

SISUKORD

I MILLEGA TEGELEB KEEMIA

1. Meid ümbritsevad ained

- 1.1. Keemia meie ümber
- 1.2. Igal ainel on oma kindlad omadused
- 1.3. Kuidas töötada keemialaboris ohutult.

2. Keemilised reaktsioonid

- 2.1. Füüsikalised ja keemilised nähtused
- 2.2. Keemilise reaktsiooni kulgemise tingimused

3. Lahused ja pihused

- 3.1. Lahused ja lahustumine
- 3.2. Pihused, nende alaliigid

4. Lahuse protsendiline koostis

II AINETE EHTUS

5. Aatomiehitus

- 5.1. Millest koosnevad aatomid
- 5.2. Keemilised elemendid

6. Keemiliste elementide perioodilisussüsteem

- 6.1. Keemiliste elementide omaduste perioodilisus
- 6.2. Perioodilisustabeli ehitus
- 6.3. Metallilised ja mittemetallilised elemendid

7. Molekulid, molekulidest koosnevad ained

- 7.1. Liht- ja liitainete molekulid
- 7.2. Keemilised sidemed molekulis
- 7.3. Molekulmass

8. Ioonid, ioonsed ained

- 8.1. Laenguga aatomid – ioonid
- 8.2. Ioonidest koosnevad ained

9. Molekulaarsed ja mittemolekulaarsed ained

III. HAPNIK JA VESINIK, NENDE TUNTUMAJD ÜHENDEID

10. Hapnik, põlemisreaktsioonid

- 10.1. Hapnik looduses ja laboris
- 10.2. Hapnik kui oksüdeerija

11. Oksüdatsiooniaste, oksiidid

- 11.1. Oksüdatsiooniastme arvutamine
- 11.2. Oksiidide valemid ja nimetused, tuntumaid oksiide

12. Keemiliste reaktsioonide võrrandid

13. Vesinik

- 13.1. Vesinik lihtainena
- 13.2. Vesinik kui redutseerija

14. Vesi

- 14.1. Vee erilisi omadusi
- 14.2. Vee toime ainetesse, määrgumine

IV HAPPED JA ALUSED – VASTANDLIKE OMADUSTEGA AINED

15. Happed

15.1. Millest tunneme happeid

15.2. Tuntumaid happeid

16. Alused.

16.1. Hapete reageerimine alustega

16.2. Tuntumaid aluseid

17. Lahuste pH-skaala

18. Soolad.

18.1. Soolade koostis

18.2. Tuntumad soolad

VI. METALLID

19. Metallide füüsikalised omadused

19.1. Mis on metall

19.2. Metallide füüsikaliste omaduste võrdlus

19.3. Metallilised elemendid perioodilisustabelis

20. Metallide keemilised omadused

20.1. Metallid kui redutseerijad

20.2. Metallide reageerimine hapete lahustega

20.3. Reaktsiooni kiirust mõjutavad tegurid

21. Metallid praktikas

21.1. Tuntumaid metalle – alumiinium ja raud

21.2. Metallide sulamid, metallide korrosioon

Tähtsamaid mõisteid

Tähtsamate hapete ja anioonide nimetused

Aluste ja soolade lahustuvus vees