



Aprobat,
Inspector Școlar General,
profesor Ana-Cristiana BOTAN

Nr. 4808 / 27.11.2024



Regulament
Concursul Județean *Magica lume a științelor*
2024- 2025

I. CADRUL GENERAL

Concursul Județean *Magica lume a științelor* ed. III, se organizează pentru clasele a VII-a - a X-a, din învățământul de stat sau particular.

Obiectivele generale ale concursului sunt:

- Identificarea elevilor capabili de performanță în domeniul chimiei
- Formarea și dezvoltarea competențelor specifice chimiei pentru elevii cu aptitudini pentru acest domeniu
- Stimularea și dezvoltarea gândirii critice;
- Stimularea creativității;
- Stimularea și motivarea profesorilor să aplice metode didactice diferențiate orientate spre pregătirea elevilor capabili de performanță;
- Cultivarea și dezvoltarea spiritului de competitive și fair-play;
- Promovarea valorilor culturale și etice fundamentale, competitivității și comunicării interpersonale

II. ORGANIZARE: RESPONSABILITATI SI ATRIBUTII

Concursul se desfășoară într-o singură etapă, etapa județeană. Comisia de organizare și desfășurarea a concursului va fi constituită și va funcționa conform regulamentului specific al concursului.

Comisia de organizare și elaborare a subiectelor este propusă, la nivelul Inspectoratului Județean Vaslui de Consiliul Consultativ al disciplinei chimie și este numită prin decizie a inspectorului școlar general, având următoarea componență:

- a. Președinte: inspector școlar general/ inspector școlar general adjunct al ISJ Vaslui;
- b. Președinte executiv: inspector școlar de specialitate
- c. Vicepreședinți pentru subcomisii: membri ai Consiliului Consultativ ai disciplinei chimie/ cadre didactice de specialitate din învățământul preuniversitar cu rezultate deosebite în activitatea profesională;
- d. Secretar: informatician sau profesor cu competențe de operare pe calculator



- e. Membri: profesori de specialitate din învățământul preuniversitar din Județul Vaslui, numărul acestora fiind proportional cu numărul elevilor participanți.

Membrii comisiilor de organizare și evaluare răspund de corectitudinea desfășurării evaluării în cadrul concursului.

III. DESFĂȘURAREA CONCURSULUI

Concursul *Magica lume a științelor* pentru clasele a VII-a - a X-a se va desfășura Conform Anexei 1 din Anexa 1 din Programa și calendarul Concursului „Magica lume a științelor”. Participarea la concurs este individuală.

Elevii participa la clasa la care sunt înscriși în anul de desfășurare a acestuia.

Premierea elevilor se realizează prin sistem competițional, având ca unic criteriu de ierarhizare ordinea descrescătoare a punctajelor obținute de elevi. Vor fi premiați elevii care au obținut **minim 50 puncte**.

Consiliul Consultativ al disciplinei chimie va numi un Centru Județean de concurs.

Centrul județean de concurs va pregăti tipizatele necesare, subiectele fiind transmise electronic în ziua concursului de către echipa care elaborează subiectele. Accesul la subiecte îl va avea doar președintele executiv. El va coordona descărcarea, multiplicarea subiectelor și introducerea acestora în plicurile pregătite pentru fiecare sală de concurs pe an de studiu.

Accesul elevilor în săli se va face cu minim 15 min. înainte de începerea probei.

Lucrările se vor evalua în centrul Județean de Concurs. Punctajul acordat pentru fiecare item rezolvat corect este de 3 puncte. Pentru fiecare lucrare se acordă 10 puncte din oficiu. Punctajul maxim este de 100 puncte. Evaluarea lucrărilor se face pe loc, în fața elevului, care semnează pentru punctajul obținut. În sala în care se efectuează evaluarea vor fi minim 3 elevi prezenți.

Nu se admit contestații!

Este interzis accesul elevilor în sala de concurs cu orice fel de materiale informative: manual, culegeri, tabele periodice, caiete etc. De asemenea, se interzice accesul, în sala de concurs, cu telefoane mobile.

Este permisă utilizarea calculatoarelor neprogramabile.

Răspunsurile vor fi redactate pe un formular tipizat specific, Concurenții vor primi formularul tipizat și ciornele împreună cu subiectele.

Președinte executiv/ vicepreședintele comisiei de organizare se asigură că fiecare elev a primit materialele necesare, că elevii au înțeles modalitatea de redactare a răspunsului, înainte de distribuirea plicului cu subiecte.

IV. PROGRAMA SI SUBIECTELE

Conținutul programei pentru proba de concurs este stabilit de Consiliul consultativ din cadrul ISJ Vaslui.

Subiectele pentru concurs sunt elaborate de comisia de organizare și elaborare a subiectelor și vizează conținuturile prevăzute de programa școlară pentru clasa respective și pentru clasele



anterioare. Grupul de lucru este alcătuit din cadre didactice cu autoritate profesională recunoscută la nivel județean care declară că nu au elevi sau rude în concurs la clasa pentru care elaborează subiectele.

Structura subiectelor va fi următoarea:

- test grila cu 30 de itemi în concordanță cu programa școlară de la clasa respectivă, după cum urmează: 20 de itemi de tip complement simplu și 10 itemi de tip complement grupat. Testul tip grilă va conține întrebări teoretice, calcule chimice. Durata de rezolvare a testului este de 2 ore.

V. EVALUAREA

Lucrările se vor evalua la Centrul Județean de Concurs. Punctajul maxim este de 100 puncte. Ierarhizarea elevilor se face în ordine descrescătoare a punctajelor obținute.

Evaluarea lucrărilor se face pe loc, în fața elevului care semnează pentru punctajul obținut. În sala în care se face evaluarea vor fi minim 3 elevi prezenți.

Nu se admit contestații!

VI. DIPLOME SI PREMII

PREMIUL I- pentru elevii ale căror lucrări au obținut între **91- 100 puncte**

PREMIUL II- pentru elevii ale căror lucrări au obținut între **81- 90 puncte**

PREMIUL III- pentru elevii ale căror lucrări au obținut între **71- 80 puncte**

MENTIUNE- pentru elevii ale căror lucrări au obținut între **61- 70 puncte**

MENTIUNE SPECIALA - pentru elevii ale căror lucrări au obținut între **51- 60 puncte.**

Listele cu elevii participanți la concurs și rezultatele lor vor fi afișate la Centrul Județean de Concurs și pe site-ul ISJ Vaslui.

VII. DISPOZITII FINALE

Responsabilitățile și obligațiile cadrelor didactice implicate în concurs precum și ale elevilor participanți sunt cele precizate în Regulamentul specific al concursului.

Prezentul regulament intră în vigoare de la data aprobării lui.

Inspector școlar de specialitate,
profesor Nicoleta DRĂGOI



Anexa 1 Programa și calendarul Concursului „Magica lume a științelor”.

ETAPA	DATA	a VII-a	a VIII-a
JUDEȚEANĂ	20 aprilie 2025	Chimia și viața. Substanțe în natură. Atom. Element chimic. Formarea ionilor pozitivi. Caracterul metalic Formarea ionilor negativi. Caracterul nemetalic . Substanțe simple. Substanțe compuse Baze. Acizi. Săruri	Reacții chimice. Ecuatia reacției chimice. Legea conservării masei substanțelor. Legea conservării numărului de atomi. Stabilirea coeficienților ecuațiilor reacțiilor chimice. Tipuri de reacții chimice Reacția de combinare Reacția de descompunere Calcule stoichiometrice pe baza ecuațiilor reacțiilor chimice (folosind g, moli, puritatea, concentrația procentuala de masa, randament, excesul unui reactant)
		Chimia și viața. Substanțe în natură. Atom. Element chimic. Formarea ionilor pozitivi. Caracterul metalic Formarea ionilor negativi. Caracterul nemetalic . Substanțe simple. Substanțe compuse Baze. Acizi. Săruri Calcule pe baza formulei chimice. Mol, masă molară, raport atomic, raport de masă, compoziție procentuală.	Reacții chimice. Ecuatia reacției chimice. Legea conservării masei substanțelor. Legea conservării numărului de atomi. Stabilirea coeficienților ecuațiilor reacțiilor chimice. Tipuri de reacții chimice Reacția de combinare Reacția de descompunere Reacția de substituție Reacția de schimb Calcule stoichiometrice pe baza ecuațiilor reacțiilor chimice (folosind g, moli, puritatea, concentrația procentuala de masa, randament, excesul unui reactant)

TAPA	DATA	a IX-a		a X-a	
		Teoretic	Tehnologic/Umanist/Vocațional	Teoretic	Tehnologic/Umanist/Vocațional
		Atomul. Nucleul atomului.	Atomul. Corelația dintre structura învelișului de electroni al atomului unui element și locul ocupat în tabelul periodic. Variația proprietăților periodice	Elemente organogene. Legături chimice în chimia organică. Formule brute. Formule moleculare. Structura compușilor organici.	Elemente organogene. Legături chimice în chimia organică. Formule brute. Formule moleculare. Structura compușilor organici.
UDEȚEANĂ	20 aprilie 2025	Structura învelișului de electroni. Ocuparea cu electroni a învelișului electronic. Corelația între configurația electronică și locul ocupat în sistemul periodic. Caracterul metalic/nemetalic	ale elementelor, în grupele principale și în perioadele 1, 2, 3. Legătura ionică. Legătura covalentă polară și nepolară.	Elemente organogene. Legături chimice în chimia organică. Formule brute. Formule moleculare. Structura compușilor organici.	Elemente organogene. Legături chimice în chimia organică. Formule brute. Formule moleculare. Structura compușilor organici.
		Electronegativitatea. Raze atomice. Raze ionice.	Dizolvarea și factorii care influențează dizolvarea. Solubilitatea.	Hidrocarburi (alcani, alcadiene, alchine).	Hidrocarburi (alcani, alchene, alchine).
		Interacțiuni între ioni, atomi și molecule. Soluții apoase. Concentrația molară. Starea gazoasă. Ecuația de stare a gazului ideal.			