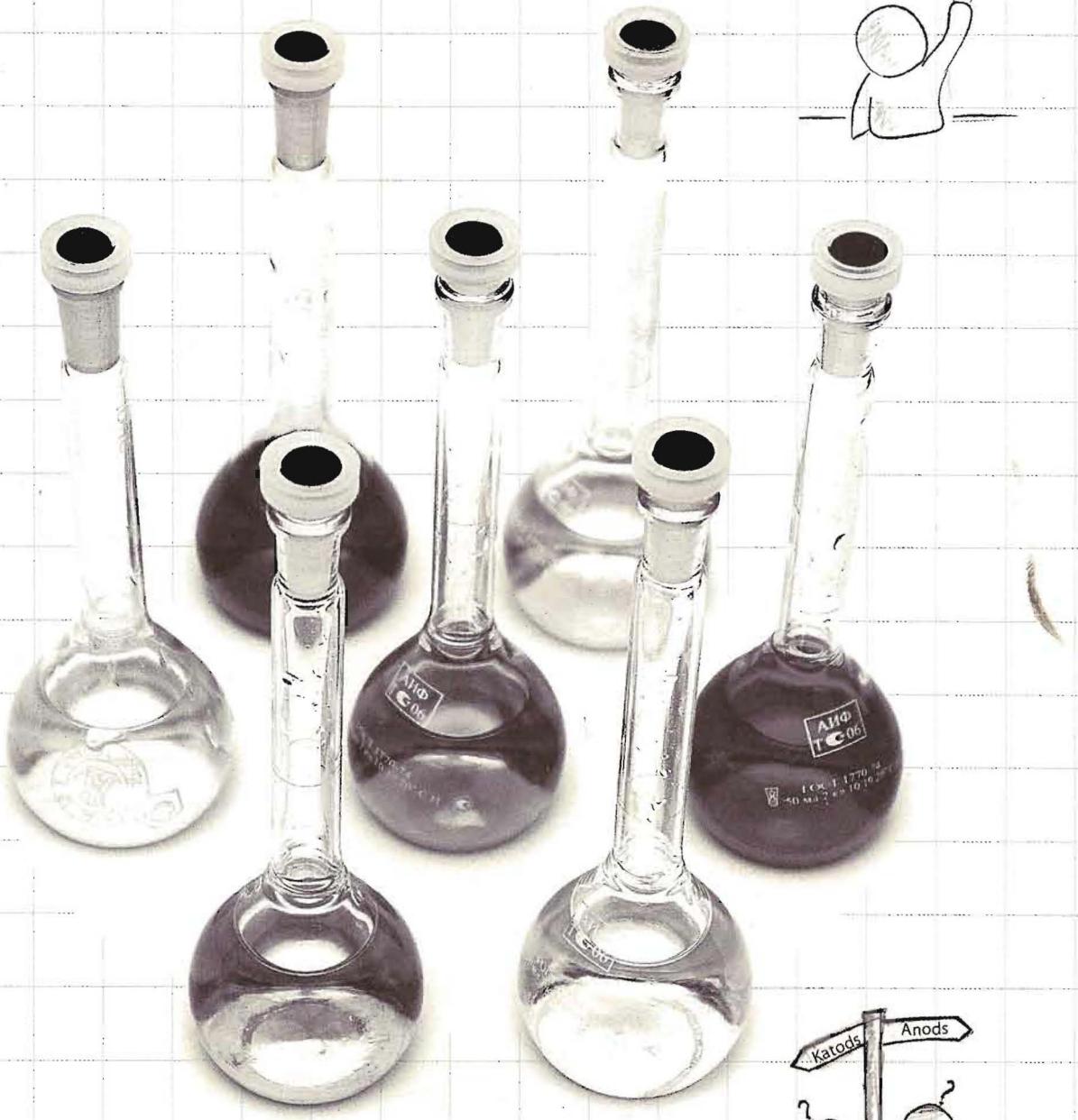


Agnese Brangule, Andra Reinholde

# PĒTI UN EKSPERIMENTĒ



LIELVĀRDS

Laboratorijas darbi kīmijā 11. klasei

## Saturs

Izmantotie apzīmējumi.....	4
Drošības noteikumi.....	5
<b>1. temats</b>	
1. laboratorijas darbs. Vai viss ir zelts, kas spīd? .....	7
2. laboratorijas darbs. Kurp dodas joni? .....	11
3. laboratorijas darbs. Kā iegūst metālus no rūdas?.....	15
4. laboratorijas darbs. Vai savienotos var šķirt? .....	17
5. laboratorijas darbs. Kā modelēt sakausējumus?.....	21
<b>2. temats</b>	
6. laboratorijas darbs. Kā iegūt varu? .....	23
7. laboratorijas darbs. Vai iespējams atgriezties pie pirmsākuma? .....	27
8. laboratorijas darbs. Kā izmantot kompleksos savienojumus? .....	31
<b>3. temats</b>	
9. laboratorijas darbs. Kā ietekmēt skābekļa iegūšanu?.....	35
10. laboratorijas darbs. Cik daudz ir pārāk daudz? .....	39
<b>4. temats</b>	
11. laboratorijas darbs. Kā iegūt sāli? .....	43
12. laboratorijas darbs. Baltas olas vai brūnas olas? .....	47
<b>5. temats</b>	
13. laboratorijas darbs. Kas ietekmē rūsēšanu? .....	51
14. laboratorijas darbs. Kur beidzas upe un sākas jūra? .....	55
15. laboratorijas darbs. Cik ciets ir ūdens? .....	59
16. laboratorijas darbs. Cik daudz ir fosfātjonu ūdeni un no kurienes tie rodas? .....	63
17. laboratorijas darbs. Vai nepieciešama atdzelžošana? .....	67
<b>6. temats</b>	
18. laboratorijas darbs. Kā uzbūvēt oglūdeņražu molekulu? .....	71
<b>7. temats</b>	
19. laboratorijas darbs. Kurš sasildis visefektīvāk? .....	75
20. laboratorijas darbs. Vai drīkst pievienoties? .....	79