

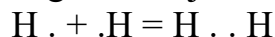
CHIMIE VII.B .FR

Molekulák

Az anyagnak azt a legkisebb részecskéjét, amely függetlenül létezhet és amely rendelkezik az anyag kémiai tulajdonságaival, molekulának nevezzük.

A molekulák keletkezése

Azonos vagy hasonló elemek atomjai közössé tesznek egy vagy több elektront , míg a legkülső héjukon megvalósul egy stabil elektronszerkezet.



A molekulák osztályozása

ugyanazon elem atomjaiból

egyatomos: He

kéttatomos: H₂

többatomos :P₄

különböző elemek atomjaiból

kéttatomos: HCl

többatomos CH₄

A molekulák jellemzői

elektromos szempontból semleges

méretük nagyon kicsi

állandó rendezetlen mozgást végeznek

közvetlenül részt vesznek a kémiai folyamatokban

CHIMIE VIII.B.FR

OXIDOK

Oxidok összetétele

oxigén és egy nemfém vagy fém vegyülete

Pl: nemfém oxid: CO_2

(széndioxid)

fémoxid: CaO (kalciumoxid)

Fizikai tulajdonság

különböző halmazállapotúak

lehetnek színesek vagy színtelenek

vannak szagtalanok és jellegzetes szagúak

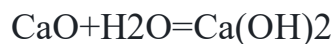
Kémiai tulajdonság

nemfém oxidok vízzel savakat képeznek



kéndioxid+víz

fémoxidok vízzel bázisokat képeznek



kalciumoxid+ víz

Felhasználása

savak előállítására: SO_2 (kéndioxid)

bázisok előállítására: CaO

(kalciumoxid)

festékek színezésére: vasoxid, cinkoxid, krómoxid

katalizátorok előállítására: alumíniumoxid Al_2O_3

nyersanyag: vasoxid Fe_2O_3 az öntöttvas és acél gyártására

építészetben: CaO , (kalciumoxid), SiO_2 (szilícium dioxid)

szódavíz, üdítő italok: CO_2 (széndioxid)