

Eesti koolinoorte 43. keemiaolümpiaad

II vooru ülesannete temaatika

9. klass. Massilt ja ruumalalt hulgale üleminek, massi ja mooliprotsent. Lähteainete protsendilise sisalduse leidmine lähteainete segu massi ja saaduse hulga järgi. Lähteainete (saaduste) masside leidmine saaduste (lähteainete) masside järgi. Ruumalade vahekord gaaside omavahelise reageerimise korral.

10. klass. Protsent ja moolarvutus kristallhüdraatide korral. Muutuva oksüdatsiooniastmega metalli soolalahuse elektrolüüs. Binaarsete ühendite reageerimine veega. Sulami protsendilise sisalduse leidmine reaktsioonisaaduste järgi. Kroomi erineva oksüdatsiooniastmega ühendite omadused. Mangaani ühendite redoksomadused.

11. klass. Mangaani ühendid. Lihtsamad puhversüsteemid ja nende pH, saagis ja kadu, alkeenide saamine ja omadused.

12. klass. Küllastamata süsivesinike asendiisomeeria ja nomenklatuur. Orgaanilise ühendi identifitseerimine alkoholidele tüüpiliste üksteisele järgnevate reaktsioonide järgi. S ja R konfiguratsioon, peaarühma metallide kloriidide omadused. Kroomi ja mangaani ühendite redoksomadused.

9. klassi temaatika on väga detailselt loetletud, sest soovime, et õpetajad suunaksid olümpiaadile võimalikult rohkem põhikooli õpilasi. Loodame, et sellega suudame avastada enamiku võimekaid õpilasi, kes tulevikus olümpiaadidele tooni annavad ja miks ka mitte, Kanadas (1997), Austraalias (1998) ja Tais (1999) meie vabariiki esindavad.

Olümpiaadi žürii