Nama : _____ Class : _____ Date : _____

SMATQ ABI-UMMI BOYOLALI
THE QURANIC SCIENTIST BOARDING SCHOOL

Chemistry 02
Student Activities
11th Grade 1st Semester

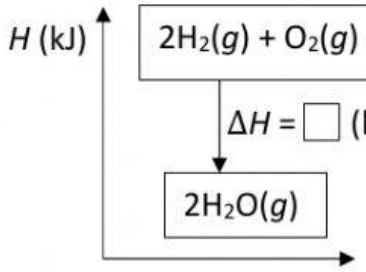
Berdo'alah sebelum mengerjakan

LIVEWORKSHEETS TERMOKIMIA Part. 1

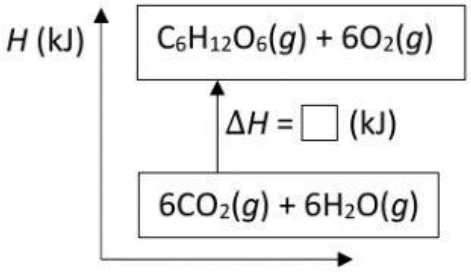
1. Kalor yang dilepaskan atau diserap oleh sistem pada tekanan tetap dinamakan [ ]

2. Harga perubahan entalpi dapat dilihat dari persamaan rumus berikut.
   $\Delta H = \Delta H_{[\ ]} - \Delta H_{[\ ]}$ (produk/reaktan)

3. Isilah kotak berikut dengan tanda +/- pada harga ΔH.



Nama reaksi: [ ]



Nama reaksi: [ ]

4. Pilih salah satu opsi jawaban yang telah disediakan di dalam kotak.

Persamaan Reaksi	ΔH (kj/mol)	Jenis ΔH
$N_2(g) + 3H_2(g) \rightarrow 2NH_3(g)$	-92	
$2H_2O(l) \rightarrow 2H_2(g) + O_2(g)$	+572	
$C_3H_8(g) + 5O_2(g) \rightarrow 3CO_2(g) + 4H_2O(g)$	-2.220	
$2NH_4Cl(aq) \rightarrow N_2(g) + 4H_2(g) + Cl_2(g)$	+628	
$4Fe(s) + 3O_2(g) \rightarrow 2Fe_2O_3(s)$	-1.648	

Persamaan Reaksi	Pilih Salah Satu Harga ΔH (kj/mol)
$2CO(g) + O_2(g) \rightarrow 2CO_2(g)$	-566
$2CO_2(g) \rightarrow 2CO(g) + O_2(g)$	
$CO(g) + ½O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$	
$4CO_2(g) \rightarrow 4CO(g) + 2O_2(g)$	