**REGULAMIN V EDYCJI KONKURSU CHEMICZNEGO**

**„TURNIEJ *All-CHEMICZNY* DLA UCZNIÓW SZKÓŁ PODSTAWOWYCH WOJEWÓDZTWA ŚWIĘTOKRZYSKIEGO”**

**KIELCE 2025**

1. **CELE KONKURSU**

* Rozwijanie i pogłębianie zainteresowań chemią
* Propagowanie znaczenia wiedzy chemicznej w życiu codziennym.
* Upowszechnianie wiedzy chemicznej w języku angielskim oraz posługiwania się podstawową terminologią chemiczną
* Stworzenie uczniom możliwości sprawdzenia się w rywalizacji z innymi uczniami
* Propagowanie znajomości podstawowych pojęć chemicznych w języku angielskim
* Popularyzacja języka angielskiego oraz podkreślanie jego doniosłej roli w rozwoju wielu dziedzin nauki.

1. **TERMINARZ KONKURSU**

* **Do 20 lutego 2025r.** – zgłaszanie szkół do udziału w konkursie
* **5 marca 2025r.** – 1 etap konkursu -test rozwiązywany w VI Liceum Ogólnokształcącym im J. Słowackiego; godz. 10.00 - 11.00
* **26 marca 2025r.** – 2 etap konkursu - test rozwiązywany w VI LO im. J. Słowackiego w Kielcach w godz. 10.00 – 11.00
* **2 kwietnia 2025r.** – ogłoszenie wyników konkursu (lista laureatów będzie zamieszczona na stronie internetowej VI LO)
* **kwiecień 2025r.** **–** przekazanie nagród i dyplomów dla laureatów konkursu- (Dzień otwarty VI LO)

1. **ORGANIZACJA KONKURSU**

Organizatorem konkursu jest VI Liceum Ogólnokształcące im. Juliusza Słowackiego w Kielcach. Za organizację, nadzór i przeprowadzenie konkursu odpowiedzialny jest zespół nauczycieli chemii.

**Konkurs przebiega dwuetapowo:**

**Etap pierwszy - 5 marca 2025r.w godz. 10.00-11.00;**

**Etap drugi- 26 marca 2025r. w godz. 10.00 – 11.00.**

**„TURNIEJ *All-CHEMICZNY* DLA UCZNIÓW SZKÓŁ PODSTAWOWYCH WOJEWÓDZTWA ŚWIĘTOKRZYSKIEGO”** jest konkursem o zasięgu wojewódzkim. Jest adresowany do uczniów klas ósmych szkoły podstawowej z całego województwa świętokrzyskiego zainteresowanych nauką języka angielskiego oraz naukami matematyczno – przyrodniczymi.

**Etap 1** rozgrywany będzie w dwóch kategoriach (do wyboru przez ucznia):

-Kategoria I – zadania w języku polskim;

-Kategoria II – zadania w języku angielskim.

Etap 2- połowa zadań będzie w j. polskim a połowa w j. angielskim

**Limit punktów będący podstawą kwalifikacji do II etapu jest taki sam dla wszystkich szkół i wynosi co najmniej 50% maksymalnej liczby punktów w pierwszej bądź w drugiej kategorii**.

Zgłoszenia szkoły do udziału w konkursie należy przesyłać na dołączonym do regulaminu formularzu najpóźniej do **20 lutego 2025r. na adres mailowy** [turniej.allchemiczny@slowacki.kielce.eu](mailto:turniej.allchemiczny@slowacki.kielce.eu%20)

Każda szkoła zostanie poinformowana o zakwalifikowaniu do konkursu za pośrednictwem kontaktu podanego w formularzu zgłoszeniowym.

1. **PRZEBIEG KONKURSU**

Dyrektor VI Liceum Ogólnokształcącego powołuje Szkolną Komisję Konkursową, w skład której wchodzi dwóch nauczycieli chemii, którzy będą sprawować opiekę nad uczniami w czasie trwania konkursu. Komisja czuwa również nad prawidłowym przebiegiem konkursu, zapewnia uczestnikom warunki do samodzielnej pracy oraz opracowuje wyniki konkursu i wyłania osoby, które uzyskały **co najmniej 50% maksymalnej liczby punktów** w pierwszej lub drugiej kategorii. **Warunkiem przeprowadzenia I etapu konkursu jest uczestnictwo co najmniej 6 szkół.** Etap pierwszy obejmuje zagadnienia z chemii ogólnej i nieorganicznej. W etapie drugim część zadań dotyczy zagadnień z chemii organicznej. W obu etapach zakres materiału obejmuje zagadnienia ujęte w podstawie programowej VII i VIII klasy szkoły podstawowej, do których dodano dodatkowo **Aldehydy** **i ketony oraz alkohole polihydroksylowe.**

W drugim etapie biorą udział tylko uczniowie zakwalifikowani po etapie pierwszym. Oba etapy zostaną przeprowadzone w VI LO im. J. Słowackiego w Kielcach.  Każdy uczeń rozwiązuje zestaw zadań zawierający zadania testowe sformułowane przez nauczycieli VI Liceum Ogólnokształcącego im. Juliusza Słowackiego w Kielcach. Wszystkie zadania są testami jednokrotnego wyboru. Czas przeznaczony na rozwiązanie zadań wynosi 60 minut. Za każdą poprawną odpowiedź przyznawany jest jeden punkt. Nie przyznaje się żadnych punktów karnych za odpowiedź niepoprawną. Uczniowie proszeni są o stawienie się przynajmniej 15 minut przed rozpoczęciem konkursu.

Używanie telefonów komórkowych i innych urządzeń elektronicznych jest niedozwolone w czasie trwania konkursu, praca powinna być w pełni samodzielna. Możliwe jest użycie wyłącznie kalkulatora prostego.

1. **ROZSTRZYGNIĘCIE KONKURSU ORAZ  PRZEWIDYWANE  NAGRODY**

Pierwszy etap konkursu odbędzie się **5 marca 2025r**.; do dnia 8 marca Szkolna Komisja Konkursowa przekazuje drogą mailową listę zakwalifikowanych uczestników z podaniem liczby uzyskanych punktów na adresy nauczycieli przekazane w formularzach zgłoszeniowych.

Drugi etap konkursu odbędzie się **25 marca 2025** r.; weryfikowanie wyników odbędzie się w dniach 26 – 28 marca 2025 roku.

Lista laureatów zostanie ogłoszona na stronie internetowej VI Liceum Ogólnokształcącego im. Juliusza Słowackiego w Kielcach (slowacki.kielce.eu), zaś przekazanie dyplomów i nagród odbędzie się w kwietniu 2025r. w czasie Dnia Otwartego w VI LO

**Zwycięzców wyłania się spośród uczestników, którzy zdobyli min.50% punktów. Uczestnicy z najwyższa liczbą punktów otrzymują tytuł zdobywcy odpowiednio I, II i III miejsca oraz tytuł laureata konkursu. Laureaci otrzymują dyplomy oraz nagrody rzeczowe.**

1. **PUBLIKOWANIE I PRZETWARZANIE DANYCH OSOBOWYCH**

Każdy uczestnik Konkursu chemicznego przedkłada podpisaną przez rodziców (prawnych opiekunów) **zgodę na udział w konkursie, publikowanie i przetwarzanie danych osobowych. Stosowny druk jest dołączony do formularza zgłoszeniowego.** Zgody te przekazuje Opiekun uczniów z danej szkoły Organizatorowi konkursu w VI LO, przed rozpoczęciem I etapu konkursu.

1. **WYKAZ LITERATURY POMOCNEJ W PRZYGOTOWANIU SIĘ**  **DO KONKURSU**

**Etap szkolny:**

 W zakresie słownictwa anglojęzycznego: Materiały znajdujące się w wersji online na stronach: [National 5 Chemistry - Scotland - BBC Bitesize](https://www.bbc.co.uk/bitesize/subjects/zmnp34j)

Podręczniki i zbiory zadań do nauki chemii w klasie VII i VIII szkoły podstawowej dopuszczone do użytku szkolnego przez MEN do nowej podstawy programowej.

**Etap międzyszkolny:**

Materiały znajdujące się w wersji online na stronach: [National 5 Chemistry - Scotland - BBC Bitesize](https://www.bbc.co.uk/bitesize/subjects/zmnp34j)

Zadania dla uczestników konkursów chemicznych, A. Rygielska, wyd. Oficyna Edykacyjna Pazdro

Zbiór zadań z konkursów chemicznych: 1992-1996: materiały metodyczne dla nauczycieli szkół podstawowych / [oprac. Helena Koba et al.], Wojewódzki Ośrodek Metodyczny w Bielsku Białej

Zbiór zadań z rozwiązaniami „Chemia”- M.A.Bigos  WSiP

Zadania od łatwych do trudnych – K .Pazdro,  M. Koszmider Oficyna Edukacyjna Pazdro

Zbiór zadań z chemii dla gimnazjum 1-3, J Głowacki, T. Szrama WSiP 2003

**Przykładowe zadania**

1. What is the charge on an electron?
2. One positive
3. No charge
4. One negative
5. How many neutrons does this atom of carbon have?

**12C**

1. 6
2. 8
3. 14

 3. What is the atomic number of an atom equal to?

1. The number of protons in the nucleus
2. The number of neutrons in the nucleus
3. The numbers of protons and neutrons in the nucleus
4. What are isotopes?
5. Compounds with the same molecular formulae but different structural formulae
6. Atoms with the same mass number but different atomic number
7. Atoms with the same number of protons but a different number of neutrons
8. Which of the following values are the correct values for a, b and c required to balance the equation aCO(g)+bO2(g)→cCO2(g)

a = 2, b = 1 and c = 2

a = 3, b = 1 and c = 3

a = 2, b = 2 and c = 4

1. Which of the following has the correct pH values for acids, alkalis and neutral solutions?
2. Acid pH<7, Alkali pH>7and Neutral pH=7
3. Acid pH>7, Alkali pH<7 and Neutral pH=7
4. Acid pH<7, Alkali pH=7 and Neutral
5. Which of the following hydrocarbons would rapidly decolourise bromine solution?
6. Propene
7. Propane
8. Cyclopropane

  8.What type of reaction does this equation represent?

Propene + Chlorine→1,2−dichloropropane

1. Combustion
2. Hydrolysis
3. Addition

 9.

| Substance | Melting Point (°C) | Boiling Point (°C) | Electrical conductivity as a solid | Electrical conductivity as a liquid | Electrical conductivity in aqueous solution |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| A | 1538 | 2862 | Good | Good | Insoluble |
| B | 1414 | 3625 | Poor | Poor | Poor |
| C | 650 | 1091 | Good | Good | Insoluble |
| D | 801 | 1413 | Poor | Good | Good |
| E | -182 | -162 | Poor | Poor | Poor |
| F | 851 | 1633 | Poor | Good | Good |

The table shows the properties of some different substances. Which substances are covalent?

1. B + E
2. A + C
3. C + E