LATIHAN 3



Jawablah pertanyaan berikut dengan benar di lembar kerja yang disediakan!

1. Entalpi pembentukan $NH_4Cl_{(s)}$ adalah -315 kJ/mol. Tuliskanlah persamaan termokimia reaksi tersebut, jika persamaan reaksi dibalik dan dikalikan 2!



_____ + _____ → _____ ΔH = _____

_____ → _____ + _____ ΔH = _____

2. Diketahui entalpi pembentukan standar (ΔH^o_f) dari berbagai zat sebagai berikut:

a. $H_2CO_{3(l)}$ = -125 kJ/mol

b. $Na_2SO_{4(s)}$ = -334 kJ/mol

c. $FeCl_{3(S)}$ = -214 kJ/mol

Tulislah persamaan termokimia reaksi pembentukan zat-zat tersebut!



a. _____ + _____ + _____ → _____ ΔH = _____

b. _____ + _____ + _____ → _____ ΔH = _____

c. _____ + _____ → _____ ΔH = _____

LIVEWORKSHEETS

3. Diketahui ΔH pembentukan $CaSO_{4(s)}$ = -1.434,5 kJ/mol. Tuliskanlah persamaan termokimia untuk pernyataan tersebut!

_____ + _____ + _____ → _____ ΔH = _____



4. Tuliskanlah persamaan termokimia untuk reaksi pembentukan $C_2H_{6(g)}$ yang melepaskan kalor sebesar 84,68 kJ!

_____ + _____ → _____ ΔH = _____



5. Pada pembentukan 10 gram $CaCO_3$ diperlukan kalor sebesar 86 kJ. Tuliskanlah persamaan termokimia pembentukan $CaCO_3$! (Ar Ca = 40, C = 12, O = 16)

Mol $CaCO_3$ = _____ = _____ = ____mol

$$\frac{\text{mol}}{\text{kJ}} = \frac{1\ \text{mol}}{\text{x kJ/mol}}$$

= _____kJ/mol

_____ + _____ → _____ ΔH = _____



LIVEWORKSHEETS