



Задача 5

Физические

- 1) парообразование
- 2) кристаллизация
- 4) работа
- 5) плавление
- 6) нагревание

- это изменение агрегатн. сост.

Химические

- 3) растворение
- 7) горение
- 8) окисление

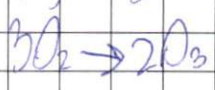
- это химические процессы

146

Задача 4

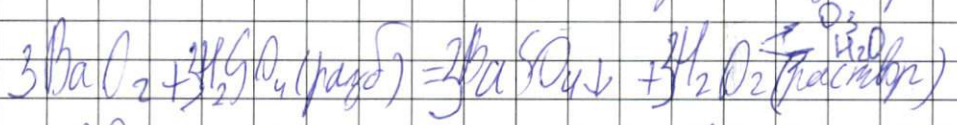
O₂ - кислород

O₃ - озон



H₂O₂ - пероксид водорода

BaO₂ - пероксид бария



1) Оксид - это соединения какого-то химического элемента с кислородом (O)

Например: Ca⁺²O⁻² (+2-2=0)

Пероксид - это как оксид, только: H₂O₂ (2·1+2·(-2)=-2)

Ba⁺²O₂⁻² (+2-2·2=-2)

Важно различие, вот не различие между оксидами и пероксидами.

2) Озон:

3) Земля есть такой "льдин" - озоновый слой.

Он защищает нас от солнечной радиации

Ряду него, нам бы хотелось очень много.

108

Задача 5

$$\text{раз } X = \text{раз } A + \text{раз } B$$

$$p(B) = 1,1 \text{ мбар} \quad M(B) = 1,1 \cdot 29 = 32 \text{ г/моль } (O_2)$$

$$M(X) = \frac{1}{8} M(B) = 4 \text{ г/моль } (He)$$

Атомная масса

$$\text{раз } B = He \text{ (гелий)}$$

$$\text{раз } A = O_2 \text{ (кислород)}$$

Задача 6

1) ~~Рассчитать~~ C углерод

2) CO (угарный газ)

3) Оксид кальция CaO

4) CO₂ (углекислый газ)

5) Карбонат кальция CaCO₃

6) песок

