

Kimyoviy tenglamalar

t.f.n Q. O'. Komilov

O'tilgan mavzuni takrorlaymiz

Jadvalda qanday so'z yashiringan?

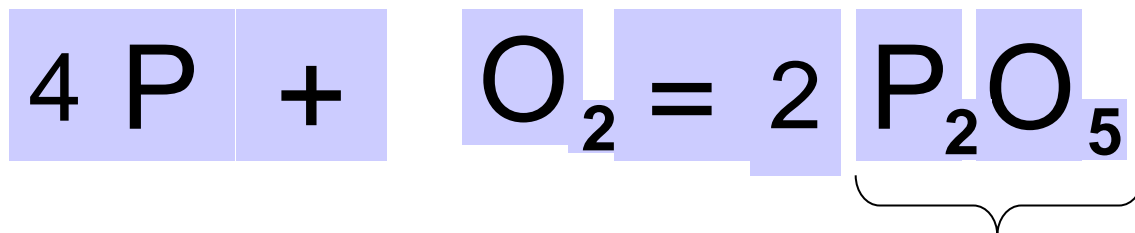
Tenglama \ Turi	Birikish reaksiyasi	Ajralish reaksiyasi	O'rin olish reaksiyasi
$2\text{Na} + 2\text{HCl} = 2\text{NaCl} + \text{H}_2\uparrow$			
$2\text{Al} + 3\text{S} = \text{Al}_2\text{S}_3$			
$\text{Al}(\text{OH})_3 = \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}\uparrow$			
$2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$			
$2\text{KClO}_3 = 2\text{KCl} + \text{O}_2\uparrow$			

Quyidagi aniqlashlar bo'yicha reaksiya turini ko'rsating

- [redacted] reaksiyada bir necha moddadan bitta murakkab modda hosil bo'ladi.
- [redacted] bu reaksiyada, oddiy modda atomlari, murakkab modda tarkibidagi element atomini siqib chiqaradi.
- [redacted] - bu reaksiyada, bir moddadan bir nechta boshqa moddalar hosil bo'ladi.

E'tobor qarating!

Reaksiyada toq sonli atomlarga koeffitsiyent qo'yish?



1. Eng kichik bo'linuvchi sonni topamiz.

10

2. Kislorod atomi miqdorini topamiz

:

= 5

3. Chap va o'ng tomonni tenglaymiz

Koeffisientlar qo'ying va reaksiya turini ko'rsating.



- ⊙ $2 \text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2 \text{NaCl}$
- ⊙ $\text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$
- ⊙ $2 \text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3 \text{H}_2\text{O}$
- ⊙ $4 \text{Al} + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Al}_2\text{O}_3$
- ⊙ $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{NaOH}$
- ⊙ $3 \text{K}_2\text{O} + \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow 2 \text{K}_3\text{PO}_4$
- ⊙ $2 \text{AgBr} \rightarrow 2 \text{Ag} + \text{Br}_2$

Kimyoviy tenglamalar.

Almashinish reaksiyasi.

Dars maqsadi:

- almashinish reaksiyasi bilan tanishish, reaksiya ma'lumotlarini aniqlashtirish
- almashinish reaksiyasining vborish sharoitini aniqlashtirish
- reaksiya tenglamasini tuzishni o'rganishni davom ettirish

Kimyoviy tenglamalar. Almashinish reaksiyasi.

Neytrallanish reaksiyasi

Texnika xavfsizligi qoidasi

Labaratoriya tajribalari

Oxirigacha boradigan reaksiyalar borish sharoiti

Bilimlar nazorati

Uyga vazifa

Назовите числа правильных ответов

При каких условиях
реакции обмена идут до конца ?

Вопрос 1

Вопрос 2

Вопрос 3

Вопрос 4

Вопрос 5

1 Изменение цвета
индикатора

2 Выпадение
осадка

3 Изменение
температуры

4 Выделение
газа

[Назад](#)