

09-21



ВСЕРОССИЙСКАЯ
ОЛИМПИАДА
ШКОЛЬНИКОВ
2018-2019

БЛАНК №

09 - 21

Региональный этап ВсОШ 2019
по предмету «Химия»

Фамилия, имя, отчество полностью:

Кадиев Абдула Дамаатович

Число, месяц, год рождения (ДД.ММ.ГГГГ):

22.06.2004

Класс учащегося:

9

За какой класс учащийся пишет работу:

9

Полное название образовательной организации по уставу:

ТБОУ РО "Амча ДОД"

Название района или города:

Моздок

Дата:

15.01.2019

Подпись:

Абдула

ТЕТРАДЬ

для _____

учени _____

_____ класса _____

_____ школы _____

Mass 15
Molar 10

a-1)

Dano:

$$m(I_2S_3) = 152$$

$$m(Na_2S) = 2002$$

$$w(Na_2S) = 16,7490$$

w-?

J-2

$$m(Na_2S) = \frac{200 \cdot 16,749}{100} = 33,542$$

$$J(Na_2S) = \frac{33,54}{78} = 0,43 \text{ molov}$$

$$J(I_2S_3) = \frac{15}{150} = 0,1 \text{ molov}$$

~~$J(I_2S_3) : J(Na_2S) =$~~

10

g-2

$$m(t) = 50 + 0,9 \cdot 1) 7$$

$$m(2n) = 19 + 0,488 \cdot 2$$

$$J(t) = \frac{50 + 0,9 \cdot 1}{2 \cdot 4}$$

$$J(2n) = \frac{19 + 0,488}{0,5 \cdot 1,788}$$

g

09-06



ВСЕРОССИЙСКАЯ
ОЛИМПИАДА
ШКОЛЬНИКОВ
2018-2019

БЛАНК №

09 - 06

Региональный этап ВсОШ 2019
по предмету «Химия»

Фамилия, имя, отчество полностью:

Магдеев Абдулла Рахматович

Число, месяц, год рождения (ДД.ММ.ГГГГ):

22.06.2004

Класс учащегося:

9

За какой класс учащийся пишет работу:

9

Полное название образовательной организации по уставу:

ГБОУ РОД "Ам и Дод"

Название района или города:

Магочный

Дата:

16.01.2019

Подпись:

ТЕТРАДЬ

для _____

учени _____ класса _____

школы _____

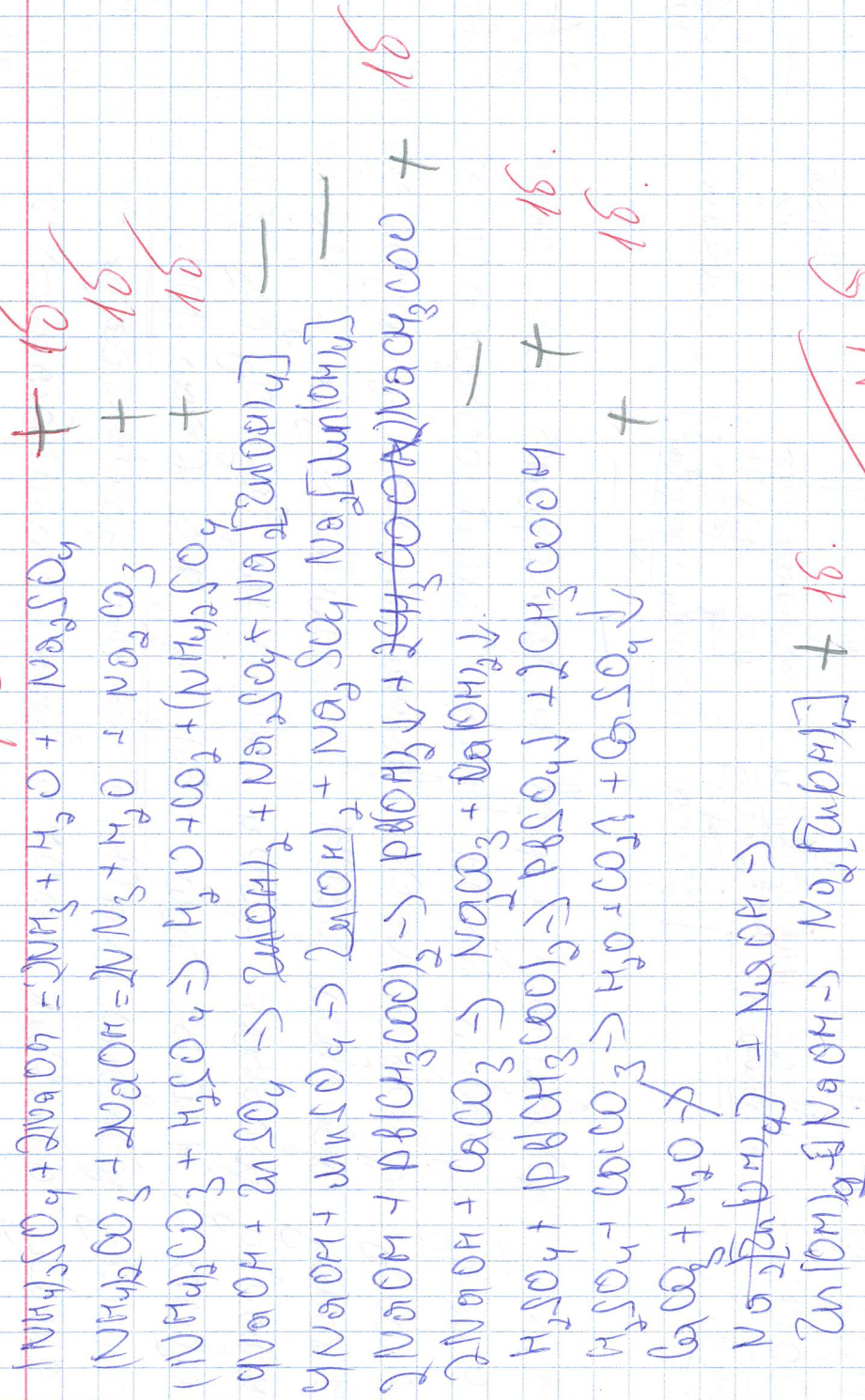
Урок 285

$\text{NaCl} (\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8 (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 \text{ ZnSO}_4 \text{ PbSO}_4 \text{ CuSO}_4 \text{ Na}_2\text{CO}_3$
 H_2O P ↑ по кислотности
 NaOH — ↑ по кислотности
 H_2SO_4 — ↑ по кислотности

1 вода гидратации и проб не проводится ⇒ это CuCO_3
 4 вода гидратации NaOH вводим данные отбор ⇒ это PbSO_4
 6 вода гидратации NaOH вводим NH_3 воз с раствором NH_3
 7 вода гидратации NaOH вводим NH_3 воз с раствором NH_3
 4 вода гидратации H_2SO_4 вводим CO_2 воз с раствором NH_3
 среда ⇒ 4 вода дом $\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ в CO_2 в CO_2 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
 3 вода гидратации NaOH и вводим гидратации отбор ⇒ это PbSO_4
 8 вода гидратации NaOH и вводим данные отбор ⇒ это H_2SO_4
 5 вода NaCl так интер с NH_3 вводим умеренно разбавл
 2 вода Na_2CO_3 так при гидратации H_2SO_4 вводим воз

Согласно с законом

195 г/моль



195

245
65
<hr/> 300

Цена бб - 185.
 Цена - 45.
 Табу - 35.

 Итого 285 г/моль

09-06

ВсОШ по химии, региональный этап
2018–2019 учебный год

Задания экспериментального тура

Девятый класс

В восьми пронумерованных пробирках находятся индивидуальные вещества: NaCl , $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$, $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$, ZnSO_4 , MnSO_4 , $\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2$, Na_2CO_3 , CaCO_3 .

Задания:

- Заполните таблицу, указав в соответствующих ячейках поведение веществ в воде (растворение/нерастворение) и аналитические эффекты, сопровождающие взаимодействие их с растворами NaOH и H_2SO_4 (выделение газа, выпадение осадка, его растворимость в избытке реактива и т.д.).

	NaCl	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$	ZnSO_4	MnSO_4	$\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2$	Na_2CO_3	CaCO_3
H_2O	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	М.
NaOH	-	газ с пузырьками	↑ с разл. звонко	↑ с разл. звонко	↓ осадок	↓ белый	-	↓ белый
H_2SO_4	-	-	↑ газ без звука и запаха	-	-	↓ белый	↑ осадок к желтому	↑ осадок к желтому

- Приведите уравнения реакций в соответствии с Вашей таблицей, сопровождающихся аналитическими эффектами (12 уравнений).
- Пользуясь водой и растворами NaOH и H_2SO_4 , определите какое вещество находится в каждой из пробирок.

Реактивы: 1M NaOH , 1M H_2SO_4 .

Оборудование: штатив с пробирками, шпатель, глазная пипетка для отбора проб, стакан с дистиллированной водой для промывания пипетки, водяная баня, предметное стекло, фенолфталеиновая бумага.