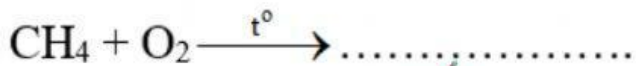




Sự oxi hóa - phản ứng hóa hợp - ứng dụng của oxi

SỰ OXI HÓA



SỰ OXI HÓA



PHẢN ỨNG HÓA HỢP



Hoàn thành bảng sau

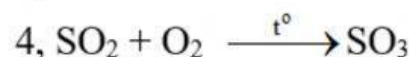
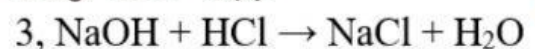
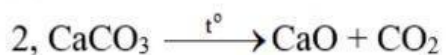
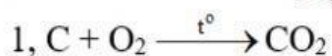
Phản ứng hóa học	Số chất tham gia	Số chất sản phẩm
$4P + 5O_2 \xrightarrow{t^o} 2P_2O_5$		
$2Fe + 3Cl_2 \xrightarrow{t^o} 2FeCl_3$		
$CaO + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2$		
$4Fe(OH)_2 + O_2 + 2H_2O \rightarrow 4Fe(OH)_3$		

Nhận xét về số lượng chất tham gia, sản phẩm của các phản ứng?

PHẢN ỨNG HÓA HỢP là.....



Đâu là phản ứng hóa hợp



ỨNG DỤNG CỦA OXI



Ứng dụng của oxi: