

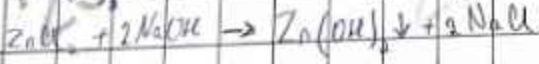
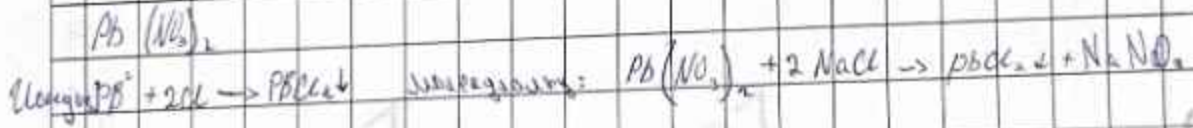
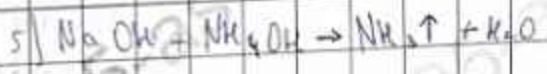
Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника Парақ / Страница №

1) Сымандықтарда заттардағы аниондар жоспары өзара келісімдігі (BaCl₂)
 екі қатары ион бар ерітінділер Ba²⁺ иондары SO₄²⁻ ионымен әрекеттесуі
 ақ түсті BaSO₄ тұнбасы түзеді. Мәселен: BaCl₂ + Na₂(SO₄)₂ → BaSO₄ ↓ + 2NaCl
 иондық Ba²⁺ + SO₄²⁻ → BaSO₄ ↓

2) Pb²⁺ иондары Cl⁻ ионымен әрекеттесіп PbCl₂ тұнбасы түзеді.
 3) NaOH немесе NH₄OH зоры арқылы кейбір катиондар тұнбаға түсіріледі
 Mg²⁺ + 2OH⁻ → Mg(OH)₂ ↓ (ақ тұнба); Al³⁺ + 3OH⁻ → Al(OH)₃ ↓ (ақ жасыл тұнба)
 Zn²⁺ + 2OH⁻ → Zn(OH)₂ ↓ (ақ тұнба)

Al(OH)₃, NaOH ерітіндісінде ерікесі.

4) Zn, Cu, Al, Fe, Mg ерітінділерінде NH₄OH ұстағанда тұнба пайда болады.



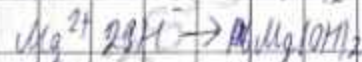
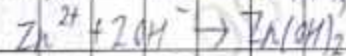
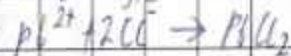
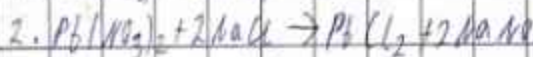
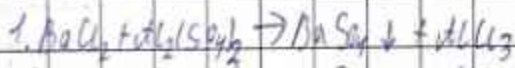
1. Ерітінділердің түсіні, шөгінділерін түзілуін және газ бөлінуін бақылау

2. Емалардағы ашырау
Емалардың түсіні, ашырауының сипатын немесе құрамын ишаратпен сипаттаумен араластырып тұрба түсінін көрсету.
Емалардың гидроксидін әр түрлі ерітінділермен қосып, ерітіндінің гидроксиддерін түзілуін бақылау.

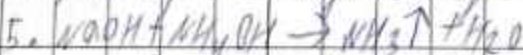
Талданатын гидроксидін қоса, онда кейбір ишаралардың гидроксидтері тұрбаға түскені.

3. Емалардың түсінін құрамына қарап, бар-жоғын тексеру үшін бақылау.

Жаратын ишаратын түрлі-түрлі ашырау үшін пайдалану



Емалардың түсіні, ашырауы, $MgCl_2$ ерітінділерін $Al(OH)_3$ және $Mg(OH)_2$ гидроксиддерін тұрбаға түсінуіне қарамастан.





Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника Парақ / Страница №

Ашықталған, әткір шілі арқылы МНҚМ анықталмақда.

Қаржысы: жетерінен тағайындауға, адамдар арқылы арқылы
және қаржысының заттарды анықтауға болады. Тіптірде
Қаржысының қаржысы заттарды шілі арқылы анықтауға
болады.

25-25-007

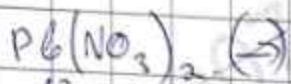
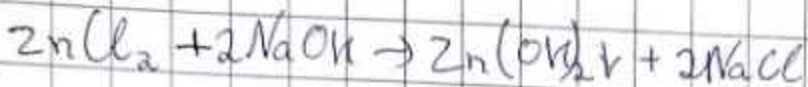
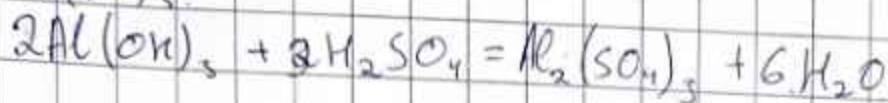
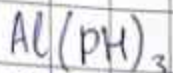
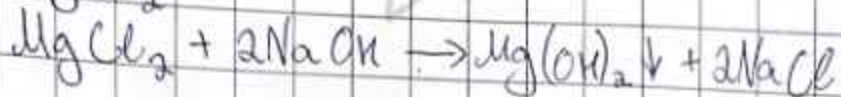
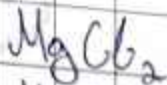
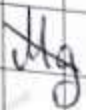
25-25-007

25-25-007

25-25-007

25-25-007

25-25-007

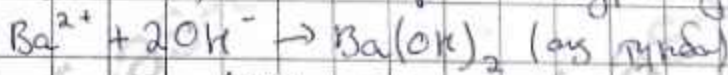


1 Натрий гидроксиді (NaOH) ерітіндісін қоса

Натрий гидроксиді - көбіз, саңдықтап ол кейбір тұздардың ерітінділерінде гидроксид таспап, заттың қызыл заттар кезде басып шығып, ол тек қана сульфаттар мен нитраттар сияқты ерітінділермен реакцияға түспейді!

Төмендегілер:

1. Натрий хлориді (BaCl₂) мен натрий гидроксидінің реакциясы:



2. Аммоний сульфаты (Al₂(SO₄)₃) мен натрий гидроксидінің реакциясы: Al³⁺ + 3OH⁻ → Al(OH)₃ (ақ тұнба)

3. Натрий хлоридімен (NaCl) мен натрий гидроксиді
реакциясы бармағандықтан, өйткені NaCl суда толықтай
ериді.

2. Алюмин гидроксиді ($\text{Al}(\text{OH})_3$) қосы.
Алюмин гидроксиді қолжықандықтан санытағын
түздірмей реакцияға түседі, алюмин қосынысыр
мен су пайда болады.

Реакциясы

1. Зурвалтс шырағы ($\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$) мен алюмин гидроксиді
реакциясы: $\text{Pb}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Pb}(\text{OH})_2$ (су түзіледі)

2. Магний хлориді (MgCl_2) мен алюмин гидроксиді
 $\text{Mg}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2$ (су түзіледі)

3. Басқа реакциялармен қолжықандықтан немесе
негізгі ерітінділермен аракеттесу
жөнінде түздір тек бәрінің бір қолжықандық
мен немесе негіздермен реакцияға түсетін екенін

Реакция 1: Барий хлориді (BaCl_2) мен натрий
гидроксидінің реакциясы.

Барий иондар (Ba^{2+}) сүйтімен аракеттерін
су түзіп тұрды барий гидроксиді ($\text{Ba}(\text{OH})_2$) түзеді.

Реакция 2: Сульфатпен түздірді реакциясы
Алюминий сульфаты мен барий хлориді қосында
су түзіп тұздіретін қорға болады.

Реакция 3: Натрий хлориді (NaCl)
Натрий хлориді бармағандықтан реакцияға түспейді.
өйткені ол суда ериді.



C-1



C-2



C-3



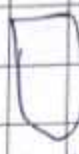
C-4



C-5



C-6



C-7

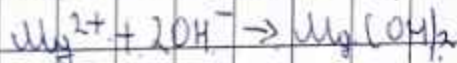
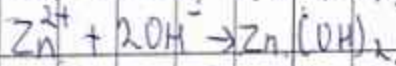
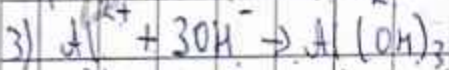
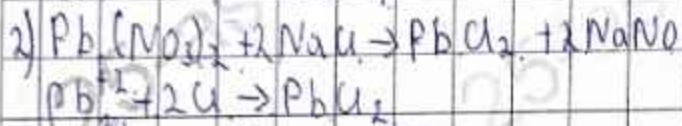
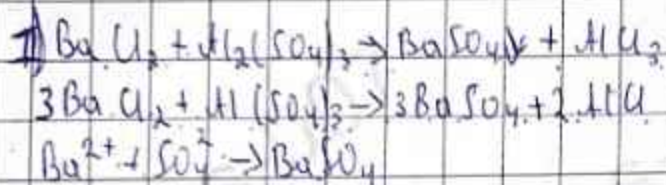


C-8

C - Самауы

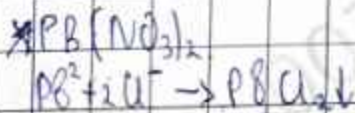
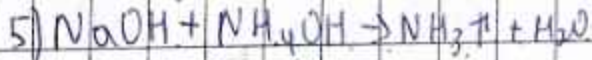
1) ~~самауыға 201 заттарға 300~~
 ашықтану жасауы
 өзара реакциялар кезіндегі

1) ~~Ермәттегілердің түсініктемесі~~

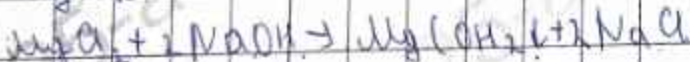


4) ~~Cl~~

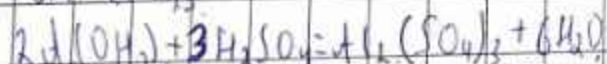
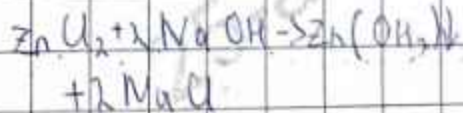
4) $ZnCl_2, Al_2(SO_4)_3, MgCl_2$ ерітінділеріне NH_4OH қосқанда
~~түзіледі~~ тұнба пайда болады.
 гидроксиді



$MgCl_2$

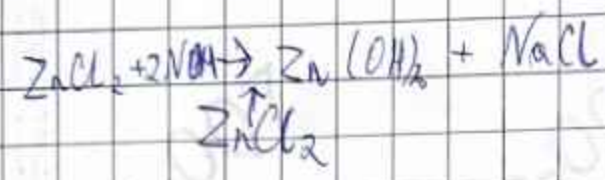
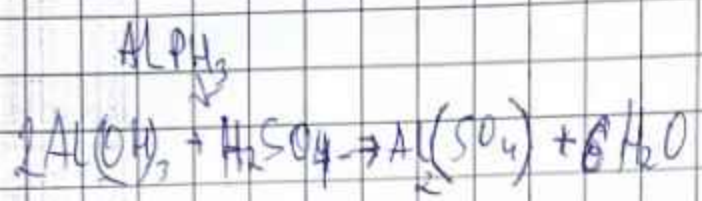
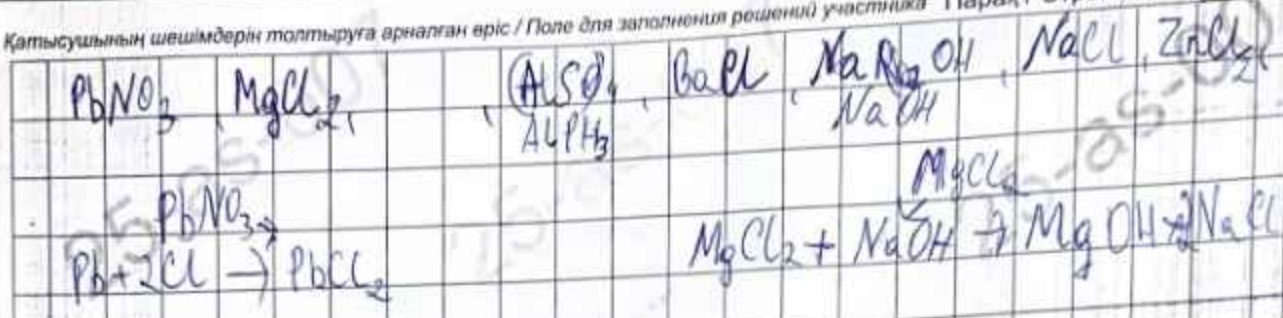


$Al(OH)_3$

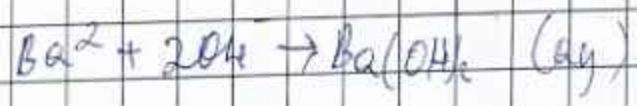


Парақтың арты жағын толтырмаңыз / Обратную сторону листа не заполнять

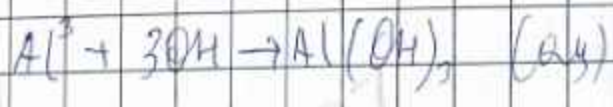
Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника Парақ / Страница №



Барий хлориді мен натрий гидроксиді реакциясы:



Алюминий сульфаты мен натрий гидроксидінің реакциясы:



Натрий хлориді мен натрий гидроксидінің реакциясы мен сутекті суға талқанмен өріс:

Қорғасын нитраты мен аминий гидроксиді



Аминий хлориді мен аминий гидроксиді



Қайбір тұздар тек белгілі бір қолшарлармен қалыпта
көрсетілген реакцияға түсіп шығып

Барли иондары еілтілген зрешетесте ау түсті тұзға
өзгереді.

Қайри қорғасын барлы соңында реакцияға түскенді,
суда ары.

Шешер қорғасын:

1) Барли қорғасын мен аминий сульфаты алынуы.

2) Қорғасын нитраты мен аминий хлориді алынуы.

3) Ау түсті тұзға айнап белгілі шарада сумен
түздерден аты айнап береді.