

505

Второй (муниципальный) этап Всероссийской олимпиады школьников по химии
Ханты-Мансийский автономный округ – Югра
2019-2020 учебный год
8 класс

Шифр МЗ 8М

Задача 5

Физические	Химические
вода превращается в пар	желудок переваривает пищу
вода превращается в лед	Дрова сгорают в костре
металлы тают	Брусек дерева нагревается при трении, плавление железа
кусочек стекла раскалывается в костре	

Физические: это название и переход веществ из 1 агрегатного состояния в другое, как закон то что вода замерзает при 0°C

Химические: Преобразование одних веществ в другие. Горение в костровой ямке выделяет углекислый газ

Задача 4

- 1) Пероксид - оксид имеющий 2 или более атомов кислорода. Степень окисл. -1
- 2) ~~то же~~ концентрация. Если мы возьмем концентрированную серную кислоту, то ~~мы получим перексид~~ бора окислится. Из-за того, что концентрированная кислота ~~окислится~~ больше применяется
- 3) Озон при деструкции воды. Озон применяется в воде, благодаря которому на раковины не попадают радиоактивные лучи солнца

Задача 6

1. Fe-железо
2. Озон O₃
3. Мел +
4. Углекислый газ
5. NaCl
6. вода

Задача 2

$$Mr = \frac{n \cdot Ar}{x} \cdot 100\%$$

$$\frac{14,00304}{x} \cdot 100\% = 99,635\% \quad / : 100\%$$

$$\frac{14,00304}{x} = 0,99635$$

$$x = 13,951958$$

$$\frac{15,00011}{y} \cdot 100\% = 9,385\% \quad / : 100\%$$

$$\frac{15,00011}{y} = 0,09385$$

$$y = 0,054454$$

$$Ar = (x + y) = 13,951958 + 0,054454$$

$Ar \approx 14,00$ - средняя атомная масса азота

Праксидитерфенс в баллонах

Задача 3 пишется в водород

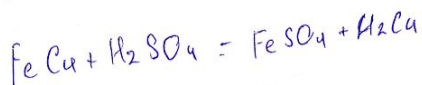
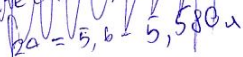
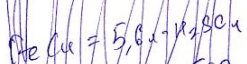
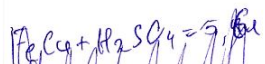
FeCu

Задача 1

$$Mr(B) = 8Mr(A)$$

Задача 3

$$Ar(FeCu) = 202$$



добывается как природный газ
применяется в составе смеси

Л.Л.
Л.Л.