

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.

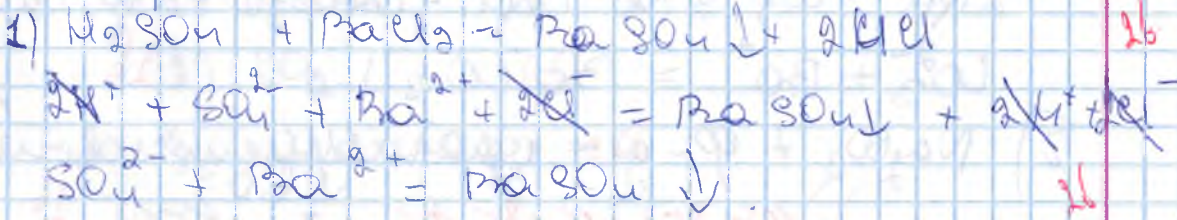
№ п/п: 485  
 №1: 05  
 №2: 35  
 №3: 65  
 №4: 15  
 №5: 05  
 №6: 15

K-09-02  
 +25

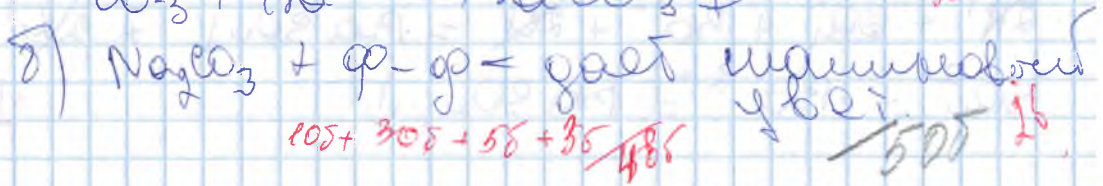
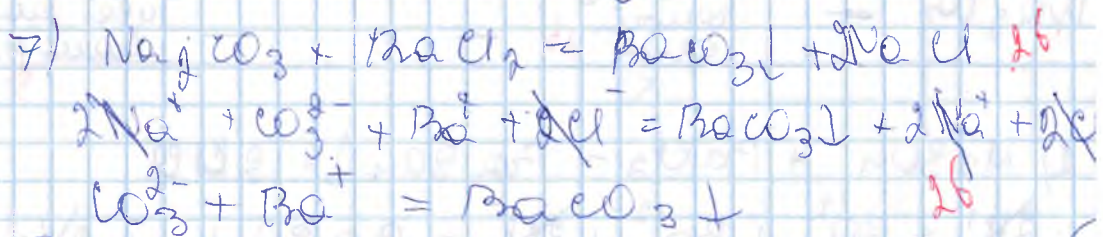
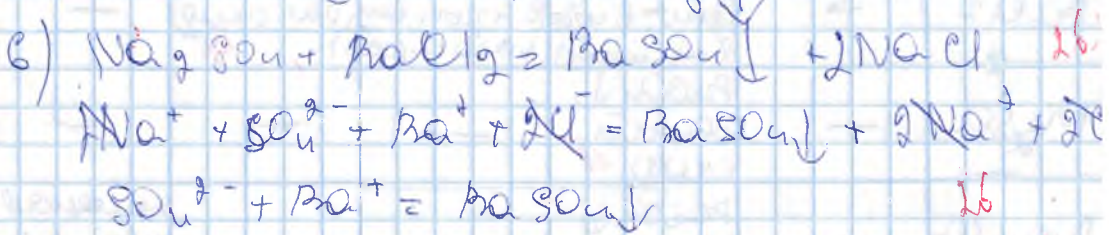
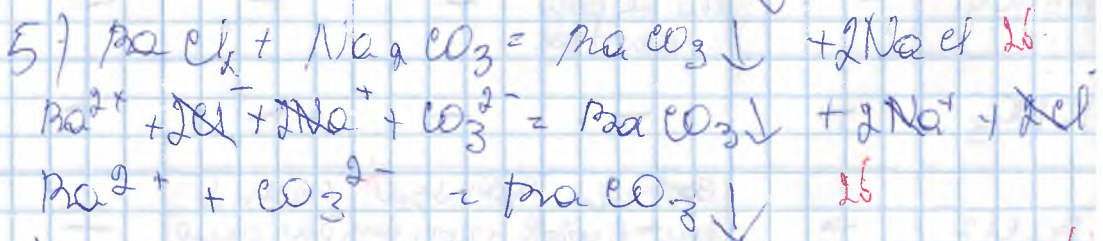
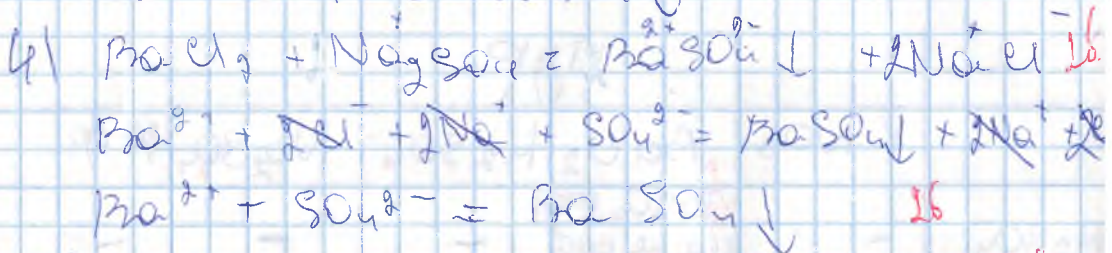
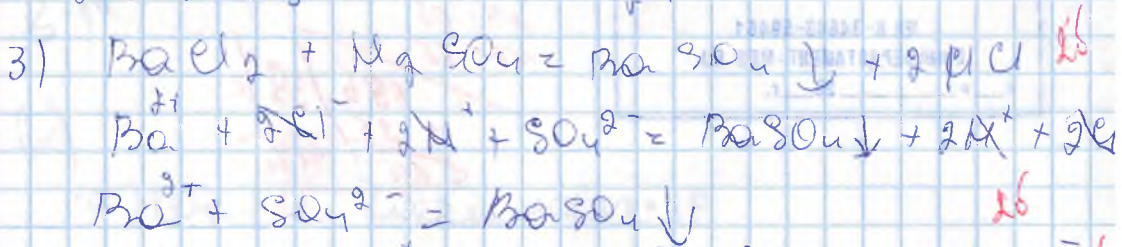
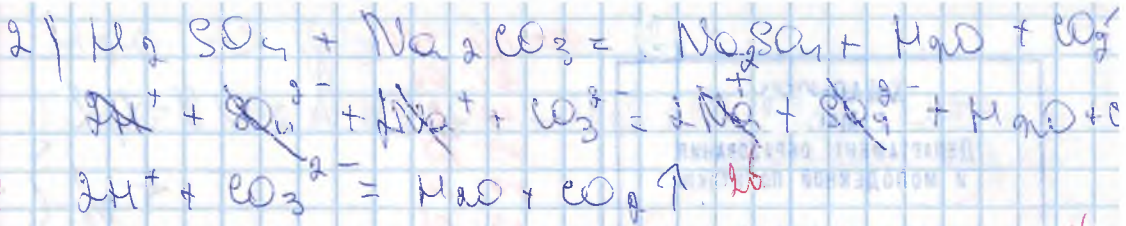
~~596 / 39%~~  
 + 25 / 42%  
 616

Реакции

	тип					
	$KNO_3$	$BaCl_2$	$H_2SO_4$	$Na_2SO_4$	осад	$Na_2CO_3$
$H_2SO_4$	-	$BaSO_4 \downarrow$ осад не реагирует в чистом виде	-	-	-	$CO_3 \uparrow$ образуется газ (пузырьки)
$KNO_3$	-	-	-	-	-	-
$BaCl_2$	-	-	$BaSO_4 \downarrow$ в чистом виде реагирует (осад)	$BaSO_4 \downarrow$ осад	-	$BaCO_3 \downarrow$ осад
$Na_2SO_4$	-	$BaSO_4 \downarrow$ осад	-	-	-	-
$Na_2CO_3$	-	$BaCO_3 \downarrow$ осад	-	-	наблюдается улетание пузырьков	-



35  
 100  
 25  
 26



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 N<sub>2</sub> (Азот)

26

Этот элемент применяется для  
заморозки (сухой лед)

16

26

хранят в закрытых емкостях  
в виде жидкого азота

16

26

35

4) 1) H<sub>2</sub>O

2) CO<sub>2</sub>

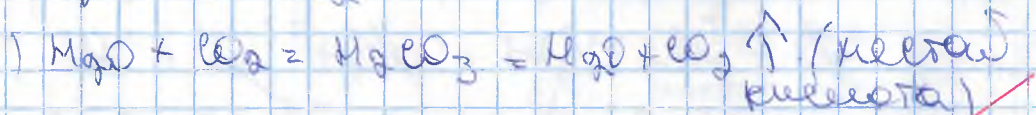
0,56

3) мрамор

0,56

4) -

15



5)

05

~~16~~

6)

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