

# *Определение исходного металла.*

Решение задачи алгебраическим  
методом.

Исайкин Александр Михайлович  
учитель химии  
МОУ «СОШ №2»  
п. Бабынино

В решении задач данного типа используются алгебраические приёмы составления уравнения с одним неизвестным, при этом основная природная характеристика неизвестного — молекулярная масса ( $M_r$ ) и молярная масса ( $M$ ) обозначаются за  $X$ .

При сгорании 10 г металла III группы получено 18,89 г оксида. Определить металл.

Дано:

$$m(\text{Me}) = 10 \text{ г}$$

$$m(\text{Me}_2\text{O}_3) = 18,89 \text{ г}$$

Me - ?

Пусть  $M(\text{Me}) = X$  г /моль

10 г

18,89 г



4x г

$2(2x + 48)$  г

*Составим пропорцию:*

$$\frac{10}{4x} = \frac{18,89}{2(2x+48)}$$

$$75,56x = 40x + 960$$

$$35,56x = 960$$

$X = 27$ , значит  $Mr(\text{Me}) = 27$ ;

$Ar(\text{Me}) = 27$ .

Исходный металл **Al**

Ответ: **Al**

**Спасибо за  
работу!!!**