

РОССИЯ
 КАБАРДИНО-БАЛКАРСКАЯ РЕСПУБЛИКА
 УПРАВЛЕНИЕ ОБРАЗОВАНИЯ
 МЕСТНОЙ АДМИНИСТРАЦИИ
 ТЕРСКОГО МУНИЦИПАЛЬНОГО РАЙОНА
 МУНИЦИПАЛЬНОЕ КАЗЕННОЕ
 ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
 "СРЕДНЯЯ
 ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ
 ШКОЛА ИМ. М. К. БАРАГУНОВА
 СЕЛЬСКОГО ПОСЕЛЕНИЯ УРЮКАЙНОЕ"
 ТЕРСКОГО МУНИЦИПАЛЬНОГО РАЙОНА
 КАБАРДИНО-БАЛКАРСКАЯ РЕСПУБЛИКА
 03 10 2020
 № _____
 КБР, Терский район,
 с.п. Урुकайное, ул. Бегуновое, 22

Олимпиадная работа

по химии

учеников 8 класса

МБОУ СОШ им. М. К.

Баранунова с.п. Урुकайное

Мерзоевой Жаной.

Задача № 1

35. 1) Возьмем 2 способа. При действии магнитом железо притянется к нему, соль растворится, уголь всплывет, медь на дне останется. Полученную смесь отфильтруем и разделим.

Задача № 2

Возьмем массу земной коры. g . Тогда

$$N(O) = \frac{m(O)}{N(O)} = 0,472$$

$$N(Si) = \frac{m(Si)}{N(Si)} = 0,276$$

где m - масса всех атомов элемента в земной коре в граммах,

N - число атомов данного элемента в земной коре.

M - масса одного атома данного элемента в граммах

36.

Очевидно, что

$$N(O) : N(Si) = (0,472 \cdot 16) : (0,276 \cdot 28) = 3:1$$

Ответ: на один атом кремния в земной

кофе приходится три атома кислорода.

Задача 4.

Метановый атом - X

Легкий атом - Y

Тогда формула вещества X_3Y_4

$$m(X) : 4m(Y) = 3$$

$$m(X) = 12m(Y)$$

$$A_r(X) = 12A_r(Y)$$

Этому отношению удовлетворяют
C и H. Формула C_3H_4

Ответ: C_3H_4

105.

Задача 5.

В левой части - $6H, 3O, 2f, 5g$

В правой части - $6K, 2f, 8g$

Элемент f уравни.

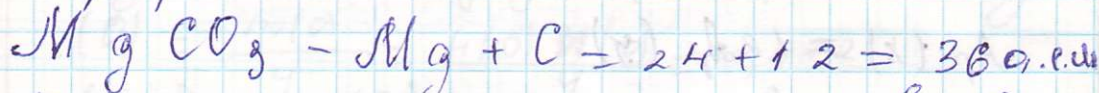
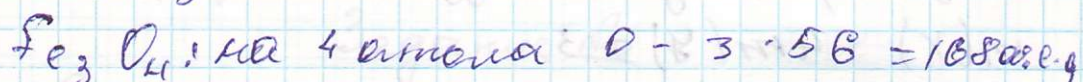
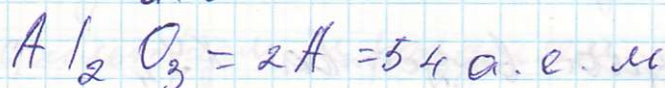
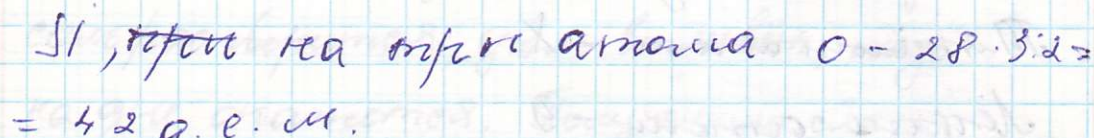
Уравниваем водород: $6H = 6K, K = H$

Уравниваем кислород: $3O + 5g = 8g, g = O$

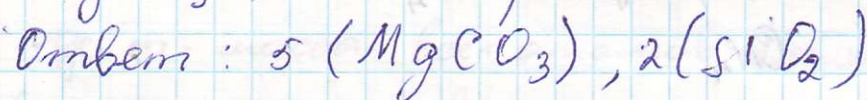
Элемент f образует окис f_2O_3 и
кислоты $H_3fO_4, f = P$ или As

95.

Задача 6.



Наименьшая масса элементов - в



всего: 428