

ЎЗБЕКИСТОН РЕСПУБЛИКАСИ ҚИШЛОҚ ВА СУВ  
ХЎЖАЛИГИ ВАЗИРЛИГИ

ТОШКЕНТ ИРРИГАЦИЯ ВА МЕЛИОРАЦИЯ ИНСТИТУТИ

Гидрология ва гидрогеология кафедраси

*Геология ва гидрогеология асослари фанидан*

*Кимёвий тахлил натижаларини  
қайта ишлаш  
мавзуси бўйича*

# **ТОПШИРИК**

# **Вариантлари**

Тошкент 20\_\_ й.

# ТОШКЕНТ ИРРИГАЦИЯ ВА МЕЛИОРАЦИЯ ИНСТИТУТИ

Гидромелиорация факультети

«Гидрология ва гидрогеология» кафедраси

№ \_\_\_\_\_ Тажриба иши  
**Ер ости сувларининг кимёвий тахлили  
натижаларини қайта ишлаш**

Ишни бажарган талаба \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_ факультети курс \_\_\_\_\_ гуруҳ

Иш қабул қилди \_\_\_\_\_ й.  
\_\_\_\_\_ (кун) \_\_\_\_\_ (ой) \_\_\_\_\_ (йил)

Тошкент- 2012 йил

1)

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Са – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 161							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	мг/л	мг-экв-л	мг/экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	440			Са	320		
Cl	41			Mg	240		
SO <sub>4</sub>	380			Na + K	26		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қурук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1447 \_\_\_\_\_ мг/л

СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ - \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 500 \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 110 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№ 139							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар		
	мг/л	мг-экв-л	мг-экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	281			Са	130		
Cl	92			Mg	67		
SO <sub>4</sub>	502			Na + K	130		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қурук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1066 \_\_\_\_\_ мг/л

СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 66 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 12 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

3. Сувнинг қуруқ қолдиғи (Вернадский Е.П.) ва қаттиқлик даражаси (О.А.Алекин) бўйича тавсифланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

4. Курлов формуласи кўринишида сувнинг тахлилини ёзинг:

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

5. Алёкин таснифи бўйича сувнинг турини аниқланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

6. Бетонга нисбатан сувнинг агрессивлигини баҳоланг. (углекислотали ва сульфатли).

---

---

---

---

7. Қуруқ қолдиғи, қаттиқлик даражаси ва колититри бўйича сувнинг ичишга яроқли эканини баҳоланг.

---

---

---

8. Сувнинг суғоришга яроқлигини аниқланг. \_\_\_\_\_

---

---

---

9. Тахлил натижаларидан фойдаланиб, сувнинг хосил бўлиши ҳақида фикрингизни айтинг.

---

---

## Вариант №2

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 166							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	мг/л	мг- экв-л	мг/экв %		мг/л	мг- экв-л	мг- экв%
HCO <sub>3</sub>	500			Ca	64		
Cl	71			Mg	122		
SO <sub>4</sub>	454			Na + K	149		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қурук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1398 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 38 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 13.2 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№ 141							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар		
	мг/л	мг- экв-л	мг- экв %		мг/л	мг- экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	244.0			Ca	46.0		
Cl	337.0			Mg	23.0		
SO <sub>4</sub>	510.0			Na + K	452.0		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қурук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1652 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 40.0 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 13.0 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

3. Сувнинг қуруқ қолдиғи (Вернадский Е.П.) ва қаттиқлик даражаси (О.А.Алекин) бўйича тавсифланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

4. Курлов формуласи кўринишида сувнинг тахлилини ёзинг:

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

5. Алёкин таснифи бўйича сувнинг турини аниқланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

6. Бетонга нисбатан сувнинг агрессивлигини баҳоланг. (углекислотали ва сульфатли).

---

---

---

---

7. Қуруқ қолдиғи, қаттиқлик даражаси ва колтитри бўйича сувнинг ичишга яроқли эканини баҳоланг.

---

---

---

8. Сувнинг суғоришга яроқлигини аниқланг. \_\_\_\_\_

---

---

---

9. Тахлил натижаларидан фойдаланиб, сувнинг хосил бўлиши ҳақида фикрингизни айтинг.

---

---

## 3

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффициентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 169							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	мг/л	мг-экв-л	мг/экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	183			Ca	70		
Cl	58			Mg	42		
SO <sub>4</sub>	290			Na + K	88		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 761 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 30 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 125 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№ 142							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар		
	мг/л	мг-экв-л	мг-экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	335			Ca	210		
Cl	736			Mg	152		
SO <sub>4</sub>	1771			Na + K	223		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 3449 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 22.0 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 23.0 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

3. Сувнинг қуруқ қолдиғи (Вернадский Е.П.) ва қаттиқлик даражаси (О.А.Алекин) бўйича тавсифланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

4. Курлов формуласи кўринишида сувнинг тахлилини ёзинг:

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

5. Алёкин таснифи бўйича сувнинг турини аниқланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

6. Бетонга нисбатан сувнинг агрессивлигини баҳоланг. (углекислотали ва сульфатли).

---

---

---

---

7. Қуруқ қолдиғи, қаттиқлик даражаси ва колититри бўйича сувнинг ичишга яроқли эканини баҳоланг.

---

---

---

8. Сувнинг суғоришга яроқлигини аниқланг. \_\_\_\_\_

---

---

---

9. Тахлил натижаларидан фойдаланиб, сувнинг ҳосил бўлиши ҳақида фикрингизни айтинг.

---

---

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффициентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 143							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	мг/л	мг-экв-л	мг/экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	151.95			Ca	75.85		
Cl	198			Mg	25		
SO <sub>4</sub>	466			Na + K	274		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1203.71 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 12.91 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 5.95 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№ 154							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар		
	мг/л	мг-экв-л	мг-экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	25			Ca	100		
Cl	301			Mg	62		
SO <sub>4</sub>	590			Na + K	330		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1433 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 25 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 11.1 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\% \qquad K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

3. Сувнинг қуруқ қолдиғи (Вернадский Е.П.) ва қаттиқлик даражаси (О.А.Алекин) бўйича тавсифланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

4. Курлов формуласи кўринишида сувнинг тахлилини ёзинг:

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

5. Алёкин таснифи бўйича сувнинг турини аниқланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

6. Бетонга нисбатан сувнинг агрессивлигини баҳоланг. (углекислотали ва сульфатли).

---

---

---

---

7. Қуруқ қолдиғи, қаттиқлик даражаси ва колититри бўйича сувнинг ичишга яроқли эканини баҳоланг.

---

---

---

8. Сувнинг суғоришга яроқлигини аниқланг. \_\_\_\_\_

---

---

---

9. Тахлил натижаларидан фойдаланиб, сувнинг ҳосил бўлиши ҳақида фикрингизни айтинг.

---

---

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффициентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 172							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	мг/л	мг-экв-л	мг/экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	151.95			Ca	76		
Cl	198			Mg	27		
SO <sub>4</sub>	466			Na + K	273		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 120.95 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 13.0 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 6.0 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№ 129							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар		
	мг/л	мг-экв-л	мг-экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	232			Ca	90		
Cl	751			Mg	32		
SO <sub>4</sub>	862			Na + K	752		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 2732 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 13 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 71 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

3. Сувнинг қуруқ қолдиғи (Вернадский Е.П.) ва қаттиқлик даражаси (О.А.Алекин) бўйича тавсифланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

4. Курлов формуласи кўринишида сувнинг тахлилини ёзинг:

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

5. Алёкин таснифи бўйича сувнинг турини аниқланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

6. Бетонга нисбатан сувнинг агрессивлигини баҳоланг. (углекислотали ва сульфатли).

---

---

---

---

7. Қуруқ қолдиғи, қаттиқлик даражаси ва колититри бўйича сувнинг ичишга яроқли эканини баҳоланг.

---

---

---

8. Сувнинг суғоришга яроқлигини аниқланг. \_\_\_\_\_

---

---

---

9. Тахлил натижаларидан фойдаланиб, сувнинг ҳосил бўлиши ҳақида фикрингизни айтинг.

---

---

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффициентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 172							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	мг/л	мг-экв-л	мг/экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	230			Ca	48		
Cl	340			Mg	43		
SO <sub>4</sub>	399			Na + K	365		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1204.95 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 13.0 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 100

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 6.0 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№ 129							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар		
	мг/л	мг-экв-л	мг-экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	232			Ca	90		
Cl	751			Mg	32		
SO <sub>4</sub>	862			Na + K	752		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 2732 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 13 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 71 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

3. Сувнинг қуруқ қолдиғи (Вернадский Е.П.) ва қаттиқлик даражаси (О.А.Алекин) бўйича тавсифланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

4. Курлов формуласи кўринишида сувнинг тахлилини ёзинг:

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

5. Алёкин таснифи бўйича сувнинг турини аниқланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

6. Бетонга нисбатан сувнинг агрессивлигини баҳоланг. (углекислотали ва сульфатли).

---

---

---

---

7. Қуруқ қолдиғи, қаттиқлик даражаси ва колититри бўйича сувнинг ичишга яроқли эканини баҳоланг.

---

---

---

8. Сувнинг суғоришга яроқлигини аниқланг. \_\_\_\_\_

---

---

---

9. Тахлил натижаларидан фойдаланиб, сувнинг хосил бўлиши ҳақида фикрингизни айтинг.

---

---

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 169							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	мг/л	мг-экв-л	мг/экв %		р	мг/л	мг-экв-л
HCO <sub>3</sub>	299			Ca	365		
Cl	1154			Mg	313		
SO <sub>4</sub>	3210			Na + K	1593		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қуруқ қолдиқ \_\_\_\_\_ 6552 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 18 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 44 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№144							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар		
	мг/л	мг-экв-л	мг-экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	152			Ca	240		
Cl	194			Mg	47		
SO <sub>4</sub>	1082			Na + K	2889		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қуруқ қолдиқ \_\_\_\_\_ 4617 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 13 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 15.76 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

3. Сувнинг қуруқ қолдиғи (Вернадский Е.П.) ва қаттиқлик даражаси (О.А.Алекин) бўйича тавсифланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

4. Курлов формуласи кўринишида сувнинг тахлилини ёзинг:

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

5. Алёкин таснифи бўйича сувнинг турини аниқланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

6. Бетонга нисбатан сувнинг агрессивлигини баҳоланг. (углекислотали ва сульфатли).

---

---

---

---

7. Қуруқ қолдиғи, қаттиқлик даражаси ва колтитри бўйича сувнинг ичишга яроқли эканини баҳоланг.

---

---

---

8. Сувнинг суғоришга яроқлигини аниқланг. \_\_\_\_\_

---

---

---

9. Тахлил натижаларидан фойдаланиб, сувнинг хосил бўлиши ҳақида фикрингизни айтинг.

---

---

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 151							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	мг/л	мг-экв-л	мг/экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	230			Ca	48		
Cl	340			Mg	43		
SO <sub>4</sub>	399			Na + K	365		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қуруқ қолдиқ \_\_\_\_\_ 1460 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 37 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 5.5 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№ 126							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар		
	мг/л	мг-экв-л	мг-экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	153			Ca	241		
Cl	194			Mg	45		
SO <sub>4</sub>	4083			Na + K	2890		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қуруқ қолдиқ \_\_\_\_\_ 7559.3 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 13.3 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_  
Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 15.85 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

3. Сувнинг қуруқ қолдиғи (Вернадский Е.П.) ва қаттиқлик даражаси (О.А.Алекин) бўйича тавсифланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

4. Курлов формуласи кўринишида сувнинг тахлилини ёзинг:

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

5. Алёкин таснифи бўйича сувнинг турини аниқланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

6. Бетонга нисбатан сувнинг агрессивлигини баҳоланг. (углекислотали ва сульфатли).

---

---

---

---

7. Қуруқ қолдиғи, қаттиқлик даражаси ва колититри бўйича сувнинг ичишга яроқли эканини баҳоланг.

---

---

---

8. Сувнинг суғоришга яроқлигини аниқланг. \_\_\_\_\_

---

---

---

9. Тахлил натижаларидан фойдаланиб, сувнинг ҳосил бўлиши ҳақида фикрингизни айтинг.

---

---

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Са – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 196							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	мг/л	мг-экв-л	мг/экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	6120			Са	225.4		
Cl	4130			Mg	117.3		
SO <sub>4</sub>	512.6			Na + K	229.7		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қуруқ қолдиқ \_\_\_\_\_ 2186 \_\_\_\_\_ мг/л

СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 76 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 100

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 85 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№ 191							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар		
	мг/л	мг-экв-л	мг-экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	230			Са	225		
Cl	250			Mg	115		
SO <sub>4</sub>	360			Na + K	112		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қуруқ қолдиқ \_\_\_\_\_ 1460 \_\_\_\_\_ мг/л

СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 65 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 100  
Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 20 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

3. Сувнинг қуруқ қолдиғи (Вернадский Е.П.) ва қаттиқлик даражаси (О.А.Алекин) бўйича тавсифланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

4. Курлов формуласи кўринишида сувнинг тахлилини ёзинг:

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

5. Алёкин таснифи бўйича сувнинг турини аниқланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

6. Бетонга нисбатан сувнинг агрессивлигини баҳоланг. (углекислотали ва сульфатли).

---

---

---

---

7. Қуруқ қолдиғи, қаттиқлик даражаси ва колититри бўйича сувнинг ичишга яроқли эканини баҳоланг.

---

---

---

8. Сувнинг суғоришга яроқлигини аниқланг. \_\_\_\_\_

---

---

---

9. Тахлил натижаларидан фойдаланиб, сувнинг ҳосил бўлиши ҳақида фикрингизни айтинг.

---

---

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 138							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	мг/л	мг- экв-л	мг/экв %		мг/л	мг- экв-л	мг- экв%
HCO <sub>3</sub>	213			Ca	274		
Cl	1180			Mg	218		
SO <sub>4</sub>	460			Na + K	-		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қуруқ қолдиқ \_\_\_\_\_ 3800 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ - \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ - \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар		
	мг/л	мг- экв-л	мг- экв %		мг/л	мг- экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	348			Ca	74		
Cl	38			Mg	68		
SO <sub>4</sub>	244			Na + K	-		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қуруқ қолдиқ \_\_\_\_\_ 754 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 26.0 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_  
Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ - \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

3. Сувнинг қуруқ қолдиғи (Вернадский Е.П.) ва қаттиқлик даражаси (О.А.Алекин) бўйича тавсифланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

4. Курлов формуласи кўринишида сувнинг тахлилини ёзинг:

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

5. Алёкин таснифи бўйича сувнинг турини аниқланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

6. Бетонга нисбатан сувнинг агрессивлигини баҳоланг. (углекислотали ва сульфатли).

---

---

---

---

7. Қуруқ қолдиғи, қаттиқлик даражаси ва колититри бўйича сувнинг ичишга яроқли эканини баҳоланг.

---

---

---

8. Сувнинг суғоришга яроқлигини аниқланг. \_\_\_\_\_

---

---

---

9. Тахлил натижаларидан фойдаланиб, сувнинг ҳосил бўлиши ҳақида фикрингизни айтинг.

---

---

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 129							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	мг/л	мг-экв-л	мг/экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	326			Ca	56		
Cl	95			Mg	119		
SO <sub>4</sub>	598			Na + K	182		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қурук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1376 \_\_\_\_\_ мг/л

СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 13.0 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 7.0 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№ 128							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар		
	мг/л	мг-экв-л	мг-экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	159			Ca	102		
Cl	101			Mg	75		
SO <sub>4</sub>	588			Na + K	150		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қурук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1126 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_13.2\_\_\_\_\_ мг/л  
РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_  
Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_8.0\_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\% \qquad K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

3. Сувнинг қуруқ қолдиғи (Вернадский Е.П.) ва қаттиқлик даражаси (О.А.Алекин) бўйича тавсифланг.

Қудук № \_\_\_\_\_  
Қудук № \_\_\_\_\_

4. Курлов формуласи кўринишида сувнинг тахлилини ёзинг:

Қудук № \_\_\_\_\_  
Қудук № \_\_\_\_\_

5. Алёкин таснифи бўйича сувнинг турини аниқланг.

Қудук № \_\_\_\_\_  
Қудук № \_\_\_\_\_

6. Бетонга нисбатан сувнинг агрессивлигини баҳоланг. (углекислотали ва сульфатли).

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

7. Қуруқ қолдиғи, қаттиқлик даражаси ва колититри бўйича сувнинг ичишга яроқли эканини баҳоланг.

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

8. Сувнинг суғоришга яроқлигини аниқланг. \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

9. Тахлил натижаларидан фойдаланиб, сувнинг хосил бўлиши хақида фикрингизни айтинг.

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффициентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 126							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	мг/л	мг- экв-л	мг/экв %		мг/л	мг- экв-л	мг- экв%
HCO <sub>3</sub>	360			Ca	182.0		
Cl	104			Mg	157.0		
SO <sub>4</sub>	234			Na + K	224		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1469 \_\_\_\_\_ мг/л

СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 13.0 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 22.0 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№ 140							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар		
	мг/л	мг- экв-л	мг- экв %		мг/л	мг- экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	198			Ca	84.0		
Cl	163			Mg	81		
SO <sub>4</sub>	597			Na + K	183		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қуруқ қолдиқ \_\_\_\_\_ 1178 \_\_\_\_\_ мг/л  
СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 163 \_\_\_\_\_ мг/л  
РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_  
Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 10.9 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\% \qquad K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

3. Сувнинг қуруқ қолдиғи (Вернадский Е.П.) ва қаттиқлик даражаси (О.А.Алекин) бўйича тавсифланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

4. Курлов формуласи кўринишида сувнинг тахлилини ёзинг:

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

5. Алёкин таснифи бўйича сувнинг турини аниқланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

6. Бетонга нисбатан сувнинг агрессивлигини баҳоланг. (углекислотали ва сульфатли).

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

7. Қуруқ қолдиғи, қаттиқлик даражаси ва колититри бўйича сувнинг ичишга яроқли эканини баҳоланг.

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

8. Сувнинг суғоришга яроқлигини аниқланг. \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

9. Тахлил натижаларидан фойдаланиб, сувнинг хосил бўлиши ҳақида фикрингизни айтинг.

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 116							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	мг/л	мг- экв-л	мг/экв %		мг/л	мг- экв-л	мг- экв%
HCO <sub>3</sub>	360			Ca	182		
Cl	101			Mg	157		
SO <sub>4</sub>	934			Na + K	222		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қурук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1900 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 44 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ - \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№ 122							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар		
	мг/л	мг- экв-л	мг- экв %		мг/л	мг- экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	238			Ca	52		
Cl	335			Mg	39		
SO <sub>4</sub>	397			Na + K	364		
Анионлар				Катионлар			

ЙИҒИНДИСИ				ЙИҒИНДИСИ			
-----------	--	--	--	-----------	--	--	--

Қуруқ қолдиқ \_\_\_\_\_ 1354 \_\_\_\_\_ мг/л

СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 31 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ - \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

3. Сувнинг қуруқ қолдиғи (Вернадский Е.П.) ва қаттиқлик даражаси (О.А.Алекин) бўйича тавсифланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

4. Курлов формуласи кўринишида сувнинг тахлилини ёзинг:

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

5. Алёкин таснифи бўйича сувнинг турини аниқланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

6. Бетонга нисбатан сувнинг агрессивлигини баҳоланг. (углекислотали ва сульфатли).

т

7. Қуруқ қолдиғи, қаттиқлик даражаси ва колититри бўйича сувнинг ичишга яроқли эканини баҳоланг.

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

8. Сувнинг суғоришга яроқлигини аниқланг. \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

9. Тахлил натижаларидан фойдаланиб, сувнинг хосил бўлиши ҳақида фикрингизни айтинг.

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 125							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	мг/л	мг- ЭКВ-л	мг/ЭКВ %		мг/л	мг- ЭКВ-л	мг- ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	355			Ca	168		
Cl	204			Mg	95		
SO <sub>4</sub>	912			Na + K	389		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қуруқ қолдиқ \_\_\_\_\_ 1932 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 31,0 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 500 \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ - \_\_\_\_\_ мг-ЭКВ/л

ҚУДУҚ№ 136							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар		
	мг/л	мг- ЭКВ-л	мг- ЭКВ %		мг/л	мг- ЭКВ-л	мг-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	299			Ca	371		
Cl	1154			Mg	310		
SO <sub>4</sub>	3210			Na + K	1590		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қуруқ қолдиқ \_\_\_\_\_ 7056 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 18 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ - \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

3. Сувнинг қуруқ қолдиғи (Вернадский Е.П.) ва қаттиқлик даражаси (О.А.Алекин) бўйича тавсифланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

4. Курлов формуласи кўринишида сувнинг тахлилини ёзинг:

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

5. Алёкин таснифи бўйича сувнинг турини аниқланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

6. Бетонга нисбатан сувнинг агрессивлигини баҳоланг. (углекислотали ва сульфатли).

---

---

---

---

7. Қуруқ қолдиғи, қаттиқлик даражаси ва колититри бўйича сувнинг ичишга яроқли эканини баҳоланг.

---

---

---

8. Сувнинг суғоришга яроқлигини аниқланг. \_\_\_\_\_

---

---

---

9. Тахлил натижаларидан фойдаланиб, сувнинг хосил бўлиши ҳақида фикрингизни айтинг.

---

---

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 189							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	мг/л	мг- экв-л	мг/экв %		мг/л	мг- экв-л	мг- экв%
HCO <sub>3</sub>	495.0			Ca	325		
Cl	81.0			Mg	90		
SO <sub>4</sub>	125			Na + K	300		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қуруқ қолдиқ \_\_\_\_\_ 1454 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 38 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 500

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 29.0 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№193							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар		
	мг/л	мг- экв-л	мг- экв %		мг/л	мг- экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	125.5			Ca	86		
Cl	130.8			Mg	192		
SO <sub>4</sub>	425.2			Na + K	165.5		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қуруқ қолдиқ \_\_\_\_\_ 1237.6 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 12 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 300  
Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 85.5 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

3. Сувнинг қуруқ қолдиғи (Вернадский Е.П.) ва қаттиқлик даражаси (О.А.Алекин) бўйича тавсифланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

4. Курлов формуласи кўринишида сувнинг тахлилини ёзинг:

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

5. Алёкин таснифи бўйича сувнинг турини аниқланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

6. Бетонга нисбатан сувнинг агрессивлигини баҳоланг. (углекислотали ва сульфатли).

---

---

---

---

7. Қуруқ қолдиғи, қаттиқлик даражаси ва колититри бўйича сувнинг ичишга яроқли эканини баҳоланг.

---

---

---

8. Сувнинг суғоришга яроқлигини аниқланг. \_\_\_\_\_

---

---

---

9. Тахлил натижаларидан фойдаланиб, сувнинг ҳосил бўлиши ҳақида фикрингизни айтинг.

---

---

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффициентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 185							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	мг/л	мг-экв-л	мг/экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	299			Ca	365		
Cl	1154			Mg	313		
SO <sub>4</sub>	3210			Na + K	1593		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 7056 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 18 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 44 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар		
	мг/л	мг-экв-л	мг-экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	152			Ca	240		
Cl	194			Mg	47.0		
SO <sub>4</sub>	1082			Na + K	640		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 2368 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_13\_\_\_\_\_ мг/л  
РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_  
Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_16.0\_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\% \qquad K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

3. Сувнинг қуруқ қолдиғи (Вернадский Е.П.) ва қаттиқлик даражаси (О.А.Алекин) бўйича тавсифланг.

Қудук № \_\_\_\_\_  
Қудук № \_\_\_\_\_

4. Курлов формуласи кўринишида сувнинг тахлилини ёзинг:

Қудук № \_\_\_\_\_  
Қудук № \_\_\_\_\_

5. Алёкин таснифи бўйича сувнинг турини аниқланг.

Қудук № \_\_\_\_\_  
Қудук № \_\_\_\_\_

6. Бетонга нисбатан сувнинг агрессивлигини баҳоланг. (углекислотали ва сульфатли).

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

7. Қуруқ қолдиғи, қаттиқлик даражаси ва колититри бўйича сувнинг ичишга яроқли эканини баҳоланг.

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

8. Сувнинг суғоришга яроқлигини аниқланг. \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

9. Тахлил натижаларидан фойдаланиб, сувнинг хосил бўлиши хақида фикрингизни айтинг.

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффициентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 162							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	мг/л	мг- экв-л	мг/экв %		мг/л	мг- экв-л	мг- экв%
HCO <sub>3</sub>	246.0			Ca	49.0		
Cl	337.0			Mg	23.0		
SO <sub>4</sub>	512.0			Na + K	455		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1660.0 \_\_\_\_\_ мг/л

СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 38 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 200

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 13.0 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№ 122							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар		
	мг/л	мг- экв-л	мг- экв %		мг/л	мг- экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	488			Ca	64		
Cl	69			Mg	122		
SO <sub>4</sub>	467			Na + K	149		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қуруқ қолдиқ \_\_\_\_\_ 1398 \_\_\_\_\_ мг/л  
СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 40 \_\_\_\_\_ мг/л  
РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 500  
Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 13.2 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\% \qquad K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

3. Сувнинг қуруқ қолдиғи (Вернадский Е.П.) ва қаттиқлик даражаси (О.А.Алекин) бўйича тавсифланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

4. Курлов формуласи кўринишида сувнинг тахлилини ёзинг:

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

5. Алёкин таснифи бўйича сувнинг турини аниқланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

6. Бетонга нисбатан сувнинг агрессивлигини баҳоланг. (углекислотали ва сульфатли).

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

7. Қуруқ қолдиғи, қаттиқлик даражаси ва колититри бўйича сувнинг ичишга яроқли эканини баҳоланг.

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

8. Сувнинг суғоришга яроқлигини аниқланг. \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

9. Тахлил натижаларидан фойдаланиб, сувнинг хосил бўлиши ҳақида фикрингизни айтинг.

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 138							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	мг/л	мг- экв-л	мг/экв %		мг/л	мг- экв-л	мг- экв%
HCO <sub>3</sub>	238			Ca	52		
Cl	335			Mg	39		
SO <sub>4</sub>	397			Na + K	364		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қурук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1454 \_\_\_\_\_ мг/л

СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 31 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 5.8 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№ 159							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар		
	мг/л	мг- экв-л	мг- экв %		мг/л	мг- экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	195			Ca	89		
Cl	163			Mg	83.5		
SO <sub>4</sub>	600			Na + K	185.5		
Анионлар				Катионлар			

ЙИҒИНДИСИ				ЙИҒИНДИСИ			
-----------	--	--	--	-----------	--	--	--

Қуруқ қолдиқ \_\_\_\_\_ 1327.2 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 11.2 \_\_\_\_\_ мг/л  
 РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 10.9 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Таҳлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\% \qquad K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

3. Сувнинг қуруқ қолдиғи (Вернадский Е.П.) ва қаттиқлик даражаси (О.А.Алекин) бўйича тавсифланг.

Қудук № \_\_\_\_\_  
 Қудук № \_\_\_\_\_

4. Курлов формуласи кўринишида сувнинг таҳлилни ёзинг:

Қудук № \_\_\_\_\_  
 Қудук № \_\_\_\_\_

5. Алёкин таснифи бўйича сувнинг турини аниқланг.

Қудук № \_\_\_\_\_  
 Қудук № \_\_\_\_\_

6. Бетонга нисбатан сувнинг агрессивлигини баҳоланг. (углекислотали ва сульфатли).

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

7. Қуруқ қолдиғи, қаттиқлик даражаси ва колититри бўйича сувнинг ичишга яроқли эканини баҳоланг.

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

8. Сувнинг суғоришга яроқлигини аниқланг. \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

9. Тахлил натижаларидан фойдаланиб, сувнинг хосил бўлиши хақида фикрингизни айтинг.

19

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 151							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	мг/л	мг-экв-л	мг/экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	171.6			Ca	73.9		
Cl	325.4			Mg	63.1		
SO <sub>4</sub>	653.0			Na + K	383.8		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қуруқ қолдиқ \_\_\_\_\_ 1682 \_\_\_\_\_ мг/л

СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 9.5 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 10 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№153						
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар	
	мг/л	мг-экв-л	мг-экв %		мг/л	мг-экв-л
HCO <sub>3</sub>	455			Ca	88	
Cl	57			Mg	76	

SO <sub>4</sub>	365			Na + K	137		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қуруқ қолдиқ \_\_\_\_\_ 1223.0 \_\_\_\_\_ мг/л

СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ - \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 500

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 11.7 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

3. Сувнинг қуруқ қолдиғи (Вернадский Е.П.) ва қаттиқлик даражаси (О.А.Алекин) бўйича тавсифланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

4. Курлов формуласи кўринишида сувнинг тахлилини ёзинг:

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

5. Алёкин таснифи бўйича сувнинг турини аниқланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

6. Бетонга нисбатан сувнинг агрессивлигини баҳоланг. (углекислотали ва сульфатли).

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

7. Қуруқ қолдиғи, қаттиқлик даражаси ва колититри бўйича сувнинг ичишга яроқли эканини баҳоланг.

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

8. Сувнинг суғоришга яроқлигини аниқланг. \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

9. Тахлил натижаларидан фойдаланиб, сувнинг хосил бўлиши ҳақида фикрингизни айтинг.

20

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффициентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 129							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	мг/л	мг-экв-л	мг/экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	232			Ca	90		
Cl	751			Mg	32		
SO <sub>4</sub>	862			Na + K	752		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қурук қолдиқ \_\_\_\_\_ 2720 \_\_\_\_\_ мг/л

СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 13 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ - \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№135							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар		
	мг/л	мг-экв-л	мг-экв %		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	186			Ca	76		

Cl	209			Mg	57		
SO <sub>4</sub>	405			Na + K	249		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қуруқ қолдиқ \_\_\_\_\_ 1218 \_\_\_\_\_ мг/л

СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 9 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 15 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

3. Сувнинг қуруқ қолдиғи (Вернадский Е.П.) ва қаттиқлик даражаси (О.А.Алекин) бўйича тавсифланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

4. Курлов формуласи кўринишида сувнинг тахлилини ёзинг:

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

5. Алёкин таснифи бўйича сувнинг турини аниқланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

6. Бетонга нисбатан сувнинг агрессивлигини баҳоланг. (углекислотали ва сульфатли).

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

7. Қуруқ қолдиғи, қаттиқлик даражаси ва колититри бўйича сувнинг ичишга яроқли эканини баҳоланг.

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

8. Сувнинг суғоришга яроқлигини аниқланг. \_\_\_\_\_



		ЭКВ-Л	ЭКВ %			ЭКВ-Л	
HCO <sub>3</sub>	213.0			Ca	274.0		
Cl	1180.0			Mg	218.0		
SO <sub>4</sub>	640.0			Na + K	-		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Қуруқ қолдиқ \_\_\_\_\_ 2529 \_\_\_\_\_ мг/л

СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ - \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 46.6 \_\_\_\_\_ мг-ЭКВ/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\% \qquad K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

3. Сувнинг қуруқ қолдиғи (Вернадский Е.П.) ва қаттиқлик даражаси (О.А.Алекин) бўйича тавсифланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

4. Курлов формуласи кўринишида сувнинг тахлилини ёзинг:

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

5. Алёкин таснифи бўйича сувнинг турини аниқланг.

Қудук № \_\_\_\_\_

Қудук № \_\_\_\_\_

6. Бетонга нисбатан сувнинг агрессивлигини баҳоланг. (углекислотали ва сульфатли).

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

7. Қуруқ қолдиғи, қаттиқлик даражаси ва колититри бўйича сувнинг ичишга яроқли эканини баҳоланг.

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

8. Сувнинг суғоришга яроқлигини аниқланг. \_\_\_\_\_  
 \_\_\_\_\_  
 \_\_\_\_\_

9. Тахлил натижаларидан фойдаланиб, сувнинг хосил бўлиши ҳақида фикрингизни айтинг.  
 \_\_\_\_\_  
 \_\_\_\_\_

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.  
 Қайта ҳисоблаш коэффициентлари: Са – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03  
 $SO_4 - 0,02$ ,  $HCO_3 - 0,02$  Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.  
 (Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№160							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	мг/л	мг-экв-л	мг/экв%		мг/л	мг-экв-л	мг-экв%
HCO <sub>3</sub>	430			Са	63,0		
Cl	54,0			Mg	107,1		
SO <sub>4</sub>	378			Na + K	112,1		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 114,2 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ - \_\_\_\_\_ мг/л  
 PH \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 500 \_\_\_\_\_  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 500 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№135			
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли	Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар

	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	186			Ca	76		
Cl	209			Mg	57		
SO <sub>4</sub>	402			Na + K	249		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1188 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 9 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 8,5 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 127							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ/ЭКВ %		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	183			Ca	76		
Cl	58			Mg	39		
SO <sub>4</sub>	290			Na + K	85		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 734 \_\_\_\_\_ мг/л

CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 3.0 \_\_\_\_\_ мг/л

РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_

Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 7.0 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№156			
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли	Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар

	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	210			Ca	90		
Cl	73			Mg	63		
SO <sub>4</sub>	375			Na + K	100		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 430 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 25 \_\_\_\_\_ мг/л  
 РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 100 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\% \qquad K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ/ЭКВ%		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	171.6			Ca	74.0		
Cl	325.4			Mg	63.0		
SO <sub>4</sub>	653.0			Na + K	384.0		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1681 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 10 \_\_\_\_\_ мг/л  
 РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 300  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 10 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№170			
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли	Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар

	МГ/Л	МГ- ЭКВ- Л	МГ- ЭКВ% Л		МГ/Л	МГ- ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	152			Ca	80		
Cl	197			Mg	27		
SO <sub>4</sub>	467			Na + K	272		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1208 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 13 \_\_\_\_\_ мг/л  
 PH \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 100  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 5.9 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\% \qquad K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№137							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	МГ/Л	МГ- ЭКВ- Л	МГ/ЭКВ %		МГ/Л	МГ- ЭКВ-Л	МГ- ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	152			Ca	76		
Cl	197			Mg	25		
SO <sub>4</sub>	467			Na + K	274		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1204 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 13 \_\_\_\_\_ мг/л  
 PH \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 5.9 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№157			
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли	Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар

	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	152			Ca	245		
Cl	200			Mg	42		
SO <sub>4</sub>	1088			Na + K	2889		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 4638 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 15 \_\_\_\_\_ мг/л  
 РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 16.0 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\% \qquad K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№ 182							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ/ЭКВ %		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	213			Ca	616		
Cl	1100			Mg	600		
SO <sub>4</sub>	640			Na + K	632		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 3801 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ мг/л  
 РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 1  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 46.5 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№183			
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли	Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар

	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	100			Ca	95		
Cl	102			Mg	98		
SO <sub>4</sub>	108			Na + K	122		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 655 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 30 \_\_\_\_\_ мг/л  
 РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 125  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 7.0 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\% \qquad K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№175							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ/ЭКВ%		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	153			Ca	241		
Cl	194			Mg	46		
SO <sub>4</sub>	1083			Na + K	1890		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 3620.3 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 13.3 \_\_\_\_\_ мг/л  
 РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 225  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 16 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№121			
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли	Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар

	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	348.0			Ca	74		
Cl	38.0			Mg	68		
SO <sub>4</sub>	244			Na + K	-		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 798 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 26.0 \_\_\_\_\_ мг/л  
 PH \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 500  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 5.25 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\% \qquad K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№168							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ/ЭКВ%		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	186			Ca	80		
Cl	209			Mg	60		
SO <sub>4</sub>	402			Na + K	250		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1198 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 11.0 \_\_\_\_\_ мг/л  
 PH \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 8.5 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№130			
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли	Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар

	МГ/Л	МГ- ЭКВ- Л	МГ- ЭКВ%		МГ/Л	МГ- ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	207			Ca	88		
Cl	70			Mg	53		
SO <sub>4</sub>	373			Na + K	100		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 904 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 13 \_\_\_\_\_ мг/л  
 РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 88 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\% \qquad K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03  
 SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.  
 (Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№186							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	МГ/Л	МГ- ЭКВ- Л	МГ/ЭКВ %		МГ/Л	МГ- ЭКВ-Л	МГ- ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	281			Ca	135		
Cl	95			Mg	80		
SO <sub>4</sub>	420			Na + K	135		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1281 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 65 \_\_\_\_\_ мг/л  
 РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 50.0 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№188			
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли	Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар

	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	450			Ca	129		
Cl	45			Mg	61		
SO <sub>4</sub>	325			Na + K	112		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1387 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 65 \_\_\_\_\_ мг/л  
 РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 300  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 95 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\% \qquad K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03  
 SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.  
 (Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№171							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ/ЭКВ%		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	240			Ca	55		
Cl	336			Mg	41		
SO <sub>4</sub>	400			Na + K	365		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1468 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 31 \_\_\_\_\_ мг/л  
 РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 150  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 5.8 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№152			
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли	Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар

	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	210			Ca	88		
Cl	72.00			Mg	52.9		
SO <sub>4</sub>	374.0			Na + K	99.9		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 911.8 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 15 \_\_\_\_\_ мг/л  
 РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 90 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\% \qquad K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03  
 SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.  
 (Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№195							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ/ЭКВ%		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	137			Ca	212.4		
Cl	125			Mg	311.5		
SO <sub>4</sub>	146.6			Na + K	116.5		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1075 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 26 \_\_\_\_\_ мг/л  
 РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 500  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 71.0 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№192			
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли	Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар

	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	300			Ca	315.7		
Ca	112			Mg	250		
SO <sub>4</sub>	133.3			Na + K	330		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1441 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ мг/л  
 РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 250  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 26 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\% \qquad K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03  
 SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.  
 (Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№122							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ/ЭКВ%		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	488			Ca	64		
Cl	69			Mg	122		
SO <sub>4</sub>	467			Na + K	149		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1198 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 40 \_\_\_\_\_ мг/л  
 РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 500  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№124			
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли	Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар

	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	433			Ca	60		
Ca	51			Mg	105.4		
SO <sub>4</sub>	378			Na + K	111.1		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 970 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ мг/л  
 PH \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 500  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\% \qquad K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03  
 SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.  
 (Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№167							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ/ЭКВ%		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	281			Ca	129		
Cl	85			Mg	67		
SO <sub>4</sub>	500			Na + K	130		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1272 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 70 \_\_\_\_\_ мг/л  
 PH \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 12 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№124			
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли	Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар

	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	433.0			Ca	60.0		
Ca	51.0			Mg	105.4		
SO <sub>4</sub>	378.0			Na + K	111.1		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1138.5 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ мг/л  
 РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 500  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 116.0 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\% \qquad K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03  
 SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.  
 (Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№165							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ/ЭКВ %		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	350			Ca	76.6		
Cl	40.0			Mg	71.1		
SO <sub>4</sub>	288			Na + K	-		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 850.7 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 25.0 \_\_\_\_\_ мг/л  
 РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 500  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 27.0 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№132			
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли	Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар

	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	171			Ca	74		
Ca	326			Mg	63		
SO <sub>4</sub>	653			Na + K	384		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1632 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 9 \_\_\_\_\_ мг/л  
 PH \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 8.9 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\% \qquad K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03  
 SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.  
 (Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№122							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ/ЭКВ %		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	488			Ca	64.0		
Cl	69			Mg	122.0		
SO <sub>4</sub>	467			Na + K	149.0		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1300 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ мг/л  
 PH \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 500  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№144			
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли	Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар

	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	335.0			Ca	28.0		
Ca	145.0			Mg	131		
SO <sub>4</sub>	761			Na + K	303		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1703 \_\_\_\_\_ мг/л  
CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 22.0 \_\_\_\_\_ мг/л  
РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_  
Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\% \qquad K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03

SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.

(Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№181							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ/ЭКВ %		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	152			Ca	80		
Cl	200			Mg	30		
SO <sub>4</sub>	470			Na + K	273		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1240 \_\_\_\_\_ мг/л  
CO<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 15 \_\_\_\_\_ мг/л  
РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 101  
Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 11 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№180			
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли	Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар

	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	153			Ca	241		
Ca	120			Mg	46		
SO <sub>4</sub>	1000			Na + K	1800		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 3443.3 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 13.3 \_\_\_\_\_ мг/л  
 РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 200  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 25 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\% \qquad K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

1. Тахлилни ион шаклидан миллиграмм – эквивалент/л ва миллиграмм – эквивалент фоизга қайта ҳисоблансин.

Қайта ҳисоблаш коэффицентлари: Ca – 0,05, Mg – 0,08, Cl – 0,03  
 SO<sub>4</sub> – 0,02, HCO<sub>3</sub> – 0,02 Na+K фарқи қайта ҳисоблансин.  
 (Na<sub>4</sub> – 0,04, K – 0,026).

ҚУДУҚ№200							
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли			Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли		
	МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ/ЭКВ %		МГ/Л	МГ-ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	315.7			Ca	125.7		
Cl	65.2			Mg	211.6		
SO <sub>4</sub>	196.3			Na + K	317.4		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1231.9 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 62 \_\_\_\_\_ мг/л  
 РН \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 78 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

ҚУДУҚ№204			
Кимёвий компонентлар	Тахлилнинг кўрсатилиш шакли	Кимёвий компонентлар	Кимёвий компонентлар

	МГ/Л	МГ- ЭКВ- Л	МГ- ЭКВ% Л		МГ/Л	МГ- ЭКВ-Л	МГ-ЭКВ%
HCO <sub>3</sub>	360.9			Ca	312.2		
Ca	361.1			Mg	125.6		
SO <sub>4</sub>	214.3			Na + K	96.4		
Анионлар йиғиндиси				Катионлар йиғиндиси			

Курук қолдиқ \_\_\_\_\_ 1529.3 \_\_\_\_\_ мг/л  
 СО<sub>2</sub> эркин \_\_\_\_\_ 58.8 \_\_\_\_\_ мг/л  
 PH \_\_\_\_\_ Колититр \_\_\_\_\_ 500  
 Умумий қаттиқлик \_\_\_\_\_ 31.0 \_\_\_\_\_ мг-экв/л

2. Тахлилни тўғри эканини текширинг:

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$

$$K = \frac{\sum a - \sum K}{\sum a + \sum K} 100\%$$