

1. Šta čini analitičku masu uglja?

C, H, O, N, S, A, W_H _____

2. Izračunati koliki je sadržaj C (ugljenika) u radnoj masi uglja ako je sadržaj C u analitičkoj masi 60%, a sadržaj W_G=10%.

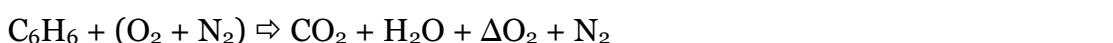
$$C_{(r)} = C_{(a)} \frac{100 - W_G}{100} = 60 \frac{100 - 10}{100} = 54\%$$

3. Koje su moguće granične vrednosti za koeficijent viška vazduha- λ?
λ<1, λ=1, λ>1 _____

4. Predstaviti stehiometrijskim jednačinama sagorevanje CH₃OH koje se dešava u slučaju kada je λ=1.



5. Predstaviti stehiometrijskim jednačinama sagorevanje C₆H₆ koje se dešava u slučaju kada je λ>1.



6. Kako se dobija minimalna količina vazduha u m³/m³ kada je data minimalna količina kiseonika u m³/m³?

$$L_{\min} [\text{m}^3 / \text{m}^3] = \frac{O_{\min} [\text{m}^3 / \text{m}^3]}{0,21}$$

1. Koji osnovni elementi čine elementarnu analizu uglja?

C, H, O, N, S, A, W_H , W_G _____

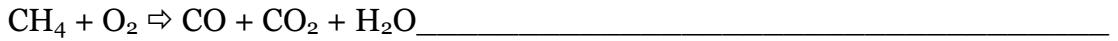
2. Šta čini gorivu masu uglja?

C, H, O, N, S _____

3. Izračunati koliki je sadržaj C (ugljenika) u radnoj masi uglja ako je sadržaj C u analitičkoj masi 42%, a sadržaj $W_G=15\%$.

$$C_{(r)} = C_{(a)} \frac{100 - W_G}{100} = 42 \frac{100 - 15}{100} = 35,7\%$$

4. Predstaviti stehiometrijskim jednačinama sagorevanje CH_4 koje se dešava u slučaju kada je $\lambda < 1$.



5. Kako se dobija minimalna količina vazduha u kg/m^3 kada je data minimalna količina kiseonika u kg/m^3 ?

$$L_{\min} [\text{kg} / \text{m}^3] = \frac{O_{\min} [\text{kg} / \text{m}^3]}{0,232}$$

6. Predstaviti odnos O_2 i N_2 u vazduhu (maseno i zapreminske).

Maseni odnos: $\text{O}_2:\text{N}_2 = 23,2\%:76,8\%$

Zapreminske odnose: $\text{O}_2:\text{N}_2 = 21\%:79\%$
