

空氣比

燃燒 - 是燃料(fuel)快速氧化的過程。

燃燒的三要素包含有 - 氧化劑(氧氣或空氣).燃料與燃點 (溫度與熱)。

化學計量燃燒 (stoichiometric combustion) - 係指燃料與氧化劑以完全燃燒的方式進行反應,而不會有燃料與氧化劑殘留。

空氣比(空燃比) - 燃料燃燒時必須供應足量的空氣量 (或氧氣量) 才可使氧氣反應完全,如果空氣供應不足,燃燒就不完全易生黑煙,一氧化碳或其他污染物,反之,就空氣供應量過大,則會降低爐溫,增加排煙量及熱量消失。

過量空氣 (excess Air) - 會影響燃燒效率,所以應作適當的量測和控制。

其造成的熱損失如下圖：

