

Praktinis ugdymas chemijos pamokose

8, Ig – IIg, IVg klasės



Kodėl į pyragus yra dedama geriamosios sodos ir acto?

- Dešimtokai atlieka bandymą ir parašę reakcijos lygtį, išsiaiškina, kad vyksta neutralizacijos reakcija: susidariusi anglies rūgštis skyla ir išskiria CO_2 dujos, kurios išpučia tešlą, padaro ją korėtą.



Praktikos darbas „Rūgščių cheminės savybės,,

Devintokai kaitindami cinką ir druskos rūgštį,
gauna vandenilį.



Ig klasē

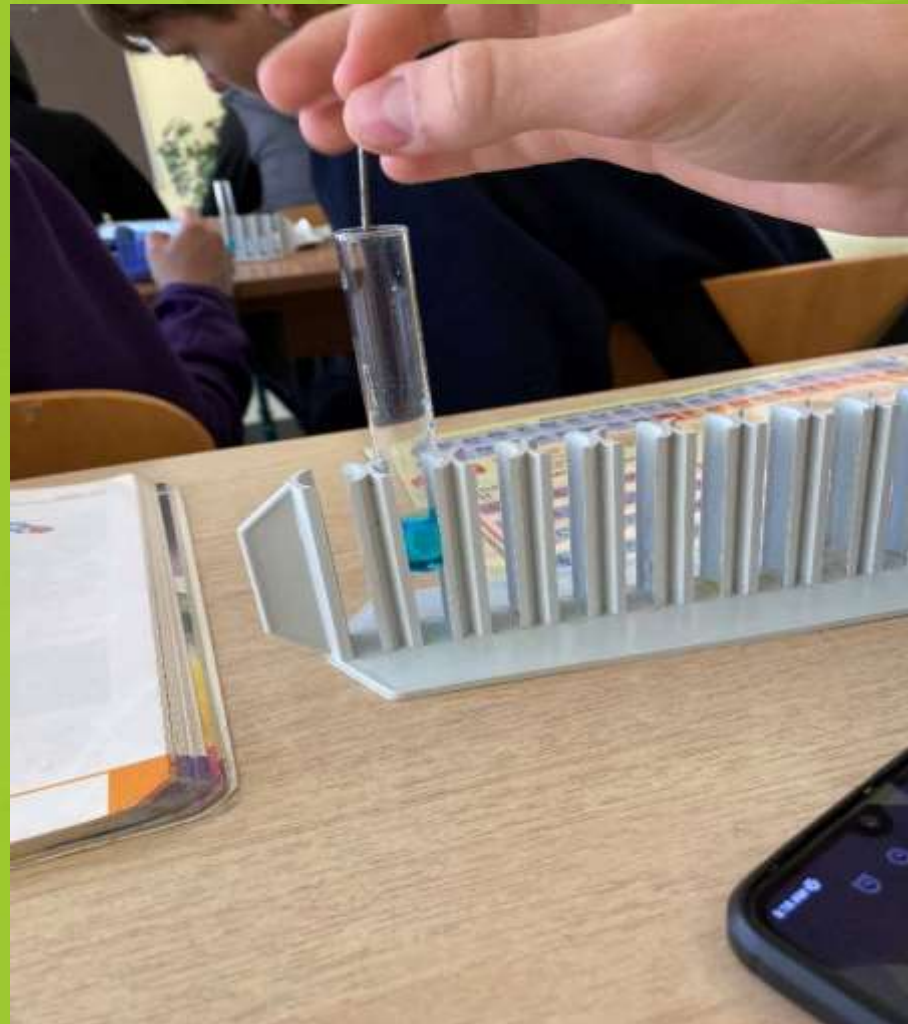
Po keliu sekundžu prikišamas degantis degtukas, išsiskiriančios dujos užgesina jį, vandenilis nepalaiko degimo.

Darbo esmē, kad metalu atomai pakeičia vandenilio atomus rūgščių molekulēse.



Laboratorinis darbas

- Ar vyks pavadavimo reakcija tarp metalų, devintokai įrodo atlikdami reakciją tarp geležies ir vario(II) sulfato.



Laboratorinis darbas

- Igy klasė pasinaudoja metalų aktyvumo lentele, atlieka pavadavimo tarp geležies ir geležies(vinutės) spalva: rudai raudona apnaša.



Laboratorinis darbas

- Kaitinant spiritine lempute varinę vielutę, aštuntokai gavo juodą vario(II) oksidą, kuris dedamas į dažus.



Eksperimentų esmė

- Mokiniai atlieka eksperimentus bei pamokose įgytas teorines žinias pritaiko praktikoje.
- Atlieka cheminius konkrečius eksperimentus, iliustruojančius skirtingus cheminius reiškinius.
- pritaikymas buityje naudojamų medžiagų, sumažina atotrūkį tarp chemijos įgytų teorinių žinių.



Laboratorinis darbas

- Iš vario(II) sulfato ir natrio tirpalų gaunamos mėlynos į drebučius panašios $\text{Cu}(\text{OH})_2$ nuosėdos



Netirpių hidroksidų savybių tyrimas

- Gautas drebučių pavidalo vario(II) hidroksido nuosėdos kaitinamos spiritine lempute. Kas vyksta?
- Rašoma reakcijos lygtis, rodanti vario(II) oksido gavimą.

