

1) O_2

$$Mr(O_2) = 15,999 + 15,999 = 31,998$$

$$M_{\text{в}} = \frac{P_{\text{в}}}{\rho_{\text{в}}} = \frac{Mr_{\text{в}}}{\rho_{\text{в}}} \quad M_{\text{в}} = 1,1 \cdot 29 = 32 \text{ г/моль}$$

$$Mr(He) = Ar(He) = 4,0026$$

2.) Расщепление атома
радиоактивность

Кембридж - Джен

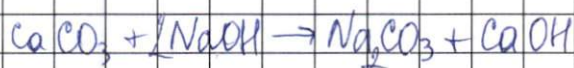
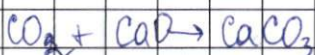
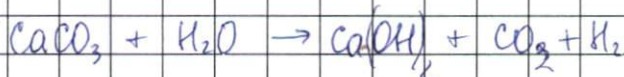
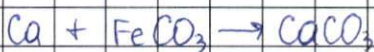
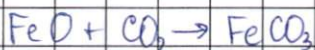
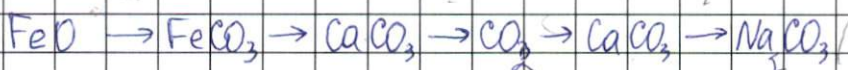
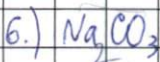
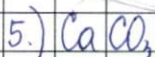
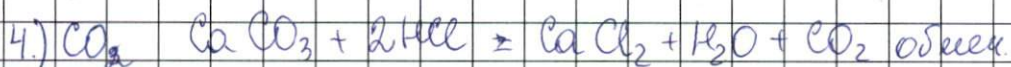
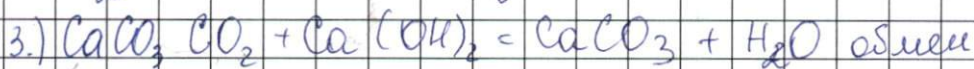
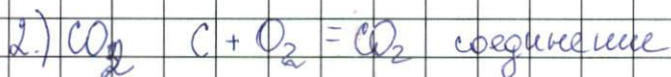
3) Менделеев Рендерелль 1986г.

имеет практического применения

$$3. \quad Ar = \frac{14,00307 \cdot 99,635\% + 15,00491 \cdot 0,365\%}{100\%} = 14,0067$$

Траншируется и транспортируется под слоем керосина, т.к. быстро окисляется под действием кислорода

4.) 1) Fe

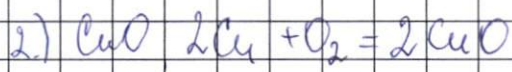
6.) 1) CO_2 2) CO_2 - углекислый газ3) O_2 - кислород4) K_2O_2

5.) H_2 - бегорог

$NaCO_3$; Na_2CO_3 ; CaO ; $Ca(OH)_2$

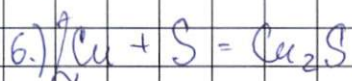
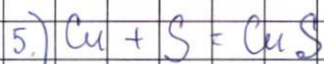
5.) 1.) Cu

12



3.)

4.) Cu_2O





	1	2	3	4	5	6	B-Bo
1	-	нет	нет	нет	нет	нет	KNO_3
2	нет	-	белый осадок	белый осадок	нет	белый осадок	$BaCl_2$
3	нет	белый осадок	-	нет	нет	газ	H_2SO_4
4	нет	белый осадок	нет	-	машин.в.	нет	Na_2SO_4
5	нет	нет	нет	машин.в.	-	нет	Ф-Ф
6	нет	белый осадок	газ	нет	нет	-	Na_2CO_3

1.) Добавили KNO_3 к каждому из растворов
Реакция не прошла ни в одной из пробирок

2.) Добавили $BaCl_2$ к каждому из растворов
В пробирках с H_2SO_4 , с Na_2SO_4 и с Na_2CO_3 образовался
белый осадок

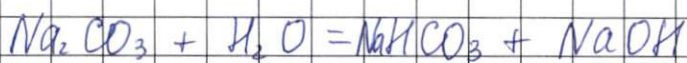
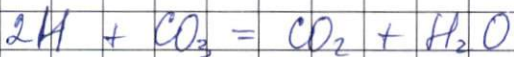
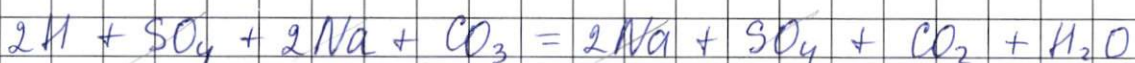
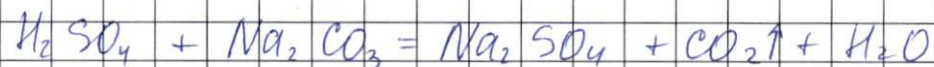
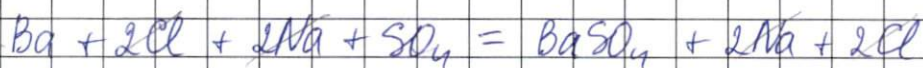
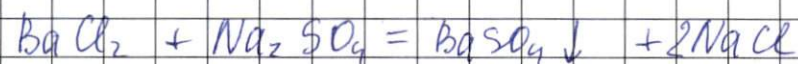
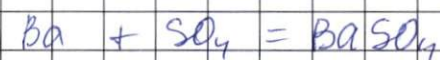
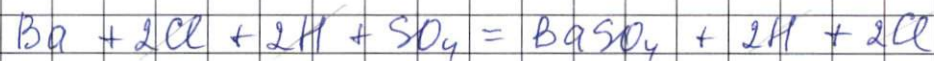
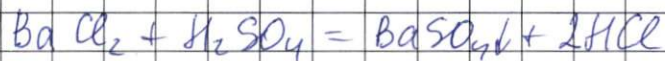
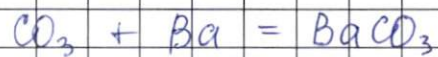
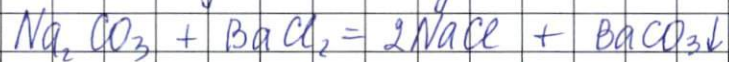
3.) Добавили H_2SO_4 к каждому из растворов
В пробирке с $BaCl_2$ образовался белый осадок, а с
 Na_2CO_3 выделялся газ

4.) Добавили Na_2SO_4 к каждому из растворов
В пробирке с $BaCl_2$ образовался белый осадок, а раствор
в пробирке с фенолфталеином приобрел малиновую
окраску

5.) Добавили фенолфталеин к каждому из растворов
Раствор в пробирке с Na_2SO_4 приобрел малиновую
окраску (индикаторная среда)

6.) Добавили Na_2CO_3 к каждому из растворов

В пробирке с $BaCl_2$ образуется белый осадок, а с H_2SO_4 образуется газ



18
+ 5
+ 12