

**8. osztályos kémia osztályozó vizsga anyaga tankönyvi oldalszámokkal
jelölve (OH-KEM78TB/I)**

Javasolt a munkafüzeti feladatok megoldása is (OH-KEM78MAB/I)

I.félév anyaga

A molekulák képződése, polaritása	60.-65. oldalig
Kölcsönhatások a molekulák között	66.-67. oldalig
Molekulákból felépülő elemek és vegyületek molekularácsos anyagok	68.-71. oldalig
Az atomrácsos kristályok	74.-75. oldalig
A fémek	76.-79. oldalig
Ionképződés, ionvegyületek, ionvegyületek tulajdonságai	80.-85. oldalig
A kémiai reakciók általános jellemzése, csoportosítása	90.-93. oldalig
A redoxireakciók, és az égés	96.-101. oldalig
A sav-bázis reakciók	
Az oldatok kémhatása, pH skála	
Savas, és lúgos anyagok a mindennapokban	102.-107. oldalig
A közömbösítés	108.-109. oldalig

**8. osztályos kémia osztályozó vizsga anyaga tankönyvi oldalszámokkal
jelölve (OH-KEM78TB/II)**

Javasolt a munkafüzeti feladatok megoldása is (OH-KEM78MAB/II)

II.félév anyaga

A földkéreg anyagai,	
A természetes vizek kémiája	
A légkör kémiája	
Az élet molekulái	6-15. oldalig

Miből építsük fel házainkat?

Fémek az ércekből

Műtrágyák, növényvédő szerek

A tűzgyújtás története – a kovakőtől a gyufáig

A földgáz és a kőolaj

Korunk nélkülözhetetlen anyagai, a műanyagok

Miből készülnek ruházatunk anyagai?

Az élelmiszerek gyártása

20-35.oldalig

Élelmiszereink és összetevőik

Gyógyító szereink.

Az idegrendszerre ható anyagok

Mérgek, mérgezések

A vizek keménysége és a vízlágyítás

Mosószer a fürdőszobában

Fertőtlenítő- és fehérítőszer

A fémek korróziója

Az autó kémiája

42.-59.oldalig

A levegőszennyezés és következményei

A vizek szennyezése

A hulladékok

Energiaforrások az emberiség szolgálatában 64-73. oldalig