

345

Задача №.

1. Золото +

2. Фтор +

3. Осмий +

4. Рутений -

5. Углерод +

6. ~~Фтор~~ -

7. Огамесом +

8. -

9. Америций +

10. -

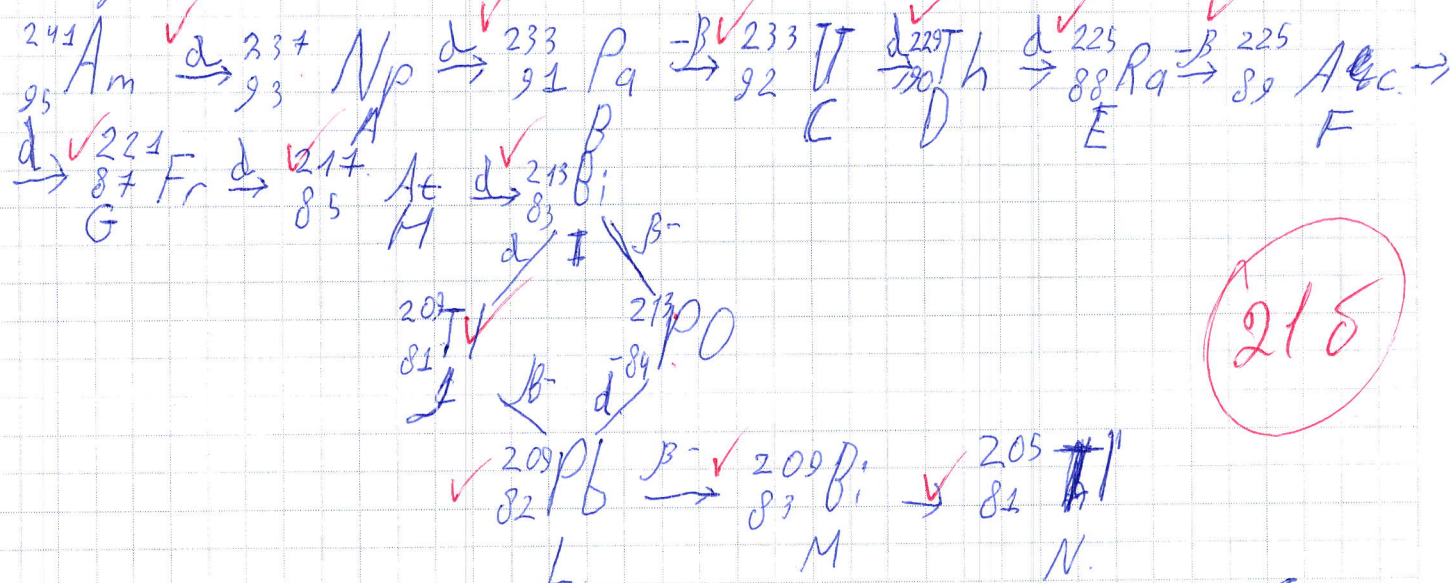
11. -

12. -

13. Гафний

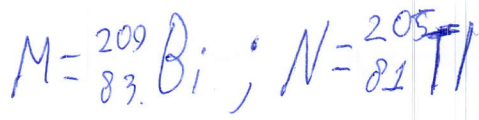
Кодовое слово:

Задача №5.

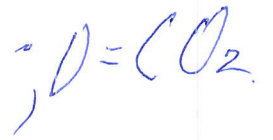
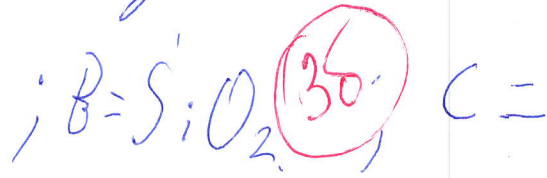


215

Ответ: A =  ${}^{237}_{93}\text{Np}$ ; B =  ${}^{233}_{91}\text{Pa}$ ; C =  ${}^{233}_{92}\text{U}$ ; D =  ${}^{229}_{90}\text{Th}$ ; E =  ${}^{225}_{88}\text{Ra}$ ; F =  ${}^{225}_{89}\text{Ac}$ ; G =  ${}^{221}_{87}\text{Fr}$ ; H =  ${}^{217}_{85}\text{At}$ ; I =  ${}^{213}_{83}\text{Bi}$ ; J =  ${}^{209}_{81}\text{Tl}$ ; K =  ${}^{209}_{82}\text{Pb}$ ; L =  ${}^{209}_{83}\text{Bi}$ ; M =  ${}^{209}_{83}\text{Bi}$ ; N =  ${}^{205}_{84}\text{Po}$ .



Задача №1





Итого 7+5=125

Задача №1.  
Мне выданы пять пронумерованных пробирок,  
моя задача определить в какой пробирке  
какое вещество.

	KI	NaOH	MgSO <sub>4</sub>	MnSO <sub>4</sub>	Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>
KI	—	—	—	—	—
NaOH	—	—	белый осадок	цветно-розовый осадок	белый мелкокристаллический осадок в концентрич. растворе
MgSO <sub>4</sub>	—	белый осадок	—	—	—
MnSO <sub>4</sub>	—	цветно-розовый осадок	—	—	—
Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	—	белый мелкокристаллический осадок в концентрич. растворе	—	—	—

38+25

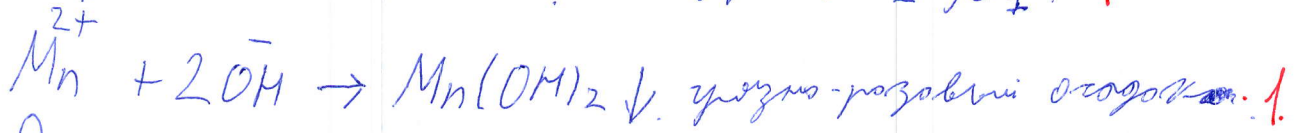
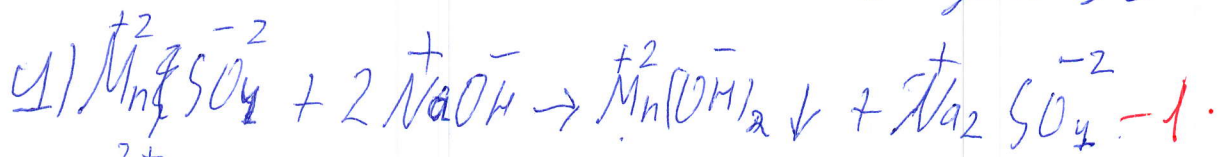
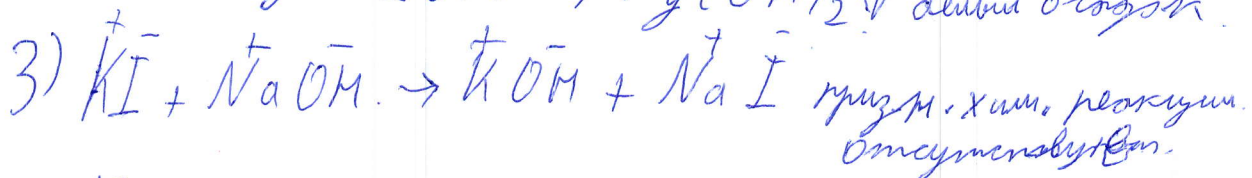
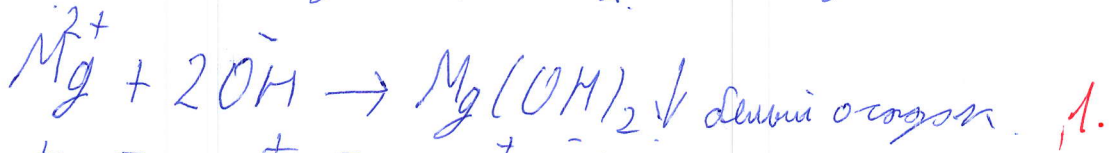
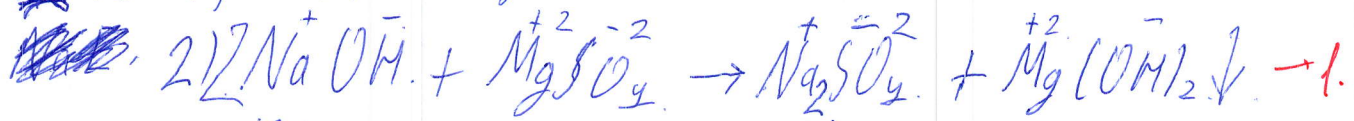
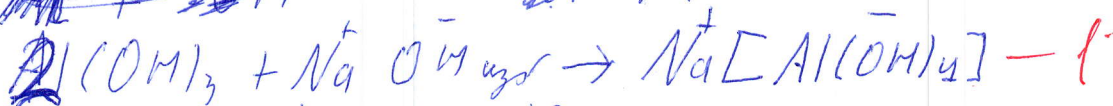
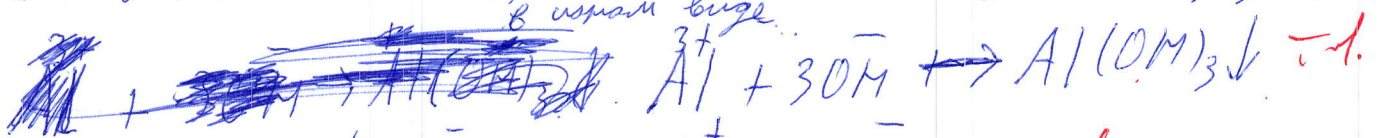
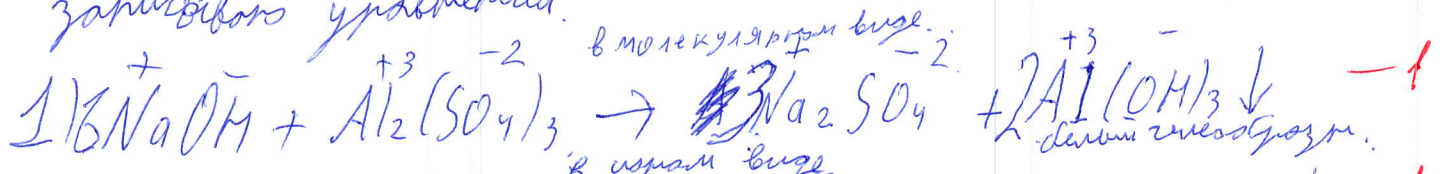
=63

Я выбрал пробирку №3 в пробирку №4.  
у меня получилась белая мелкокристаллическая осадок который  
в концентрич. растворе разрушился, этот осадок так получилось  
значит в одной из пробирок ~~содержится~~ <sup>содержится</sup> ~~целое~~ <sup>целое</sup>, а в другой  
Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> чтобы понять в какой пробирке  
находится ~~и~~ <sup>и</sup> ~~друг~~ <sup>друг</sup> ~~содержимое~~ <sup>содержимое</sup> ~~вещество~~ <sup>вещество</sup> и выбрав  
содержимое пробирки №3 в пробирку №2  
в результате данного действия в пробирке  
образовался №2 образовался белый осадок, значит  
в №3 пробирке №3 у меня излучает (NaOH),  
первый осадок который какое вещество ~~было~~  
в пробирке №1 и в пробирке №5, я выбрал  
NaOH в пробирку ~~номер~~ <sup>номер</sup> №1, признак химич  
реакции отсутствует, значит — это KI

см. на обороте.



значим в продукте №5 - мезометил оксидометил.  
 в продукте №5.  $MnSO_4$ , можно это проверить.  
 добавив ион в продукт №5, образовался грязно-  
 розовый осадок, значим в продукте №5 мезометил.  
 $MnSO_4$ , все я определил короче везет, мезометил  
 записываю уравнения.



В итоге у меня получилось 3 осадка.

Ответ: №1 продукт №1 =  $KI$ ; продукт №2 =  $MgSO_4$ ;  
 продукт №3 =  $NaOH$ ; продукт №4 =  $Al_2(SO_4)_3$ ; продукт №5  
 =  $MnSO_4$ .

75