

KÉMIA 7. MOZAIK KIADÓ + CHEMISTRY FOR YOU

2014/2015

HÉT	ÓRA	TANANYAG	ChFY
1	1-2	A kémia tárgya	
2	3-4	A kísérletezés lényege, szabályai	
3	5-6	Az anyagok és tulajdonságaik, a halmazállapotok	States of matter, p.19
4	7-8	A halmazállapot-változást kísérő energiaváltozások	
5	9-10	Fizikai és kémiai változás	Chemical and physical change, p.24
6	11-12	A levegő. Összetétele. Levegőszennyezés	The air, p.300
7	13-14	Film: A kellemetlen igazság	
8	15-16	Az égés. Tűzgyújtás és tűzoltás	Combustion, p.147
9	17-18	Energiaforrások	Energy, p.192
10	19-20	Megújuló energia, táplálékaink mint energiaforrások	
11	21-22	Összefoglalás, kísérletek áttekintése	
12	23-24	Témazárás	
13	25-26	A víz	Water, p.182, 240
14	27-28	Az oldatok. Az oldatok töménysége	
15	29-30	Számítási feladatok. Tömegszázalék	
16	31-32	A vizes oldatok kémhatása, tanulókísérletek	Water in acids, p.130
17	33-34	Elemek, vegyületek, elegyek és keverékek	Elements and compounds, p.22
18	35-36	A keverékek szétválasztása alkotórészeikre	
19	37-38	Összefoglalás, számonkérés	
20	39-40	Az atomok és az elemek	
21	41-42	Az anyagemnység, az atom felépítése	Atomic structure, p.30, 32
22	43-44	Az elektronszerkezet	Electron shells, p. 32
23	45-46	A periódusos rendszer	The periodic table, p. 39
24	47-48	Ionok képződése atomokból	Ions, p.61
25	49-50	A kémiai kötés: ionos és fémes kötés	
26	51-52	A kovalens kötés	Chemical bonds, p. 248
27	53-54	Összefoglalás	
28	55-56	Témazárás	
29	57-58	Anyagi halmazok, halmazállapotok	States of matter, p.19
30	59-60	Kémiai reakciók	Chemical reaction, p.23
31	61-62	A kémiai egyenletek felépítése, rendezési elve	Chemical equations, p.24
32	63-64	Gyakorlás	
33	65-66	Számítási feladatok. Tömegszázalék	
34	67-68	Összefoglalás	
35	69-70	Számonkérés	
36	71-72	Jegyek lezárása, tanulókísérletek	