

Lembar Evaluasi Siswa



Nama :

.....
.....



Kelas :

.....
.....

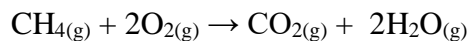


No Absen :

.....
.....

Soal Evaluasi

1. Tuliskan pengertian dari perubahan entalpi pembentukan standar ?
2. Tentukanlah entalpi pembakaran metana membentuk gas karbon dioksida dan uap air berdasarkan entalpi pembentukan, diketahui $\Delta H_f^\circ \text{CH}_4(\text{g}) = 75 \text{ kJ/mol}$, $\Delta H_f^\circ \text{CO}_2(\text{g}) = 393,5 \text{ kJ/mol}$, $\Delta H_f^\circ \text{H}_2\text{O}(\text{l}) = -242 \text{ kJ/mol}$ menurut persamaan reaksi berikut :



3. Tuliskan pengertian dari energi ikatan ?
4. Diketahui data energi ikatan :

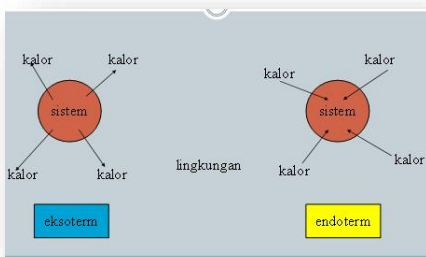
$$\text{H} - \text{H} = 436,0 \text{ kJ/mol}$$

$$\text{H} - \text{F} = 567,0 \text{ kJ/mol}$$

$$\text{F} - \text{F} = 157,0 \text{ kJ/mol}$$

Hitunglah ΔH reaksi pembentukan 2 mol asam flourida ?

5. Tuliskan apa yang dimaksud dengan sistem dan lingkungan?
6. jelaskan perbedaan antara reaksi eksoterm dan reaksi endoterm dari gambar berikut:



7. Tuliskan apa yang dimaksud dengan termokimia!
8. Tuliskan 3 jenis sistem berdasarkan interaksi antara sistem dan lingkungan
9. Hitunglah perubahan energi dalam sistem jika suatu proses berlangsung dengan sistem menyerap 10 kJ dan menerima kerja sebesar 100 J!
10. Hitunglah perubahan entalpi reaksi berikut: $2\text{NH}_3(\text{g}) \rightarrow \text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g})$ jika diketahui $\Delta H_f^0 \text{NH}_3(\text{g})$ sama dengan -46 kJ/mol!

Lembar Jawaban Siswa



Nama :

.....

.....



Kelas :

.....

.....



No Absen :

.....

.....