

KLAIPĖDOS MIESTO MOKINIŲ (8 kl.) CHEMIJOS KONKURSO „AUKSINIS MĖGINTUVĖLIS“

NUOSTATAI

I SKYRIUS BENDROSIOS NUOSTATOS

1. Klaipėdos miesto (8 kl.) chemijos konkurso „Auksinis mėgintuvėlis“ (toliau - Konkursas) nuostatai apibrėžia Konkurso tikslus bei organizavimo tvarką.
2. Konkurso organizatoriai: Klaipėdos moksleivių saviraiškos centras (toliau – MSC), Klaipėdos miesto savivaldybės administracijos Ugdymo ir kultūros departamento Švietimo skyrius.

II SKYRIUS KONKURSO TIKSLAI

3. Skatinti mokinių domėjimąsi gamtos mokslais, chemija, mus supančia aplinka, ekologija, ugdyti kūrybiškumą.
4. Surasti ir puoselėti talentingus mokinius.

III SKYRIUS REIKALAVIMAI KONKURSO DALYVIAMS

5. Konkurse gali dalyvauti 8 ir žemesnių klasių mokiniai.
6. Dalyvauti konkurse iš vienos mokyklos gali ne daugiau 2 mokinių.

IV SKYRIUS KONKURSO ORGANIZAVIMO TVARKA

7. Konkursas vyks 2019 m. balandžio 12 d. 10.00 val. Klaipėdos moksleivių saviraiškos centre (Smiltelės g. 22).
8. **Būtina dalyvių registracija**, kuri vykdoma internetu nuo 2019 m. kovo 18 d. iki balandžio 8 d., užpildant registracijos formą moksleivių saviraiškos centro interneto svetainėje www.kmsc.lt
Neregistruoti mokiniai negalės dalyvauti konkurse „Auksinis mėgintuvėlis“.
9. Registruoti mokinius konkursui gali tik jam dėstantis mokytojas.
10. Pateikiama programa konkursui pasiruošti (žr. priedą).

V SKYRIUS KONKURSO DALYVIŲ VERTINIMAS IR APDOVANOJIMAS

11. Vertinami tik asmeniniai dalyvių rezultatai.
12. Visi konkurso dalyviai apdovanojami dalyvio diplomais.

13. I-III vietų laimėtojai apdovanojami diplomais bei prizais.
14. Konkurso nugalėtojai skelbiami MSC tinklalapyje www.kmsc.lt

VI SKYRIUS
BAIGIAMOSIOS NUOSTATOS

15. Informaciją apie Konkursą teikia Klaipėdos miesto moksleivių saviraiškos centro mokytoja metodininkė Jolanta Krutkevičienė, (tel. 8 680 86186, el.paštas: jolantakrt@gmail.com)
 16. Konkurso organizatoriai pasilieka teisę koreguoti nuostatus ir pasirengimo programą.
-

KLAIPĖDOS MIESTO MOKINIŲ (8 kl.) CHEMIJOS KONKURSO „AUKŠINIS MĖGINTUVĖLIS“

PASIRENGIMO PROGRAMA

Medžiagų sudėties ir savybių pažinimas

Periodinis dėsnis, periodinė elementų sistema. Elementų (I-III periodų) atomo sandara.

Izotopai. Radioaktyvumas.

Cheminių elementų atomų savybių kitimai perioduose ir grupėse.

Elementų oksidacijos laipsniai, dvinariai junginiai.

Medžiagų agregatinės būsenos.

Medžiagos ir mišiniai.

Mišiniai ir jų skirstymo būdai.

Medžiagų tirpimas. Tirpalai. Tirpumo kreivės.

Rūgštieji ir šarminiai tirpalai. Jų atpažinimas.

Medžiagos masės dalies koncentracija.

Medžiagų kitimai

Fizikiniai ir cheminiai kitimai.

Reakcijų tipai.

Svarbiausių medžiagų pažinimas ir naudojimas

Oras, deguonis, oksidai, ozonas. Deguonies ir anglies apytakos ratai.

Cheminės medžiagos buityje. Cheminių medžiagų ženklavimas.

Žmogaus veiklos poveikis aplinkai.

Laboratoriniai įgūdžiai

Darbo sauga chemijos laboratorijoje.

Darbas su paprasčiausiomis laboratorinėmis priemonėmis.

Darbo planavimas.

Darbo apibendrinimas ir rezultato pateikimas.