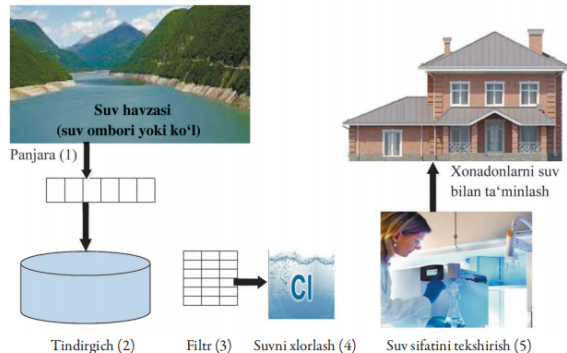


7- sinf Kimyo IV chorak 7-BSB

Bob	Mavzu	Baholanadigan ko‘nikma	Namunaviy topshiriq	Ajrati lgan ball															
VI bob Suv	Suvning kimyoviy xossalari	Suv faol metallar bilan reaksiyaga kirishib vodorod ajralib chiqishini aniqlaydi	Qaysi metallar suv bilan reaksiyaga kirishib, vodorodni siqib chiqaradi? 1) Ag; 2) Ti; 3) Rb; 4) K; 5) Li; 6) Fe	3															
	Suvning oksidlar bilan o‘zaro ta’sir	Eritmalardagi kislotalar va asoslarni aniqlash uchun indikatorlardan foydalana oladi.	Indikatorlar yordamida eritmaning pH qiymati aniqlanadi. Jadvalda turli oksidlarni eritmaları ko‘rsatilgan. Mavjud ma’lumotlarni tahlil qiling va jadvaldagi bo’sh qatorlarni to‘ldiring. <table><tr><td>Indikatorlar</td><td colspan="2">Oksidlar suvdagi eritmaları</td></tr><tr><td></td><td>CO₂</td><td>CaO</td></tr><tr><td>Lakmus</td><td></td><td></td></tr><tr><td>Fenolftalein</td><td></td><td></td></tr><tr><td>Metiloranj</td><td></td><td></td></tr></table>	Indikatorlar	Oksidlar suvdagi eritmaları			CO ₂	CaO	Lakmus			Fenolftalein			Metiloranj			12
	Indikatorlar	Oksidlar suvdagi eritmaları																	
	CO ₂	CaO																	
Lakmus																			
Fenolftalein																			
Metiloranj																			
Suvning fizik xossalari	Suv eng yaxshi erituvchi va unda eruvchi moddalarni aniqlaydi	Berilgan moddalarning qaysi biri eritma ekanligini aniqlang. <table><tr><td>Moddalar</td><td>Eritma/sof modda</td></tr><tr><td>spirt</td><td></td></tr><tr><td>benzin</td><td></td></tr><tr><td>tuz</td><td></td></tr><tr><td>dengiz suvi</td><td></td></tr><tr><td>suv</td><td></td></tr><tr><td>sirob</td><td></td></tr></table>	Moddalar	Eritma/sof modda	spirt		benzin		tuz		dengiz suvi		suv		sirob		6		
Moddalar	Eritma/sof modda																		
spirt																			
benzin																			
tuz																			
dengiz suvi																			
suv																			
sirob																			

	Neytrallanish reaksiyalari	Neytrallanish reaksiya tenglamasini yozadi va reaksiyani tenglashtiradi	Neytrallanish reaksiyasi – kislota va asos ta'sirlashuvidan suv va tuz hosil bo'ladigan kimyoviy jarayon. Reaksiya tenglamasini yozing va reaksiyani tenglashtiring. $\text{Al(OH)}_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow$	4
	Suvning ifloslanishi va uni tozalash usullari	Kerakli sifatga erishish uchun suvni tozalash bir nechta bosqichda amalga oshirilishini tushuntiradi	Odatda, suvni tozalash bir necha bosqichdan iborat bo'lib, turli usullarni o'z ichiga oladi. Rasmda tasvirlangan suvni tozalash jarayoni to'rtta bosqichdan iborat (1–4). Ikkinchi bosqichda suv tindirgichda yig'iladi. Bu bosqichda suv qanday tozalanadi? Javobingizni tushuntiring. 	5
Jami				30 ball