

$$\varphi_H = \frac{1}{C \cdot \psi^P \cdot T + (b - m \cdot \psi)}.$$

З рівняння (7) випливає, що нижня КМП полум'я залежить як від початкової температури газової суміші, так і від складу досліджуваних газів. Із збільшенням у генераторному газі вмісту H_2 інтенсивність зниження нижньої конденсаційної межі займання при підвищенні початкової температури зростає [1].

Дослідження впливу тиску на КМП полум'я генераторних газів показали, що для газових сумішей різного складу він проявляється по різноманітним визначенням ступеня впливу H_2 і CO на КМП полум'я в залежності від зміни початкового тиску, скористалися відносною зміною верхньої та нижньої КМП полум'я і відношенням $\psi = \frac{CO}{CO + H_2}$. Для цього розглянута залежність

відносних верхніх - $\varphi_B^{\text{відн}} = \frac{\varphi_{PH}}{\varphi_{Po}}$ і нижніх - $\varphi_H^{\text{відн}} = \frac{\varphi_{PH}}{\varphi_{Po}}$ КМП полум'я від початкового тиску (рис. 1, 2) [9]. (Тут φ_{PH} , φ_{Po} - КМП полум'я при початковому і нормальному тиску).

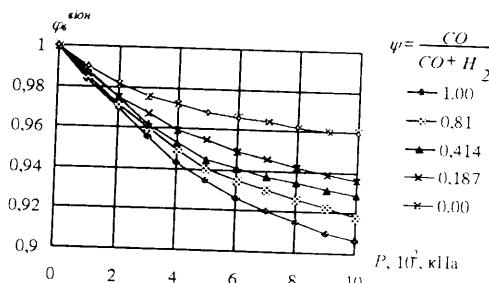


Рисунок 1 - Залежність відносних верхніх КМП полум'я ($\varphi_B^{\text{відн}}$) від початкового тиску (P)

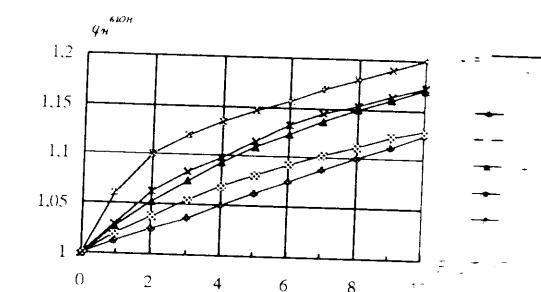


Рисунок 2 - Залежність відносних нижніх КМП полум'я ($\varphi_H^{\text{відн}}$) від початкового тиску (P)

Встановлено, що при збільшенні тиску та вмісту CO у генераторній суміші, інтенсивність зміни верхньої та нижньої КМП полум'я також зростає. Отже, межа поширення полум'я є функцією не тільки початкового тиску, але і значення ψ .

Залежності, наведені на рис. 1 і 2, свідчать, що існує єдиний закон, який управляє впливом тиску і складу на КМП полум'я. Отже, межі поширення полум'я можна виразити як функцію:

$$\varphi = f(\psi, P).$$

Математичний аналіз результатів досліджень показав, що кожна експериментальна крива з достатньою точністю апроксимується ступіннім законом:

$$\varphi_{PH}^B = \varphi_{Po}^B \cdot A \cdot P^a,$$