

ZAKRES WYMAGAŃ WOJEWÓDZKIEGO KONKURSU PRZEDMIOTOWEGO Z CHEMII DLA UCZNIÓW SZKÓŁ PODSTAWOWYCH NA ROKU SZKOLNY 2025/26

Etap szkolny

I. Uczestnicy powinni wykazać się wiedzą i umiejętnościami wskazanymi w podstawie programowej przedmiotu chemii na II etapie edukacyjnym obejmującym klasy VII-VIII szkoły podstawowej, tj.:

1. Pozyskiwanie, przetwarzanie i tworzenie informacji.
2. Opisywanie właściwości substancji i wyjaśnianie przebiegu przemian zachodzących między nimi na podstawie danych fizyko-chemicznych zawartych w tekście, tabeli lub na wykresie.
3. Wskazywanie na związek między właściwościami substancji, a ich budową chemiczną i zastosowaniem, a także na wpływ substancji na środowisko naturalne.
4. Zapisywanie wzorów sumarycznych, strukturalnych i półstrukturalnych (grupowych).
5. Znajomość nazewnictwa systematycznego i zwyczajowego.
6. Pisanie i analizowanie równań reakcji w formie cząsteczkowej, jonowej i jonowej skróconej.
7. Planowanie ciągów przemian chemicznych i umiejętność rozwiązywania chemografów.
8. Planowanie, opisywanie, prognozowanie i interpretowanie wyników doświadczeń i eksperymentów chemicznych, odróżnianie wniosków od obserwacji.
9. Rozwiązywanie postawionego problemu na podstawie analizy podanej informacji oraz wcześniejszego opisu podobnego zagadnienia.
10. Rozwiązywanie zadań dotyczących zjawiska promieniotwórczości.
11. Wykonywanie obliczeń chemicznych.
12. Treści kształcenia z chemii dla szkoły podstawowej zawarte w podstawie programowej:
 - a. Substancje i ich przemiany.
 - b. Wewnętrzna budowa materii.
 - c. Równania reakcji chemicznych. Prawo zachowania masy.
 - d. Tlen, wodór i ich związki chemiczne. Powietrze.
 - e. Woda i roztwory wodne.
 - f. Tlenki i wodorotlenki.
 - g. Obliczenia stechiometryczne: obliczenia wg równania reakcji chemicznej, obliczanie składu procentowego i wagowego związku chemicznego, prawo stałości składu.
 - h. Symbole pierwiastków i stosowanie ich do ustalania wzorów i nazw związków chemicznych.
 - i. Zadania rachunkowe dotyczące stężenia procentowego roztworu oraz rozpuszczalności.
 - j. Kwasy.
 - k. Sole.
 - l. Związki organiczne.

II. Wykaz literatury obowiązującej uczestników oraz stanowiącej pomoc dla nauczyciela:

1. Podręczniki kursowe do szkoły podstawowej, m.in. wyd. Nowa Era b. K. Pazdro, M. Koszmider
2. „Chemia. Zbiór zadań do szkoły podstawowej” oficyna edukacyjna K. Pazdro
3. Arkusze konkursów z chemii na stronie www.womkat.edu.pl
4. J. Challoner „Pierwiastki, czyli z czego zbudowany jest wszechświat”, wyd. Publicat

Isolina Cynarska

ZATWIERDZAM:
08 WRZEŚNIA 2012R.

DYREKTOR
Zespołu Szkolno-Przedszkolnego
w Stanicy
Roman Pinoczek