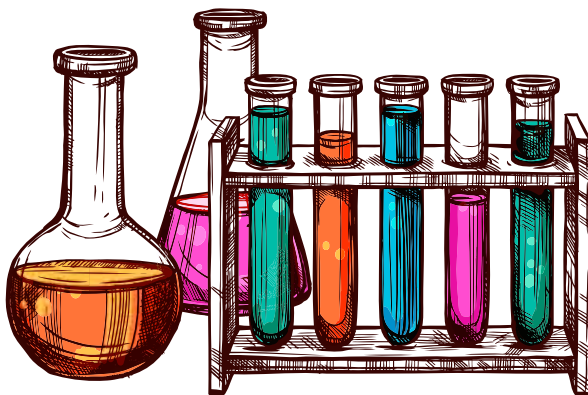


JANA SÖÖDOR

Põhikooli keemia spikriraamat

Kõik vajalik keemia mõistmiseks



2024

Toimetanud Kristi Kingo
Kujundanud Alar Kitsik
Illustratsioonid Freepik.com

Autoriõigus: OÜ Atlex ja autor, 2024

Kõik õigused kaitstud. Igasugune autoriõigusega kaitstud materjali ebaseaduslik paljundamine ja levitamine toob kaasa seaduses ettenähtud vastutuse.

ISBN: 978-9916-620-41-0

OÜ Atlex
Kivi 23
51009 Tartu
Tel 734 9099
atlex@atlex.ee
www.atlex.ee

Kirjastus
atlex

Sisukord

Anorgaaniliste ainete põhiklassid	5
Keemiliste elementide perioodilisustabel	6–7
Aineklassid	8
Aineklasside nimetamine	14
Alused ehk hüdorksiidid	14
Oksiidid	14
Soolad	17
Happed	18
Aineklasside valemite eristamine	19
Oksüdatsiooniaste	20
Oksüdatsiooniastmete määramine	21
Keemiliste elementide oksüdatsiooniastmed	22
Hapete oksüdatsiooniastmete määramine	23
Reaktsioonivõrrandi tasakaalustamine	24
Aluste iseloomulikud reaktsioonid	25
Hapete iseloomulikud reaktsioonid	29

Aineklasside nimetamine

Alused ehk hüdorksiidid

- a) Kui metall asub I A, II A, III A rühmas (st püsiv oksüdatsiooniaste), siis



- b) Kui metall on B rühmas (st muutuv oksüdatsiooniaste), siis



Oksiidid

- a) Kui metall asub I A, II A, III A rühmas (st püsiv oksüdatsiooniaste), siis



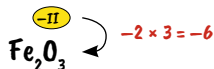
Oksüdatsiooniastmete määramine

1. Kirjuta välja valem: Fe_2O_3
2. Kirjuta välja valemis oleva kindla oksüdatsiooniastmega elemendi oksüdatsiooniaste.

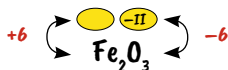
NB! Hapniku oksüdatsiooniaste on püsiv.



3. Korruta kindla elemendi oksüdatsiooniaste tema indeksiga.



4. Nüüd peab teisele elemendile (Fe) saama sama vastandmärgiga väärtuse.



5. Selleks, et saada teise elemendi (Fe) oksüdatsiooniaste, jaga saadud vastasmärgiga summa püsiva elemendi indeksiga.

