



Задача 2.)

- 1) Преобразование элементов друг в друга
радикальность
- 2) Эрнест Резерфорд,
Беккерель
- 3) Это явление не имеет никакого практического применения.

7.5

Задача 6.)

- 1) 1. CO_2 +
2. CO_2
3. CO_2 +
4. H_2O -
5. CO_2 -

6

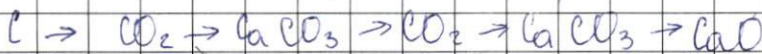
2) 1. $\text{Ca}(\text{OH})_2$

2. $\text{Ca}(\text{OH})_2 \quad \text{CaO} \quad + \quad \text{H}_2\text{O}$

Задача 4.)

- 1) C - углерод
- 2) CO_2 - оксид углерода (IV)
- 3) CaCO_3 - карбонат кальция
- 4) CO_2 - оксид углерода (IV)
- 5) CaCO_3 - карбонат кальция
- 6) CaO - оксид кальция

12



- 1) $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 \uparrow$ соединение, ОВР, необратимая, эндотермическая, гетерогенная, не каталитическая
- 2) $\text{CO}_2 + \text{CaO} \rightarrow \text{CaCO}_3 \downarrow$ соединение, не ОВР, обратимая, гетерогенная, не каталитическая
- 3) $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t} \text{CaO} + \text{CO}_2 \uparrow$ разложение, не ОВР, обратимая, эндотермическая, гетерогенная, не каталитическая
- 4) $\text{CO}_2 + \text{CaO} \rightarrow \text{CaCO}_3 \downarrow$ соединение, не ОВР, обратимая, гетерогенная, не каталитическая
- 5) $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{t} \text{CO}_2 \uparrow + \text{CaO}$ разложение, не ОВР, обратимая, эндотермическая, гетерогенная, не каталитическая.

Задача 1.1

$$D_{\text{возд}} = \frac{\rho(\text{H}_2)}{\rho(\text{возд})} = \frac{32}{8} = 4 \Rightarrow \text{He } D(\text{возд})$$

Моль востановит газ (A) = $\frac{M(\text{H}_2)}{M(\text{O}_2)}$ $M(\text{A}) = \frac{M(\text{O}_2)}{4}$
 $M(\text{B}) = 1,1 \cdot 29 = 32,21 \text{ моль} \Rightarrow \text{O}_2$

Задача 3.)

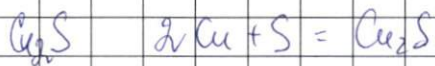
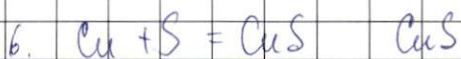
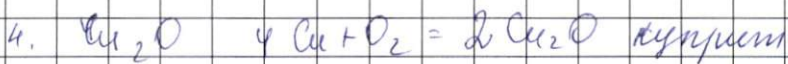
1. N₂

Ar =

$$\frac{14,00307 \cdot 99,635 + 15,0001 \cdot 0,365}{100\%} = 14,0067$$

удобнее использовать
задача 5.)

1. Cu



6

5

14,5

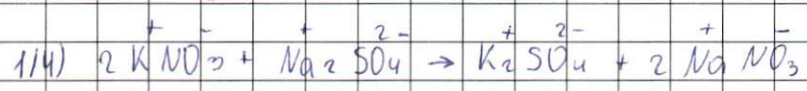
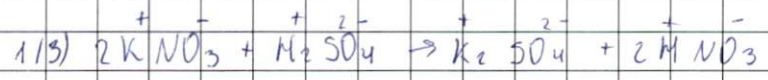
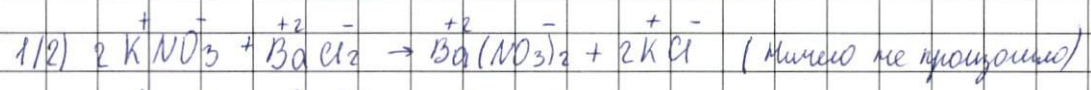


N	1	2	3	4	5	6
	KNO_3	$BaCl_2$	H_2SO_4	Na_2SO_4	Ф-Ф	Na_2CO_3
1	—	нет	нет	нет	нет	нет
KNO_3						
2	нет	—	белый осадок	белый осадок	нет	белый осадок
$BaCl_2$						
3	нет	белый осадок	—	нет	маленький	газ
H_2SO_4						
4	нет	белый осадок	нет	—	нет	нет
Na_2SO_4						
5	нет	нет	маленький	нет	—	нет
Ф-Ф						
6	нет	белый осадок	газ	нет	нет	—
Na_2CO_3						

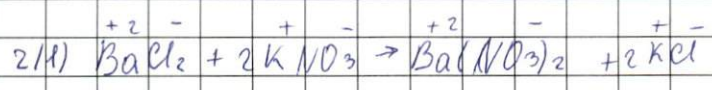
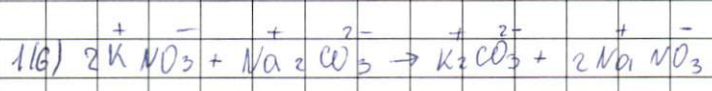
План: 1) В пять пробирок наливаем по 1 мл каждого вещества, кроме первого.

- 2) В каждую ^{из этих} пробирку ^{он} приливаем 1 мл первого вещества.
- 3) Записываем все изменения в таблицу.
- 4) Повторяем эти действия с каждым веществом.

1/1) —

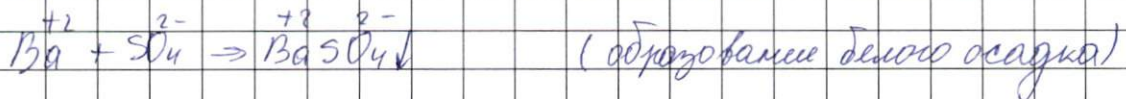
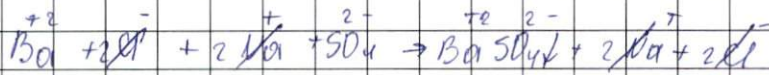
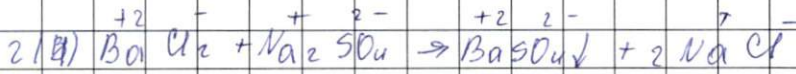
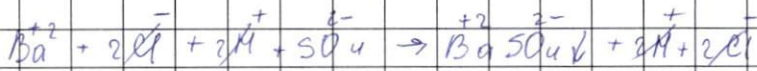
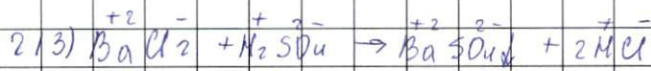


1/5) нет

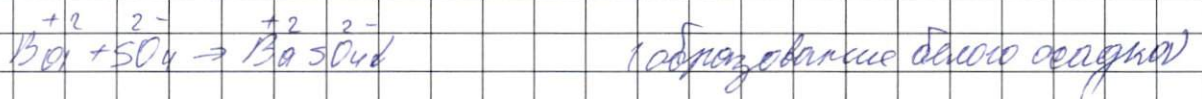
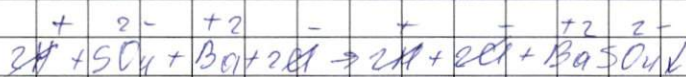
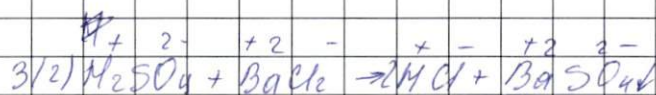
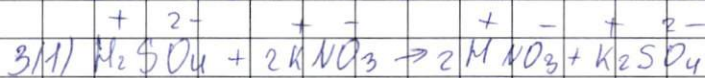
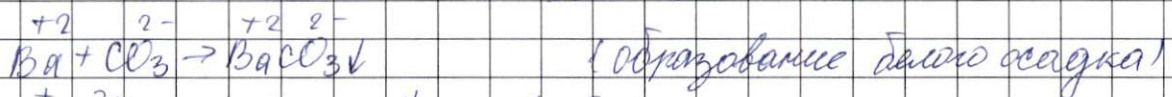
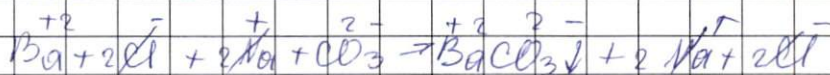
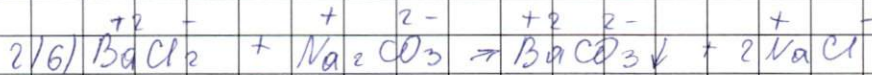


5

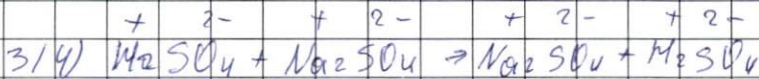
2/2) -



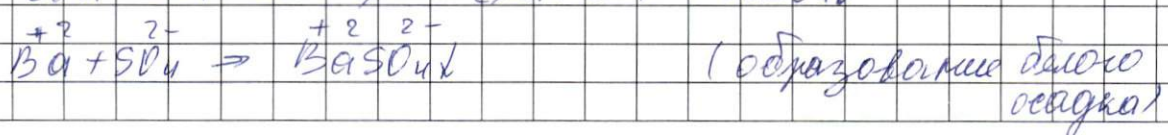
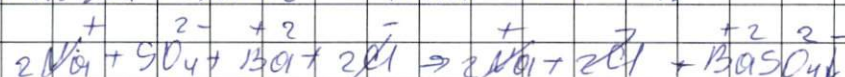
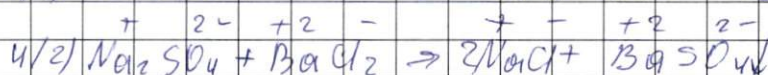
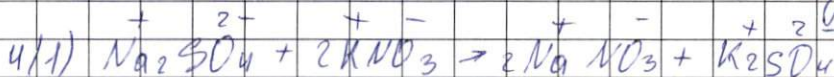
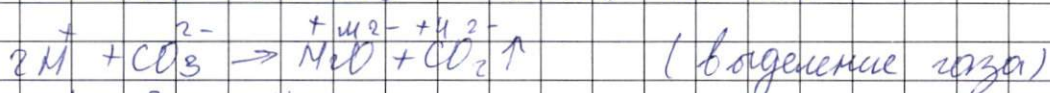
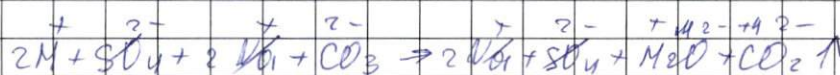
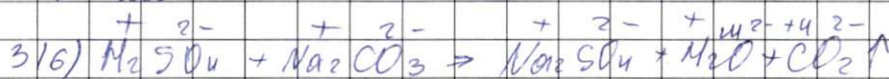
2/5) мет

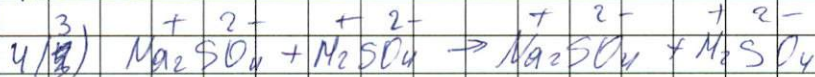
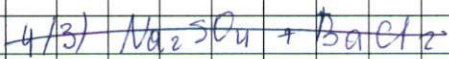


3/3) -



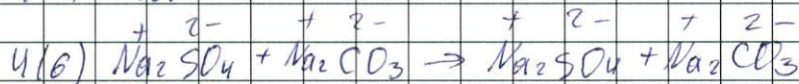
3/5) мрамор





4/4) -

4/5) нет



5/1) нет

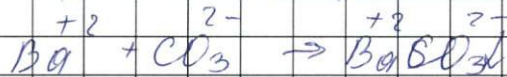
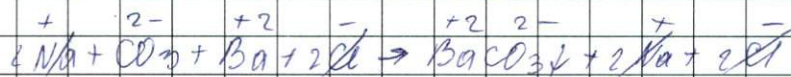
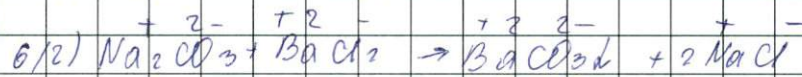
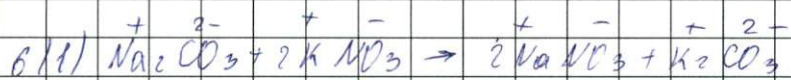
5/2) нет

5/3) неясно

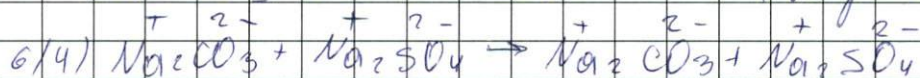
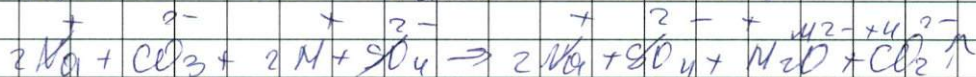
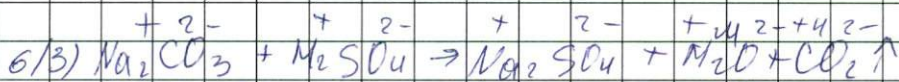
5/4) нет

5/5) -

5/6) нет



(образовании белого осадка)



6/5) нет

6/6) -

По результатам эксперимента можно сделать вывод, что в пробе были иодид калия, водородная бария, в 3 - серная кислота, в 4 - сульфат натрия, в 5 - фосфат натрия, в 6 - карбонат натрия.

В
+5
+12