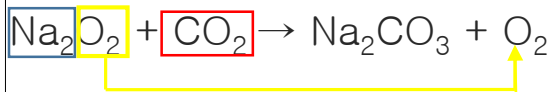


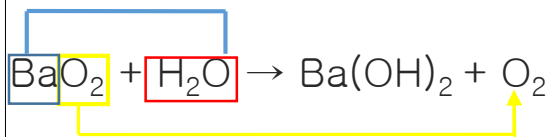
과산화나트륨 + 물

어느 물질이 물과 결합 시 대부분은 수산화기를 만듭니다.
Na와 H₂O와 결합을 통해 NaOH를 만들었고 남은 물질은 O₂밖에 남지 않습니다.

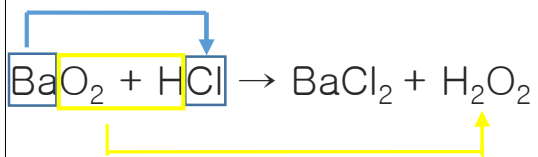


과산화나트륨 + 이산화탄소

금속결합물질과 CO₂의 결합 시에는 CO₃를 생각하십시오.
여기서도 나트륨과 CO₂의 결합으로 인해 CO₃가 생성되고 남은 물질은 O₂밖에 없습니다.

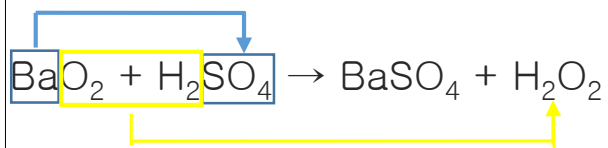


과산화바륨 + 물



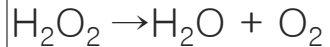
과산화바륨 + 염산

다음과 같이 두 가지 물질이 결합된 물질에서 반응식은
Ba(A) O(B) H(C) Cl(D)라고 했을 시 (A+D)+(B+C)의 결합을 생각하십시오
여기서 중요한 것은 물이 생성될 것 같지만 과산화물에서는 물보다
과산화수소가 생성 된다는 것이 중요합니다.

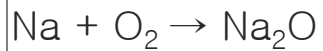
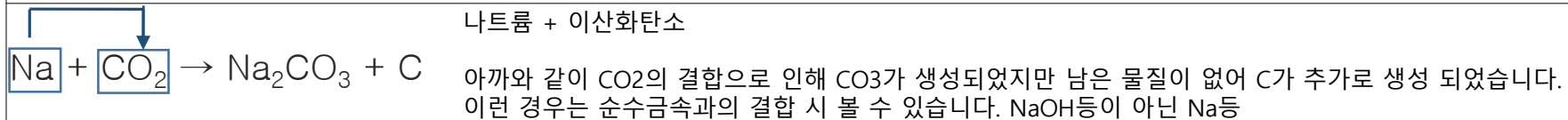
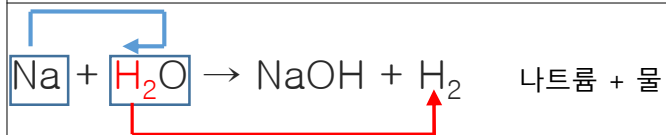
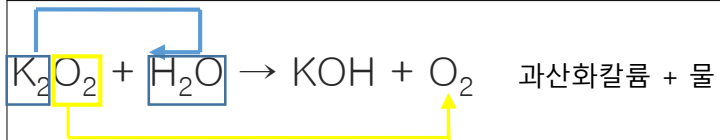



과산화바륨 + 황산

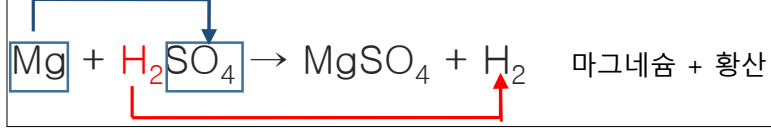
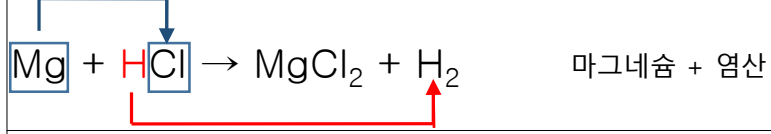
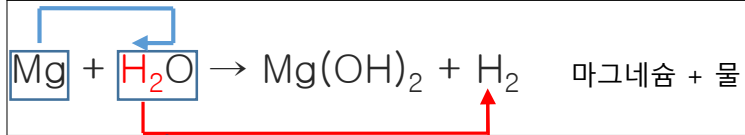
과산화수소 분해식

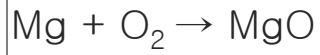


분해 또는 결합식 같은 경우는 쉬울 것 같아 크게 얘기 하지 않겠습니다. 항상 분해 또는 결합식 같은 경우는 한가지 물질이 아닌 두 가지 이상의 물질이 생성된다는 것을 알려주시기 바랍니다.

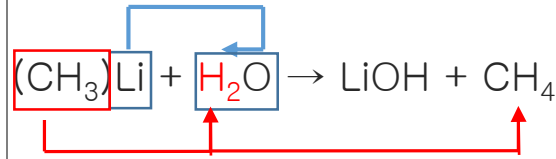


나트륨 연소식
연소식 같은 경우 항상 O2와 결합 한다는 것 기억하세요!!
근데 왜???? NaO2가 아닌 Na2O 일까? 하시는 분은 주기율표상 Na의 전자 수는 1 O의 전자 수는 -2입니다. 서로 크로스 하면 나옵니다. 



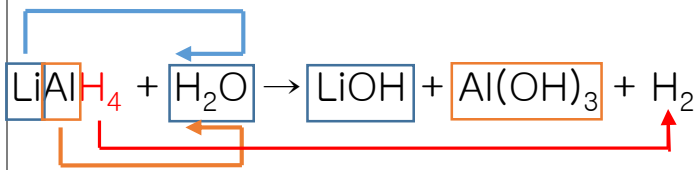


마그네슘 연소식
연소식 같은 경우 항상 O2와 결합 한다는 것 기억하세요!!
근데 왜???? MgO2가 아닌 MgO 일까? 하시는 분은 주기율표 상 Mg의 전자 수는 2 O의 전자 수는 2입니다.
같기 때문에 그냥 MgO 입니다.



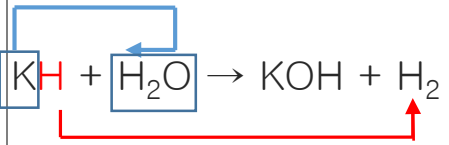
메틸리튬 + 물

금속과 물의 결합을 먼저 생각하는 게 중요합니다.
그리고 H기가 하나 남기 때문에 CH3와 합쳐져 CH4가 됩니다.

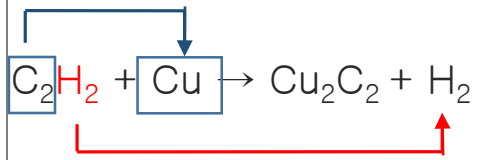


수소화알루미늄리튬 + 물

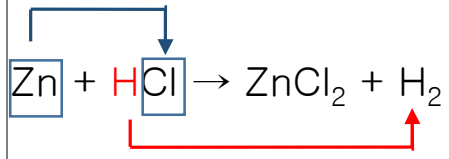
하나의 금속에 물이 결합했는지 OH기가 모자란 게 아니야? 라고 생각하시는 분~~~~ 저흰 시험을 볼기 위해서지 증명하기 위해서가 아닙니다.



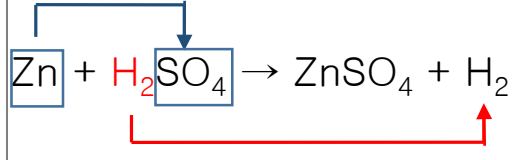
수소화칼륨 + 물



아세틸렌 + 구리

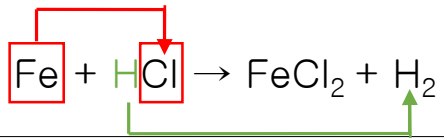


아연 + 염산

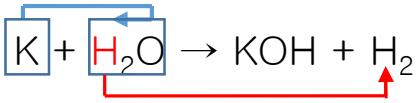


아연 + 황산

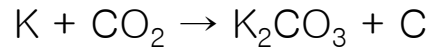
$\text{NaClO}_2 + \text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{NaCl}$	아염소산나트륨 + 알루미늄 금속과 Cl의 결합은 쉽게 떨어지지 않습니다. 주의하세요!!
$\text{Al} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Al(OH)}_3 + \text{H}_2$	알루미늄 + 물
$\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$	알루미늄 연소식 Al은 전자 수 3 O는 전자 수 -2 크로스 추가 팁) AlOH는 항상 Al(OH)3 기억
$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{K} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{OK} + \text{H}_2$	에탄올(에틸알코올) + 칼륨
$\text{HCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{HNO}_3 + \text{AgCl}$	염산 + 질산은
$\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$	염소산칼륨 540~560°C 열 분해식
$\text{CS}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{S} + \text{CO}_2$	수소화이황화탄소 + 물
$\text{AlP} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Al(OH)}_3 + \text{PH}_3$	인화알루미늄 + 물 왜? PH3이냐고요? 이물질의 특성입니다.
$\text{Ca}_3\text{P}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2 + \text{PH}_3$	인화칼슘 + 물
$\text{P} + \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5$	적린 연소식 왜 P2O5이냐고요? 이물질의 특성입니다.
$\text{P}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5$	황린 연소식 왜 P2O5이냐고요? 이물질의 특성입니다.



철 + 염산

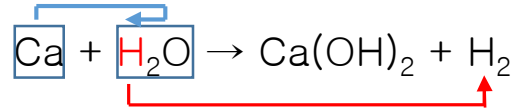


칼륨 + 물

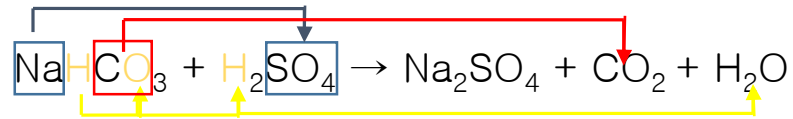


칼륨 + 이산화탄소

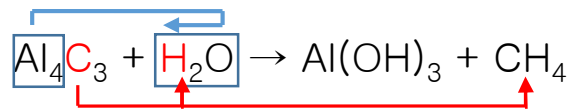
순수 금속과 CO₂의 결합 시에는 CO₃ + C 생성 기억하세요!!



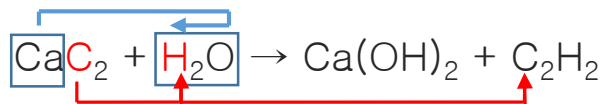
칼슘 + 물



탄산수소나트륨 + 황산

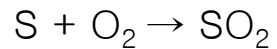


탄화알루미늄 + 물



탄화칼슘 + 물

황(유황) + 산소



왜? SO₂가 아니냐고요? S의 전자 수는 -2,4,6입니다 O는 -2이고요 4와 -2를 크로스 2가 남네요 이렇게 생각하면 머리 아픕니다. 그냥 SO₂ 기억