

**KIMYO**  
**(haftasiga 2 soatdan jami 68 soat)**  
**8- SINF**

T/r	Bo'lim va mavzu nomi	Soat	Taqvimiyl muddat	Uyga vazifa
<b>I CHORAK</b>				
<b>1</b>	Dastlabki kimyoviy tushuncha va qonunlar	1		
<b>2</b>	Noorganik birikmalarning asosiy sinflari	1		
<b>3</b>	Mavzular kesimida masala, mashq va testlar yechish	1		
<b>4</b>	Kimyoviy elementlarning dastlabki toifalanishi. <b>Laboratoriya ishi №1.</b> Rux gidroksidning olinishi,unga kislota va ishqor eritmalarining ta'siri	1		
<b>5</b>	Kimyoviy elementlarning tabiiy oilalari	1		
<b>6</b>	Kimyoviy elementlar davriy qonuni	1		
<b>7</b>	Kimyoviy elementlar davriy sistemasi	1		
<b>8</b>	<b>1-Nazorat ishi</b>	1		
<b>9</b>	Atom yadrosi tarkibi	1		
<b>10</b>	Izotoplар. Izobarlar	1		
<b>11</b>	Mavzularga oid masala va mashqlar yechish	1		
<b>12</b>	Atom elektron qavatlarining tuzilishi	1		
<b>13</b>	Energetik po'onachalar	1		
<b>14</b>	Kichik davr elementlarining atom tuzilishi	1		
<b>15</b>	Katta davr elementlarining atom tuzilishi	1		
<b>16</b>	Elementlarni davriy jadvaldagi o'rni va atom tuzilishiga qarab tavsiflash. Davriy qonunning	1		
<b>17</b>	<b>2-Nazorat ishi</b>	1		
<b>18</b>	Mavzular kesimida masala, mashq va testlar yechish	1		
<b>II CHORAK</b>				
<b>19</b>	Kimyoviy bog'lanishlar. Kimyoviy elementlarning nisbiy elektromanfiyligi	1		
<b>20</b>	Kimyoviy bog'lanish turlari. Qutbli va qutbsiz kovalent bog'lanish. Donor-akseptor bog'lanish	1		
<b>21</b>	Ionli bog'lanish	1		
<b>22</b>	Kristall panjaralar. <b>Laboratoriya ishi №2.</b> Turli kimyoviy bog'lanishga ega bo'lgan moddalar - kaliy, kaliy xlorid, oltingugurt, yodning kristall panjarasi nushalarini tayyorlash	1		
<b>23</b>	<b>3-nazorat ishi</b>	1		
<b>24</b>	Elementlarning oksidlanish darajasi	1		

25	Birikmalar tarkibidagi elementlarning oksidlanish darajalarini aniqlash bo'yicha mashqlar bajarish	1		
26	Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalarini	1		
27	Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalarini tenglamalarini tuzish	1		
28	Oksidlanish-qaytarilish reaksiyalariga oid mashqlar bajarish	1		
29	Metallmaslarning umumiy xossalari	1		
30	Galogenlarning davriy jadvaldagi o'rni, atom tuzilishi	1		
31	4-nazorat ishi	1		
32	Xlor. Kimyoviy xavfli ob'yeqtida qo'llaniladigan kuchli ta'sir etuvchi zaharli modda (KTZM). Xlor bilan zaharlanganda yordam ko'rsatish	1		

### III CHORAK

33	Vodorod xlorid	1		
34	Avogadro qonuni. Molyar hajm	1		
35	Gazning zichligi va nisbiy zichligini aniqlashga doir misol, masala va mashqlar yechish	1		
36	Ekvivalent tushunchasi. Ekvivalent qonuni	1		
37	Ekvivalentlik qonuniga oid masalalar yechish	1		
38	Xlorid kislota. <b>Laboratoriya ishi №3.</b> Xlorid kislota, galogenidlari va yod uchun sifat reaksiyasi	1		
39	Xlording kislородли birikmalari. <b>Laboratoriya ishi №4.</b> Tuproq eritmasi tarkibida xloridlar borligini aniqlash	1		
40	Ftor, brom,yod. <b>Laboratoriya ishi №5.</b> Galogenlarning birikmalari eritmalaridan bir - birini siqib chiqarishi. <b>Laboratoriya ishi №6.</b> Galogenlarning suvda va organik erituvchilarda erishi	1		
41	1-Amaliy ish. Galogenlar mavzusi bo'yicha tajribaviy masalalar yechish	1		
42	Galogenlar va galogenitlarning biologik ahamiyati,ishlatilishiga oid masalalar yechish	1		
43	<b>5-nazorat ishi</b>	1		
44	Kislород gruppachasi elementlari. Oltingugurt. <b>Laboratoriya ishi №7.</b> Oltingugurt va uning tabiiy birikmalari namunalari bilan tanishish	1		
45	Oltingugurtning vodorodli birikmalari. KTZM bilan zaharlanishdan muhofaza	1		
46	Oltingugurtning kislородли birikmalari	1		

<b>47</b>	Sulfat kislota. <b>Laboratoriya ishi №8.</b> Turli eritmalarda sulfat ioni borligini aniqlash.Kuchli ta'sir etuvchi zaharli moddalar	1		
<b>48</b>	2-Amaliy ish. Oltingugurt mavzusi bo'yicha tajribaviy masalalar yechish	1		
<b>49</b>	Kimyoviy reaksiyalar tezligi	1		
<b>50</b>	Kimyoviy muvozanat	1		
<b>51</b>	6-nazorat ishi	1		
<b>52</b>	Sanoatda sulfat kislota ishlab chiqarish. KTZM bilan zaharlanganda muhofaza usullari	1		

#### IV CHORAK

<b>54</b>	Oltingugurt mavzusiga oid masalalar yechish	1		
<b>55</b>	Azot guruhchasi elementlari. Azot	1		
<b>56</b>	Azotning vodorodli birikmalari. Ammiak. <b>Laboratoriya ishi №9.</b> Ammoniy tuzlaridan ohak ta'sirida ammiak olish va uning xossalarni o'rganish	1		
<b>57</b>	3-amaliy mashg'ulot. "Ammiak olish va u bilan tajribalar o'tkazish."	1		
<b>58</b>	Azotning kislorodli birikmalari	1		
<b>59</b>	Nitrat kislota	1		
<b>60</b>	<b>7-nazorat ishi</b>	1		
<b>61</b>	Fosfor	1		
<b>62</b>	Fosforning kislorodli birikmalari. Ortofosfat kislota	1		
<b>63</b>	4-Amaliy mashg'ulot. "Azot guruhchasi elementlari"ga oid tajribaviy masalalar yechish	1		
<b>64</b>	Mineral o'g'tlar. <b>Laboratoriya ishi № 10.</b> Mineral o'g'itlar namunalari bilan tanishish	1		
<b>65</b>	Eng muhim asosiy mineral o'g'itlar	1		
<b>66</b>	5-amaliy mashg'ulot. Mineral o'g'itlarni aniqlay olish	1		
<b>67</b>	Biogen elementlar va ularning tirik organizmlardagi ahamiyati	1		
<b>68</b>	<b>8-nazorat ishi</b>	1		