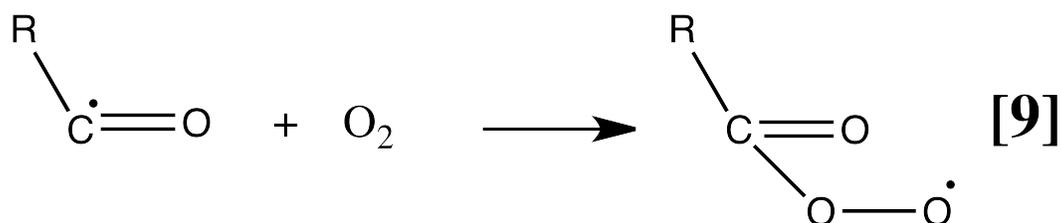
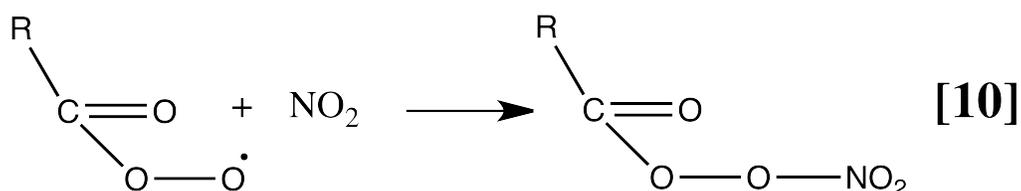


Ahora, el radical RCO[•] así formado, reacciona con el oxígeno, para dar un radical peroxo:



Este último radical, reacciona con el NO₂ desactivándolo para realizar la química de formación de ozono:



Pero, aunque esto hace que se reduzca la concentración de ozono a media tarde, esa desactivación no es buena, ya que el compuesto formado en la reacción [10] cuando R=CH₃, es el nitrato de peroxiacilo (48), conocido como PAN (CH₃COO₂NO₂), muy tóxico para el ser humano, pudiendo en altas concentraciones causar cáncer de piel, ya que es mutagénico.