Nimi: _____ Kuupäev: _____

Kontrolltöö: Millega tegeleb keemia?

I osa: Keemia uurimisvaldkond, laborivahendid ja ohutus

1. Nimeta kaks valdkonda, kus oleks vaja keemikuid. **(2 p)**

---

2. Kirjuta iga kirjelduse järele vastava laborinõu või -vahendi täpne nimetus. **(4 p)**

Silindriline jaotistega klaasnõu vedeliku mahu täpseks mõõtmiseks: _____

Kitsas klaasist põhjaga toruke väikeste ainekogustega katsete tegemiseks: _____

Vahend, millega saab täpselt mõõta või tilgutada väikeseid koguseid vedelikke _____

Portselanist paksuseinaline kausike koos nuiaga ainete peenestamiseks: _____

3. Nimeta ohumärgid. **(3 p)**







_____

4. Selgita, kuidas tuleb laboris ohutult tundmatut ainet või lahust nuusutada. **(2 p)**

---

5. Kuidas tuleb toimida kohe, kui nahale satub söövitavat hapet või alust? **(2 p)**

II osa: Füüsikalised ja keemilised nähtused ning reaktsiooni tunnused

7. Selgita peamist erinevust füüsikalise nähtuse ja keemilise nähtuse (reaktsiooni) vahel. **(2 p)**

LIVEWORKSHEETS

8. Liigita loetletud nähtused tabelisse, kirjutades nähtuse nimetuse õigesse tulpa. **(6 p)**

Nähtused: Vee aurustumine keetmisel; Rauast naela roostetamine; Suhkru lahustumine tees; Paberi põlemine; Klaasi purunemine; Piima hapnemine

Füüsikaline nähtus	Keemiline nähtus

9. Nimeta neli erinevat välist tunnust, mis viitavad keemilise reaktsiooni toimumisele. **(4 p)**

1.

2.

3.

4.

III osa: Lahused ja pihused

13. Lahus on ühtlane ehk homogeenne segu. Nimeta lahuse kaks põhilist koostisosa. **(2 p)**

Koostisosa 1: _ _ _ _ _ _ _ Näide _ _ _ _ _ _ _ _ Koostisosa 2: _ _ _ _ _ _ _ Näide _ _ _ _ _ _ _ _

15. Kuidas mõjutab temperatuuri tõstmine enamiku tahkete ainete (näiteks suhkur) lahustuvust vees? **(1 p)**

---

16. Liigita igapäevaelu segud tabelisse sobiva pihuseliigi alla. **(4 p)**

Segu	**Segu tüüp (tõeline lahus / suspensioon / emulsioon / aerosool)**
Udu sügishommikul	
Toiduõli ja vesi (loksutatuna)	
Liiv vees	
Suhkruvesi	

LIVEWORKSHEETS