



A kémia útja

Kik azok az alkimisták?

Megismerés és kísérletezés

A vegyipar kihívásai

Laboratóriumi vegyszerek

Laboratóriumi eszközök 1.

Laboratóriumi eszközök 2.

Laboratóriumi szabályok

A tömeg mérése a laborban

Folyadékok térfogatának mérése

A sűrűség meghatározása

Az atomok

A mikroszkopikus világ 1.

A mikroszkopikus világ 2.

A modellek - golyómodell

A modellek - kristályrácsok

Az elemek

A vegyületek

A keverékek

Áttekintés

Kémiai jelölések változása

A vegyjelek

Az anyagok vizsgálata

A fizikai tulajdonságok

A kémiai tulajdonságok

Fizikai és kémiai változások

Egyesülés

Bomlás

Energiaváltozások

Halmazállapotok

Halmazállapot - változások 1.

Halmazállapot - változások 2.

Fogalmak

Az oldat

Oldódás és oldószerek

Az oldatok tömegszázaléka

Térfogatszázalék

Oldhatóság

Szilárd anyagok oldhatósága

Gázok oldhatósága

Szilárd anyagok

Összetevők szétválasztása

Természetes vizeink

Vizes oldatok szétválasztása

Miből áll a levegő?

A levegő alkotóelemei

A földgáz

Az atomok felfedezése 1.

Az atomok felfedezése 2.

Az atomok felfedezése 3.

Az atomok belső szerkezete

Elemi részecskék helyzete

Izotópok

Egy atom tömege

Elektronburok

Az elektronszerkezet

Az elektronszerkezet



A periódusos rendszer  
Periódusos rendszer használata  
A periódusos rendszer  
Avogadro-szám  
Számítások

A molekulás - kovalens kötés  
Hidrogénmolekula  
Víz-molekula

Molekulaképzés  
Elemmolekulák  
Vegyületmolekulák

A molekulák térben  
Elektronvonzó képesség  
Polaritás

Molekulák kölcsönhatása  
Gyenge kölcsönhatás  
Erősebb kölcsönhatás

Molekularácsos kristály  
Amorf anyagok

Vegyületmolekulák 1.  
Vegyületmolekulák 2.

Atomrácsos kristályok 1.  
Atomrácsos kristályok 2.

A fémek - fémes kötés  
A fémek  
Az arany és a réz  
A vas és az alumínium

Kation és anion  
Kation  
Anion  
A nátrium és klór reakciója  
Az ionkötés

Az ionok - ismétlés  
Ionvegyületek 1.  
Ionvegyületek 2.  
Ionvegyületek - konyhasó  
Kalcium karbonát és réz-szulfát

Kémiai változások  
Katalizátorok

Kémiai változások csoportosítása 1.  
Kémiai változások csoportosítása 2.

Tömegmegmaradás törvénye  
Kémiai egyenletek  
Reakcióegyenletek jelölése

Az égés  
Tűzoltás és tűzmelegelőzés

Oxidáció  
Redukció  
Redoxireakció  
Redoxireakció - összefoglalás  
Redoxireakció - oxigén nélkül

Savas kémhatású oldatok  
Lúgos kémhatású oldatok  
Semleges kémhatású oldatok



Brönsted sav-bázis elmélete

Sav-bázis elmélet - magyarázat 1.

Sav-bázis elmélet - magyarázat 2.

Kettős jellemű vízmolekula

Ismert savak és értékűségük

Ismert bázisok

Savak és bázisok erőssége

Közömbösítés 1.

Közömbösítés 2.

