

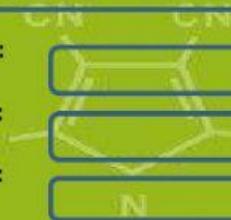
## PERSAMAAN KIMIA DAN ENTALPI STANDAR



Nama : \_\_\_\_\_

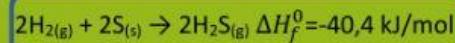
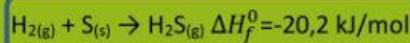
Kelas : \_\_\_\_\_

Kelompok : \_\_\_\_\_

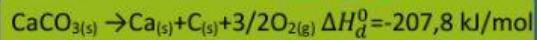


A. Tuliskan persamaan termokimia dari...

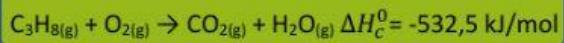
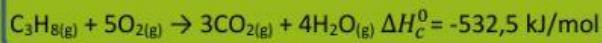
1.  $\Delta H_f^0 \text{ H}_2\text{S}_{(g)} = -20,2 \text{ kJ/mol}$



2.  $\Delta H_d^0 \text{ CaCO}_{3(s)} = -207,8 \text{ kJ/mol}$



3.  $\Delta H_c^0 \text{ C}_3\text{H}_8_{(g)} = -532,5 \text{ kJ/mol}$



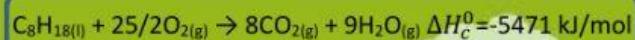
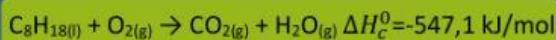
B. Tuliskanlah persamaan termokimianya jika diketahui data:

1. Pada reaksi pembakaran 11,4 gram  $\text{C}_8\text{H}_{18(l)}$  dibebaskan kalor sebesar 547,1 kJ

Kalor sebesar 547,1 kJ adalah untuk pembakaran  $\text{C}_3\text{H}_8$  sebanyak : \_\_\_\_\_ gr / \_\_\_\_\_ mol = \_\_\_\_\_ mol

Maka kalor untuk 1 mol  $\text{C}_8\text{H}_{18}$  adalah \_\_\_\_\_ kJ x 1/ \_\_\_\_\_ mol = \_\_\_\_\_ kJ/mol

Maka persamaan termokimianya adalah :

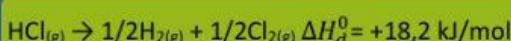


2. Pada reaksi penguraian 11,2 L gas HCl (pada STP) diperlukan kalor 18,2 kJ

Kalor sebesar 18,2 kJ adalah untuk penguraian gas HCl sebanyak \_\_\_\_\_ L / \_\_\_\_\_ L.mol<sup>-1</sup> = \_\_\_\_\_ mol

Maka, kalor untuk 1 mol gas HCl adalah \_\_\_\_\_ kJ x 1/ \_\_\_\_\_ mol = \_\_\_\_\_ kJ/mol

Maka persamaan termokimianya adalah :



3. Pada reaksi pembentukan 117 gram garam dapur ( $\text{NaCl}$ ) dibebaskan kalor 822 kJ

Kalor sebesar 822 kJ adalah untuk pembentukan  $\text{NaCl}$  sebanyak : \_\_\_\_\_ gr / \_\_\_\_\_ mol = \_\_\_\_\_ mol

Maka, kalor untuk 1 mol  $\text{NaCl}$  adalah \_\_\_\_\_ kJ x 1/ \_\_\_\_\_ mol = \_\_\_\_\_ kJ/mol

Maka persamaan termokimianya adalah :



*"Cara termudah jadi pandai adalah belajar dari hal terbodoh yang pernah kamu lakukan" - Wilson Kanadi*



LIVEWORKSHEETS