

Задача 1. Смесь металлов

Дано: смесь двух простых веществ - 29,20г.

Бөта обработана $\text{HCl} \rightarrow 25,95\text{ л } \text{H}_2$ (20°C , 1 атм)

масса уменьшилась на 19,44г.

после сжигания в $\text{O}_2 \rightarrow$ увеличилась на 28,43г.

Необходимо: 1. Установить простые вещества и их ш% в смеси

2. Определить можно ли растворить исходную смесь в растворе K_2OH , рассчитать ^{идеальной} объём 25% раствора щелочи для этого потребуется.

Решение:

1. $\text{H}_2 + \text{Al} \rightarrow \text{H}_2\text{Al}$ простое вещество - 29,20г.

$M_r(\text{H}_2\text{Al}) \rightarrow 1 \cdot 2 + 27 \Rightarrow 29 \text{ г/моль}$

$\omega(\text{H}_2) = \frac{2}{29} \cdot 100\% = 6,9\%$

$\omega(\text{Al}) = \frac{27}{29} \cdot 100\% = 93,1\%$

2. $\text{H}_2\text{Al} + \text{KOH} \rightarrow \text{H}_2\text{AlK} + \text{H}_2\text{O}$ - не растворима.

Задача 2. Расшифровать формулу неизвестного вещества, определить число молекул n, нарисовать Z.

Бинарное соединение и смешивая с избытком графита и нагревая в атмосфере зелёного окисляющего газа He_2 , при этом не состоит только из одного элемента. В результате образовалась безводная бинарная соль NaCl и токсичный газ не газ не токсичный

массовая доля и в и не составляет 20%. При раствор 5г NaCl в воде происходит выделение тепла и раствор приобретает ионную среду. Из этого раствора можно выделить 9,04г кристаллогидрата соли, NaCl · nH₂O

Парақтың артқы жағын толтырмаңыз / Обратную сторону листа не заполнять

Задача 3

1. Рәқшайте массовую долю хлора в предполагаемом продукте А:
сепи $MgCl_2 = 0.281$ г. - А.

$$m(Cl_2) = 35 \cdot 2 = 70 \text{ г.}$$

$$\omega\% = \frac{70}{0.281} \cdot 100\% = 249\% \text{ хлора в продукте А.}$$