

GLI OSSIDI E GLI ANIDRIDI

OSSIDI

COMPOSTI FORMATI DA UN METALLO E OSSIGENO

GLI OSSIDI SONO MOLTO DIFFUSI IN NATURA

ESEMPIO:

OSSIDO DI ALLUMINIO

ANIDRIDI

O OSSIDI ACIDI

COMPOSTI FORMATI DA UN NON METALLO E OSSIGENO

LE OSSIDAZIONI

LE REAZIONI, IN CUI GLI ELEMENTI O COMPOSTI SI COMBINANO CON L'OSSIGENO SONO CHIAMATE OSSIDAZIONI

L'OSSIGENO É UNO DEI GAS CHE COMPONGONO L'ARIA

MOLTE SOSTANZE REAGISCONO SPONTANEAMENTE CON ESSO

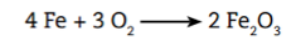
SONO DELLE OSSIDAZIONI LE COMBUSTIONI

UNA SOSTANZA CHIMICA (IL CARBONIO O UN SUO COMPOSTO) SI COMBINA CON L'OSSIGENO

ALCUNE OSSIDAZIONI NON PRODUCONO CALORE

SONO LE OSSIDAZIONI "FREDDE"

COMBINAZIONE DEL FERRO CON L'OSSIGENO DELL'ARIA IN PRESENZA DI UMIDITÀ FORMA LA RUGGINE



PRODOTTI DELLE OSSIDAZIONI

CARBONIO PUÓ FORMARE DEGLI OSSIDI

ANIDRIDE CARBONICA (DIOSSIDO DI CARBONIO)

É FORMATA DA UN ATOMO DI CARBONIO E DA DUE ATOMI DI OSSIGENO

MONOSSIDO DI CARBONIO

É FORMATA DA UN ATOMO DI CARBONIO E UN ATOMO DI OSSIGENO