

## Задача 1

- 1) Простые вещества:  $\text{Me (II)}, \text{Li}$   
 2) Возможное частичное растворение  
 масса 27 г (общая)  
 48 г водорода  
 уменьшилось на 13 г  
 увеличилось на 19 г

## Задача 2.

Mg смешан с избытком графита нагревали  
 змеевиком охлаждающего газа  $\text{Li}$   
 $\text{Li}$  - 1 элемент

Бинарное бинарное соль  $\text{B (Be)}$   
 и токсичный газ  $\text{Ar (r)}$   
 $\text{B} \cdot n \text{H}_2\text{O} - \text{B} \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$

## Задача 3

Дано  
 массовая доля 0.291 г.  
 $300^\circ\text{C}$   
 растворил в 50 мл.  
 0.1 M раствор  
 солевой кислоты

Всего 0.632 г. белого осадка  
 объем 100 мл. (дистилли-  
 рованной водой)  
 Расчет

$0.291 : 2 = 0.145$   
 массовая доля хлора

Нитрата серебра

Задача 4.

$$50 + 120$$

0.05 м раствора гидроксида натрия

Углерод масса равна 3.13 г/л  
не окисляет водный раствор перманганата калия и при взаимодействии с водородом в присутствии платины даёт смесь веществ А и В  
Все остальные номера не рассматриваю-  
щие водный раствор при аналогичном восстановлении образуют вещества или смесь веществ