berikut ini adalah persamaan termokimia untuk reaksi hidrogen dan oksigen menghasilkan air yang berlangsung secara eksoterm.

$2H_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2H_2O(l)$ $\Delta H = -571{,}8$ Kj

Tulislah persamaan termokimia untuk reaksi yang bertujuan memperoleh 1 mol H_2O !

2. Diketahui reaksi dibawah ini

$C_2H_4(g) + 3O_2(g) \rightarrow 2CO_2(g) + 2H_2O(l)$ $\Delta H = -142$ Kj

Tulislah persamaan termokimia untuk reaksi yang bertujuan memperoleh 3 mol C_2H_4 !

LIVEWORKSHEETS