



OXIZII

Sunt substanțe binare.



Dacă E=element=metal => oxizi metalici



Denumire: "oxid" + "de" + denumirea metalului

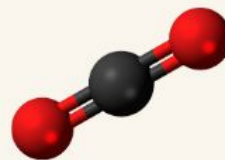
Exemplu: oxid de aluminiu - Al_2O_3

Dacă E=element=nemetal => oxizi nemetalici



Denumire: prefix pentru numărul atomilor de O
+ "oxid" + denumirea nemetalului

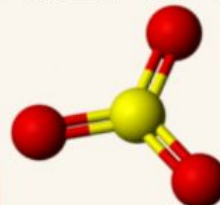
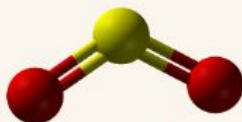
Exemplu: dioxid de carbon - CO_2



Observație: Doar în oxizii nemetalici, nemetalele prezintă mai multe valențe față de O.



Exemple: dioxid de sulf - SO_2 ; trioxid de sulf - SO_3



MgO -

CuO -

P_2O_5 -

V_2O_5 -

NO_2 -

SiO_2 -

