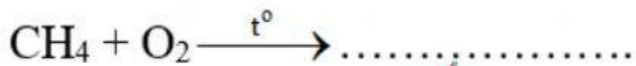




# Sự oxi hóa - phản ứng hóa hợp - ứng dụng của oxi

## SỰ OXI HÓA



**SỰ OXI HÓA**



## PHẢN ỨNG HÓA HỢP



Hoàn thành bảng sau

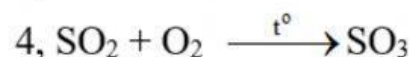
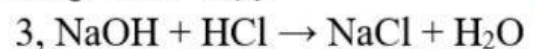
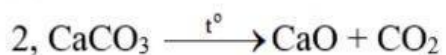
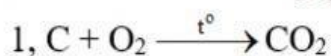
| Phản ứng hóa học                                | Số chất tham gia | Số chất sản phẩm |
|-------------------------------------------------|------------------|------------------|
| $4P + 5O_2 \xrightarrow{t^o} 2P_2O_5$           |                  |                  |
| $2Fe + 3Cl_2 \xrightarrow{t^o}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

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: .....