

Chemijos stojamojo egzamino programa

1. Skaičiavimai chemijoje: molinės masės, molio, tirpalų molinė koncentracija, masės dalies radimas, išeiga, molinis dujų tūris.
2. Atomo sandara. Atomą sudarančios dalelės, elektronų išsidėstymas lygmenimis, izotopai.
3. Periodinė cheminių elementų lentelė. Fizikinių savybių kitimas (elektrinis neigiamumas, atomo ir jono dydžiai) grupėje ir periode. Cheminių savybių kitimas I A gr. ir VII A gr.
4. Cheminiai ryšiai. Joninio, kovalentinio polinio ir nepolinio susidarymai fizikinės savybės. Luiso formulės.
5. Stipriosios ir silpnosios rūgštys ir bazės. pH skalė. Rūgščių ir bazių cheminės savybės.
6. Oksidacija-redukcija. Reakcijų puslygtės, oksidacijos laipsniai.
7. Nemetalų (vandenilio, deguonies, halogenų, sieros ir jos junginių, azoto ir jo junginių) fizikinės ir cheminės savybės.

Egzamino metu bus pateikta periodinė elementų lentelė.

