

REPETYTORIUM

SZKOŁA PODSTAWOWA

CHEMIA

GREG
WYDAWNICTWO EDUKACYJNE



NOWA PODSTAWA PROGRAMOWA

Od września 2024 r. obowiązuje nowa, uszczuplona podstawa programowa. Zgodnie z zaleceniami Ministerstwa Edukacji Narodowej wskazujemy materiał, który aktualnie **nie jest wymagany**:

REAKCJE CHEMICZNE

- ♦ Mieszanina a związek chemiczny – **Sedymentacja, Dekantacja** str. 9, zad. 3b i 3c str. 11
- ♦ **Prawo zachowania masy i prawo stałości składu związku chemicznego** str. 12–15
- ♦ **Typy reakcji chemicznych** str. 19–24 z wyjątkiem: zapisu równania reakcji wymiany $A + B + C = D$, podziału reakcji ze względu na efekty energetyczne na endoenergetyczne i egzoenergetyczne, informacji o katalizatorach, które przyspieszają reakcje, ramki *Po czym rozpoznać, że zaszła reakcja chemiczna* str. 20–21 oraz zad. 2, 7, 8 str. 21, 23

ATOM I CZĄSTECZKA

- ♦ Masy i rozmiary atomów – przykłady: 1–3 str. 29–30 oraz zad. 1–4 str. 30–32
- ♦ Budowa atomu – model Bohra – zad. 3 str. 39
- ♦ Izotopy pierwiastków chemicznych – część teorii + zad. 1–3 str. 40–41, zad. 7–8 str. 43–44
- ♦ **Przemiany promieniotwórcze** str. 44–46
- ♦ Wiązania chemiczne – **wzory elektronowe (kreskowe i kropkowe)**; zad. 5–7 str. 56–57

UKŁAD OKRESOWY PIERWIASTKÓW CHEMICZNYCH

- ♦ Układ okresowy jako źródło informacji o atomie – zad. 2–6 str. 69–70, zad. 15.2 (druga część) str. 76

SKŁADNIKI POWIETRZA

- ♦ **Azot** str. 80–81

WODA I JEJ ROZTWORY

- ♦ Właściwości i zastosowanie wody – treść na str. 94
- ♦ Roztwory – podział – **zmiana roztworu nienasyconego w nasycony, roztwór przesycony** str. 95

Ciąg dalszy →

TYPY ZWIĄZKÓW CHEMICZNYCH

- ♦ Tlenki – treść na str. 125, zad. 1 str. 126, zad. 2 str. 126 – **określenie chemicznego charakteru tlenków**
- ♦ Kwasy – zad. 2 str. 140, zad. 4 str. 141, zad. 6 str. 142
- ♦ Sole – przykład 3 str. 145 – **zapis jonowy i zapis jonowy skrócony**, przykład 5 str. 146 – **reakcja soli beztlenowej z solą tlenową i bezpośrednia synteza pierwiastków**, zad. 1 str. 149
- ♦ Obliczenia stechiometryczne str. 154

SUROWCE MINERALNE

- ♦ Skład pierwiastków skorupy ziemskiej str. 156–157
- ♦ Skały gipsowe str. 159–160
- ♦ Tlenek krzemu(IV). Szkło str. 161–162
- ♦ Gleba str. 162
- ♦ Metale i ich stopy – zad. 2–3 str. 169

WĘGLOWODORY

- ♦ Związki organiczne i nieorganiczne – **podział węglowodorów ze względu na budowę szkieletu węglowego** str. 174
- ♦ Alkany – reakcje charakterystyczne – **reakcja substytucji** + zad. 1 str. 178
- ♦ Węglowodory nienasycone – Alkeny – **Tworzenie nazw izomerów** str. 184; Alkiny – **Reakcja polimeryzacji** str. 187
- ♦ Tworzywa sztuczne – **polipropylen** str. 191

POCHODNE WĘGLOWODORÓW

- ♦ Alkohole – **pentan** → **pentanol** (tabela) str. 194
- ♦ Alkohole wielowodorotlenowe – zad. 3 str. 198
- ♦ Kwasy karboksylowe i ich sole – **pentan** → **kwas pentanowy, kwas walerianowy** (tabela) str. 200, zad. 3 str. 204–205 – **masa cząsteczki mydła wapniowego**
- ♦ Estry – zad. 2 str. 208 – **obliczanie gramów tlenu zużytego podczas reakcji**
- ♦ Aminy str. 209

SUBSTANCJE O ZNACZENIU BIOLOGICZNYM

- ♦ Tłuszcze – **Próba akroleinowa** str. 215, zad. 1 str. 216
- ♦ **Białka** – **podział** str. 217–218 – wyjątkiem punktu dotyczącego koloidu – zolu
- ♦ Cukry – Dwucukry – **Maltoza, Laktoza** str. 222–223, zad. 1 str. 225