

## Regulamin II Wojewódzkiego Konkursu Chemiczno-Językowego

### „Chemistry in Easy”

1. Organizatorem konkursu jest Publiczna Szkoła Podstawowa nr 14 im. Adama Mickiewicza w Opolu.
2. Konkurs skierowany jest do uczniów klas 7 i 8 szkół podstawowych z terenu województwa opolskiego. Każda szkoła może zgłosić max. 4 uczestników.
3. Cele konkursu:
  - ✓ rozbudzanie zainteresowań uczniów naukami ścisłymi i pogłębianie wiedzy z zakresu chemii,
  - ✓ rozbudzenie zainteresowania językiem angielskim,
  - ✓ rozwijanie u uczniów umiejętności wykorzystywania posiadanych wiadomości do rozwiązywania problemów chemicznych oraz zdolności logicznego myślenia,
  - ✓ wdrażanie uczniów do samodzielnej pracy nad rozszerzaniem wiadomości zdobytych na lekcjach chemii,
  - ✓ zwrócenie uwagi oraz podniesienie rangi chemii i języka angielskiego,
  - ✓ poszukiwanie utalentowanej młodzieży,
  - ✓ zachęcenie młodzieży do zainteresowania i kształcenia w kierunku nauk ścisłych oraz języków obcych.

#### 4. Zakres wiedzy i umiejętności:

Tematyka konkursu obejmuje i rozszerza nową postawę programową nauczania chemii w szkole podstawowej, a w szczególności:

- Obliczenia stechiometryczne
  - Dobieranie współczynników w reakcjach chemicznych
  - Stężenie procentowe, rozpuszczalność
  - Tlenki, wodorotlenki, kwasy
- ✓ Terminologia angielska dotycząca powyższych tematów (Załącznik nr 1)

#### 5. Organizacja konkursu:

- a) Konkurs odbędzie się w czwartek 17 grudnia 2024r. o godz. 10:00 w PSP nr 14 Opole, ul. Szymona Koszyka 21, 45-720 Opole.
- b) Organizator zastrzega sobie prawo do przeprowadzenia konkursu w formie on-line w przypadku trwającej nauki zdalnej i obowiązywania stanu zagrożenia epidemicznego na terenie województwa opolskiego, Uczniowie rozwiązują test jednokrotnego wyboru składający się z 30 zadań, za które można uzyskać po 1 pkt, czas trwania 75 minut.

- c) Konkurs odbywa się pod patronatem Wydziału Chemii i Farmacji Uniwersytetu Opolskiego, zwanego dalej partnerem.
- d) Warunkiem przystąpienia do konkursu jest zgłoszenie drogą mailową uczniów do konkursu w terminie do dnia 29 listopada 2024r. przez nauczyciela przygotowującego ucznia do konkursu (imię i nazwisko ucznia, klasa oraz nazwa szkoły), a następnie dostarczenie w dniu konkursu w formie papierowej poprawnie wypełnionej zgody ucznia na udział w konkursie podpisanej przez rodzica/opiekuna prawnego (zgód nie wysyłamy drogą mailową)
- e) Zgłoszenia do konkursu przyjmowane są:
  - ✓ na e-mail [wyderka@sp14opole.pl](mailto:wyderka@sp14opole.pl), [buczek@sp14opole.pl](mailto:buczek@sp14opole.pl) lub [sekretariat@sp14opole.pl](mailto:sekretariat@sp14opole.pl)
  - a) Po części pisemnej nastąpi przerwa i ogłoszenie wyników.
  - b) W przypadku pierwszych trzech miejsc, jeśli uczestnicy uzyskają taką samą ilość punktów następuje dogrywka w formie krótkiego quizu z języka angielskiego.
  - c) W przypadku niesamodzielnego udzielania odpowiedzi przez uczestnika następuje jego dyskwalifikacja.

#### 6. Nagrody:

- ✓ Zwycięzcą jest uczeń, który uzyska największą ilość punktów i otrzymuje nagrodę rzeczową,
- ✓ Drugie i trzecie miejsce zajmują kolejni uczestnicy z najwyższą ilością punktów,
- ✓ Wszyscy uczestnicy otrzymują dyplomy potwierdzające udział w konkursie.

#### 7. Do regulaminu dołączony jest zasób słownictwa wymagany w konkursie (załącznik nr 1)

Dodatkowe pytania proszę kierować pod adres:

[buczek@sp14opole.pl](mailto:buczek@sp14opole.pl), [wyderka@sp14opole.pl](mailto:wyderka@sp14opole.pl) lub [sekretariat@sp14opole.pl](mailto:sekretariat@sp14opole.pl)

załącznik nr 1

Spis niezbędnych terminów:

acid

acid residue

acidic oxide

anion

aqueous solution (water solution)

atomic nucleus

base

binary acids

boiling point

calcium carbonate

calcium hydroxide

carbonic acid

cation

chemical compound

chemical reaction

cleaning agent

complete combustion

compound

contaminate water

content

copper(I) oxide

copper bromide

core electron

decomposition reaction

density

density

density

detect

dissolve

electrolytic dissociation

elements

formula

gas drainage

heterogeneous

homogeneous

hydrochloric acid

hydrochloric acid

hydrosulfuric acid

hydroxide

iron(III) oxide-hydroxide

iron carbonate

isotope

magnesium sulfate

mass per unit

mass percent composition

mercuric(II) oxide

mercury(II) sulfate(VI)

methane

moles

municipal sewage

nitric(III) acid

nitric(V) acid

nonmetal oxide

obtain

oxyacid

particle

percentage concentration

phosphoric(V) acid

proton

saturated solution

silver nitrate

sodium hydroxide

sodium hydroxide

solid

solubility

solubility

solution

stoichiometric coefficient

strong acid

strong base

sulfuric(VI) acid

sulphuric(IV) acid

sulphuric(VI) acid

unsaturated solution

valence electron

vary

volume

Dla wsparcia nauki proponujemy następujące strony internetowe:

<https://chem.libretexts.org/>

<https://www.britannica.com>

<https://zpe.gov.pl>