**„SPRAWOZDANIE” Z I. SZKOLNEGO KONKURSU DLA KLAS PIERWSZYCH**

**O TYTUŁ MŁODEGO MISTRZA CHEMII**

 W sobotę, 6.02 o 10.23, w Classroom, chętni uczniowie z klas pierwszych naszej szkoły przystąpili do pierwszego szkolnego konkursu chemicznego o tytuł Młodego Mistrza Chemii.

 Zwyciężczynią konkursu i zdobywczynią tytułu Młodego Mistrza Chemii została Karina Zymek z klasy Ib, drugie miejsce uzyskał Maksym Kimla z klasy Ic, a trzecie miejsce **ex aequo**dwoje uczniów z klasy Ib, Agnieszka Nocuń i Mateusz Sadowski. Gratulujemy i życzymy dalszych sukcesów, czyli zapraszamy do dalszej pracy.

 Młodzi chemicy naszej szkoły zmierzyli się z obliczeniami chemicznymi związanymi przede wszystkim z molem, stężeniami, stechiometrią. Zadania konkursowe wykraczały poza materiał omówiony dotąd na lekcjach chemii i uczniowie przygotowywali się do konkursu według wymagań podanych wcześniej. Konkurs trwał 90 minut, był w formie testu przeprowadzonego online i sporządzonego za pomocą narzędzia Projekt-test.

 Wybór daty i godziny rozpoczęcia konkursu 6.02 o 10.23 nie był przypadkowy. Data i godzina odnoszą się do stałej Avogadra NA = 6,02×10²³ mol-1 - stałej fizycznej liczbowo równej liczbie atomów, cząsteczek lub innych cząstek materii zawartych w jednym molu tej materii.

 Dla ścisłości, każdego roku chemicy na całym świecie, a zwłaszcza w Ameryce Północnej, 23 października pomiędzy godzinami 6:02 i 18:02 obchodzą nieoficjalne święto chemii - Dzień Mola. W amerykańskim systemie datowania daje to 6:02 10/23, co odnosi się do stałej Avogadra. W naszej szkole, w październiku, również chcieliśmy przyłączyć się do świętowania,  przybliżyć uczniom zagadnienie mola, pokazać, że chemia nie jest taka straszna, jednak z powodu nauki zdalnej nie zdążyliśmy zaprezentować efektów naszych przygotowań. Dlatego też przeprowadziliśmy konkurs wyławiający najlepszych chemików w klasach pierwszych w innym terminie, też wskazującym na powiązanie ze stałą Avogadra.

 Z zadaniami, które uczniowie z klas pierwszych dzielnie rozwiązywali na konkursie, mogą się zmierzyć również chętni uczniowie z klas starszych. Zadania zostaną umieszczone przez nauczycieli chemii w Materiałach Classroom.

 Pragniemy przybliżyć również sylwetkę Amadeo Avogadro (1776–1856), włoskiego fizyka i chemika, który był jednym z najważniejszych na przestrzeni wieków naukowców rozwijających atomistyczną teorię budowy materii. Efektem jego doświadczeń było opracowanie epokowej pracy o liczbie cząsteczek, dzisiaj znanej jako prawo Avogadra. Wprowadził też pojęcia gramoatomu i gramocząsteczki (obecnie zastąpionych terminem masa molowa), wynalazł metodę wyznaczania masy atomowej i masy cząsteczkowej.

 Gorąco zapraszamy do rozwiązywania zadań i zapoznania się z informacjami dotyczącymi Amadeo Avogadro. Liczymy, że konkurs dla klas pierwszych stanie się tradycją naszej szkoły. Jeszcze raz gratulujemy zwyciężczyni i uczniom, którzy znaleźli się na podium. Wszystkim dziękujemy za udział w konkursie.

 Nauczyciele chemii