

ШИФР X-09-02

участника муниципального этапа всероссийской олимпиады школьников по химии в 2019-2020 учебном году

Внимание! Шифровать следует каждую страницу Вашей письменной работы.

Ф. И. О. учащегося (в имен. падеже)

Щетинина Каренда
Сергеевна Д

Дата

рождения 05.09.2004.

Образовательное учреждение (полное название)

МАОУ «СОШ» №8

Город, село

г. Мещон

Район

Класс 9 "а"

Ф. И. О. учителя (полностью)

Лаврашская Ольга
Михаэловна.

ХМАО-ЮГРА
г. МЕГИОН
ДЕПАРТАМЕНТ ОБРАЗОВАНИЯ
И МОЛОДЕЖНОЙ ПОЛИТИКИ
 Тел: 8-34643-59461
 E-mail: DEPARTMENT-MEG.RU
 «___» _____ 20__ г.

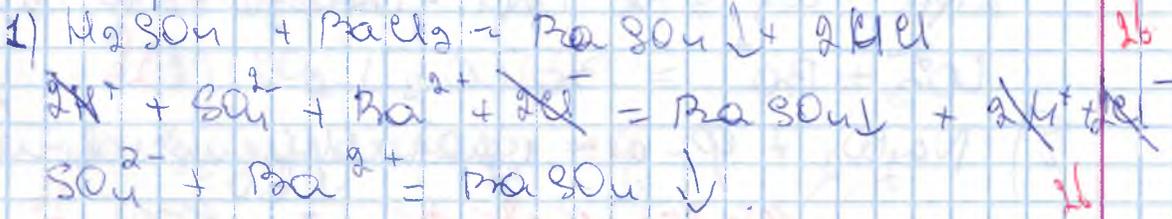
же. туп: 485
 11: 05
 12: 35
 13: 65
 14: 15
 15: 05
 16: 15

K-09-02
 +25

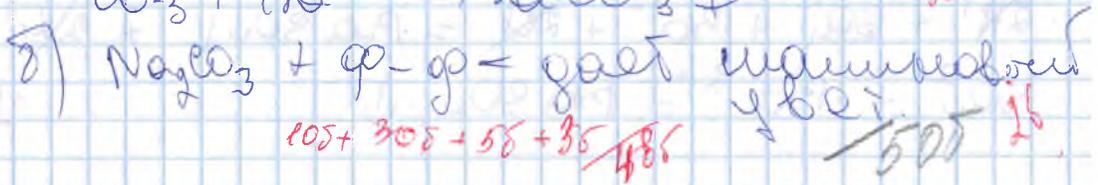
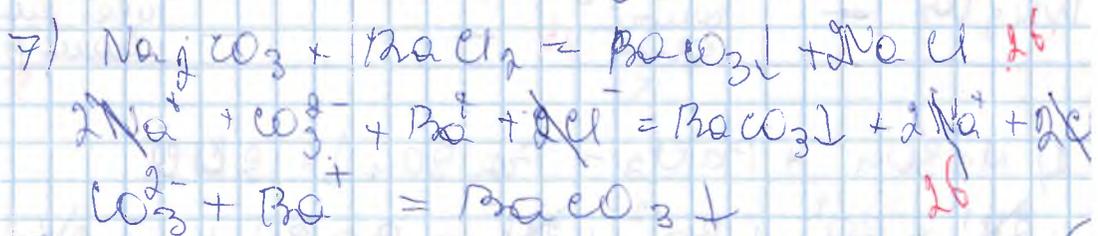
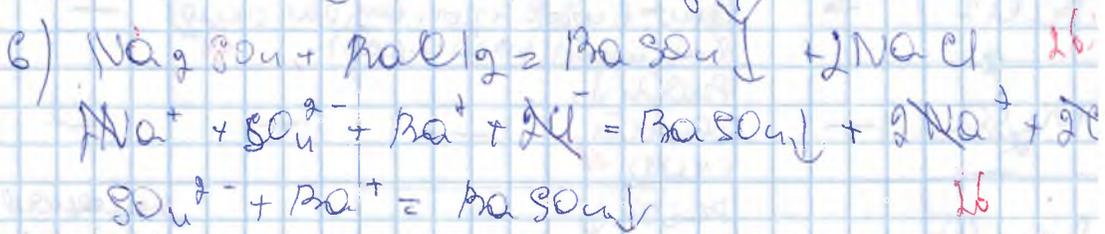
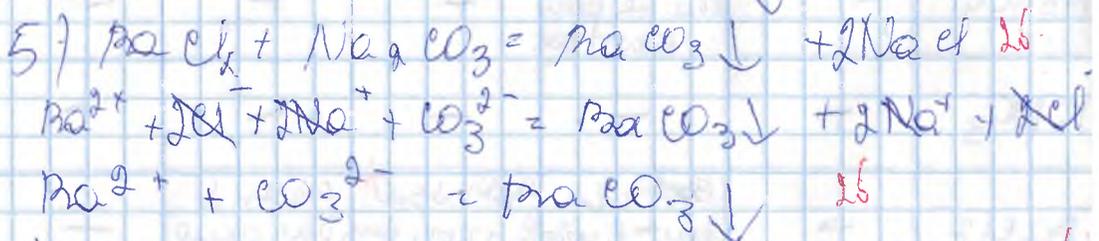
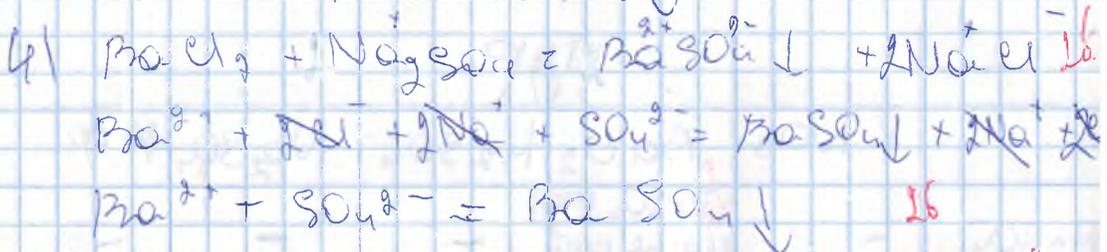
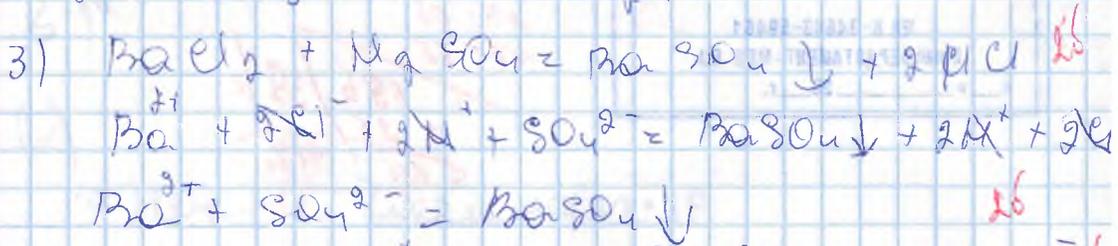
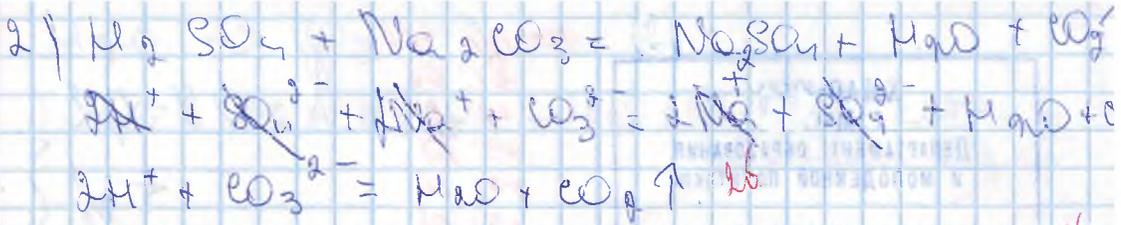
~~596 / 39%~~
 + 25 / 42%
 616

7 экспериментов

	тип					
	KNO ₃	BaCl ₂	H ₂ SO ₄	Na ₂ SO ₄	NaCl	Na ₂ CO ₃
H ₂ SO ₄	-	BaSO ₄ ↓ осадок не падает в чистом виде	-	-	-	CO ₂ ↑ образование газа (мыл.)
KNO ₃	-	-	-	-	-	-
BaCl ₂	-	-	BaSO ₄ ↓ осадок в чистом виде в паре (осадок)	BaSO ₄ ↓ осадок 55%	-	BaCO ₃ ↓ осадок 10
Na ₂ SO ₄	-	BaSO ₄ ↓ осадок 20	-	-	-	-
Na ₂ CO ₃	-	BaCO ₃ ↓ осадок 16	-	-	наблюдается увет на дисках	-



35
 100
 16
 16



26
↑
2

теоретич.

чуж

2) Рентгеновские лучи (х лучи)
Автомат

Элементы в воздухе.

26

15
35

3) Указывая что изотопов с
m 14,00307 > изотопов с m 15,00011
можно сделать вывод что m ≈ 14

26

это N₂ (Азот)

26

Этот элемент применяется для
заморозки (сухой лед)

16

26

хранят в закрытых емкостях
в виде жидкого азота

16

26

35

4) 1) H₂O

2) CO₂

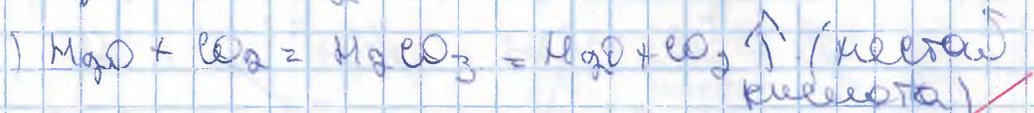
0,56

3) мрамор

0,56

4) -

15



~~клевая~~
16

5)

06

6)

5) $\text{CO}_2 \cdot 16$