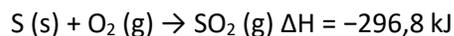


## Tugas ke-5

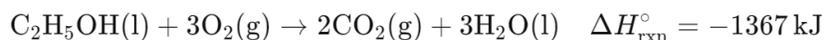
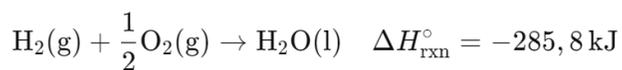
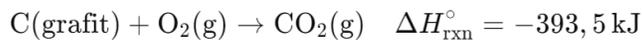
### Bab 6: Termokimia

1. Suatu sampel gas argon memuai volumenya dari 2,0 L menjadi 6,2 L pada suhu konstan. Berapa kerja yang dilakukan dalam joule jika gas memuai (a) melawan ruang hampa dan (b) melawan tekanan konstan 4,2 atm?

2. Berapa kalor yang dilepaskan ketika 200 g sulfur (S) terbakar di udara?



3. Berapa kalor yang dilepaskan ketika sebuah benda perak bermassa 500 g mendingin dari 80 °C menjadi 20 °C?
4. Hitung entalpi pembentukan standar dari C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (etanol) dengan diketahui data entalpi reaksi berikut:



5. Metana (CH<sub>4</sub>) terbakar di udara menghasilkan karbon dioksida dan air. Berapa banyak panas yang dilepaskan per mol metana yang terbakar? Entalpi pembentukan standar metana adalah -74,8 kJ/mol.

-----//-----