

Ардатовский муниципальный район
Нижегородской области
муниципальное бюджетное
общеобразовательное учреждение
«Саконская средняя школа»
607152, Нижегородская область, Ардатовский
район, с. Саконь, ул. Школьная, д. 50
телефон/факс: 8 831(79) 5 - 64 - 89
e-mail: sakon_ssooi-sred@mail.ru
на № _____ № _____
от _____

Работа на школьном этапе
олимпиады по химии
ученицы 8 класса
МБОУ Саконской СШ
Осевой Екатерины
Владимировны

1. Добавим воду в смесь и профильтруем её. Две - бесцветные осадки останутся на фильтре, а соль растворится. А раствор выпарить - останется только соль. 40%

- 2 а) твердое
 б) жидкое
 в) газообразное

15

3 x - 1 эл.

y - 2 эл.

$$\begin{cases} x + y = 21 \\ x - y = 5 \end{cases}$$

$$x = 21 - y$$

$$21 - y - y = 5$$

$$-y - y = 5 - 21$$

$$-2y = -16 | :(-2)$$

$$y = 8$$

$$x + 8 = 21$$

$$x = 21 - 8$$

$$x = 13$$

Значит 1 эл = 13 порядковый номер, 2 эл = 8 порядковый номер

1 эл - алюминий, 2 эл - кислород

$$M_r(Fe_2O_3) = 56 \cdot 2 + 16 \cdot 3 = 112 + 48 = 160$$

4 $\omega(Fe_2) = \frac{160}{100} = \frac{112}{x}$

$$\frac{100 \cdot 112}{160 \cdot x} = \frac{11200}{160} = 70\%$$

$$\omega(O_3) = 30\%$$

$$M_r(Fe_3O_4) = 56 \cdot 3 + 16 \cdot 4 = 168 + 64 = 232$$

$$\omega(Fe_3) = \frac{168}{100} = \frac{168}{x}$$

$$\frac{100 \cdot 168}{232} = \frac{16800}{232} = 72\%$$

100%

Всплоднее производить смесь из Fe_3O_4 на 2%

5 1 с увеличением массовой доли на 4%, увеличивается плотность на 0,02 г/см³

2 ~~1,075~~ Указан чему равен 1%

$$4\% = 0,02 \text{ г/см}^3$$

$$1\% = x$$

$$x = 0,005$$

$$1,080$$

$$- 0,005$$

$$\frac{1,075 \text{ г/см}^3}{1,075 \text{ г/см}^3} - \text{плотность на 15\% раствора}$$

175

$$\text{Объем: } 1,075 \text{ г/см}^3$$

Умело: 40%

Федосеев: Май / 27. Москва /
 Гусев: Василь / Россия ВУ /
 Аксенов: Май / Москва И.И. /