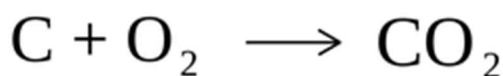
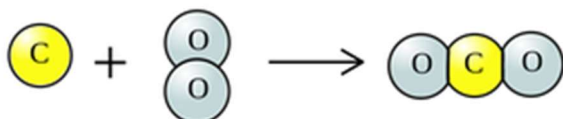


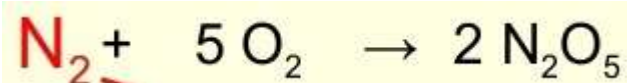
ОКСИДИ

Reakcija u kojoj neki element reaguje sa kiseonikom naziva se reakcija oksidacije ili samo **OKSIDACIJA**.



Jedinjenje koje nastaje u reakciji oksidacije naziva se **OKSID**. To je jedinjenje bilo kog elementa sa kiseonikom. U ovom primeru oksid je CO₂

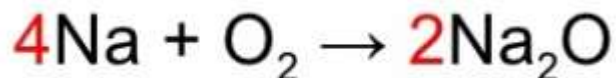
1. *Ako se atom NEMETALA sjedini sa kiseonikom, oksid koji u toj reakciji nastaje naziva se **KISELI OKSID**.*



Azot N₂ je nemetal iz V grupe PSE. N₂O₅ je zato kiseli oksid.

Oksidi nemetala zovu se kiseli oksidi zato što u reakciji sa vodom grade kiseline.

2. *Ako se atom METALA sjedini sa kiseonikom, oksid koji u toj reakciji nastaje naziva se **BAZNI OKSID**.*



Natrijum Na je metal iz I grupe PSE. Na₂O je zato bazni oksid.

Oksidi metala zovu se bazni oksidi zato što u reakciji sa vodom grade baze.

3. *Neutralni oksidi su CO, NO i N₂O. Ovi oksidi ne reaguju sa vodom, pa ne grade ni kiseline ni baze.*

Nazivi oksida

1. Oksidi metala: nazivu metala doda se crtica i reč oksid

npr: MgO naziva se magnezijum-oksidi

K₂O naziva se kalijum-oksidi

2. Oksidi nemetala: nakon naziva nemetala u zagradu pišemo valencu tog nemetala, potom se piše crtica i na kraju reč oksid

npr: N₂O₃ naziva se azot(III)-oksidi

CO₂ naziva se ugljenik(IV)-oksidi