

# Spis treści

Regulamin pracowni chemicznej .....	6
Zamiast wstępu. Szkolna pracownia chemiczna .....	7

## Rozdział 1. Substancje chemiczne i ich przemiany

1.1. Substancje chemiczne .....	9	(temat podstawowy)
1.2. Właściwości gazów .....	13	(temat podstawowy)
1.3. Rozdzielanie mieszanin .....	17	(temat podstawowy)
1.4. Powietrze .....	21	(temat podstawowy)
1.5. Reakcje łączenia .....	25	(temat podstawowy)
1.6. Reakcje rozkładu .....	28	(temat podstawowy)
1.7. Reakcje wymiany .....	31	(temat podstawowy)
1.8. Zjawiska fizyczne a przemiany chemiczne .....	36	(temat powtórzeniowy)

## Rozdział 2. Atomy i cząsteczki

2.1. Ziarnistość materii .....	41	(temat podstawowy)
2.2. Rola atomów w reakcjach łączenia .....	47	(temat podstawowy)
2.3. Rola atomów w reakcjach rozkładu .....	51	(temat podstawowy)
2.4. Rola atomów w reakcjach wymiany .....	54	(temat podstawowy)
2.5. Symbole i wzory chemiczne .....	57	(temat podstawowy)
2.6. Masy atomów i cząsteczek .....	61	(temat podstawowy)
2.7. Równania chemiczne .....	63	(temat podstawowy)
2.8. Budowa cząsteczek. Wzory strukturalne .....	69	(temat podstawowy)
2.9. Ustalanie wzorów sumarycznych .....	72	(temat podstawowy)
2.10. Reakcje chemiczne a budowa materii .....	75	(temat powtórzeniowy)

## Rozdział 3. Roztwory wodne

3.1. Sporządzanie roztworów .....	79	(temat podstawowy)
3.2. Rozpuszczalność .....	87	(temat podstawowy)
3.3. Stężenie procentowe .....	92	(temat podstawowy)
3.4. Roztwory w świetle budowy materii .....	96	(temat powtórzeniowy)

## Rozdział 4. Reakcje chemiczne

4.1. Co już wiesz o reakcjach chemicznych? .....	99	(temat podstawowy)
4.2. Prawo zachowania masy .....	103	(temat podstawowy)
4.3. Prawo stałości składu .....	106	(temat podstawowy)
4.4. Stosunek masowy reagentów .....	109	(temat podstawowy)
4.5. Reakcje chemiczne jako zjawiska przyrodnicze .....	112	(temat powtórzeniowy)