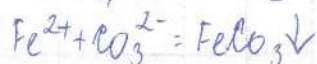
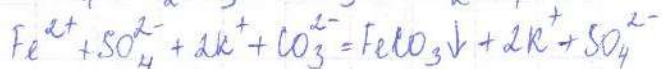
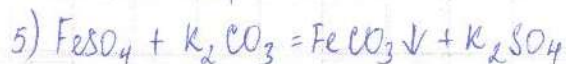
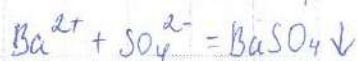
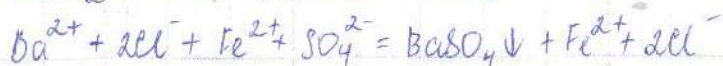
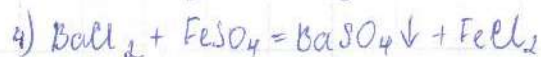
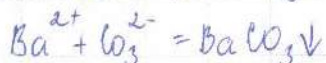
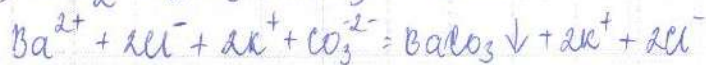
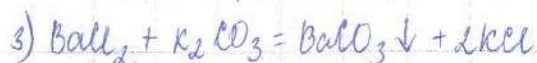
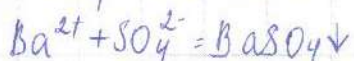
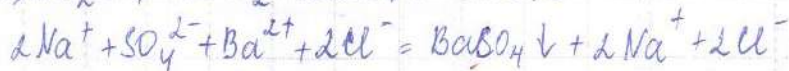
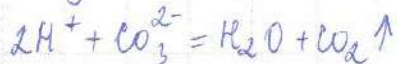
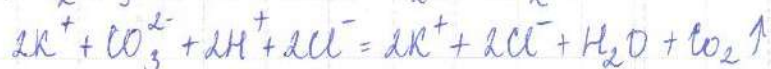
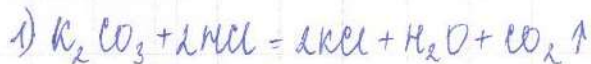


	HCl	Na ₂ SO ₄	K ₂ CO ₃	BaCl ₂	FeSO ₄
HCl	x		↑	-	
Na ₂ SO ₄		x		↓	-
K ₂ CO ₃	↑		x	↓	↓
BaCl ₂	-	↓	↓	x	↓
FeSO ₄		-	↓	↓	x



25ұай

Комиссия Торарасон

Комиссия мүшесі

А. Әтеушев
М. Қолсанов

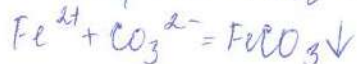
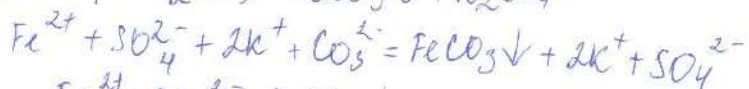
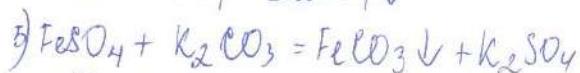
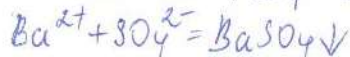
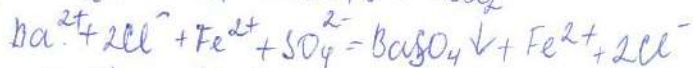
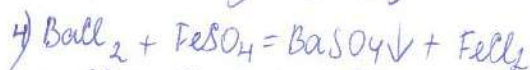
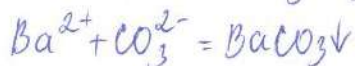
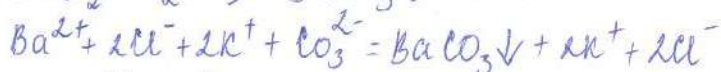
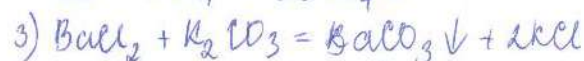
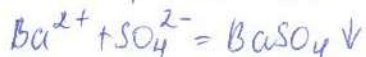
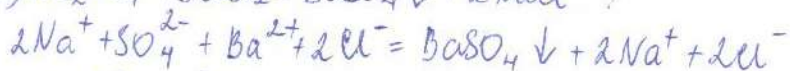
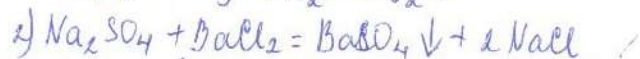
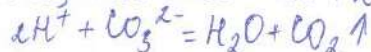
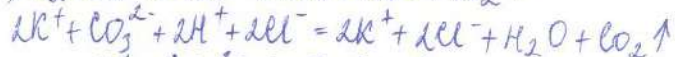
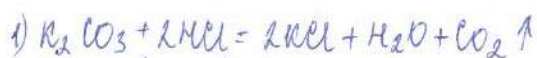
Химия пәнінен мектепшілік олимпиада тапсырмалары.
9 - сынып тапсырмалары
II - тур

5 нөмірленген сынауықта келесі заттардың 0,1 М ертінділері құйылған: тұз қышқылы, натрий сульфаты, калий карбонаты, барий хлориді, темір (II) сульфаты тек осы заттарды пайдаланып, қай сынауыққа қай заттың ертіндісі құйылғанын анықтаңыздар.

Анализ жасау жоспарын жасап, тиісті реакция теңдеулерін жазыңдар.

(25 ұпай)

	HCl	Na ₂ SO ₄	K ₂ CO ₃	BaCl ₂	FeSO ₄
HCl	X		↑	-	
Na ₂ SO ₄		X		↓	-
K ₂ CO ₃	↑		X	↓	↓
BaCl ₂	-	↓	↓	X	↓
FeSO ₄		-	↓	↓	X



**Жалпы білім беретін пәндер бойынша Республикалық олимпиаданың
I кезеңінің бағалау туралы ведомость**

Пәні: Химия

Класс: 9

р/с	Шифр , код	Қатысушының жеке сәйкестендіру номері	Балл II тур
1	X-09-02	080111650221	25

Қазылар алқасының қолы:



А.Утеулиева



Ж.Кощанова

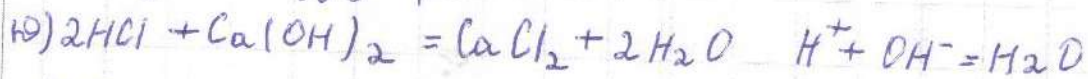
X - 10 - 03

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника

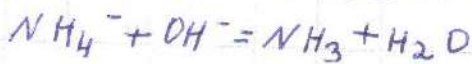
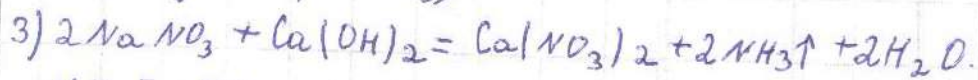
Парақ / Страница №

	AgNO₃	HCl	Na ₂ CO ₃	NH ₄ NO ₃	Ca(OH) ₂
AgNO ₃		а) ↓ ақ	б) ↓ ақ	—	в) ↓ сыр
HCl	а) ↓ ақ		г) ↑ CO ₂	—	д) + белгі жоқ
Na ₂ CO ₃	б) ↓ ақ	г) ↑ CO ₂		е) ↑ ?	а) ↓ ақ
NH ₄ NO ₃	—	—	е) ↑ ?		з) ↑ NH ₃
Ca(OH) ₂	в) ↓ сыр	д) + белгі жоқ	ж) ↓ ақ	з) ↑ NH ₃	

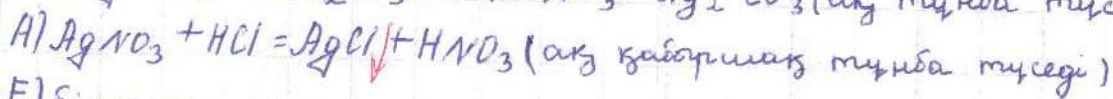
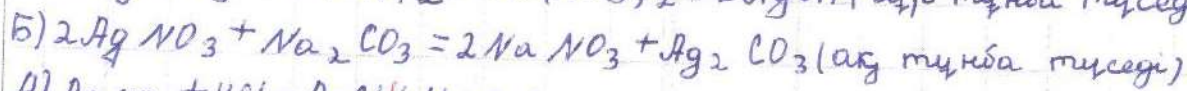
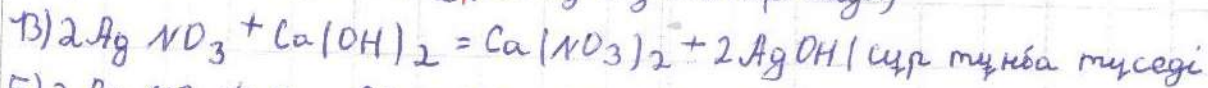
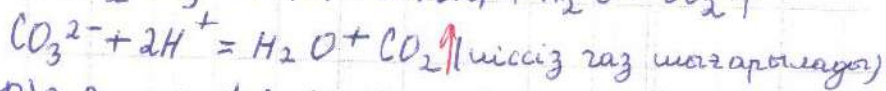
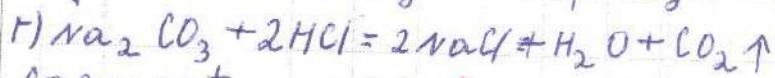
Реакция теңдеулері:



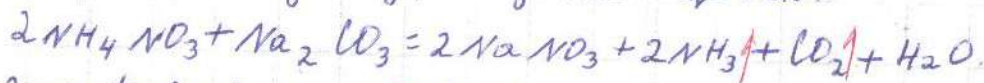
(сыртқа әсер жоқ)

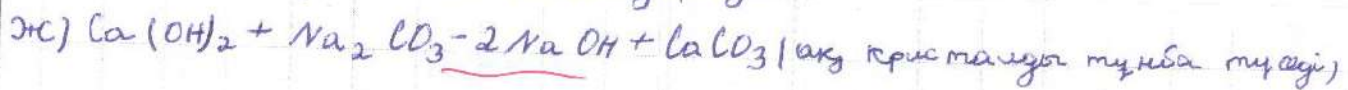


(қатты жағымсыз иіс бар газ шығарылады)



Е) Бірлескен гидролиз реакциясы мүмкін:



$$2NH_4^+ + CO_3^{2-} = 2NH_3 \uparrow + CO_2 \uparrow + H_2O$$
 бұл пробиркадағынақ құрамын
 анықтайтын сияқты иіске айналады.


Қол жеткізген Тараптар:

Қол жеткізген Мүдделер:

Парақтың артқы жағын толтырмаңыз / Обратную сторону листа не заполнять

ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫНЫҢ БІЛІМ ЖӘНЕ ҒЫЛЫМ МИНИСТРЛІГІ
ДАРЫН ДЕТУСЫНҚАТҚАН, БІЛІМ ЖӘНЕ ҒЫЛЫМ ҚОҒАМЫ
РЕСПУБЛИКАСЫ

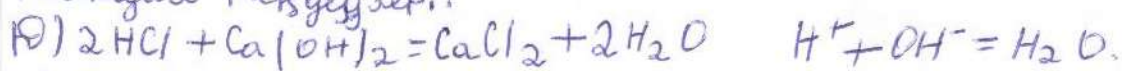
Химия пәнінен мектепшілік олимпиада тапсырмалары.
10- сынып тапсырмалары
II - тур

Бес пробиркада кальций гидроксиді, тұз қышқылы, натрий карбонаты, аммоний нитраты және күміс нитраты ерітінділері бар. Басқа реактивтерді пайдаланбай, қай сынауыққа қай заттың ерітіндісі құйылғанын анықтаңыздар. Анализ жасау жоспарын жасап, тиісті реакция теңдеулерін жазыңдар.

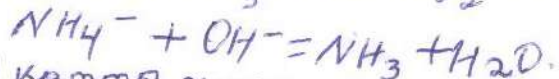
(25ұпай)

	AgNO_3	HCl	Na_2CO_3	NH_4NO_3	Ca(OH)_2
AgNO_3		а) ақ	б) ↓ ақ	—	в) ↓ сұр
HCl	а) ↓ ақ		г) ↑ CO_2	—	д) + (белгі жоқ)
Na_2CO_3	б) ↓ ақ	г) ↑ CO_2		е) ↑ ?	а) ↓ ақ
NH_4NO_3	—	—	е) ↑ ?		ж) ↓ ақ
Ca(OH)_2	в) ↓ сұр	д) + (белгі жоқ)	ж) ↓ ақ	з) ↑ NH_3	

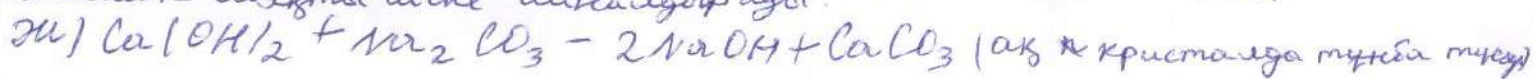
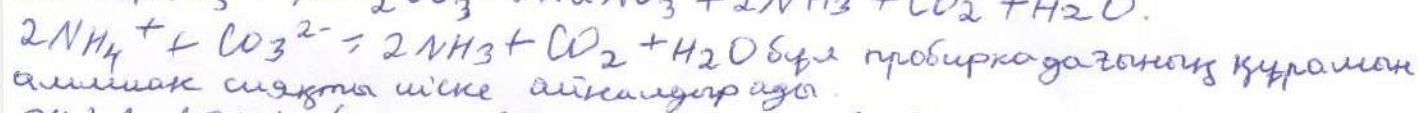
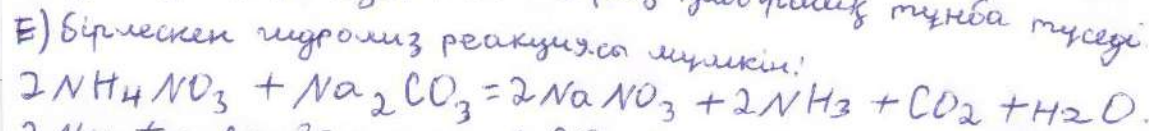
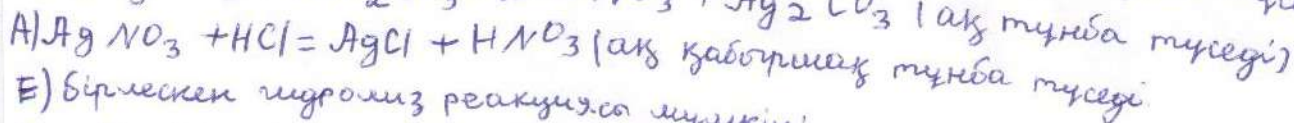
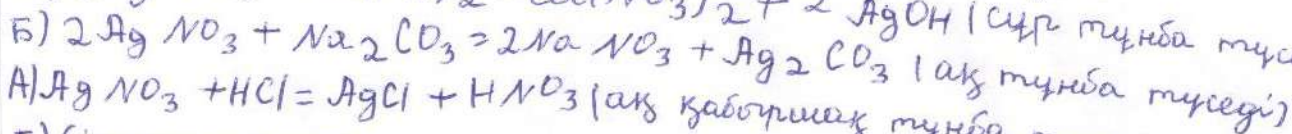
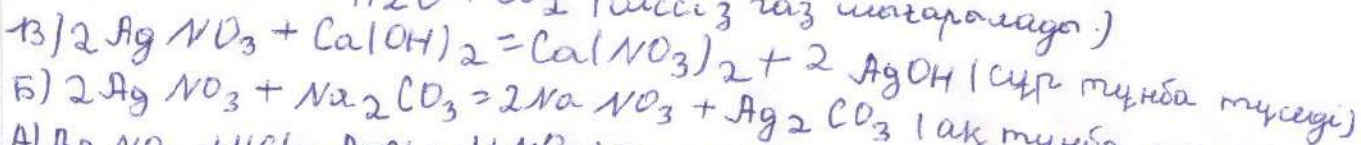
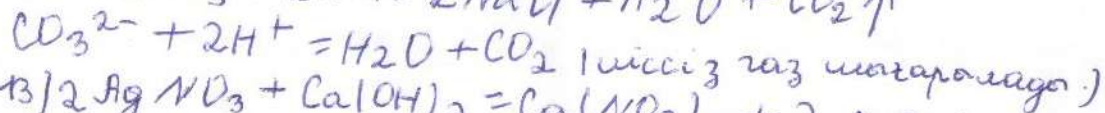
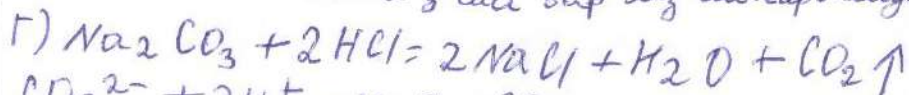
Реакция теңдеулері:



(сыртқы әсер жоқ)



(қатты жағымсыз иісі бар газ шығарылады)



**Жалпы білім беретін пәндер бойынша Республикалық олимпиаданың
І кезеңінің бағалау туралы ведомость**

Пәні:Химия

Класс: 10

р/с	Шифр , код	Қатысушының жеке сәйкестендіру номері	Балл II тур
1	X-10-03	070530650525	22

Қазылар алқасының қолы:



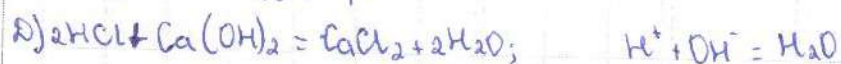
А.Утеулиева



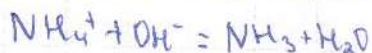
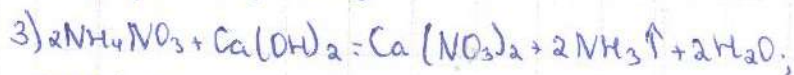
Ж.Кощанова

	AgNO_3	HCl	Na_2CO_3	NH_4NO_3	$\text{Ca}(\text{OH})_2$
AgNO_3		а) ↓ ағ	б) ↓ ағ	—	б) ↓ сұр
HCl	а) ↓ ағ		з) ↑ CO_2	—	г) + (белгі жоқ)
Na_2CO_3	б) ↓ ағ	з) ↑ CO_2		е) ↑ ?	д) ↓ ағ
NH_4NO_3	—	—	е) ↑ ?		з) ↑ NH_3
$\text{Ca}(\text{OH})_2$	б) ↓ сұр	г) + (белгі жоқ)	д) ↓ ағ	з) ↑ NH_3	

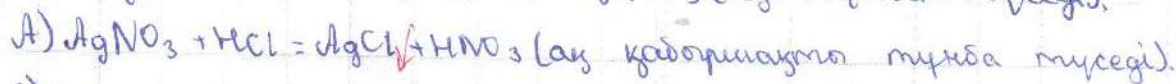
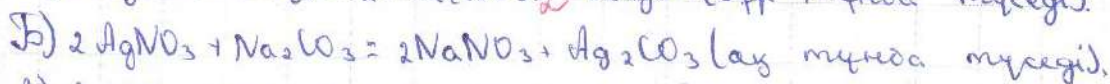
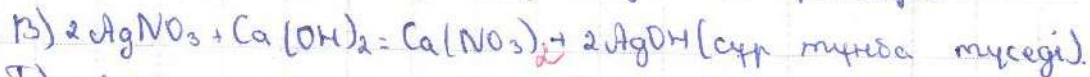
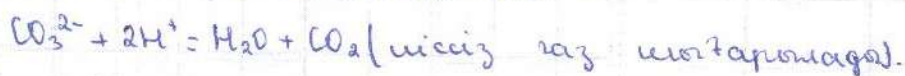
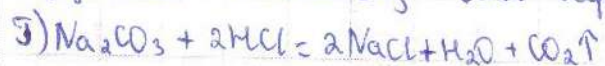
Реакция теңдеулері:



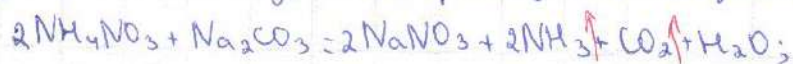
(сұртық жер жоқ)



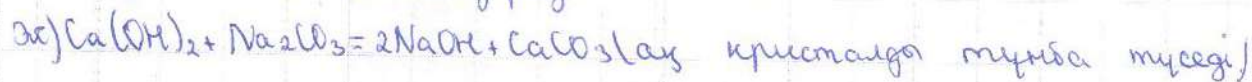
(қатты катионсыз иісі бар газ шығарылады).



е) бірлескен гидролиз реакциясы мүмкін



$2\text{NH}_4^+ + \text{CO}_3^{2-} = 2\text{NH}_3 \uparrow + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$, бұл пробиркадағының құрамын алынған сияқты иіске айналады.



22 ун ай

Комиссия төрағасы:

Комиссия мүшесі: *Ж. А. Төлеушев*

Ж. А. Төлеушев

Химия олимпиадасының тапсырмалары.

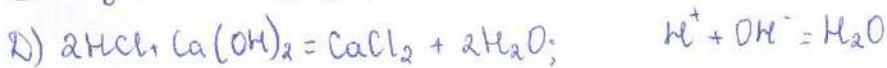
11 сынып

II-тур

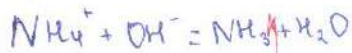
Бес пробиркада кальций гидроксиді, тұз қышқылы, натрий карбонаты, аммоний нитраты және күміс нитраты ерітінділері бар. Басқа реактивтерді пайдаланбай, қай сынауыққа қай заттың ертіндісі құйылғанын анықтаңыздар. Анализ жасау жоспарын жасап, тиісті реакция теңдеулерін жазыңдар. (256балл)

	$AgNO_3$	HCl	Na_2CO_3	NH_4NO_3	$Ca(OH)_2$
$AgNO_3$		а) ↓ ағ	б) ↓ ағ	—	в) ↓ сұр
HCl	а) ↓ ағ		з) ↑ CO_2	—	г) + (белгі жоқ)
Na_2CO_3	б) ↓ ағ	з) ↑ CO_2		е) ↑ ?	х) ↓ ағ
NH_4NO_3	—	—	е) ↑ ?		з) ↑ NH_3
$Ca(OH)_2$	в) ↓ сұр	г) + (белгі жоқ)	х) ↓ ағ	з) ↑ NH_3	

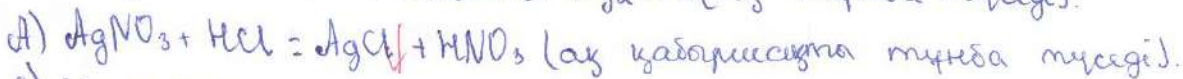
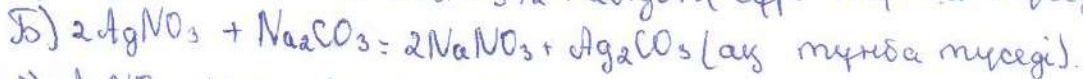
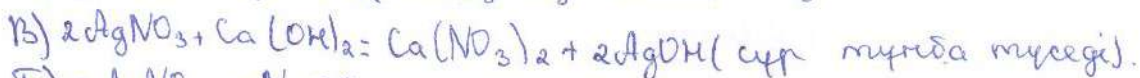
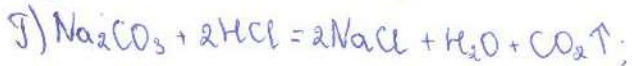
Реакция теңдеулері:



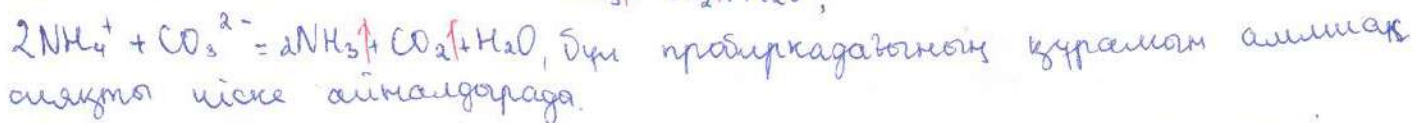
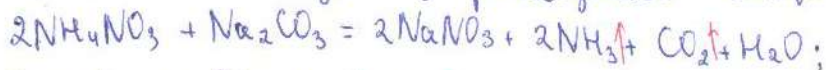
(сәрткіс әсер жоқ)



(қатты заттың иісі бар газ шартарында).



Е) біркелкі иондық реакциясы мүмкін



**Жалпы білім беретін пәндер бойынша Республикалық олимпиаданың
I кезеңінің бағалау туралы ведомость**

Пәні:Химия

Класс: 11

р/с	Шифр , код	Қатысушының жеке сәйкестендіру номері	Балл II тур
1	X-11-01	060811650491	22

Қазылар алқасының қолы:



А.Утеулиева



Ж.Кошанова