

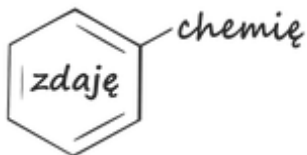


zdaje

chemię

KURS MATURALNY Z CHEMII

- ☆ WYTŁUMACZENIE TEORII
- ☆ ROZWIĄZANIA ZADAŃ
- ☆ OMÓWIENIE MATUR



Wszelkie prawa zastrzeżone. Nieautoryzowane rozpowszechnianie całości lub fragmentu niniejszej publikacji w jakiegokolwiek postaci jest zabronione. Wykonywanie kopii metodą kserograficzną, fotograficzną, a także kopiowanie kursu na nośniku filmowym, magnetycznym lub innym powoduje naruszenie praw autorskich niniejszej publikacji.

Autor dołożył wszelkich starań, by zawarte w tym kursie informacje były kompletne i rzetelne. Nie bierze jednak żadnej odpowiedzialności ani za ich wykorzystanie, ani za związane z tym ewentualne naruszenie praw autorskich. Autor nie ponosi również żadnej odpowiedzialności za ewentualne szkody wynikłe z wykorzystania informacji zawartych w kursie.

SPIS TREŚCI

Część 1: Chemia nieorganiczna

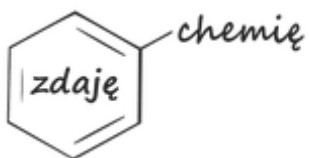
1. Mol
2. Stechiometria wzorów chemicznych
3. Stechiometria równań chemicznych
 - 3.1. Stosunek stechiometryczny
 - 3.2. Wydajność reakcji
 - 3.3. Stosunek niestechiometryczny
4. Stężenia
 - 4.1. Stężenie procentowe
 - 4.2. Stężenie molowe
 - 4.3. Stężenie masowe
 - 4.4. Przeliczanie stężeń
 - 4.5. Rozcieńczanie i zatężanie roztworów.
 - 4.6. Mieszanie roztworów
 - 4.7. Rozpuszczalność
5. Hydraty
6. Budowa atomu
7. Konfiguracje elektronowe
8. Liczby kwantowe
9. Położenie w układzie okresowym a właściwości pierwiastków
10. Wiązania chemiczne
11. Geometria cząsteczek
 - 11.1. Hybrydyzacja
 - 11.2. Moment dipolowy
12. Klasyfikacja związków nieorganicznych
 - 12.1. Wodorki
 - 12.2. Tlenki
 - 12.3. Wodorotlenki
 - 12.4. Kwasy
 - 12.5. Sole
 - 12.6. Wodorosole i hydroksosole
13. Amfoteryczność
14. Procesy związane z wymianą elektronów
 - 14.1. Stopnie utlenienia pierwiastków
 - 14.2. Reakcje redoks
 - 14.3. Związki manganu
 - 14.4. Związki chromu
 - 14.5. Reakcje kwasów utleniających z metalami

15. Procesy w roztworach wodnych
 - 15.1. Dysocjacja
 - 15.2. Stała i stopień dysocjacji, prawo rozcieńczeń Ostwalda
 - 15.3. Wykładnik stężenia jonów wodorowych – pH
 - 15.4. Miareczkowanie
 - 15.5. Roztwory buforowe
16. Teorie kwasowo-zasadowe
17. Hydroliza
18. Iloczyn rozpuszczalności
19. Szybkość reakcji chemicznych
20. Procesy równowagowe – Równowaga reakcji
21. Procesy równowagowe – Reguła przekory
22. *Efekty energetyczne reakcji
23. *Elektrochemia
24. *Elektroliza
25. *Promieniotwórczość

Rozdziały oznaczone gwiazdką () obowiązują dla uczniów zdających starą podstawę programową.*

Część 2: Chemia organiczna

1. Węglowodory alifatyczne
 - 1.1. Alkany
 - 1.2. Cykloalkany
 - 1.3. Alkeny
 - 1.4. Alkiny
2. Węglowodory aromatyczne
3. Alkohole i fenole
 - 3.1. Alkohole monohydroksylowe
 - 3.2. Alkohole polihydroksylowe
 - 3.3. Fenole
4. Aldehydy i ketony
5. Kwasy karboksylowe
6. Estry i tłuszcze
 - 6.1. Estry niższych kwasów karboksylowych
 - 6.2. Estry wyższych kwasów karboksylowych- tłuszcze
 - 6.3. Estry kwasów nieorganicznych



7. Aminokwasy i białka
 - 7.1. Aminokwasy
 - 7.2. Białka
8. Aminy i amidy
 - 8.1. Aminy
 - 8.2. Amidy
9. Cukry
10. Mechanizmy reakcji
11. Izomeria optyczna

Pełny kurs dostępny jest na stronie www.zdajechemie.pl