

Валентность. Химические формулы

Зачем тебе это: Валентность говорит, сколько «рук» у атома - от этого пишут правильную формулу, а не наугад.

ФИО _____

Класс _____

Дата _____

Правило

Валентность - Число связей, которые атом данного элемента образует в соединении. Химическая формула показывает качественный состав (какие элементы) и количественный (сколько атомов). Индекс пишут внизу справа: H_2O , Al_2O_3 .

Единицу не пишут. Коэффициент стоит...

Must * образец -> пропуски -> сам

Образец - готовый разбор

1. Валентности: Al (III), O (II). НОК 6.

2. Атомов Al: $6/3 = 2$; атомов O: $6/2 = 3$.

3. Формула Al_2O_3 . Проверка: $2 \cdot 3 = 3 \cdot 2$.

Составь формулу оксида фосфора(V).

P (V), O (II). НОК = _____ .

Индексы: P _____ , O _____ -> формула _____ .

Запиши формулы: оксид углерода(IV); аммиак (N III, H I). Проверь суммы валентностей.

Впиши в пустые ячейки: Своими словами и Пример. Строк: 3. Банка нет - опирайся на образец сверху.

Термин	Своими словами	Пример
Валентность		
Индекс		
Химическая формула		

Should * найди ошибку и поставь пары

Прочитай фразу в рамке. Заполни два поля: в чём ошибка и как сказать верно. По одному предложению в каждое.

Одноклассник написал HO_2 и сказал, что валентность кислорода «перевесила».

В чём ошибка? (одно предложение)

Как сказать верно? (одно предложение)

К каждой карточке слева (А-Г) подбери номер справа (1-4). Впиши 4 пары в строку «Пары», как А-3. Стрелки не рисуй.

А. Н (I) и О (II)	1. CO ₂
Б. Al (III) и О (II)	2. NH ₃
В. С (IV) и О (II)	3. H ₂ O
Г. N (III) и Н (I)	4. Al ₂ O ₃

Впиши номера в строку «Пары», пример А-3:

А - _____ **Б** - _____ **В** - _____ **Г** - _____

Could * если Must уже легко

В уравнении $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$ ученик «исправил» воду на H_2O_2 , «чтобы индексы совпали с коэффициентом 2».

В чём путаница индекса и коэффициента?

Какое правило темы здесь сработало? Одним предложением.

ТБ: Соблюдайте правила кабинета химии.

Выход

- ☐ Must готов
- ☐ Should готов

☐ Could готов

Следующий шаг:
