

# CHEMIA

## Rozkład materiału nauczania w szkole podstawowej

(z „CHEMIA. Program nauczania w szkole podstawowej”, aut. K. Kaznowskiego i K.M. Pazdro)

Nr lekcji		Paragraf w podręczniku / temat lekcji	Liczba lekcji
1	1	Lekcja organizacyjna – regulamin BHP i przedmiotowy system oceniania	1
<b>Chemia. Podręcznik do szkoły podstawowej. Klasa 7.</b>			
		<b>Rozdział 1. Substancje i ich właściwości</b>	Razem: 11
2	1	Szkolna pracownia chemiczna	1
3	2	Substancje	1
4	3	Chemiczny podział substancji	1
5	4	Rozpowszechnienie i podział pierwiastków	1
6	5	Mieszanki substancji	1
7	6	Skład mieszanin	1
8	7	Powietrze	1
9	8	Gęstość substancji	1
10	9	Podsumowanie	1
11	10	Sprawdzian wiadomości	1
12	11	Analiza i poprawa sprawdzianu	1
		<b>Rozdział 2. Kod chemiczny</b>	Razem: 7
13	1	Ziarnista budowa materii	1
14	2	Atomy i cząsteczki	1
15	3	Wzory strukturalne	1*
16	4	Wzory sumaryczne	1*
17	5	Podsumowanie	1
18	6	Sprawdzian wiadomości	1
19	7	Analiza i poprawa sprawdzianu	1
		<b>Rozdział 3. Wewnętrzna budowa materii</b>	Razem: 8
20	1	Struktura atomu	1
21	2	Skład izotopowy pierwiastka	1
22	3	Masy atomów i cząsteczek	1
23	4	Prawo okresowości	1
24	5	Konfiguracja elektronowa pierwiastków	1
25	6	Podsumowanie	1
26	7	Sprawdzian wiadomości	1
27	8	Analiza i poprawa sprawdzianu	1

		<b>Rozdział 4. Wiązania chemiczne</b>	Razem: 8
28	1	Wiązanie chemiczne	1
29	2	Substancje jonowe	1
30	3	Substancje kowalencyjne	1
31	4	Właściwości substancji kowalencyjnych	1
32	5	Budowa atomu a właściwości chemiczne	1
33	6	Podsumowanie	1
34	7	Sprawdzian wiadomości	1
35	8	Analiza i poprawa sprawdzianu	1
		<b>Rozdział 5. Woda i roztwory wodne</b>	Razem: 11
36	1	Roztwór – mieszanina jednorodna	1
37	2	Mieszanki niejednorodne	1
38	3	Metody rozdzielania mieszanin	1
39	4	Rozpuszczalność	1*
40	5	Krystalizacja	1
41	6	Stężenie roztworu	1*
42	7	Rozcieńczanie i zateżnianie roztworu	1*
43	8	Woda w przyrodzie i gospodarce człowieka	1
44	9	Podsumowanie	1
45	10	Sprawdzian wiadomości	1
46	11	Analiza i poprawa sprawdzianu	1
		<b>Rozdział 6. Przemiany chemiczne</b>	Razem: 12
47	1	Przemiana fizyczna a reakcja chemiczna	1
48	2	Reakcja łączenia	1*
49	3	Reakcja rozkładu	1*
50	4	Reakcja wymiany	1*
51	5	Równania reakcji chemicznych	1*
52	6	Dwa opisy przemian chemicznych	1
53	7	Prawo zachowania masy	1
54	8	Stosunki masowe w reakcjach chemicznych	1*
55	9	Szybkość reakcji chemicznej. Katalizatory	1
56	10	Podsumowanie	1
57	11	Sprawdzian wiadomości	1
58	12	Analiza i poprawa sprawdzianu	1
<b>Chemia. Podręcznik do szkoły podstawowej. Klasa 8.</b>			
		<b>Rozdział 7. Tlen, wodór i ich związki chemiczne</b>	Razem: 12
59	1	Wodór i tlen	1
60	2	Tlenki	1*

61	3	Kwasy	1
62	4	Właściwości kwasów tlenowych	1*
63	5	Kwasy beztlenowe	1
64	6	Kwaśne deszcze, efekt cieplarniany i smog	1
65	7	Wodorotlenki	1
66	8	Reakcja metali aktywnych z wodą	1
67	9	Dysocjacja jonowa kwasów i wodorotlenków	1*
68	10	Podsumowanie	1
69	11	Sprawdzian wiadomości	1
70	12	Analiza i poprawa sprawdzianu	1
		<b>Rozdział 8. Sole – budowa, otrzymywanie i zastosowanie</b>	Razem: 10
71	1	Skala pH	1
72	2	Budowa i nazwy soli	1*
73	3	Reakcje zobojętniania	1
74	4	Reakcje strąceniowe	1
75	5	Inne reakcje otrzymywania soli	1*
76	6	Sole amonowe	1
77	7	Wybrane zastosowania soli	1*
78	8	Podsumowanie	1
79	9	Sprawdzian wiadomości	1
80	10	Analiza i poprawa sprawdzianu	1
		<b>Rozdział 9. Związki węgla z wodorem – węglowodory</b>	Razem: 10
81	1	Węgiel	1
82	2	Węglowodory nasycone – alkanany	1
83	3	Właściwości węglowodorów nasyconych	1*
84	4	Węglowodory nienasycone – alkeny i alkiny	1
85	5	Właściwości węglowodorów nienasyconych	1*
86	6	Polimery i tworzywa sztuczne	1
87	7	Ropa naftowa i gaz ziemny	1
88	8	Podsumowanie	1
89	9	Sprawdzian wiadomości	1
90	10	Analiza i poprawa sprawdzianu	1
		<b>Rozdział 10. Proste pochodne węglowodorów</b>	Razem: 8
91	1	Alkohole	1*
92	2	Wpływ alkoholu na organizm człowieka	1
93	3	Kwasy karboksylowe	1*
94	4	Wyższe kwasy karboksylowe i ich sole	1
95	5	Estry	1

96	6	Podsumowanie	1
97	7	Sprawdzian wiadomości	1
98	8	Analiza i poprawa sprawdzianu	1
		<b>Rozdział 11. Złożone pochodne węglowodorów</b>	Razem: 8
99	1	Tłuszcze	1
100	2	Aminokwasy i białka	1
101	3	Właściwości białek	1
102	4	Cukry proste – monosacharydy	1
103	5	Cukry złożone – disacharydy i polisacharydy	1
104	6	Podsumowanie	1
105	7	Sprawdzian wiadomości	1
106	8	Analiza i poprawa sprawdzianu	1

\* wskazane jest, aby w miarę możliwości na realizację danego tematu przeznaczyć więcej niż jedną lekcję