

Muuda masendus rõõmuks!

Said keemia kontrolltöö hindeks „4“ ja ikka veel mossitad. Mida sa veel siis ütleksid, kui oleksid teinud järgmisena esitatud komistusvigu, mis aegade jooksul õpilastel ette tulnud. Tulevastele keemia õppijatele aga soovitus, et selliste piinlikkust tekitanud vigade vältimiseks kasuta klassikaaslaste solidaarset tuge (üks kõigi, kõik minu eest). Kuulake klassikaaslaste ettesosistamist tähelepanelikult ja spikerdage hoolikalt. Veakurat ei maga ja sõltuvalt teemast võib virutada teie töödesse näiteks järgmisi inetusi (sulgudes on antud õiged vastused):

Aatomituuma ümbritseb *elektronkatel* (pro -kate). Keemiline side seob aatomeid *duumas* (molekulis). Jood esineb lahuses *idiotioonina* (jodiidioonina). Süljes on *sülghapet* (süsihapet). *Poolhape* (soolhape) on söövitav. Element süsiniku teisendid on *daemon* (teemant) ja grafiit. Aine omaduseks on lõhn, näiteks nuusktubakas. Paari moodustavad erinevate *spinningutega* (spinnidega) elektronid. Trimetüülamiini leidub *metsas* (maltsas). Valkudel on *polüdebiilne* (polüpeptiidne) ehitus. Mool on see, kui ainehulgad on pandud mollidesse. Need on *paaritatud* (paardunud) elektronid. Antud juhul on tegemist *lõpnud* (lõpetamata) perioodiga. Seadmes sünteesigaas *kompromiteeritakse* (komprimeeritakse). Glükoos on organismis tähtis *simulaator* (stimulaator). Kaltsiumkarbonaat eraldatakse *flirtimisega* (filtrimisega). Esineb ka nn. elektrokeemiline *korruptsioon* (korrosioon). Mõnede valkude molekulid keerduvad *gloobuseks* (gloobuliks). Amülopektiin võtab osa *klistiiri* (kliistri) moodustamisest. Süsiniku elektronorbitaalid *hüpnatiseeruvad* (hübridiseeruvad). Tegemist on *algeliste* (aluseliste) oksiididega. Metalliaatomid on poisid ja neil on kalduvus elektrone hüljates ioonideks muutuda. Isotoobid on aatomite *tihendid* (teisendid). Seemnekuulglas

(seedekulglas) toimub valkude lõhustumine. Süsinikdioksiid kuulub mitteoksiidide klassi. Kaugetel geoloogilistel aegadel *paljundunud* (paljandunud) lubjakivikihid alluvad õhu ja vee toimele. *Eksotermilise* (elektrokeemilise) korrosiooni tingimuseks on, et keskkond oleks elektrolüüt. Alkaanide *isoleerimine* (isomeerimine). Alküünide nimetuse ette *kirutakse* (kirjutatakse) number. Omaduse tõttu *vabastada* (valastada) värvaineid, kasutatakse vääveldioksiidi siidi ja paberi pleegitamisel. Voolu sisselülitamisel algab *klaasimullide* (gaasimullide) eraldumine elektroodidel. Oksüdatsiooniaset kasutatakse selleks, et õppimist raskeks teha. Esimesed materialistlikud kujutlused tekkisid *venekreeka* (Vana-Kreeka) filosoofidel. Jne.

Niisiis võta asja huumoriga ja loodan, et su meeleolu paranes. Edu soovides.
Sinu sotsiaaltöötaja

Näited võetud Väino Rataspea arhiivist. Väino on keemiat õpetanud 13-es erinevas koolis peamiselt kohakaasluse alusel, et õppekirjanduse koostajana olla tegeliku koolitööga kursis.