

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 ?
 $\lambda < 1, \lambda = 1, \lambda > 1$ _____

4. Predstaviti stehiometrijskim jednačinama sagorevanje CH_3OH koje se dešava u slučaju kada je $\lambda=1$.

$CH_3OH + 1,5O_2 \Rightarrow CO_2 + 2H_2O$ _____

5. Predstaviti stehiometrijskim jednačinama sagorevanje C_6H_6 koje se dešava u slučaju kada je $\lambda > 1$.

$C_6H_6 + (O_2 + N_2) \Rightarrow CO_2 + H_2O + \Delta O_2 + N_2$ _____

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

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

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 $\lambda < 1$.

$CH_4 + O_2 \Rightarrow CO + CO_2 + H_2O$ _____

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

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

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

Maseni odnos: $O_2:N_2 = 23,2\%:76,8\%$ _____
Zapreminski odnos: $O_2:N_2 = 21\%:79\%$ _____

