

Az anyagok tulajdonságai és változásai

Hőtermelő és hőelnyelő folyamatok

A levegő

A levegő szennyezése és védelme

Az égés és a tűzoltás

Keverékek és oldatok szétválasztása

Az oldatok töménysége

A víz alkotórészei

Az elem és az atom

Az anyagmennyiség

Az atom felépítése

Az elektronburok

Az atomok és elemek „térképe”: a periódusos rendszer

Fémek és nemfémek

Elemmolekulák (hidrogén, oxigén, nitrogén, klór)

Vegyületmolekulák (ammónia, víz, hidrogén-klorid, szén-dioxid)

Ionok, ionvegyületek

A kémiai reakció

A kémiai egyenlet

Kémiai számítások

Az oxidáció és a redukció

Savak, savas kémhatás

Bázisok, lúgos kémhatás

Közömbösítés

A hidrogén

A víz

A klór

A sósav

Az oxigén

A kén és vegyületei

A kénsav

A nitrogén és vegyületei

A foszfor és vegyületei

A szén és vegyületei

A szilícium és vegyületei

A fémek tulajdonságai

A nátrium és vegyületei

A kalcium és vegyületei

A víz keménysége és a vízlágyítás

Az alumínium

A vas

A fémek előállítása

Energiaforrásaink

Tápanyagok

Építőanyagok

Porcelán, finomkerámia, üveg

Műanyagok

Háztartási vegyszerek